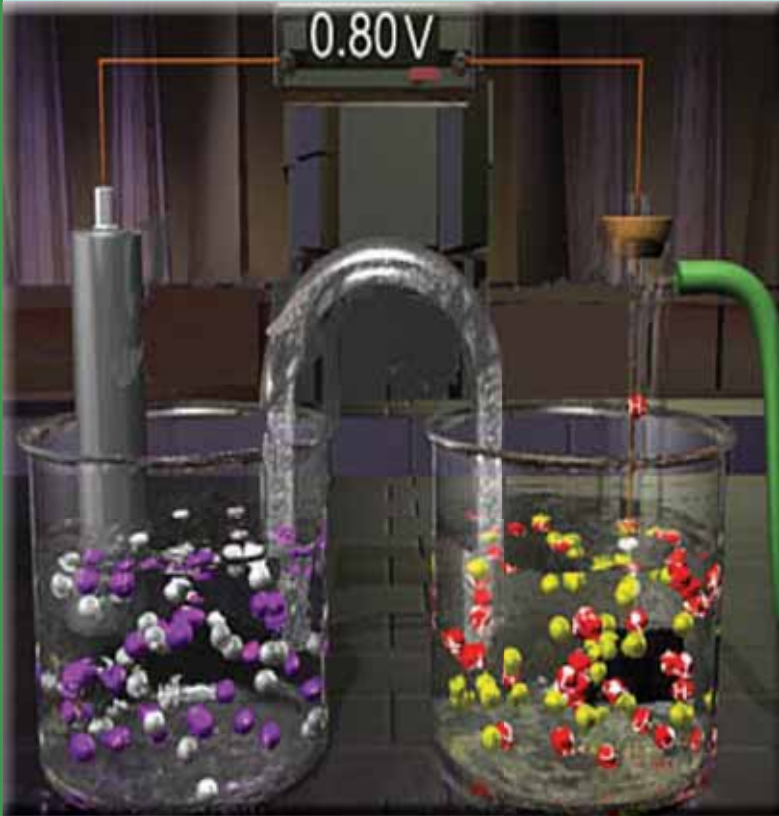




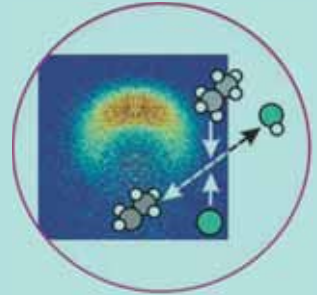
د پوهنې وزارت  
د تعلیمي نصاب د پراختیا، د ښوونکو د  
روزني او د ساينس د مرکز معينيت  
د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي  
کتابونو د تالیف لوی ریاست

# کیمیا

## یوولسم ټولگی



کیمیا - یوولسم ټولگی



ري. پيرودل او پلورل يې په  
ني چلن وشي.

Ketabton.com

چاپ کال: ۱۳۹۳



## د پوهني وزارت

د تعلیمي نصاب د پراختیا، د ټکنوژیکو  
د روزني او د ساینس د مرکز معینیت  
د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي  
کتابونو د تألیف لوی ریاست

# کیمیا یو و لسم ټولگی

د چاپ کال: ۱۳۹۰ هـ. ش



## لیکوالان:

پوهندوی دیپلوم انجینیر عبدالمحمد «عزیز» د کابل پوهنتون استاد.  
مؤلف عتیق احمد شینواری د کیمیا د دیپارټمنټ علمي غړی  
پوهنپار محمد انور شرفي د پروان ولایت د لوړو زده کړو د انستیتوت استاد.

## علمي ایډیټ:

پوهندوی دیپلوم انجینیر عبدالمحمد «عزیز» د کابل پوهنتون استاد.

## د ژبې ایډیټ:

آقا محمد گزندی د پښتو د دیپارټمنټ علمي غړی.

## دیني، سیاسي او کلتوري کمیټه:

– حبیب الله راحل د تعلیمي نصاب د پراختیا په ریاست کې د پوهني وزارت سلاکار.  
– مؤلف قاری مایل آقا «متقي» د اسلامي زده کړو د دیپارټمنټ علمي غړی.

## د څارني کمیټه:

– دکتور اسدالله محقق د تعلیمي نصاب د پراختیا، د ښوونکو د روزني او د ساینس مرکز معین.  
– دکتور شپړعلي ظریفی د تعلیمي نصاب د پراختیا د پروژې مسؤول.  
– د سرمؤلف مرستیال عبدالظاهر گلستاني د تعلیمي نصاب د پراختیا او درسي کتابونو د تالیف لوی رئیس.

## کمپوز:

ربیع الله او وحید الله انورزاد

## طرح او ډیزاین:

محمد علي (نظري)







### ملي سرود

دا وطن افغانستان دی      دا عزت د هر افغان دی  
کور د سولې کور د توري      هر بچی یې قهرمان دی  
دا وطن د ټولو کور دی      د بلوڅو د ازبکو  
د پښتون او هزاره وو      د ترکمنو د تاجکو  
ورسره عرب، کوچر دي      پامیریان، نورستانیان  
براهوي دي، قزلباش دي      هم ایماق، هم پشه پان  
دا هیواد به تل ځایري      لکه لمر پر شنه آسمان  
په سینه کې د آسیا به      لکه زره وي جاوېدان  
نوم د حق مودی رهبر      وایو الله اکبر وایو الله اکبر

## بسم الله الرحمن الرحيم

د پوهني د وزير پيغام  
گرانو ښوونکو او زده کوونکو،  
ښوونه او روزنه د هر هېواد د پراختيا او پرمختگ بنسټ جوړوي. تعليمي نصاب د ښوونې او روزنې  
مهم توکي دی چې د معاصر علمي پرمختگ او ټولني د اړتياوو له مخې رامنځته کېږي. څرگنده چې  
علمي پرمختگ او ټولنيزي اړتياوي تل د بدلون په حال کې وي. له دې امله لازمه ده چې تعليمي نصاب  
هم علمي او رضنده انکشاف ومومي. البته نه ښايي چې تعليمي نصاب د سياسي بدلونونو او د اشخاصو  
د نظريو او هيلو تابع شي.

دا کتاب چې نن ستاسو په لاس کې دی، پر همدې ارزښتونو چمتو او ترتيب شوی دی. علمي گټوري  
موضوعگانې پکې زياتې شوي دي. د زده کړې په بهير کې د زده کوونکو فعال ساتل د تدرسي پلان برخه  
گرځېدلې ده.

هيله من يم دا کتاب له لارښوونو او تعليمي پلان سره سم د فعالې زده کړې د ميتودونو د کارولو له لارې  
تدریس شي او د زده کوونکو مينډي او پلرونه هم د خپلو لرونو او زامنو په باکفيته ښوونه او روزنه کې پرله  
پسې گاه مرسته وکړي، چې د پوهني د نظام هيلې ترسره شي او زده کوونکو او هېواد ته ښې برلارې ورپه  
برخه کړي.

پر دې ټاکنې پوره باور لرم چې زموږ گران ښوونکي د تعليمي نصاب په رضنده پلي کولو کې خپل مسؤليت  
په ريښتوني توگه سرته رسوي.

د پوهني وزارت تل زيار کاږي چې د پوهني تعليمي نصاب د اسلام د سپېڅلي دين له بنسټونو، د وطن  
دوستۍ د پاک حس په ساتلو او علمي معيارونو سره سم د ټولني د څرگندو اړتياوو له مخې پراختيا  
ومومي.

په دې ډگر کې د هېواد له ټولو علمي شخصيتونو، د ښوونې او روزنې له پوهانو او د زده کوونکو له ميندو  
او پلرونو څخه هيله لرم چې د خپلو نظريو او رضنده وړانديزونو له لارې زموږ له موافانو سره د درسي  
کتابونو په لابنه تاليف کې مرسته وکړي.

له ټولو هغو پوهانو څخه چې د دې کتاب په چمتو کولو او ترتيب کې ښې مرسته کړې، له ملي او نړيوالو  
دړنو مؤسسو، او نورو ملگرو هېوادونو څخه چې د نوي تعليمي نصاب په چمتو کولو او تدوين او د درسي  
کتابونو په چاپ او وپس کې ښې مرسته کړې ده، مننه او درناوی کوم.

ومن الله التوفيق

فاروق وردگ

د افغانستان د اسلامي جمهوريت د پوهني وزير

## مخ

## پرېک

## سړیک

مقدمه

۱	مخ
۲	لومړۍ څپرکي: محلولونه
۳	۱-۱: د مخلوط تعريف
۴	۲-۱: د محلول اجزاوې
۴	۳-۱: د محلول جوړېدل
۶	۴-۱: د محلولونو ډولونه
۶	۵-۱: مشبوع او غير مشبوع محلول
۷	۶-۱: له مشبوع څخه لوړ محلول
۸	۷-۱: د حل کېدونکي او د حل کونکي مادې متقابلې اغيزه
۸	۸-۱: ايزوني محلول
۱۰	۹-۱: د محلولونو غاښت (Concentration)
۱۵	د لومړي څپرکي لنډيز
۱۵	د لومړي څپرکي پوښتنې:
۱۷	دويم څپرکي: د محلولونو خواص
۱۸	۱-۲: د محلولونو کولېگاتيف خواص (Colligative Properties)
۲۷	۲-۲: الکتروليټ او غير الکتروليټ محلولونه
۲۸	۲-۲-۱: د ضعيف او قوي الکتروليټونو محلولونه
۳۲	د دويم څپرکي لنډيز
۳۳	د دويم څپرکي پوښتنې
۳۵	درېم څپرکي: دکيمياوي تعاملونو چټکتيا
۳۶	۳-۱: دکيمياوي تعاملونو چټکتيا
۳۸	۳-۲: د تعاملونو د چټکتيا اندازه کول
۳۹	۳-۳: تعاملونو د چټکتيا معادله
۳۹	۳-۴: د تعامل درجه
۴۰	۳-۵: دکيمياوي تعاملونو په چټکتيا باندې اغيزمن لاملو



## مخ

## پریک

## سریک

- ۴۴ - ۳ د تودوخي اغیزه په کیمیاوي تعاملونو باندې
- ۴۵ - ۳ د ارهینوس معادله
- ۴۷ - ۳ د  $A$  -  $B$  (Collision) یاد تعامل کونکو موادو د ذرو د تکرورنو فرضیه
- ۵۰ - ۳ کلسونه
- ۵۰ - ۳ - ۱: د کلسونو ډولونه
- ۵۲ دریم څپرکي لاندیز
- ۵۴ د دریم څپرکي پوښتنې
- ۵۵ خلورم څپرکي: کیمیايي تعادل Chemical Equilibrium
- ۵۶ - ۴: رجعي عاملونه او د تعامل حالت
- ۵۸ - ۴: د کتلې د اغیزې قانون او تعادل
- ۶۰ - ۴: په تعامل باندې اغیزمن عاملونه (د لی شانلیه اصل) Lechtelier's Principle
- ۶۱ - ۴: آیوني تعادل (Ionic Equilibria)
- ۷۰ - ۵: د ګډ آیون اغیزه (The Common Ion Effect)
- ۷۱ - ۴: په کیمیايي تعادل کې محاسبي
- ۷۳ - ۴: د امونیا په تولید کې د کیمیايي تعادل د رعایتولو اهمیت
- ۷۴ د خلورم څپرکي لاندیز
- ۷۵ د خلورم څپرکي پوښتنې
- ۷۷ پنځم څپرکي: د تیزابونو او القلیو اولین محلولونه
- ۷۸ - ۵: د تیزابونو او القلیو تعریف
- ۸۳ - ۵: د اویو تیزابي او القلي خواص
- ۸۷ - ۵:  $pH$  د تیزابیت اندازه
- ۸۵ - ۵: د تیزابونو او القلیو قوت
- ۸۷ - ۵: د ضعیف تیزابونو جلا کیدل
- ۹۶ - ۵: د القلیو د جلا کیدلو ثابتونه او ایزوایزیشن نېي
- ۹۸ د پنځم څپرکي لاندیز
- ۹۸ د پنځم څپرکي پوښتنې
- ۹۸ شپږم څپرکي: د تیزابونو او القلیو تعاملونه
- ۱۰۱





## مخ

- ۱۰۲ : د تيزابو او القلي گانو تعاملونه او د مالگو جوړيدل  
۱۰۴ : د تيزابونو او القليو د سختي کولو تعاملونه او د مالگي جوړيدل  
۱۰۶ - ۳ : تيتريشن يا عيارونه ( Titration )  
۱۱۰ : شپږم څپرکي لنډيز  
۱۱۱ : د شپږم څپرکي پوښتنې

## پړيک

## سړيک

- ۱۱۳ : اووم څپرکي : دکيميائي تعاملونو څخه د برېښنا ترلاسه کول  
۱۱۴ : ۱-۷ : دبرېښنا تيروونکي او نه تيروونکي  
۱۱۵ : ۲-۷ : کيميائي تعاملونه چې د برېښنا درامنځ ته کيدو لامل گرځي  
۱۱۶ : ۳-۷ : کيميائي برېښنايي پيل  
۱۱۷ : ۴-۷ : د پيل محرکه قوه ( Electro motive Force )  
۱۱۹ : ۵-۷ : د ستنرد الکتروود پوښتنال  
۱۲۳ : ۶-۷ : وچ او لانه پيلونه (تجارتی بترى)  
۱۲۵ : ۷-۷ : د پيل په ولتاژ باندې د غاظت اغيزي  
۱۲۶ : د اووم څپرکي لنډيز  
۱۲۷ : د اووم څپرکي پوښتنې

- ۱۲۹ : اهم څپرکي : الکتروليز (Electrolysis)  
۱۳۰ : ۱-۸ : الکتروليتيکي پيلونه  
۱۳۱ : ۲-۸ : د وپلي شوی خوړو د مالگي الکتروليز  
۱۳۲ : ۳-۸ : په اولين محيط کې د الکتروليز تعاملونه:  
۱۳۴ : ۴-۸ : د خوړو د مالگي الکتروليز:  
۱۳۵ : ۵-۸ : د سلفورينک اسيد توبه کيدل:  
۱۳۷ : ۶-۸ : ملىع کول اود ځمکي لاندي د فلزي کموونو ساتل  
۱۳۸ : ۷-۸ : د الکتروليز مقدارې قانون ياد فارادي قانون  
۱۳۹ : ۸-۸ : خالص کول ، استخراج او د فلزونو توليد  
۱۴۰ : د اهم څپرکي لنډيز  
۱۴۰ : د اهم څپرکي پوښتنې:  
۱۴۳ : نهم څپرکي: فلزونه  
۱۴۴ : ۱-۹ : د فلزونو د لاس ته راوړلو لاري



۱۴۷	۲ - ۹ : د لومړي اصلي گروپ فلزونه
۱۵۳	۳ - ۹ : د $II$ اصلي گروپ عنصرونه (د ځمکني القیو عنصرونه)
۱۵۷	۴ - ۹ : د دریم اصلي گروپ عنصرونه
۱۶۲	۵ - ۹ : انتقال فلزونه (Transition metals)
۱۶۹	د نهم څپرکي لاندیز
۱۶۹	د نهم څپرکي پوښتني
۱۷۱	لسم څپرکي: غیر فلزات
۱۷۲	۱۰ - ۱ : د غیر فلزي عنصرونو ځانګړي ځانګړتیاوې
۱۷۲	۱۰ - ۲ : د $VII$ اصلي گروپ عنصرونه
۱۸۱	۱۰ - ۳ : د دوره یي جدول د $VIA$ گروپ عنصرونه
۱۹۱	۱۰ - ۴ : د دوره یي جدول د $VA$ گروپ عنصرونه
۱۹۷	۱۰ - ۵ : د $IVA$ گروپ عنصرونه
۲۰۱	د لسم څپرکي لاندیز
۲۰۱	د لسم څپرکي پوښتني
۲۰۳	یوولسم څپرکي: د شبه فلزونو عنصرونه
۲۰۴	۱۱ - ۱ : د شبه فلزونو د عنصرونو جوړښت او خواص یې
۲۰۴	۱۱ - ۲ : د بورون عنصر.
۲۰۵	۱۱ - ۲ - ۱ : د بورون مرکبونه
۲۱۲	دیو و لسم څپرکي لاندیز
۲۱۲	دیوولسم څپرکي پوښتني
۲۱۴	انځلیکونه



## سریزه

که چیري وویل شي مبالغه به نه وي چي په ننني صنعت کي د کیمیا علم بنسټیز رول لوبوي او ځانگړی اهمیت لري. د یوولسم پېر لگي د کیمیا کتاب بنسټیزه موخه د کیمیا په بیلابیلو برخو کې د زده کوونکو چمتو کول دي او له زده کوونکو سره د اوسني طبي او صنعتي علومو په زده کړی کې مرسته کوي. داکتاب یوولس څپرکي لري لومړی څپرکی يې د محلولونو په اړه معلومات ورکوي د محلولونو تعریف ، د محلولونو خواص ، ډولونه او د غلظت اندازه روښانوي.

دویم څپرکی د محلولونو خواص روښانه کوي او د محلولونو کولیگاتیف خواصو، الکترولیت او غیر الکترولیت محلولونو، غښتلي او ضعیف الکترولیت محلولونو باندې رڼا اچوي. دریم څپرکی د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا په اړه معلومات وړاندې کوي، د شرایطو او تعامل کوونکو موادو د غلظت اغیزه روښانه کوي او هم د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا کې د کتلستونو رول څرگندوي.

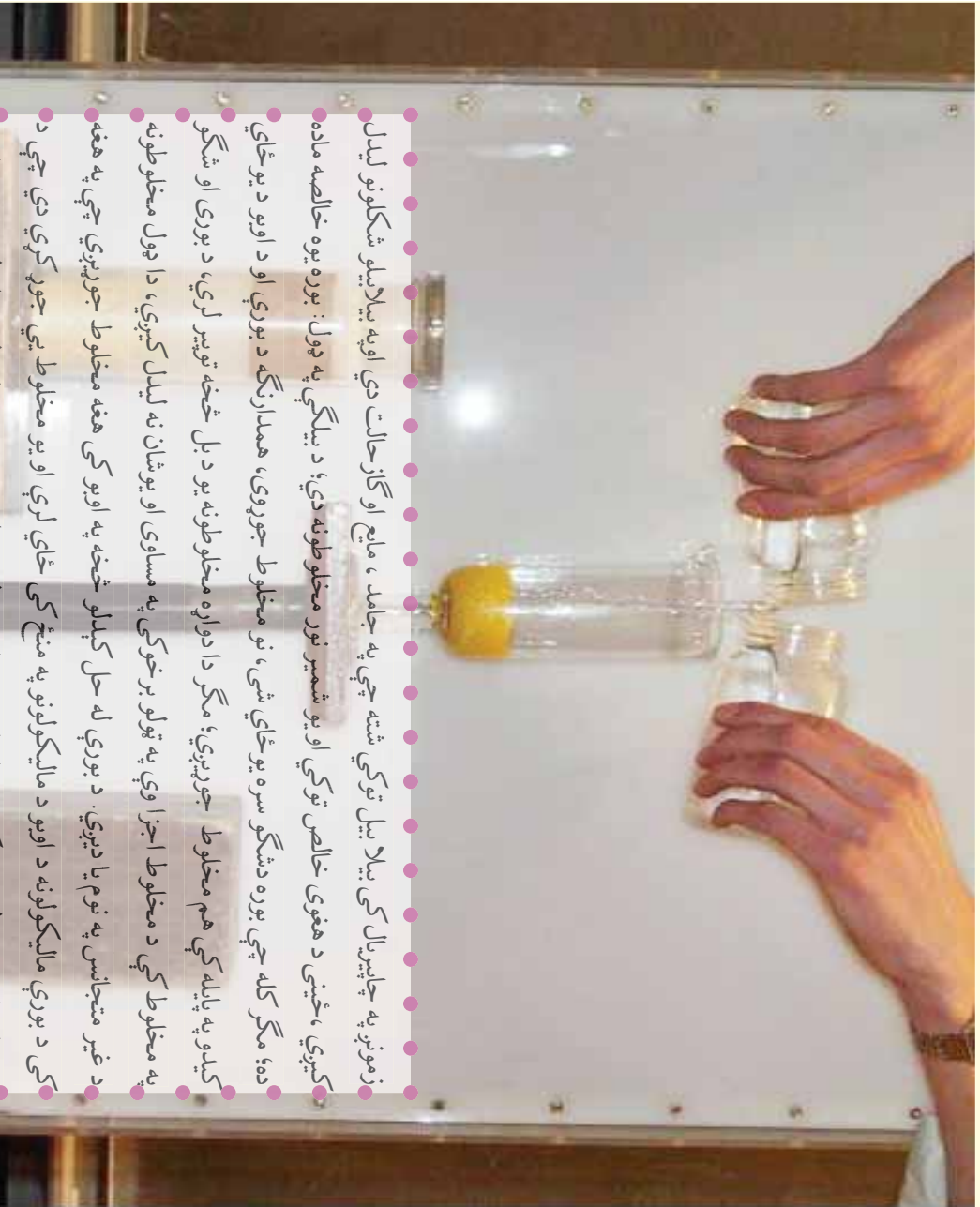
څلورم څپرکی د کیمیاوي تعادلو په اړه معلومات وړاندې کوي، په تعادل او محاسبو کې د اغیز ناکو عواملو په اړه معلومات وړاندې کوي.

پنځم څپرکی د تیزابونو او القلیو اوبلن محلولونونو او د هغوی تعریف روښانه کوي او د محلولونو خواص ، قوت او د هغوي د پوښه کیدو د ثابت په اړه معلومات ورکوي. شپږم څپرکی د تیزابونو او القلیو د تعاملونو په اړه معلومات وړاندی او د عیارولو لاره یې څرگندوي .

اووم څپرکی په کیمیاوي تعاملونو کې له بریښنا منځته راتلل روښانه او له بریښنايي پیلونو د ډولونو سره د ریډوکس د تعاملونو څرنګوالي تشریح کوي. اتم څپرکی الکترولیز او الکترولیتک پیلونه بیانوي. نهم څپرکی د فلزونه ، لسم څپرکی د غیرفلزونو او یوولسم څپرکی د شبه فلزونو په هکله معلومات وړاندې کوي او په ترتیب سره په فلزونو، غیر فلزونو او شبه فلزونو باندی رڼا اچوي. د هر څپرکی په پای کې د څپرکي لنډیز ، پوښتنې ، لیکل شوي دي چې زده کوونکي یو ځل بیا د څپرکي د لنډیز په لوستلو ، لوستونه ولولي، د سوالونو حل د زده کوونکو په زده کړې کې گټور دي.



## مخلو لونه



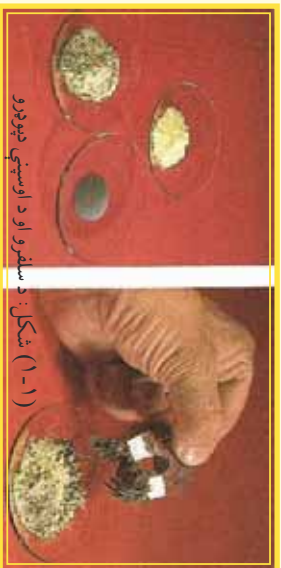
- زموږ په چاپېريال کې بيلا بيل توکي شته چې په جامد ، مايع او گاز حالت دي اوپه بيلا بيلو شکلونو ليدل کېږي ، ځينې د هغوی خالص توکي او يو شمير نور مخلوطونه دي؛ د بېلگې په ډول: پوره پوه خالصه ماده ده؛ مگر کله چې پوره د شکر سره يو ځای شي ، نو مخلوط جوړوي ، همدارنگه د بورې او د اوبو د يو ځای کېدو په پايله کې هم مخلوط جوړېږي؛ مگر دا دواړه مخلوطونه يو د بل څخه توپير لري، د بورې او شکر په مخلوط کې د مخلوط اجزاوې په ټولو برخو کې په مساوي او يوشان نه ليدل کېږي، دا ډول مخلوطونه د غير متجانس په نوم يادېږي . د بورې له حل کېدلو څخه په اوبو کې هغه مخلوط جوړېږي چې په هغه کې د بورې مالیکولونه د اوبو د مالیکولونو په منځ کې ځای لري او يو مخلوط نې جوړ کېږي دي چې د هغه اجزاوې په ټولو برخو کې يوشان او په مساوي ډول ویشل شوي دي ، دا ډول مخلوطونه د متجانس مخلوطونو له ډولونو څخه دي او مخلولونو په نوم يادېږي . ددو اوبو د دوو څخه زياتو مادو يو ځای کېدل متجانس مخلوط دي چې د محلول په نوم يادېږي چې له يو فاز څخه تشکيل شوي وي.
- څرنگه دټينک اوزري محلولونو تر منځ توپير وکړو؟ د مشبوع ، غير مشبوع او د مشبوع څخه جگ (رمافوق مشبوع) محلولونو تر منځ کوم توپير شتون لري؟ څه ډول د محلولونو غلظت اندازه کېږي؟ داسې پوښتنو ته په دې څپرکي کې ځوابونه وراندې کېږي.

## 1 : د مخلوط تعریف

د دوو یا څو ډوله موادو یو ځای کېدل په یوه ټاکلي او کیفي نسبت، داسې چې د هغوی په منځ کې بشپړه کیمیايي مخامخ کېدنه ونه لیدل شي، د مخلوط (Mixture) څخه عبارت دي؛ د بېلګې په ډول: د میټزو او نخودو مخلوط، مې او وریجې، اوبه او الکل او نور د مخلوطونو ډولونه دي. مخلوطونه په دوه ډوله دي چې متجانس مخلوطونه (Homogen) او غیر متجانس مخلوطونه (Homonen) دي.

**متجانس مخلوط:** هغه مخلوطونه دي چې د هغوی تشکیل کوونکي اجزای د مخلوطي سیستم په ټولو برخو کې مساوي او یو شان ویشل شوي وي او په یوه فاز کې دي؛ د بېلګې په ډول: د مالګې او اوبو، الکل او اوبو او داسې نور. متجانس مخلوطونه د مخلولونو په نوم (solutions) یاد وي.

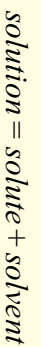
**غیر متجانس مخلوطونو (Homonen):** د هغه مخلوطونو د ډولونو څخه دي چې د هغه د اجزاو



نسبت د سیستم په ټولو برخو کې یو شان او په مساوي توګه شتون نه لري هره برخه یې بیلا بیل فزیکي او کیمیاوي خواص لري.

**فاز (phase):** د سیستم د هغې برخې څخه عبارت دی چې د سیستم د نورو برخو څخه د لیدلو وړ یوې سطحې په واسطه جلا شوی وي او د هغه ټولې برخې د یو شان فزیکي او کیمیايي خواصو لرونکي وي

**کامپینینټ component:** د سیستم تشکیل کوونکي اجزا د کامپینینټ په نوم یا دوي. د متجانس سیستم محلول دوو او یا څو مادو متجانس سیستم دی چې د هغه د تشکیل کوونکو اجزاو نسبت د یو ټاکلي حد پورې بدلون منونکی وي. په عمومي ډول محلول د دوو برخو منحلې ماده (solutes) او محلول (solvent) څخه جوړ شوی دی:



د متجانس او غیر متجانس د دوه ډوله مخلوطونو د توپیر د لیدلو لپاره لاندې فعالیت ترسره کوو:



### فعالیت

#### د مخلوطونو ډولونه

**د اړتیا وړ سامان او مواد:** 150 ملي لیتره بیکر څلور عدده، د کولالي خاوره د رنگه نوښايي محلول، غوړي او نښتینه

ټي میله.

ګرناډه

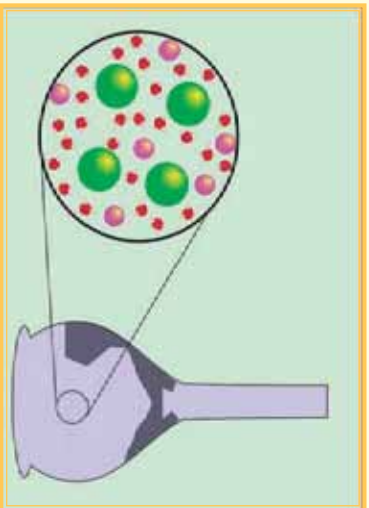
1 - څلور بیلا بیل مخلوطونه په څلورو ځانګړو بیکرونو کې جوړ کوئ، هر یو باید د اوبو او یو د لاندې موادو لرونکی وي:

2 - د مخلوطونه دښتینه یې میلی په واسطه و بشورئ او د هغوی ځانګړتیاوې وګورئ.  $NaCl - a$  ،  $1g$  ،  $b - 2.5g$  د کولالي خاوره  $c - 10ml$  ، رنگه نوښایه،  $d - 10ml$  غوړي

3 - د پورتنیو د مخلوطونو څخه کوم یو یې متجانس دی؟

د پورتنی فعالیت څخه ښکاره ده چې له اوبو سره متجانس مخلوط جوړوي؛ پدې بنسټ محلولونه د متجانس مخلوطونو څخه عبارت دی.

څه رنگه د  $\text{NaCl}$  له حل کېدلو څخه په اوبو کې متجانس مخلوط جوړېږي؟  
 که چېرې د سوډيم کلورايډ  $\text{NaCl}$  کرسټونه په يو گيلاس اوبو کې ورزات شي، د خوړو مالگه به حل شي؛ نو  $\text{NaCl}$  په اوبو کې حل او محلول به جوړ شي، حل کېدل په دې معنا دی چې  $\text{NaCl}$  د حل کېدو وړتيا لري. کله چې  $\text{NaCl}$  په اوبو کې حل شي، څه به تر لاسه شي؟  
 د  $\text{NaCl}$  کرسټونه په پرله پسې توگه ورک شوي او د  $\text{Na}^+$  او  $\text{Cl}^-$  ايونونه د کرسټونو د سطحي څخه جلا او داوبو د ماليکولونو سره په يوځای اود هغوی په واسطه به چاپېره شوي.



(2-1) شکل د خوړو د مالگې محلول ، د ايونونو او اوبو د ماليکولونو خپرېدل د محلول په ټولو برخو کې.

دلته به د سوډيم او کلورايډ ټول ايونونه په مساوي ډول د اوبو د ماليکولونو په منځ کې ځاي ولري، (2-1) شکل چې د حاصل شوي محلول خوند به د هغه په ټول برخو کې يوشان وي، د  $\text{NaCl}$  ټول کرسټونه د منځه ځي. داسې متجانس مخلوطونه چې د دوو اوبو خواخو مرادو څخه چې په يو فاز کې شتون ولري، د محلول په نوم يادېږي. په يو محلول کې، اټومونه، ماليکولونه يا ايونونه په بشپړ ډول يو د بل څخه جلا کېږي.

## 2-1: د محلول اجزاوی

محلول د خالصو کيميايي مرکبونو پر خلاف کېدای شي چې د بيلا بيلو غلظتونو څخه جوړ شوی دی؛ بايد د موادو نسبي اندازې په محلول کې وټاکل شي. د بورې او اوبو په يو ساده محلول کې د بوري مادي ذرې په بله ماده کې په متجانس ډول مخلوط کېږي. په يو محلول کې حل کونکي محيط ته محلل او حل شوي مادي حل کېدونکي (متحلي) مادي په نوم يادوي. په عمومي ډول د حل کېدونکي مادي اندازه د حل کونکي مادي (محلل) له اندازې څخه لږه ده. د اوبو او ايتيال الکول محلول چې د 20g ايتيال الکول او 80g اوبو څخه جوړ شوي وي، په دې محلول کې ايتيال الکول حل کېدونکي ماده او اوبه محلل دي. ځينې وختونه په يو محلول کې د حل کونکي او حل کېدونکي مادي ټاکل اسان نه دي؛ د بيلگې په ډول: د اوبو او الکولو په 50% محلول کې تير گران دي چې وولويو کوم ييزې حل کونکي او کوم ييزې حل کېدونکي ماده ده. په يو محلول کې د هغه اجزاوي د مخلوط په ډول د نه ټاکلي وخت لپاره تر څو چې شرايط بدلون نه وي کړي، شتون لري.

**حل کېدونکي ماده (solute):** د محلول هغه برخه ده چې په حل کونکي کې حل او په کوچنيو ذرو (ماليکولونو، اټومونو اوبو ايونونو) توپه کېږي.

**حل کوونکي ماده (solvent):** د محلول هغه برخه ده چې په خپل ځان کې د حل کېدونکي مادي د حل کېدو وړتيا لري او هغه په کوچنيو برخو توپه کوي.

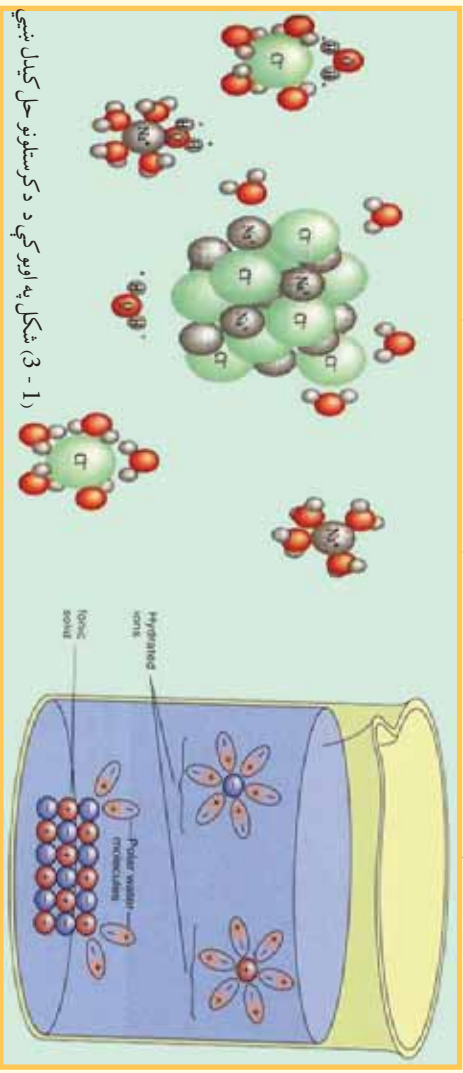
## 3-1: د محلول جوړېدل

څرنگه چې په تېرو درسونو کې وويل شول، اټومونه په ماليکولونو کې د کيميايي اړيکو په واسطه يو له بل سره يوځای شوي. په ځينو ماليکولونو کې اړيکې ايزي دي چې هغو بيلگه  $\text{NaCl}$  او  $\text{KCl}$  وړاندې کېدای



شيء، د ځينو مرکبونو د ماليکولونو اړیکې، اشتراکي وي چې د هغوی بیلگه کېدای شي  $Cl_4$ ,  $NH_3$ ,  $I_2$  او د هغوی وړاندې کړې شي. تاسې هم پوهیږئ چې په ځینو ماليکولونو کې اړیکې اشتراکي قطبي دي چې د هغوی بیلگه کېدای شي د اوبو  $H_2O$  او امونیا  $NH_3$  وړاندې شي؛ په داسې حال کې چې  $H_2$  او  $CH_4$  او داسې نور کې غیر قطبي اړیکې دي. که چېرې حل کوونکي د مایع حالت ولري، د هغه د ماليکولونو په منځ کې ضعیفه قوه شتون لری او د دوی د ماليکولونو په منځ کې د قواو ډول د ماليکولونو قطبيت (Polarity) پورې اړه لری.

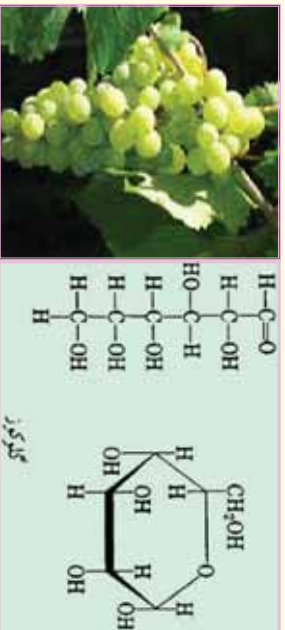
د محلول د جوړېدو وروسته د حل شوي مادې ذرې په متجانس ډول د حل کوونکي مادې د ذرو په منځ کې ویشل کېږي او دا ویشل کېدل د حل شوي مادې د ذرو او محلول د ذرو په منځ کې د جذب د قواو تابع دي؛ د بیلگې په ډول: د  $NaCl$  په ماليکول کې د  $Cl^-$  او  $Na^+$  د ایزونو ترمنځ ډیره ځینتې قوه په کرسټلې شبکه کې موجوده ده؛ خو سره د دې هم کله چې د  $NaCl$  کرسټلونه په یو ګلاس اوبو کې واچول شي، سودنیم کلوراید په اوبو کې حل کېږي او د  $Cl^-$  او  $Na^+$  ایزونونه یو له بل څخه جلا کېږي، د انرژي هغه سرچینه چې  $Cl^-$  او  $Na^+$  د ایزونو د جلا کېدو لامل ګرځي، کوم دي؟ څرنگه چې په (1-3) شکل ښودل شوي



(1-3) شکل په اوبو کې د کرسټلونو حل کېدل ښيي

زنجیري فارمول

حلقوي فارمول



(1-4) شکل د ګلوکوز ماليکولي جوړښت

کې په اسانۍ حلېږي، سره د دې چې د  $H_2C$  او  $O$  اتومونه یو له بل سره په خپل منځ کې اشتراکي اړیکه لري، د ګلوکوز حل کېدل په اوبو کې د حل کوونکي (اوبو) او حل شوي مادې (ګلوکوز) کې د  $OH$ - د ګروپونو د شتون له کبله دي چې د اوبو او ګلوکوز د ماليکولونو په منځ کې د هایدروجنې اړیکو په جوړېدو پاتې ته رسېږي او د ګلوکوز د ماليکولونو د جلا کېدو لامل د هغه د جامدې کتلې څخه دی چې محلول جوړوي.

#### 4-1: د محلولونو دو لونه

محلولونه په درې فریکي حالتونو ګاز، مایع او جامد شتون لري، ټول حل کوونکي او حل شوي مادې چې د بیلا بیلو حالتونو (ګازات، مایعات، جامدات) لرونکي دي او د محلولونو د جوړیدو لامل ګرځي، په (1-1) جدول کې بنودل شوي دي، په هره بیلګه کې یوه برخه د حل کوونکي او بل برخه د حل شوي مادې په توګه په پام کې نیول شوي ده، چیر الیاژونه؛ لکه برنج (مس او جست څخه جوړ شوي دي) یو جامد محلول دي چې په هغه کې د دوو یا زياتو فلزونو اتومونه شتون لري او په متجانس ډول مخلوط شوي دي. د یو الیاژ خواص (جامد محلول) تل د تشکیل کوونکو برخو له خواص سره توپیر لري؛ د بیلګې په ډول: د اوسپني الیاژونه د خالصي او سپني په نسبت ډیر کلک او د زنگ وهلو په مقابل کې ډیر پټینګ دي. د سرورزو او سپینورزو الیاژ کلک او د هغو د سختی درجه زیاته ده.

دا چې اوبلن محلولونه (چې د هغوی حل شوي ماده ګاز، مایع یا جامد حالت ولري) په کیمیاوي او بیالوژیکي تعاملونو کې خورا ډیر اهمیت لري، دا ډول مخلوط به په بشپړ ډول وڅیړل شي.

په عمومي ډول محلول په نهه ډوله دي چې عبارت دي له :

(1-1) جدول

ګڼه	حل شوي ماده	حل کوونکي ماده	د محلول بیلګې يي
1	ګاز	ګاز	هوا
2	ګاز	مایع	کوکا کولا
3	ګاز	جامد	په پالټین کې هایدروجن
4	مایع	مایع	الکول په اوبو کې
5	مایع	ګاز	داوبو پراس په هوکي
6	مایع	جامد	کرستالي اوبه
7	جامد	جامد	الیاژونه
8	جامد	مایع	په اوبو کې مالګه
9	جامد	ګاز	په دود کې کاربن

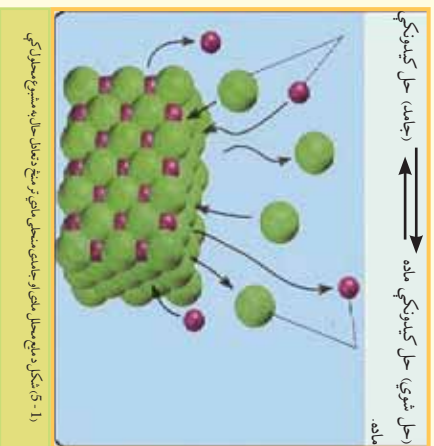
#### 1-5: مشبوع او غیر مشبوع محلول

ناسی کولای شي چې د خورود د مالګې یوه قاشوڅه په یو ګیلاس اوبو کې په اسانۍ حل کړي. د خورود د مالګې یوه اندازه د اوبو په ګیلاس کې ورزیاته کړی وپه ګوري چې د خورود ورزیاته شوي مالګه په اوبو کې نه حل کېږي اود ګیلاس په بڼکټۍ برخې کې پاتې کېږي. په هر محلول کې دتودوخې په ټاکلې درجه کې په حل کېدونکي مادې کې د منحلې مادې یوه ټاکلې اندازه په حل کوونکو کې حل کېدای شي او دا اندازه د حل شوي مادې ماهیت، دمحلل او تودوخې درجې پورې اړه لري.

د دې روښانولو لپاره چې څرنگه یوه ټاکلې اندازه حل شوي ماده په حل کوونکي مادې کې حل کېږي، مونږ باید دحل کېدلو عملیه په د قیق ډول وڅیړو.

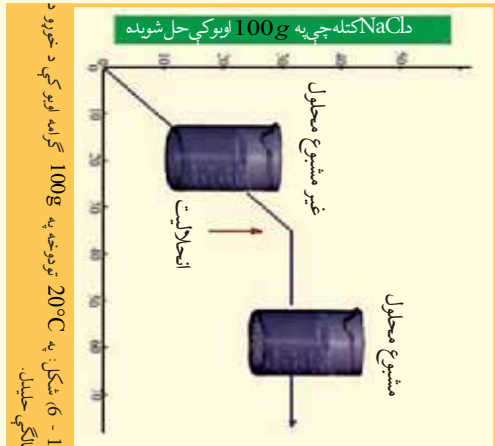






1- (5) شکل: د اېوې حل او جلاسي محلول اېوې تر منځ د هغال حالت په شريوع محلول کي.

که چېرې د خوړو جامده مالګه (NaCl) په اوبو کې واچول شي، د  $\text{Na}^+$  او  $\text{Cl}^-$  ايونونه د خوړو د مالګې د کرسټونو سطح خوشې کوي او په خپله د حل کوونکي په منځ کې حرکت کوي، ځينې وخت د دې حل شوو ايونونو څخه د کرسټال د سطحې سره ټکر او په هغه ځای کې پاتې کېږي، کله چې جامد مواد ډير زيات حل شي او د حل شوو ايونونو غاښت زياتوالی ومومي، د ايونونو او کرسټونو په منځ کې ټکرونه نور هم زياتېږي او په پای کې داسې حالت ته رسېږو، د هغو ايونونو چټکتيا کوم چې د کرسټال سطح پرېښي او محلول ته ولاړدي، د هغو ايونونو چټکتيا سره برابري کوم چې د کرسټالونو سطحې ته بيرته راځي، په دې حالت کې د کرسټونو د انحلايت او کرسټونو د جوړېدو په منځ کې متحرک تعادل منځته راځي چې په (1 - 5) شکل کې ښودل شوي دي. هغه محلول چې د حل شوي مادې ډيره زياته اندازه پکې په خپل ځان کې حل کړې وي د مشبوع محلول په نوم يادېږي.



1- 6 شکل: په  $20^\circ\text{C}$  تودوخه په 100g گرامه اوبو کې د خوړو د مالګې حلېدل.

1- 5) شکل په مشبوع محلول کې د جامد منحلې مادې او د همدې مادې مانع حالت په تعادل په حالت کې د حل کېدونکې مادې

د حل کېدلو او تېلور کېدلو چټکتيا په محلول کې مساوي ده. څرنگه چې موخکې وليدل د يو قاشوغه د خوړو مالګې په يو گلاس اوبو کې د حل کېدلو څخه وروسته اوس هم کولای شو د خوړو د مالګې نوره اندازه په محلول کې حل کړو، هغه محلول چې د نوري حل کېدونکې مادې د حل کېدلو قدرت په خپل ځان کې ولري، د غير مشبوع محلول په نوم يادېږي.

د حلېدونکې مادې ټاکلې کچه چې د تودوخې په ټاکلې درجې کې د مشبوع محلول د لاس ته راوړلو لپاره په کارورل کېږي، که انحلال په نوم يادېږي. د تودوخې په ټاکلې درجه کې د يوې جامدې مادې انحلال د هغې مادې لوړه اندازه ده کوم چې په 100 گرامه اوبو کې حل کېږي. د مشبوع او غير مشبوع محلول ترمنځ اړيکه او د خوړو د مالګې حلېدل په (1 - 6) شکل کې ښودل شوي دي.

**6\_1 له مشبوع څخه لوړ محلول**

څرنگه چې په (1 - 2) جدول کې ليدل کېږي، د ډيرو زياتو جامدو موادو انحلال د تودوخې د درجې په لوړوالي زياتېږي. که چېرې يو مشبوع محلول چې د هغه حلېدل د تودوخې د درجې په زياتوالي زيات شوي وي، خو دا محلول سوړ کړای شي، څه به وليدل شي؟

د سپړدو په پايله کې به حلېدل کمېږي او د حل شوي مادې هغه زيات کچه چې د تودوخې د زياتوالي له کبله حل شوې وي، بيرته په محلول کې ښکته کېښي او د تودوخې په ټيټو درجو کې د مشبوع محلول د جوړېدو لامل گرځي، ځينې وخت

داسې پېښه هم منځ ته راځي چې محلول د سپړلو سره بيا هم په خپل حالت پاتې کېږي او حل کېدونکي ماده له هغه څخه نه جلا کېږي او د مشېوع څخه لور محلول جوړوي؛ پر دې بنسټ د مشېوع څخه لور محلول عبارت له هغه محلول څخه دی چې د هغه د حل شوې مادې اندازه د مشېوع محلول په نسبت په يوشان شرایطو لاندې زياته وي.



### فعالیت

#### مشېوع او غیر مشېوع محلول

**ډاډتیا توکي او سامان:** 250 ملي لیتره بیکر، ترمومتر، دبنسن خراغ، نیونکي کړۍ، نه سوځېدونکي جالي، 60 گرامه سودیم اسیتات (CH<sub>3</sub> - COONa) کربلاړه.

- 1 سل ملي لیتره اوبه په 250 ملي لیتره بیکر کې واچوۍ او تر 80°C پورې تودوخه ورکړئ
  - 2) تودو اوبو کې تر هغه وخته سودیم اسیتات ورزیات او وږي بشوړۍ کوم چې مشېوع محلول یې جوړشي، په دې توگه، ممکن یو مقدار سودیم اسیتات به د بیکر په لاندې برخې کې پاتې وي.
  - 3) لاس ته راغلی محلول فیلتر او جامده برخه ورڅښي جلا کړئ، بیا محلول پر خپل ځای کېږتئ چې سورشي.
  - 4) کله چې محلول بیا ډکوتې د تودوخې په اندازه سور شو، څو وړې پوتې دسودیم اسیتات کرسنال ورزیات کړئ، خپلې لیږني ولیکي.
- ددې محلول د کښیناستلو د چټکتیا لامل څه دی؟
- کوم ډول محلول به د مشېوع محلول د کښیناستلو څخه وروسته په لاس راځي؟

#### 1- 7: د حل کېدونکي او دحل کوونکي مادې متقابل اغیزه

د توکو انحلال یو پر بل کې سره بشپړ توپیر لري، د دې امکان شته چې یوه ماده په حل کوونکي کې په هر نسبت حل شي او یا دا چې په بل حل کوونکي کې لږ حل شي؛ همدارنگه کېدای شي چې یوه ماده په بلې مادې کې هېڅ حل نه شي. په عمومي ډول ورته مواد یو په بل کې ښه حل کېږي؛ د بېلگې په ډول: دفتالین هایدرو کاربنونه په بنزین کې ښه حل کېږي؛ څو په الکلوکې په ښه توگه نه حل کېږي، د نفتالین مرکبونه په اوبو کې هېڅ نه حل کېږي، نو ورته مواد یو په بل کې حل کېږي، مېلائل د موټرو په پټرولو کې حل کېږي، دواړه پورتنۍ مادې غیر قطبي دي چې ددهغوی په ترکیب کې دهلدرودجن او کاربن شتون ډیر زیات دی. له بلې خواغورې په اوبو کې نه مخلوط کېږي؛ ځکه اوبه یوه قطبي ماده ده، په داسې حال کې چې غوړي قطبي نه دي، ولې ورته مواد یو په بل کې د غیر مشابه موادو پرتله زیات حل کېږي؟ کوم عوامل په انحلال اغیزه لري؟

د یوې مادې انحلال په بله ماده کې د ذرو (مالیکولونو یا ایونونو) په منځ کې د نسبي جذب قواو پورې اړه لري، سوچ کوو چې د حل کوونکو ذرو په منځ کې او هم د جذب قوې قوه او د حل کېدونکي مادې د ذرو ترمنځ د جذب قوې قوه شتون لري، څو حل کېدونکي او حلونکي مادې د ذرو په منځ کې د جذب قوه ضعیفه ده، نو په دې حالت کې د جذب د قوې قواوې تر هغه پورې چې دحل کېدونکي مادې او حلونکي مادې ذرې مخلوط نه شي، برخلې پاتې کېږي چې دحلونکي او حل کېدونکي مادې سیستم په ډیر لږه انرژي ولري.

#### 1- 8: ایوني محلول

د بیلابیلو ایوني مرکبونو انحلال په اوبو کې یو له بل څخه د لیدلو وړ توپیر لري؛ د بېلگې په ډول: د څوړو د مالګې حل کېدل د تودوخې په 25°C په 100ml اوبو کې 36g دی، په داسې حال کې د کلسیم کاربونیټ حل کېدل د تودوخې په عین درجه کې 0.00070g په 100ml اوبو کې دی. په رښتیا سره چې په اوبو کې د ایوني مرکبونو انحلال



د دوو عاملو سره اړیکه لري چې دا عامل د حل کوونکي مادي ماهیت او تودوخه ده.

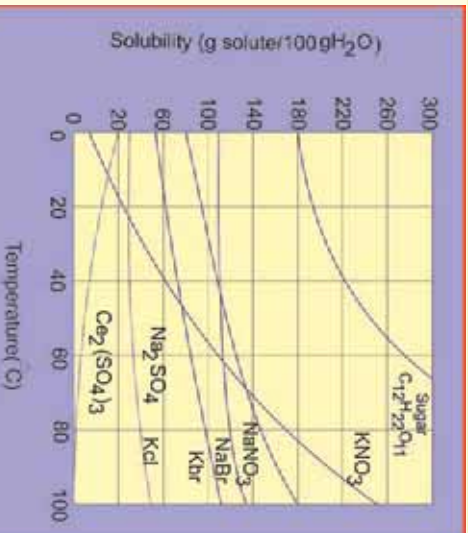
په اوبوکې د ځینو توکو حل کیدل د تودوخې په بیلا بیلو درجو کې په (1 - 2) جدول کې ښودل شوی دي. که چیرې جدول ته څیړشې و به گوري چې حل کیدل د حل کیدونکي مادي په ماهیت او د تودوخې په درجې بدلون کوي؛ په دې جدول کې په آسانی سره لیدلې شې چې د سوډیم نایتریت او سیټوزرود نایتریت انحلالیت زیات دي؛ ځکه دواړه مادي اونی مرکونه دي او اوبه هم یوه قطبي ماده ده؛ لکن ټول آیوني مرکونه په اوبو کې یوشان انحلال د ځان څخه نه ښکاره کوي؛ په رښتیا چې ځینې د دې مرکونو څخه؛ لکه کلسیم هایدروکساید  $\text{Ca(OH)}_2$  په اوبو کې لږ حل کېږي.

$\text{Ca(OH)}_2$  کلسیم هایدروکساید په  $100\text{g}$  اوبو کې د تودوخې په  $20^\circ\text{C}$  کې حلېږي په اوبو کې  $0.173\text{g}$  کلسیم هایدروکساید په  $\text{Ca}^{2+}$  د آیونونو د جذب قواو سره اړیکه لري.

(1 - 2) جدول دکمیتونو په پام کې نیولو سره د KI حل کیدل د NaCl سره پرتله کړي، یا د هغوی حل کیدل د تودوخې په زیاتوالي په عین نسبت زیاتېږي؟ په عمومي ډول ویلې شو چې د ټولو جامدانو حل کیدل د تودوخې درجې په زیاتوالي یوشان نه دی؛ د بیلگې په ډول: د KI په  $128\text{g}$  په  $100\text{g}$  اوبو کې د تودوخې په  $0^\circ\text{C}$  کې حل کېږي او د هغو  $144\text{g}$  په  $100\text{g}$  اوبو کې د تودوخې په  $20^\circ\text{C}$  حل کېږي؛ په داسې حال کې چې د NaCl د  $37.7\text{g}$  د تودوخې  $0^\circ\text{C}$  درجې او په  $20^\circ\text{C}$  تودوخه کې  $35.9\text{g}$  ته پورته کېږي. د یو لږ شمیر جامدانو انحلالیت د تودوخې په زیاتوالي ټیټېږي؛ د هغوی بیلگه  $\text{Li}_2\text{CO}_3$  گڼلې شو.

(2\_1) جدول: د تودوخې په بیلابیلو درجو کې د ځینو موادو انحلال په  $100\text{g}$  محلول کې

د انحلال ځانگړتیاوې		په سل گرامه حل کوونکي کې د موادو انحلال اندازه		
مرکب	د تودوخې درجې په $^\circ\text{C}$			
	$100^\circ\text{C}$	$60^\circ\text{C}$	$20^\circ\text{C}$	
$\text{AgNO}_3$	440	216	122	
$\text{Ba(OH)}_2$	-	20.94	3.89	67.1
$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	487	287	204	179
$\text{Ca(OH)}_2$	0.07	0.121	0.173	0.89
KCl	56.3	45.8	34.2	28,0
KI	206	176	144	128
LiCl	128	98.4	83.5	69.2
$\text{Li}_2\text{CO}_3$	0.85	1.01	1.33	1.54
NaCl	39.2	37.1	35.9	35.7
$\text{NaNO}_3$	180	122	87.6	73



7-1 شکل په 100g اوبو کې د مټاګي د حل کېدلو ګراف

### حل ېې کړئ: فعالیت:

د 7-1 ګراف په پام کې نیولو سره لاندې پوښتنو ته ځواب وړاندې کړئ،  
 1 - که چېرې وضوای چې د امونیم کلوراید مشبوع محلول د تودوخې په  $0^{\circ}\text{C}$  ،  $40^{\circ}\text{C}$  او  $80^{\circ}\text{C}$  کې برابر کړئ، د پورتنۍ تودوخې په هر درجه کې به په کوم اندازه امونیم کلوراید په 100g اوبو کې حل کړئ؟

2 - که چېرې وضوای چې د سوډیم نایتریت

مشبوع محلول د تودوخې  $0^{\circ}\text{C}$  ،  $40^{\circ}\text{C}$  او  $80^{\circ}\text{C}$

کې په لاس راوړئ، د تودوخې په ټولو پورتنیو درجو

کې په کوم اندازه سوډیم نایتریت په 100g اوبو کې

حل کړئ؟

### 9-1 د محلولونو غلظت (Concentration)

د حل کېدنې مادي اندازه د محلول په یوه واحد حجم کې او یا د حل کونکي د کتلې په یو واحد کې د غلظت په نوم یادېږي:

$$C = \frac{n}{V} \quad \text{or} \quad C = \frac{m}{m'}$$

په دې فورمولونو کې C غلظت، m د حل کېدونکي مادي اندازه، n د حل کېدونکي مادي مول، V د محلول حجم او m' د محلول د کتلې مقدار را ښيي.

که څه هم غلظت کېدای شي د خپلو سترګو او یا لاسي حس په واسطه وټاکو، خو په طب او صنعت کې د محلول دقیق غلظت باید وټاکل شي، د محلولونو د غلظت د اندازه کولو لپاره شپږ قیاسي واحدونه په کار وړل شوي دي چې هر یو په لنډ ډول خپل کېږي:

1- مولې برخه (Fraction mole): د محلولونو د یوه جز د مولونو مقدار تقسیم پر ټولو اجزاوو د مولونو پر مجموعې څخه عبارت دی؛ یعنی:

$$N_1 = \frac{n_1}{n_1 + n_2 + \dots + n_i}$$

**مثال:** د حلېدونکي او حل کونکي مادي مولې برخه د  $\text{CaCl}_2$  10% محلول کې پیدا کړئ، د  $\text{CaCl}_2$  مالیکولي کتله 111 ده او حل کونکي ماده اوبه دي.

حل:

$$\text{W\%CaCl}_2 = 10\% \quad N_{\text{CaCl}_2} = \frac{n_{\text{CaCl}_2}}{n_{\text{CaCl}_2} + n_{\text{H}_2\text{O}}} = \frac{\frac{m}{M_{\text{CaCl}_2}}}{\frac{m}{M_{\text{CaCl}_2}} + \frac{m}{M_{\text{H}_2\text{O}}}}$$

$$m_{\text{CaCl}_2} = 10g \quad N_{\text{CaCl}_2} = \frac{111g/\text{mol}}{111g/\text{mol} + 18g/\text{mol}} = 0,02$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 90g \quad N_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{n_{\text{H}_2\text{O}}}{n_{\text{H}_2\text{O}} + n_{\text{CaCl}_2}} = \frac{10g}{90g}$$

$$M_{\text{CaCl}_2} = 111g/\text{mol} \quad N_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{18g/\text{mol}}{90g + \frac{10g}{0,02}} = 0,98$$

$$n_{\text{CaCl}_2} = ?$$

$$n_{\text{H}_2\text{O}} = ?$$



نوٽ: د محلول د جوړونکو برخو د مولې برخې مجموعه مساوي پر يو ده.

$$N_1 + N_2 + \dots \dots \dots N_i = 1$$

## 2 – کتلوي برخه او سلنه

د محلول کتلوي برخه عبارت د محلول د يوي برخې کتله د محلول ټوليز برخو پر کتلې (د محلول کتله) د تقسيم څخه عبارت ده؛ يعنې:

$$W_1 = \frac{m_1}{m_1 + m_2 + \dots \dots m_i}$$

مثال: د NaOH ، 100g په 500g اوبو کې حل شوی دی د NaOH او H<sub>2</sub>O کتلوي برخه په دې محلول کې پيدا کړی:

حل:

$$m_{\text{NaOH}} = 100\text{g}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 500\text{g}$$

$$W_{\text{NaOH}} = ? \quad W_{\text{NaOH}} = \frac{m_{\text{NaOH}}}{m_{\text{NaOH}} + m_{\text{H}_2\text{O}}} = \frac{100\text{g}}{100\text{g} + 500\text{g}} = \frac{1}{6} = 0.1667$$

$$W_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{m_{\text{H}_2\text{O}}}{m_{\text{H}_2\text{O}} + m_{\text{NaOH}}} = \frac{500\text{g}}{500\text{g} + 100\text{g}} = \frac{500\text{g}}{600\text{g}} = 0.833$$

نوټ: د محلول د ټوليز برخو د کتلوي برخو مجموعه د يو سره مساوي ده:

$$W_1 + W_2 + \dots \dots \dots W_i = 1$$

**د کتلوي سلني برخه:** عبارت د محلول د يوي برخې کتله، د محلول د ټولو برخو د کتلې پر مجموعه

$$W_1\% = \frac{m_1}{m_1 + m_2 + \dots \dots \dots m_i} \times 100$$

ضرب د 100 عدد ده:

مثال: - د هغه محلول د کتلې سلنه چې 15g گلوکوز (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>) په 33g اوبو کې حل شوی دی، محاسبه کړی.

حل:

$$W_1\% = \frac{m_1 \cdot 100}{m_1 + m_2 + \dots \dots \dots m_i}$$

د 15.0g د حل شوې مادې کتله (د گلوکوز)

$$150\text{g} = 15.0\text{g} + 133.0\text{g} = \text{د محلول کتله}$$

$$\text{د کتلې سلنه} = \frac{15.0\text{g}}{150\text{g}} \times 100 = 10/0\%$$

مثال: تاسې 500g سونډيم هايډروکسايډ 4.5% محلول جوړولی شئ؟  
حل:

$$500.0 \times 0.45 = 22.5\text{g} = \text{د سونډيم هايډروکسايډ (NaOH) کتله}$$

$$500/0\text{g} - 22/5\text{g} = 477/5\text{g} = \text{د محلول کتله} = \text{د اوبو کتله (H}_2\text{O)}$$

نوموړی محلول د 22.5g سونډیم هایدروکساید حل کېدلو په پایله کې پر 477.5g اوبو کې لاس ته راځي.  
 3- **د مولاريتي غلظت:** د مولاريتي غلظت لرونکي محلول کېدای شي داسې توضیح شي:  
 مولاريتي غلظت مولونو د حل شوي مادې د مقدار د محلول له یو واحد حجم څخه عبارت دی:  
 د مولاريتي د غلظت د اندازه کولو واحد کېدای شي چې  $\frac{\text{mol}}{\text{mol}}$  ،  $\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$  ،  $\frac{\text{mol}}{\text{m}^3}$  اوداسې نور وي، که چېرې د حل شوي مادې مولونه په یو لیتر محلول کې شتون ولري، دا غلظت د مولر (molar) په نوم یادېږي. کله چې د حل شوي مادې یو مول په یو لیتر محلول کې حل شي، د دې محلول غلظت یو مولر دی، که د حل شوي مادې دوه موله په یو لیتر محلول کې حل وي، محلول د دوه مولره غلظت لرونکی دی او که چېرې د حل شوي مادې 0.1 مول په یو لیتر محلول کې حل شوی وي، محلول 0.1 مولره (decemeter) دی.



### فعالیت

#### د یو مولر محلول لاس ته راوړل د اړتیا وړ مواد او سامان:

د خورزو مالګه، مقطرې اوبه، ژوزه بالون اود مینخلو پوتیل.

**ګڼلاره:** د خورزو د مالګې یو مولره محلول، یومول NaCl په یو لیتر محلول کې لري او د 1M NaCl په شکل لیکل کېږي چې M د مولاريتي سمبول دی، دا محلول د 58.5g NaCl (یو مول) خورزو مالګې د حل کېدلو په پایله کې په لیتر

a. د 1.00L محلول کې لاس ته راځي.

b. د 58.5g, NaCl په یو لیتره

فلاسک کې واچوی.

c. وروسته دا جامده مالګه په اوبو کې

حل کړی.

d. ددې محلول د کښیناستود چټکتیا لامل

څه دی؟

e. کوم ډول محلول به دمسبوع محلول

دکښیناستلو څخه وروسته په لاس

راځي؟

f. تر هغه وخته پورې محلول ته اوبه ور

زیاتې کړې چې د محلول حجم د فلاسک نښانې ته ورسېږي.

د مولاريتي غلظت کېدای شي چې د نسبت اویا لاندې فارمول په واسطه محاسبه کړي شي:

$$C_M = \frac{m}{M \cdot V} \quad \text{1000mL} \cdot \text{moler}$$

**مثال:** د 198g په اندازه د ګوګرو تیزاب په 4L لیتره محلول کې شتون لري، د دې محلول مولري غلظت محاسبه کړی، د ګوګرو تیزاب مالیکولي کتله 98 ده.

حل:

$$m = 196g \quad C_M = \frac{m \cdot 1000ml \cdot molar}{M \cdot V}$$

$$V = 4L \quad C_M = \frac{196g \cdot 1000ml \cdot molar}{98g \cdot 4000ml} = 0.5molar$$

$$M = 98$$

$$C_M = ?$$

#### 4 - د نارماتي غلظت

د نارماتي غلظت عبارت دحل کیدونکي مادي معادل -گرام (Eq - g) د محلول په يو واحد حجم کې دی:

$$C_n = \frac{Eq - g}{V}$$

د نارماتي يا دمول - معادل غلظت د مقياس اندازه کولو واحدونه کيدای شي چې  $\frac{Eq - g}{L}$ ،  $\frac{Eq - g}{dm^3}$ ،  $\frac{Eq - g}{m^3}$  وي. که چېرې د حليدونکي مادي د معادل -گرام اندازه په يو ليتر محلول کې شتون ولري، دا غلظت د نارمل Narmal په نوم يادوي:

$$C_n = \frac{Eq - g}{Li} = Narmal$$

که چېرې د حليدونکي مادي يو معادل -گرام په يو ليتر محلول کې حل شوی وي، محلول د يو نارمله غلظت لرونکی دی او که Eq - g 0.01 منخله ماده په يو ليتر محلول کې حل شوي وي، محلول د 0.01IN يا  $1C_N$  غلظت لري. د نارماتي غلظت کيدای شي چې د نسبت، تناسب او يا د لاندي فارمول پر بنسټ محاسبه کړي شي:

$$C_N = \frac{m \cdot 1000ml \cdot Narmal}{Eq - g \cdot V}$$

مثال: د  $H_3PO_4$  محلول نارمل غلظت محاسبه کړئ، کله چې د دې محلول په 500ml کې 196g  $H_3PO_4$  شتون لري.  $H_3PO_4$  د ماليکولي کتله 98 ده.

حل:

$$C_N = \frac{m \cdot 1000ml \cdot Naler}{Eq - g \cdot V}$$

$$V = 500mlLi$$

$$m = 196g \quad Eq - g = \frac{M_{H_3PO_4}}{\sum H^+} = \frac{98}{3} = 32.6$$

$$M = 98 \quad C_N = \frac{196 \cdot 1000ml \cdot Naler}{32.6g \cdot 500ml} = 12N$$

$$C_N = ?$$

5 - د مولايي غلظت: مولايي غلظت عبارت د حل کيدونکي مادي د مولونو اندازه د محلول په يوه واحد کتله کې دی.

$$C_m = \frac{mol}{m(Solvent)}$$

د مولالیتی غلظت د اندازه کولو واحدونه کېدای شي  $\frac{\text{mol}}{\text{Kg}}$ ،  $\frac{\text{mol}}{\text{g}}$  او نور وي، که چېرې د حلېدونکې مادې د مولونو اندازه د محلول په یو کیلو ګرام کې حل شوي وي، دا غلظت په ځانګړې توګه د مولال (molal) په نوم یادېږي:

$$C_m = \frac{\text{mol}}{\text{Kg}} = \text{molal}$$

که چېرې د حلېدونکې مادې یو مول په یو کیلو ګرام محلول کې حل شوی وي، محلول د یو مولل غلظت لرونکی دی، همدارنګه که چېرې دوه موله حل کېدونکې ماده په یو کیلو ګرام محلول کې حل شوي وي محلول د دوه مولل غلظت لرونکی دی او که چېرې 0.1 mol حل کېدونکې ماده په یو کیلو ګرام محلول کې حل شي، محلول د یو دېسی مول غلظت لرونکی دی.

مولالی غلظت د نسبت، تناسب او یا د لاندي فارمول په واسطه محاسبه کېدای شي:

$$C_m = \frac{m \cdot m'}{M \cdot m''} \cdot 1000 \text{g} \cdot \text{molal}$$

په دې فارمول کې  $C_m$  مول،  $m$  د حل کېدونکې مادې کتنه،  $m'$  د محلول کتنه او  $M$  د حل کېدونکې مادې مالیکول کتنه راښيي.

مثال: د سرکې تیزابو 140g په 500g اوبو کې حل شوي دي، د سرکې تیزابو ( $\text{CH}_3 - \text{COOH}$ ) مالیکولې کتنه 60amu ده، د دې محلول مولل غلظت پيدا کړی.

حل: 
$$C_m = \frac{m \cdot 1000 \text{g} \cdot \text{molal}}{M \cdot m'}$$

$$m' = 500 \text{g} \quad C_m = \frac{140 \text{g} \cdot 1000 \text{g} \cdot \text{molal}}{60 \text{g} \cdot 500 \text{g}} = 4,6 \text{molal}$$

$$C_m = ?$$

6- د ټیټر غلظت: د ټیټر غلظت عبارت د حل کېدونکې مادې د ګرامونو اندازه په یو ملي لیټر محلول کې ده:

$$C_T = \frac{\text{g}}{\text{mL}}$$

مثال: د KOH دوه مولره (2molal) محلول د ټیټر دویم غلظت لرونکی دی؟  
حل:

$$C_T = ?$$

$$m = ?$$

$$m = \frac{M \cdot V \cdot C_M}{1000 \text{mL} \cdot i \cdot \text{molar}}$$

$$V = 1 \text{L} \quad m = \frac{56 \text{g} \cdot 1000 \text{mL} \cdot 2 \text{molar}}{1000 \text{mL}} = 112 \text{g}$$

$$M = 56 \quad C_T = \frac{112 \text{g}}{1000 \text{mL}} = 0.112 \text{g/mL} \cdot i$$

$$C_M = 2 \text{molar}$$





## د لومړي څپرکي لنډيز

- محلول د حل کيدونکي مادې يو متجانس مخلوط په محلل کې دی.
- ديوې مادې انحلال په بله ماده کې د هغوی د کيمياوې ماهيت او دتودوخې درجې پورې اړه لري.
- په عمومي ډول قطبي مواد په قطبي او غير قطبي مواد په غير قطبي کې حل کېږي.
- په مشبوع محلول کې حل شوي ماده د جامد سره د تعادل په حالت کې ده.
- د مشبوع څخه لورمحلول د حل شوي مادې اندازه له مشبوع محلول څخه زياته ده.
- په غير مشبوع محلول کې د حل شوي مادې اندازه له مشبوع محلول څخه لږه ده.
- د غاظت واحدونه د حل کيدونکي مادې د مولونو شمير د محلول په يو واحد حجم کې او يا د حل کيدونکي مادې کتلوي اندازه د ټاکلي کتله حل کوونکي ده.
- مولاريتي غاظت عبارت له حل شوي مادې د مولونو اندازه د محلول په يوواحد حجم کې دی.
- نارملتي غاظت عبارت دحل کيدونکي مادې معادل گرام د محلول په يوواحد حجم کې دی.
- مولاليتي غاظت عبارت د حل کيدونکي مادې د مولونو اندازه د محلل په يوه واحد کتله کې دی.
- مول فرکش عبارت د محلولونو د برخو د يوې برخې د مولونو اندازه د محلول د جوړونکو مولونو په مجموع د وشلو له پايې څخه دي

## دلومړي څپرکي پوښتي:

1. يو مثال د گاږي محلول، مايع محلول او جامد محلول وړاندي کړئ.
2. مشبوع محلول څه ډول دي؟ کم د ليدلو وړ ليدني رانښتي چې يو محلول مشبوع دی؟
3. دکرمي ساده قاعدې د انحلال وړاند وينه د يوې مادې حليدنه په بلې مادې کې گټوره ده؟
4. دالاندي جدول د  $\text{AgNO}_3$  د انحلال لپاره د تودوخې په بيلا بيلو درجو کې په پام کې ونيسئ:

د تودوخې درجه ( $^{\circ}\text{C}$ )	انحلال: $\text{gAgNO}_3 / 100\text{gH}_2\text{O}$
122	0
216	30
311	40
440	60
585	80
733	100

- الف - څه رنگه د  $\text{AgNO}_3$  انحلال د اوبو اویا د تودوخې د درجو په بدلون سره تغير کوي؟
- ب - که چېرې  $300\text{g}$  د سينو زړوله نائيرت په  $100\text{g}$  اوبو کې د تودوخې په  $30^{\circ}\text{C}$  درجو کې واچول شي ايا جوړ شوی محلول به مشبوع وي او که غير مشبوع؟
- ج - که چېرې  $100\text{g}$  د سينو زړو نائيرت په  $100\text{g}$  اوبو کې د تودوخې په  $40^{\circ}\text{C}$  ووزيات شي، څه به واقع

شيئي؟

5. خرننگ به د سوډيم سلفيټ ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) 6.5% محلول چه په هغه کې، 45.0g سوډيم سلفيټ شتون لري، لاس ته راوړئ؟

6. د پيرټاشيم ايو ډايد 5.00% محلول کتله چې په هغه کې 258g پيرټاشيم ايو ډايد شتون لري، محاسبه کړئ.

7. د لاندنيو محلول مولاريتي محاسبه کړئ.

الف - 5.623g سوډيم باي کاربونيټ ( $\text{NaHCO}_3$ ) په 250ml محلول کې حل شوی دی.

ب - 184.6g پيرټاشيم ډاي کروميټ ( $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ) په 500.0ml محلول کې حل شوی دی.

ج - 2.5mol سوډيم سلفيټ ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) په 1.25L محلول کې حل شوی دی.

د - 16.45g د خورزو مالگه په 1.00L محلول کې حل شوې ده.

8. د هغه محلول مولاريتي چې د 60g سوډيم هايډروکسيډ په 2.00L محلول کې شتون لري، څومره

ده؟

9. څو گرام حل کيدونکي ماده د 3.50M گورگر تيزابو ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) د محلول د جوړولو لپاره اړتيا ده؟ کوم چې دمحلول حجم 500/0ml وي.

10. څو موله د مالگي تيزاب (HCl) په 85.0ml محلول کې شتون لري چې غلظت يې 2.20M وي؟ څو موله موجود دي (NaOH)؟

11. سوچ وکړئ چې 80.0g سوډيم هايډروکسيډ يوه نمونه په 1.50kg اوبو کې حل شوې ده،

الف - حل شوې ماده يې کومه ده؟ ب - حل کوونکي يې کوم دی؟ د - د محلول مولاريتي څومره ده؟

12. د مالگي تيزاب (HCl) د محلول مولاريتي محاسبه کړئ کوم چې په هغه کې 36.5g مالگي تيزاب او اوبه شتون لري.

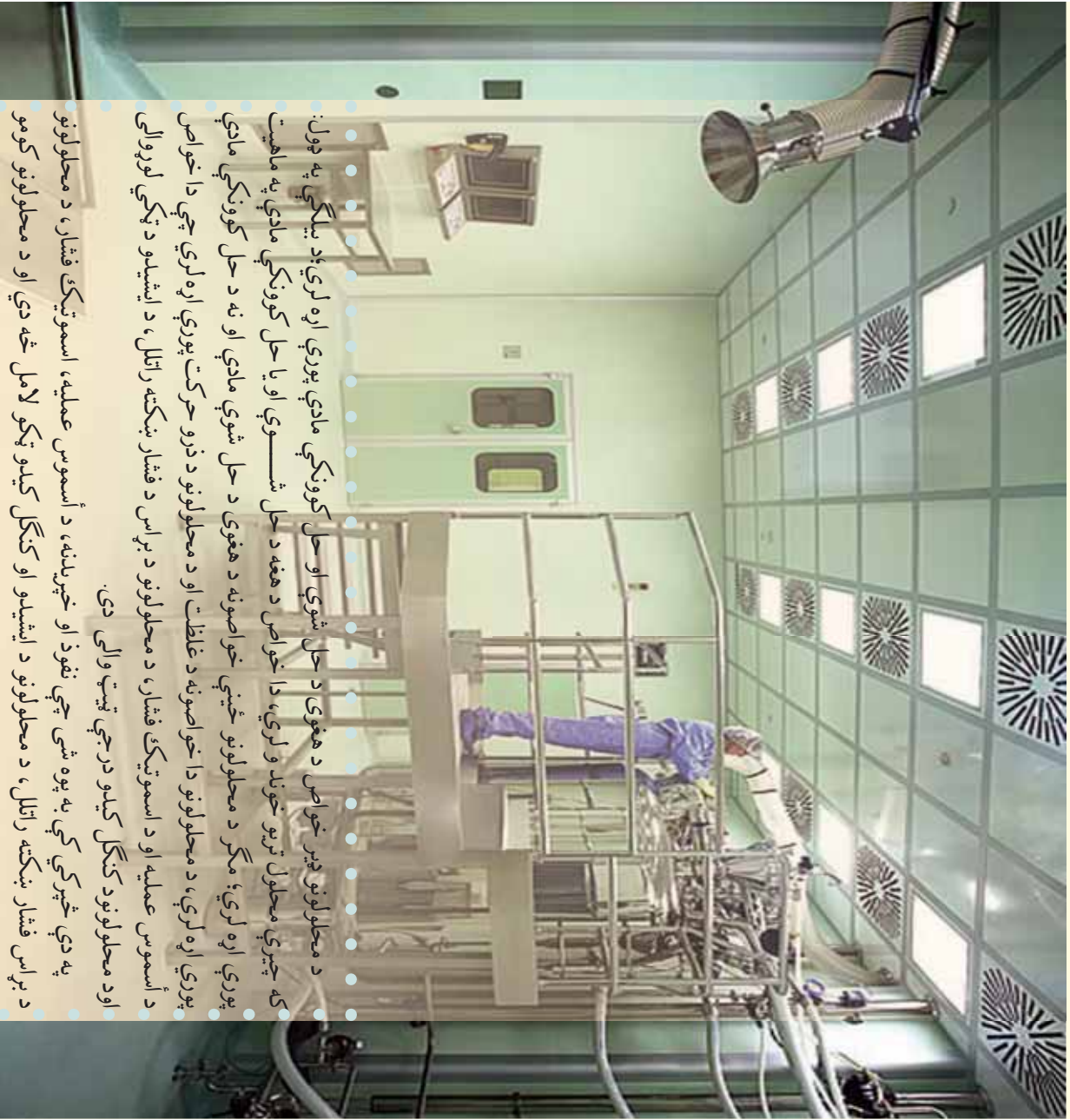
13. د حل شوې مادې مقدار د 1.00m محلول کې په لاس راوړئ کوم چې ديو محلول د جوړولو لپاره د نېټوري تيزاب ( $\text{HNO}_3$ ) په 3.00kg اوبو کې حل شوی وي.

14. دهغه محلول مول فرکشن محاسبه کړئ کوم چې د 1.00mol مالگي غليظ تيزاب (HCl) او

3.31mol اوبو څخه جوړ شوي وي، همدا رنگه د نوموړي محلول دمول غلظت به څومره وي؟

15. د سرکې په محلول کې 0.763 موله د سرکې تيزاب ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) او 1.0kg اوبه شتون لري، د دې محلول د برخو مولې برخې او مول غلظت پيدا کړئ.

### د محلولونو خواص



د محلولونو څیر خواص د هغوی د حل شوي او حل کونکي مادې پورې اړه لري؛ د بیلګې په ډول: که چېرې محلول تریو خوند و لري، دا خواص د هغه د حل شوي او یا حل کونکي مادې په ماهیت پورې اړه لري؛ مګر د محلولونو ځینې خواصونه د هغوی د حل شوي مادې او نه د حل کونکي مادې پورې اړه لري، د محلولونو دا خواصونه د غاښت او د محلولونو د ذرو حرکت پورې اړه لري، چې دا خواص د اُسموس عملیه او د اسموتیک فشار، د محلولونو د براس د فشار ښکته راتلل، د ایشیدو د ټکي لوړوالی او د محلولونو د کنگل کېدو درجي تپت والی دی.

په دې څپرکي کې به پوه شئ چې نفوذ او خپرېدنه، د اُسموس عملیه، اسموتیک فشار، د محلولونو د براس فشار ښکته راتلل، د محلولونو د ایشیدو او کنگل کېدو ټکو لامل څه دي او د محلولونو کومو پارامترونو پورې اړه لري؟  
الکتروولیت او غیر الکتروولیت محلولونه څه ډول محلولونه دي؟ او د هغوی کولیګاټیف خواص یو د بل څخه توپیر لري؟



2-1: د اسموس عملیه او د اسموتیک فشار  
**د اسموس عملیه:** د اوبو یا نورو حل کوونکو موادو تیریدل د تیروني نیمګړې غشا څخه د اسموس د عملیې په نوم یادېږي، د نیمګړو تیروونکو غشاو خاصیت داسې دی چې کوچنیو ذرو ته د تیریدو اجازت ورکوي؛ مګر لویو ذرو د تیریدو اجازت نه ورکوي، په ریښتني توګه د اسموس عملیه د یو لوري له خپریدو څخه عبارت ده.

### اسموتیک فشار:

هغه قوه چې حل کوونکي ماده دي ته هڅوي تر څو د نیمګړو تیروونکو غشاو څخه غلیظ محلول ته تیر شي، دې قوې ته ورته ده چې د ګازونو تیریدل د زیات فشار لاندې لویښي څخه د هغه لویښي په لور چې د ټیټ فشار لاندې دی، هڅه وي. همدا وارده شوې قوه د سطحې په یوواحد باندې، په محلولونو کې د اسموتیک فشار په نوم یادېږي.

هغه مسلكي آله چې د هغې په واسطه د محلولونو فشار اندازه کېږي، د اسمومتر (Osmometer) په نوم یادېږي. اسمومتر د یوې پر دې لرونکې لویښي څخه چې سوري لرونکې کارکې سربوښ هم لري، جوړ شوی دی. د سربوښ د سوري څخه یې یوه ښښه یې زنگون کورنۍ نل تیر شوي دي، دانل د ښښه یې ټوب په واسطه د سیمایي مانو متر سره تړل شوی دی، د اسمومتر په غشا لرونکې لویښي کې چې د محلول اسموتیک فشار اندازه کول مطلب وي، اچول کېږي. مانومتر کېدای شي چې ښځ پر ښځ په کارکې سربوښ کې وتړل شي، د (2-3) شکل سره سم اسمومتر د خالصو اوبو څخه ډک لویښي په دننه کې کېږدي، دلته د بهیر په پیل کې خالصه حل کوونکي د تشت څخه اسمومتر ته په ډیره اندازه د حل شوی مادې د وتلو په نسبت محلول ته دننه تیرېږي، نو دلته د مایع سطحه د اسمومتر په ټوب کې لوړېږي او په هغه کې هایدروستاتیکي فشار په پرله پسې زیاتېږي، منځته راغلی هایدروستاتیکي فشار په پایله کې د تیریدني (دیفوزن) چټکتیا د اسمومتر په دننه اود اسمومتر په بهر کې سره یوشان کېږي او ډینامیکي تعادل منځ ته راځي، په همدې وخت کې د اسمومتر په ټوب کې د مایع لوړیدل درېږي او اسموتیک فشار چې د اسمومتر درجه لرونکې مانومتر ښيي، د تجربې لاندې محلول د فشار څخه عبارت دی.

د رقیقو محلولونو د اسموتیک فشار د محاسبه کولو لپاره وړاند هوف د ګازونو د قوانینو دمعادلي په کارولو وړاندیز وکړ او لاندې نظر په یې هم وړاندې کړه:

د محلولونو مساوي حجمونه د یوشان فشار او تودوخې له شرایطو

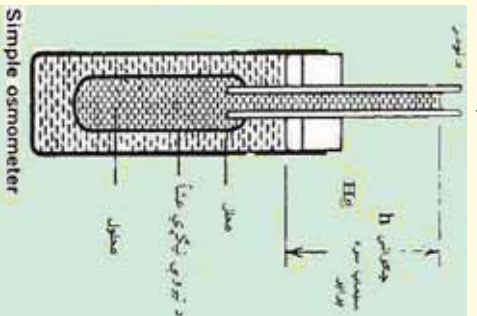
$$PV = nRT \quad \text{یا} \quad P = \frac{n}{V}RT$$

لاندې، د مساوي شمیرو ذرو لرونکې دي:

$$P = CRT \quad \text{هم کېدای شي.}$$

دا چې  $C = \frac{n}{V}$  ده، نو  $P = CRT$  هم کېدای شي. په دې فورمولونو کې  $P$  د محلولونو اسموتیک فشار،  $V$  د محلول حجم،  $n$  د حل شوي مادې د مولونو شمیر،  $T$  په محلول باندې وارده شوې تودوخه او  $R$  ثابت دی چې په ګازونو کې هم کارول شوی دی.

$$R = 8.31 \text{ Joul} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$



Simple osmometer

(2-3) شکل د اسمومتر ښکاره

په الکترولیت محلولونو کې د ذرو شمیر د محلول په یو واحد حجم کې ډیر دی؛ له دې کبله د هغوی اسموتیک فشار زیات دی؛ څرنگه چې په الکترولیت محلولونو کې د ایونونو شمیر دغیر الکترولیت محلولونو په نسبت زیات دی؛ له دې کبله د الکترولیت محلولونو د اسموتیک فشار له غیر الکترولیت محلولونو څخه زیات دی؛ نو هغه فورمول چې د هغه پر بنسټ د الکترولیت محلولونو اسموتیک فشار محاسبه کېدای شي، په لاندې ډول دی:

$$Pos = iCRT$$

په دې فورمول کې  $i$  د وړاند هوف ضریب دی او د محلولونو د انفکاک د درجې سره اړیکه لري چې په لاندې ډول لاس ته راځي: (په رېښتیا چې د الکترولیت موادو د ایونونو شمیر ښيي)

$$i = \frac{\text{د ذرو مجموعي شمیر}}{\text{د منحلې مادې د مولونو شمیر}}$$

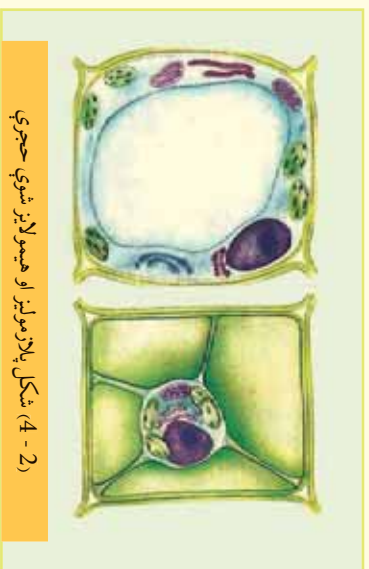
د ویني ډیالزما اسموتیک فشار ټاکلی دی چې په 700 – 800KPa چاپیریال کې خوځنده دی، د ویني د لوړ فشار څخه ښکاره پورې چې د ویني غلظت زیات دی، لوړ مرکبونه او مالګه په وینه کې موجود دي چې د دې فشاریوه برخه دوی پورې اړه لري، د فشار د انګوتیک فشار (Angiotipressure) په نوم یادېږي او 0.5% برخه د ویني ټول فشار څخه عبارت ده چې د 4.9KPa – 3.5 سره مساوي دی. د اسموس عملیه او د اسموتیک فشار د ښاتانو په وده او پامښت کې بنسټیز رول لري، اسموتیک فشار په ښاتانو کې د رېښي څخه تر پورتنیو څوکو پورې د یو څخه تر 5 میګا پاسکال پورې بدلون مومي؛ داسې چې په رېښو کې یو میګا پاسکال او په پاڼه او گل کې 5 میګا پاسکال دي.

**ایزو تانیک، هایپرتانیک او هایپوتانیک محلولونه**  
**ایزو تانیک محلولونه:** هغه محلولونه چې عین غلظت او اسموتیک فشار لرونکي دي، دا ډول محلولونه له یو بل سره د ایزوتانیک (Isotonic) محلولونو په نوم یادېږي؛ د بیلګې په ډول: د خورډو د ماګي 0.9% محلول او د ګلوکوز 5% محلول د ونې سره ایزوتانیک دي؛ که چېرې حیواني یا نباتي حجرې د هغوی سره په ایزوتانیک محلول کې کینودل شي دوی کې کوم بدلون نه لیدل کېږي.

**هایپرتانیک محلولونه:** که چېرې د کم محلول غلظت او اسموتیک فشار د ستندرد اود هغه سره ډیرته شوي محلول څخه زیات وي، دا رنگه محلولونه یو له بل سره د هایپرتونیک Hypertonic په نوم یادېږي.

که چېرې نباتي او یا حیواني حجرې د هغو سره د هایپرتونیک محلولونو کې کینودل شي په دې صورت کې به حجرې یو چې اود هغوی Palazmolysis تر سره کېږي چې حجرې وچې او له منځه ځي.

**هایپوتانیک محلولونه:** هغه محلولونه چې د هغوی غلظت او اسموتیک فشار یې د کم ستندرد او له هغه سره ډیرته شوي محلول؛ دیلګې په ډول: د ونې څخه لږ وي دا رنگه محلولونه یو له بل سره د هایپوتانیک (Hypotonic) په نامه یادېږي، د حجرې وشتون په هایپوتانیک محلولونو کې د هغوی د Hemolysis لامل ګرځي چې حجرې پړسېږي او په پایله کې حجرې چوي او له منځه ځي.



شکل (4-2) پلازمولیز او هیمولیز شوي حجرې

(2- 4) شکل هیمولایز او پلازمولایز شوي غیر نارمل حجرې ښيي:

په طبي عملیاتو کې د څو جزبي فزیالوژیک محلولونو څخه چې د هغوی ترکیب د ونې د پلازمايي ترکیب سره سمون ولري، ګټه اخیستل کېږي، دا ډول محلولونه  $K^+$ ,  $Ca^{2+}$ ,  $Mg^{2+}$  آیونونو لرونکي دي، په طبي چارو کې هایپرتانیک محلولونه د زخمونو د منځلو لپاره په کار وړل کېږي.

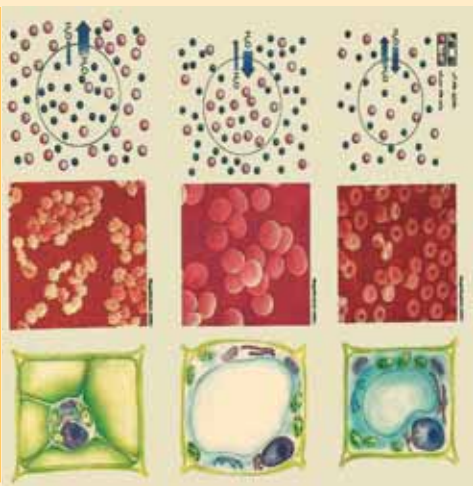
پختوړګي ډیر ښه عالي دستګاوي دي چې د هغوی مهمه وظیفه د میتابولیزم د بهیر د وروستیو محصولاتو لري کول دي، دا بهیر د اسموس د عملیې په واسطه ترسره کېږي.

پختوړګي د اوبو اندازه په اورګانیزم کې تنظیموي، په دې بهیر کې د پختوړګو د پردو د تیریدني وړتیا د مالیکولونو لپاره خاص هارمون د انټی ډیورتیک هارمون (Antidiaretic Harmon) په نامه د اندازي پورې تړلې ده. د دې هارمون لږ والی په پختوړګو کې د اوبو د وتلو او تشو میتابولیزم زیات والي لامل ګرځي چې حتی 10 واري د نورمال حد څخه زیاتېږي او د دې هارمون زیاتوالی په پختوړګو کې د لږ اوبو د وتلو لامل ګرځي.



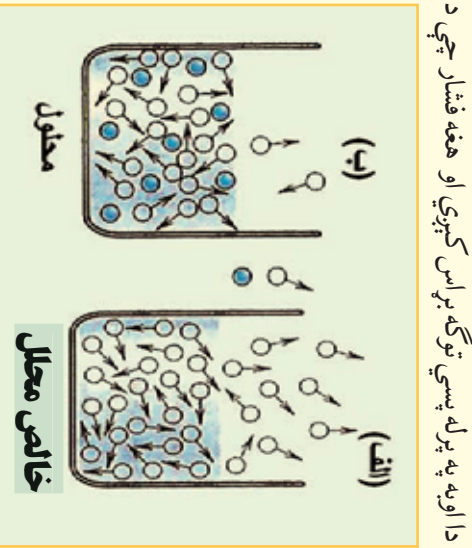
### فعالیت

لاندي شڪلونہ به شير سره وگورئ او روئينه کړئ چې دا حيراني او نبتاني حجرې چې په شڪلونو کي ليدل کيږي په کوم ډول محلولونو کي چې دوی سره هايپوتانيک، هايپوتانيک او ايزوتانيک دي، شتون لري؟ د نوموړو حجرو بللورنه هم وټاکي.



شکل 5-2) په ايزوتانيک، هايپوتانيک، او هايپوتانيک محلولونو کي د نبتاني او حيراني حجرو حالت

## 2-1-2 د حل شوي مادې په شتون کي د حل کوونکي مادې د براس د فشار ټيټيدل



2-6) شکل د خالص حل کوونکي او د هغه محلول د براس د فشار برتابه د نه ټيټيډونکو موادو سره

که چېرې په يو لوسني کي لږڅه اوبه و اچول شي، دا اوبه په پرله پسي توگه براس کيږي او هغه فشار چې د مايع د پورتنۍ برخې د ماليکولونو د براس په شتون کي منځ ته راځي، د براس د فشار په نوم يادېږي، مايع مواد د تودوخې په هره درجه کي براس کولی شي. د مايعاتو د براس چټکتيا د هغو د پورتنۍ سطحې ماليکولونو د شمير پورې اړه لري. (2-6) الف شکل د خالصي مايع ماليکولونو او (2-6) ب شکل دهماغي مايع ماليکولونه د نه ټيټيډونکو موادو سره د محلول په حالت کي په يوشان شرايطو کي نښي:

ستاسې له نظر دکوم لوسني په سطحې کي د براس کيدو چټکتيا څيره لوړه ده؟ ايا په دې لوسني کي د براس فشار ډير زيات دي؟ ولې؟ کله چې نه ټيټيډونکي مواد په مايع محلل کي حل شي، تل د مايع په سطحه کي دخل شو موادو ځيني ذرې د حل کوونکو موادو د ذرو ځای نيسي، دا عمل د حل کوونکو د ماليکولونو د شمير د لږوالي لامل په



پورتنی سطحه کې گرځي او دهغه د براس چېکيا ټيټوي چې په دې توگه د مايع د براس فشار هم ټيټيږي. د Raoult په نوم عالم کله چې د حل کونکي د براس فشار د حل شوي مادې په شتون کې په نزي نه نښتدونکي محلولي موادو کې د خپرنې لاندې ونيول؛ نو بې په لاس راوړل چې د محلول د براس فشار د نه نښتدونکي مادې په شتون کې نېغ پر نېغ د حل کونکي مادې په غلظت پورې اړه لري:

$$P = P_0 N_1$$

په پورتنۍ معادلې کې  $P$  د حل کونکي مادې د براس فشار دمنحمله مادې په شتون کې،  $P_0$  د خالص حل کونکي د براس فشار او  $N_1$  حل کونکي مولې برخه ده، دا چې  $N_1 + N_2 = 1$  ده، نو  $N_2 = 1 - N_1$  کيږي، ليکلی شو چې:

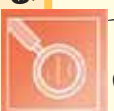
$$N_2 = \frac{P_0 - P}{P_0}$$

$$P_0 - P = \Delta p$$

$$N_2 = \frac{\Delta p}{P_0}$$

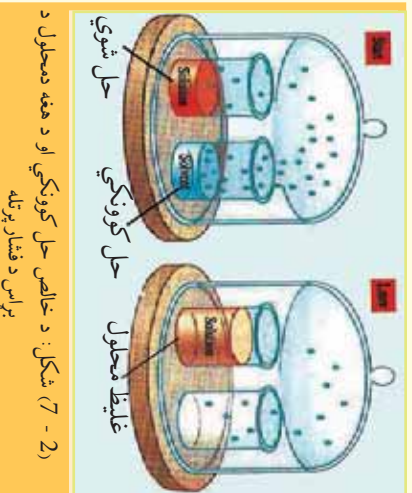
پورتنی فورمول د راولت د قانون توضیح کونکي دی او داسې ويل کيږي: د حل کونکي د نسبي براس فشار ټيټ والی د حل شوي مادې (د محلولونو د براس د فشار) په شتون کې د حل شوي مادې دمولې برخې (مولی سهم) سره مساوي ده.

### فعالیت



الف- په درې بيلا بيلو لوسونو کې په ترتيب سره خالصې اوبه، د بورې يو مولره او د بورې دوه مولره محلول شتون لري، د محلولونو د براس چېکيا او د هر يو د براس فشار لاس ته راوړئ.

ب- په لاندې شکلونو کې خالصې اوبه او د مالگي محلول په تړلي محيط او په ثابت توخه کې موجود دي، د وخت په تيريدو سره کوم بالونونه به د دوی د اوبو په اندازه کې وليدل شي؟



### زده يي کړئ

د خورو د مالگي دوه فيصده محلول به د کوم براس فشار لرونکي وي؟ که چېرې د هغه حل کونکي ماده اوبه او د خورو د مالگي  $NaCl$  ماليکولي کتله 58.5 سره مساوي وي.

حل: په لومړي سر کې د حل کونکي ياد حل شوي مادې مولې برخه پيدا کوو

$$W\% = 2\% \quad N_{NaCl} = \frac{m/M}{m/M + m/M} = \frac{2g/58.5g \cdot mol^{-1}}{2g/58.5g \cdot mol^{-1} + 98g/18g \cdot mol^{-1}} = 0.0342mol$$

$$m_{NaCl} = 2g \quad N_{NaCl} = \frac{0.0342mol}{0.0342mol + 5.44mol} = 0.062$$

$$m_{H_2O} = 92g \quad \Delta p = N_{NaCl} P^0 = 0.062 \cdot 101.3kpa = 6.28kpa$$

## 2- 3: د محلولونو د ایشیدو د درجي لوړیدل

د حل کونونکي او دهغه دمحلول د ایشیدو د درجي کمیت رابښي چې دخالص حل کونونکي د ایشیدو درجه د هغه د نه ټیټیدونکي مادې دمحلول ایشیدو د درجي څخه ډیره ښکته ده، د دې بلون لامل څه شی دی؟ د دې پرېښتې د سم ځواب د لاس ته راوړلو لپاره باید پیدا کړي شي چې څه وخت یوه ماده په ایشیدو راځي.

د حل کونونکي د نسبي براس فشار ټیټیل چې حل شوي ماده یې لامل گرځي، د هغوی دمحلولونو د ایشیدو په درجي باندې هم اغیزه لري. یوه ماده هغه وخت په ایشیدو راځي چې د هغې دننه براس فشار د باندني فشار یعنې اتموسفیر فشار سره مساوي شي. اوبه په یو اتموسفیر فشار کې د تودوخې په  $100^{\circ}\text{C}$  کې په ایشیدو راځي. د بورې او د اوبو د محلول د براس فشار د خالصو اوبو د براس له فشار څخه ټیټ دی؛ نو له دې کبله چې د براس فشار یو اتموسفیر ته ورسېږي باید د اوبو د لاندني برخي مالیکولونه پورتنۍ برخې ته ولېږل شي؛ څرنگه چې دا مالیکولونه د ډیرې لږې انرژۍ لرونکي دي؛ نو باید هغوی ته انرژي ورکړل شي ترڅو پورتنۍ سطحې ته راشي او براس وکړي، په دې صورت کې د خالص محلل دایشیدو درجه د هغه د محلول په پرتله ښکته ده، دمحلولونو د براس فشار ټیټیل، ددې لامل گرځي چې محلولونه دومره تودوخه ورکول شي کوم چې دهغوی ددزو ترمنځ دننه فشار دباندي فشار سره مساوي شي.



### فعالیت

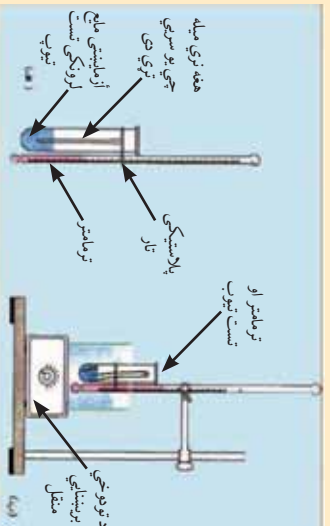
#### د محلولونو د ایشیدو د ټکي پیدا کول

**د اړتیا وړ سامان او لوازم:** پیټ، د ښورولو میله، تست تیوب، فلزي نینونکي پايه، الکولي څراغ او یا دینسن څراغ،

د اوبو څخه ډک تشت، مایع پارافین، د بورې یو موله محلول،  $\text{CaCl}_2$ ،  $\text{NaCl}$ ،  $\text{KNO}_3$

**کېنلاره:**

- 1- د مایع یوه نمونه او د ښورولو یوه میله چې د هغې یو سرېني ټولې وي، واخلي او هغه په یو تست تیوب کې داسې کېږدي چې ټولې برخه یې پورته خواته وي.
- 2- د یو پیټ په واسطه د تجربې لاندې مایع د درې ملي لیټرو په اندازه په تست تیوب کې ووزانه کړئ او د پلاستيکي تار په مرسته ترمامتر د بشپړه یې تست تیوب سره داسې وتړئ چې د ترمامتر د سیمابو اخیری نقطه د تست تیوب دننه مایع داخري سطحې سره په یوه سطحه کې ځای ونیسي، نوموړي مواد د ترمامتر له لارې د یو ستیند یا پاي سره ټینګ وتړئ.
- 3- یو بیکرد پارافین د مایع څخه نیم ډک کړئ د ازمایښتي مایع، تست تیوب او ترمامتر د ټولو په پارافین لرونکي بیکر کې ووزنه کړئ او هغوی ته د تودوخې د سرچینې په واسطه  $40^{\circ}\text{C}$  –  $30^{\circ}\text{C}$  پورې تودوخه ورکړئ، د پارافینو گرمولو ته دوام ورکړئ تر هغه چې ثابتې پوکاني د مېلې د خالص سر څخه ووځي، د تست تیوب دننه مواد په پرله پسې ډول ونښورئ.



(8-2) شکل د مایعونو د ایشیدلو د درجي د ټاکلو دستگاه

کله چې د لرمري حل لپاره مو د مایع پوکالی ولیدي، د تودوخي درجه یادداشت کوئ او پارافین نورمه گرمی ترخو چې د پوکایو جوړیدل ودریږي، په دې صورت کې له ځنډو څخه پرته د ترماثر درجه ولولئ او یادداشت یې کوئ، چې لیدنې په ټولگي کې وولایئ.

په ترموډینامیکې طریقه ثابته شوي ده چې د محلولونو د ایشیو درجې د بدلون، د محلولونو د مولارتي او یا مولایي غلظت سره نېغ پرنېغ اړیکه لري.

$$\left. \begin{aligned} \Delta T_b &= EC_M \\ \Delta T_b &= EC_m \end{aligned} \right\} \text{د الکترولیت د محلولونو لپاره}$$

مثال: د گلوکز دوه مولره محلول د تودوخي په کومې درجې کې په ایشیو راځي؟ د اوبو ایلو سکویک

$$\begin{aligned} \Delta T_b &= EC_M \\ \Delta T_b &= \frac{0.52 \text{ L} \cdot \text{C}}{\text{mol}} \cdot 2 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 1.04^\circ\text{C} \\ \Delta T_b &= 1.04^\circ\text{C} \\ \Delta T_b &= T_2 - T_1 \\ T_2 &= \Delta T_b + T_1 = 1.04^\circ\text{C} + 100^\circ\text{C} = 101.04^\circ\text{C} \end{aligned}$$

### فکر وکړي

د محلول د ایشیو ټکی د هغه د محلول په نسبت لوړ او ثابت نه دی، د وخت په تیریدو سره زیاتېږي، ولې؟ د هغه لامل پیدا کوئ.

### 2-1-4: د محلولونو د کنگل کیدو د درجې ټیټدل

خالصې اوبه په یو اتموسفیر فشار کې په  $0^\circ\text{C}$  کې کنگل کېږي؛ خو محلول یې د صفر څخه په ټیټو درجو کې کنگل کېږي، د محلولونو د دی خاصیت څخه په ژمي کې د سرکونو د بیخ د ولې کیدلو د چټکتیا لپاره ګټه اخیستل کېږي، د بیخ د ولې کیدلو د چټکتیا لپاره په سرکونو باندې د مالګې پور شیندې. په ټولنیز ډول د محلولونو د کنگل کیدو درجه د هغه د خالص محلول د کنگل کیدو د درجې پرتله ډیره ټیټه ده او امکان لري چې د  $0^\circ\text{C}$  څخه هم ټیټه وي.

د محلولونو د براس د فشار ټیټدل د دې لامل ګرځي ترڅو په محلولونو باندې باندنی فشار دومره وي چې د ذرو ترمنځ د دننه فشار سره مساوي وي او محلول د جامد حالت ځانته خوره کړي؛ یعنې د اتموسفیر د فشار په اندازه ورباندې فشار وارد شي.

د ترموډینامیکي لارو پر بنسټ تر لاسه شوي ده چې د محلولونو د کنگل کیدو د تودوخو د درجو



(9-2) شکل په جادو او سرکونو کې د سوډیم کلوراید شیندنه

بدلون دمحلولونو د مولاریټي او یا مسولایټي غلظت سره نیغ تناسب لري؛ یعنی:

$$\Delta T_f = K C_M$$

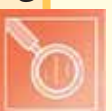
$$\Delta T_f = K C_m$$

$$\Delta T_f = iK C_M$$

$$\Delta T_f = iK C_m$$

په پورتنیو معادلو کې E د ایلیو سکوپیک ثابت او K د کریوسکوپیک ثابت ښيي؛ یعنی د ایلیو او کنگل کېدو د درجو ثابتونه دي.

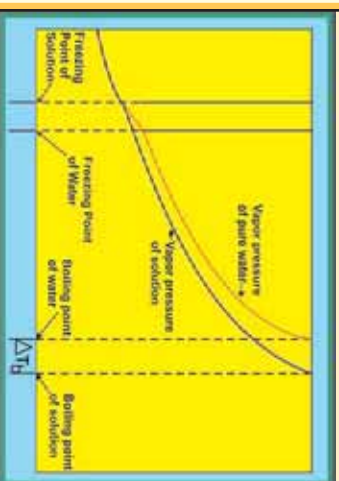
پوښتنه: د گلوکز دوه موله محلول به د تودوخې په کومه درجه کې په ایلیو راشي؟ د اوبو ایلیو سکوپیک ثابت  $0.52 \frac{L \cdot ^\circ C}{mol}$  دی.



### فعالیت

د اغیزمنو عواملو د لاس ته راوړنې لپاره د محلولونو د جوش د نقطې د زیاتوالي سطحه او د هغوی د کنگل کېدلو نېټلې د خالص محلول په پرتله، زده کوونکي دی د لاندې جدول په شان خو محلوله جوړ او د هغوی د ایلیو او کنگل کېدو د درجو اندازې دي لاس ته راوړي. (په دې تجربې کې دې دمخپې فشار یو اتموسفیره پام کې ونیسي)

د منحلې مادې ډول	بوره	بوره	سودیم کلوراید	سودیم نایتریت	کلسیم کلوراید
غلظت په مول	1	2	1	1	1
د ایلیو د درجې شروع $^\circ C$	100.52	101.03	101.04	101.04	101.56
د کنگل کېدو درجې شروع $^\circ C$	-1.85	-3.71	-3.71	-3.71	-5.55
د منحلې مادې د ذرو د مولونو شمیر					



شکل (10-2) د محلولونو د ایلیو او کنگل کېدو د درجو اود غلظت تر منځ د تړون گراف

- الف- د سودیم کلوراید او پوټاشیم نایتریت د یو موله محلولونو د ایلیو ټکي سره پرتله کړئ او پایلې یې ولیکئ.
- ب- د سودیم کلوراید د یو موله او د بوری دوه موله محلولونو د ایلیو ټکي سره پرتله کړئ او پایلې یې ولیکئ.
- ج- د سودیم کلوراید د یو موله او بوری دوه موله محلولونو د ایلیو ټکي سره پرتله کړي او پایلې یې ولیکئ.

د- د سوډيم کلورايډ او پوټاشيم نايټريت د کنگل کيدو د ټکي د ټيټيدو سطحه او د بورې يو مولره محلول د خالصو اوبو د کنگل کيدو د ټکي د بدلون سطح څرنگه ده؟ هغه وڅيړئ او بيا به يې وليکئ؟  
ه- لاس ته راغلي پايلې د يو يا څو قوانينو په ډول توضيح کړئ او هم وروياست چې دا قانون په نورو محلولونو کې هم په کارولو کې شي که نه؟

(2-2) جدول د محلولو د ځينو د E او K ثابتونه

دکنگل کيدو درجه (°C)	دايشيدو درجه (°C)	$K_f$ (°C)	$E_b$ (°C)	محل
0	100	1.86	0.51	اوبه
-22.99	76.5	30	5.03	$CCl_4$
-63.5	61.2	4.70	3.63	$CHCl_3$
5.5	80.1	5.12	2.53	$C_6H_6$
-111.5	46.2	3.83	2.34	$CS_2$
-116.2	34.5	1.79	2.02	
179.8	208.0	40	5.95	$C_4H_{10}O$

د ايبليو سکويک او کربو سکويک په طريقو کرلاي شي د منحلې مادې ماليکولي کتله پيدا کړئ، څرنگه

چې  $Cm = K \Delta T_f$  او  $\Delta T_f = \frac{m \cdot 1000g \cdot molal}{M \cdot m}$  دي؛ نو:

$$\Delta T_f = K \cdot \frac{m \cdot 1000g \cdot molal}{m \cdot M}$$

$$M = \frac{km \cdot 1000g \cdot molal}{\Delta T_f \cdot m}$$

مثال: د حل شوي مادې ماليکولي کتله په هغه محلول کې پيدا کړئ کوم چې 5.12 گرامه حل شوي ماده په 100 گرامه حل کورنکې کې حل او د تودوخې په  $0.280^\circ C$  - درجو کې کنگل شوي وي. ( $K = 1.86$ )

حل:

$$M = \frac{Km \cdot 1000g \cdot molal}{\Delta T_f \cdot m}$$

$$M = \frac{5.12g \cdot 1000g \cdot molal \cdot 1.86}{0.2800}$$

$$M = 340g/mol$$

$$M = 340amu$$

## 2-2: الکترو لیت او غیر الکترو لیت محلولونه

له تیرو ټولګیو څخه په یاد لري چې د آیوني مواد اوبلن محلولونه د برېښنا هادي او خالصي اوبه جوړې لري د برېښنا هادي دي، د  $NH_3$ ,  $HCl$ ,  $NaCl$  او  $HF$  مرکبونو د محلولونو برېښنايي هدايت دخالصو اوبو په

پرته زيات دي، دا رنگه مواد چې د هغوی اولبن محلولونه برېښنا تېرونکي دي، د الکتروليتي موادو په نوم او د هغوی محلولونه د الکتروليت محلول په نوم يادېږي. الکتروليتي مواد په الکتروليت محلولونو کې په لږه اندازه او يا په زياته اندازه په آیونونو توپه کېږي.

### فکر وکړي



په الف، ب، ج شکلونو کې د څو اولبن الکتروليت محلولونې برېښنايي هدايت يو د بل سره پرته شوي دي، الکتروليت او غير الکتروليت محلول يو له بل څخه، جلا او د هغوی برېښنايي تېرونه يو له بل څخه توپير وکړئ.



ج

ب

الف

(2-11) شکل الف - د امونیا اولبن محلول ب-  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$  محلول ج- د بورې محلول په اوبو کې

الکولونه او اېوډين د برېښنا تېرونوکي نه دي، د غير الکتروليت په نوم يادېږي او د هغه محلول د غير الکتروليت محلول په نوم يادوي په اوبو کې، د غير قطبي ماليکولي مرکبونو د حل کېدلو څخه او يا غير قطبي محلول څخه حاصل شوي، د غير الکتروليت په نوم يادېږي، ځکه په همداسې ماليکولونو کې اېونونه نه تشکيلېږي او د برېښنا بهير منځته نه راځي.

### 2-2: 1: د ضعيف او قوي الکتروليتونو محلولونه

په 1887 کال کې د ارهينوس *Arrhenus* په نوم عالم د الکتروليت او غير الکتروليت محلولونو ترمنځ د کولېگاتيفو خواصو توپير د الکتروليتيکي توپه کېدو د تيوري پرېنست چې خپله يې وړاندې کېږي ده، روښانه کړ، د دې تيوري بنسټيز ټکي په لاندې ډول دي:

- 1 - هغه مواد الکتروليت دي چې د حل کېدلو په وخت کې په چارج لرونکو اېونونو توپه شي، د اېونونو کميت او چارج د الکتروليتي او توپه شو موادو خواصو پورې اړه لري.
- 2 - کېدای شي چې الکتروليت مواد ټول په اېونونو توپه نه شي، د هغوی د ماليکولونو څخه ځينې ټوټې شي، خو د هغوی ځينې نور شمير ماليکولونه نه ټوټې کېږي، د توپه کېدو درجه ( $\alpha$ ) د الکتروليت موادو کيفيت او څرنگوالي راښيي.

د توپه کېدو درجه دتوپه شوو ماليکولونو د شميرو ویشل پر الکتروليتي مادې د ماليکولونو ټول شمير باندې ښيي:  $\alpha = \frac{N_1}{N}$

3 - د الکترولیتونو د ټوټه کېدو تیوري، د الکترولیتونو د ټوټه کېدو درجه ( $\alpha$ ) د محلولونو د مقداري ځانګړتیاو څخه بولي، که چیرې ماده الکترولیت نه وي،  $\alpha = 0$  ده، کله چې  $\alpha \Rightarrow 1$  ته نږدې شي، دا الکترولیتونه قوي وي او که چیرې الکتروليتي مواد ضعیف وي  $\alpha < 1$  ده.

د الکتروليتي موادو نوري ځانګړتیاوې د ټوټه کېدو له ثابت څخه عبارت دي، د ټوټه کېدو درجه، د ټوټه کېدو د ثابت او د غلظت ترمنځ اړیکه، استوالد *Ostwald* لاس ته راوړه، دغه عالم د استیتک اسید ( $CH_3COOH$ ) ضعیف تیزاب څخه په ګټه اخیستو د ټوټه کېدو موضوع وڅیړله چې د ټوټه کېدو معادله یې په لاندې ډول ده:

$$CH_3COOH \rightleftharpoons CH_3COO^- + H^+$$

د کتلې د اغیزې قانون په دې معادلي باندې ترسره کوو:

$$K = \frac{[H^+][CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$$

که چیرې د  $CH_3COOH$  لومړنی غلظت  $C$  او د ایونونو غلظت یې  $C\alpha$  څخه عبارت وي، نو دا تیزاب په بشپړه ټوټه شوي نه دي چې د هغه  $K_a$  یې په لاندې ډول لاس ته راځي:

$$K = \frac{C\alpha \cdot C\alpha}{C - C\alpha} = \frac{C^2\alpha^2}{C(1 - \alpha)} = \frac{C\alpha^2}{1 - \alpha}$$

پورتنۍ معادله د الکترولیتو موادو د ټوټه کېدو دثابت، دټوټه کېدو درجې او غلظت ترمنځ د اړیکو ترل بنسټې، څرنگه چې لیدل کېږي، د ټوټه کېدو درجه د غلظت سره معکوسه اړیکه لري، د ضعیفو الکترولیتونو د دټوټه کېدو درجه  $\alpha \ll 1$  ده؛ پر دې بنسټ کېدای شي چې په پورتنۍ معادلي کې په مخرج کې د هغوي غلظت په پام کې ونه نیول شي؛ نو لیکلی شو چې:

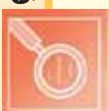
$$\alpha^2 = \frac{K}{C}$$

$$\alpha = \sqrt{\frac{K}{C}}$$

وروستۍ معادله د استوالد د معادلي په نوم یاده شوې او د کتلې د اغیزې د قانون ځانګړې حالت دي؛ د کتلې د اغیزې قانون د کیمیاوي تعاملونو د تعادل ثابت بنسټې او عبارت د تعامل د محصولونو د غلظتونو د ضرب له حاصل او تقسیم پر تعامل کوزونکو مواد د غلظتونو د ضرب حاصل باندې دی. که چې د الکترولیتونو د ټوټه کېدو درجه په 100 کې ضرب شي دټوټه کېدو سلنيزه په لاس راځي:

$$100 \cdot \frac{\text{دټوټه شوو مولونو شمیر}}{\text{دمحلول دمواد د مولونو ټول مقدار}} = \text{د موادو د آیوني ټوټه کېدولو سلنيزه}$$

د ارهینوس د الکترولیتیکي ټوټه کېدو تیوري، د محلولونو په تیوري کې ډیر مهم رول لري؛ د الکترولیتو محلولونو د اسموتیک فشار، د کنگل کېدو د درجې ټیټیل، د ایشیدو درجې لوړیدل او نور خواص یې د نه ټیټیدونکو موادو د نالاکترولیت محلولونو په پرتله توضیح اود هغوی توپیر یې وښود، سربیره پر دې نوموړي تیوري د هایدريشن د تودوخې ثابتوالي، دقوي القلي په واسطه د قوي تیزابونو د خنثی کولو تودوخه، د بفرې محلولونو خواص، د ځینو الکترولیتونو پرله پسې ټوټه کېدل، د مالګو هایدرولیز او نور یې توضیح کړ.



### فعالیت

د خپلي زده کړې لپاره لاندې فعالیت ترسره کړئ:

- 1- په اوبو کې د لاندې مرکبونو د ټوټه کېدو معادلي وليکئ.  
الف-  $PO_4^{3-}$  (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub> ، ب-  $Na_2CO_3$  ، ج-  $Cr(NO_3)_3$
- 2- د لاندې مرکبونو څخه کوم یو په محلولو کې په مالیکولي بڼه او کوم یو په ایوني بڼه اوسېدلی شي.  
الف- میتانول، ب- سودیم نایتریت، ج- پوتاشیم کلوراید، د- استیون

مثال: د فارمیک اسید 0.1 مولره محلول کې د هایدروجن ( $H^+$ ) د ایزونو غلظت د  $4.21 \cdot 10^{-3}$  مولر دی، دهغه د ټوټه کېدو سلنه لاس ته راوړئ.

حل: دټوټه شوو مولونو شمیر  
دمحلول دمواد د مولونو ټول مقدار =  $\frac{100}{4.2 \cdot 10^{-3} \text{ molar}} = 23809.5$

د ایوني ټوټه کېدو سلنه  
 $\frac{4.2 \cdot 10^{-3} \text{ molar}}{0.1 \text{ molar}} \cdot 100 = 4.21\%$



### فعالیت

که چېرې د استیک اسید ( $CH_3COOH$ ) 0.2 مولره محلول د ایوني ټوټه کېدو د درجې سلنه 0.935% سره مساوي وي، د هایدروجن د ایزونو غلظت یې لاس ته راوړئ.

(2-3) د ځینو الکترولیټو موادو د ټوټه کېدو د ثابتو جدول:

فورمول	نوم	$K_a$
$HC_4H_7O_2$	Butanoic acid ( $CH_3CH_2CH_2CO_2H$ )	$1.52 \times 10^{-5}$
$HN_3$	Hydrazoic acid	$1.8 \times 10^{-5}$
$HC_2H_3O_2$	Acetic acid ( $CH_3CO_2H$ )	$1.8 \times 10^{-5}$
$HC_3H_5O_2$	Propanoic acid ( $CH_3CH_2CO_2H$ )	$1.34 \times 10^{-5}$
$HC_4H_5N_2O_3$	Barbituric acid	$1.0 \times 10^{-5}$
$HOCl$	Hypochlorous acid	$3.1 \times 10^{-8}$
$HOBr$	Hypobromous acid	$2.1 \times 10^{-9}$
$HCN$	Hydrocyanic acid	$4.9 \times 10^{-10}$
$HC_6H_5O$	Phenol	$1.3 \times 10^{-10}$
$HOI$	Hypoiodous acid	$2.3 \times 10^{-11}$
$H_2O_2$	Hydrogen peroxide	$1.8 \times 10^{-12}$



	$K_{a1}$	$K_{a2}$	$K_{a3}$
$H_2SO_4$	Sulfuric acid	Large	$1.2 \times 10^{-2}$
$H_2CrO_4$	Chronic acid	5.0	$1.5 \times 10^{-6}$
$H_2C_2O_4$	Oxalic acid	$5.6 \times 10^{-2}$	$5.4 \times 10^{-5}$
$H_3PO_3$	Phosphorous acid	$3 \times 10^{-2}$	$1.6 \times 10^{-7}$
$H_2SO_3$	Sulfurous acid	$1.5 \times 10^{-2}$	$1.0 \times 10^{-7}$
$H_2SeO_3$	Selenous acid	$4.5 \times 10^{-3}$	$1.1 \times 10^{-8}$
$H_2TeO_3$	Tellurous acid	$3.3 \times 10^{-3}$	$2.0 \times 10^{-8}$
$H_2C_3H_2O_4$	Malonic acid ( $HO_2CCH_2CO_2H$ )	$1.4 \times 10^{-3}$	$2.0 \times 10^{-6}$
$H_2C_6H_4O_4$	Phthalic acid	$1.1 \times 10^{-3}$	$3.9 \times 10^{-6}$
$H_2C_6H_4O_6$	Tartaric acid	$9.2 \times 10^{-4}$	$4.3 \times 10^{-5}$
$H_2C_6H_4O_6$	Ascorbic acid	$7.9 \times 10^{-5}$	$1.6 \times 10^{-12}$
$H_2CO_3$	Carbonic acid	$4.3 \times 10^{-7}$	$5.6 \times 10^{-11}$
$H_3PO_4$	Phosphoric acid	$7.5 \times 10^{-3}$	$6.2 \times 10^{-8}$
$H_3AsO_4$	Arsenic acid	$5.6 \times 10^{-3}$	$1.7 \times 10^{-7}$
$H_3C_6H_5O_7$	Citric acid	$7.1 \times 10^{-4}$	$1.7 \times 10^{-5}$
			$6.3 \times 10^{-6}$
			$K_b$
$(CH_3)_2NH$	Dimethylamine		$9.6 \times 10^{-4}$
$CH_3NH_2$	Methylamine		$3.7 \times 10^{-4}$
$CH_3CH_2NH_2$	Ethylamine		$4.3 \times 10^{-4}$
$(CH_3)_3N$	Trimethylamine		$7.4 \times 10^{-5}$
$NH_3$	Ammonia		$1.8 \times 10^{-5}$
$N_2H_4$	Hydrazine		$1.7 \times 10^{-6}$
$NH_2OH$	Hydroxylamine		$1.1 \times 10^{-8}$
$C_5H_5N$	Pyridine		$1.7 \times 10^{-9}$
$C_6H_5NH_2$	Aniline		$3.8 \times 10^{-10}$
$PH_3$	Phosphine		$10^{-28}$

ضعيفه القلبي كاتي

 $K_b$ 

د القلبي نوم

فارمول

كتيون

 $K_b$ 

Ammonia	$NH_3$	$NH_4^+$	$1.8 \times 10^{-5}$
Methylamine	$CH_3NH_2$	$CH_3NH_3^+$	$4.38 \times 10^{-4}$
Ethylamine	$C_2H_5NH_2$	$C_2H_5NH_3^+$	$5.6 \times 10^{-4}$
Diethylamine	$(C_2H_5)_2NH$	$(C_2H_5)_2NH_2^+$	$1.3 \times 10^{-3}$
Triethylamine	$(C_2H_5)_3N$	$(C_2H_5)_3NH^+$	$4.0 \times 10^{-4}$
Hydroxylamine	$HONH_2$	$HONH_3^+$	$1.1 \times 10^{-8}$
Hydrazine	$H_2NNH_2$	$H_2NNH_3^+$	$3.0 \times 10^{-6}$
Aniline	$C_6H_5NH_2$	$C_6H_5NH_3^+$	$3.8 \times 10^{-10}$
Pyridine	$C_5H_5N$	$C_5H_5NH^+$	$1.7 \times 10^{-9}$



## د دویم څپرکي لنډيز

\* د محلولونو ځينې خواص د هغوی د حل شوي او حل کوونکي مادې پورې اړه نه لري؛ بلکې د هغوی په غلظت او د ذرو له حرکت سره اړيکه لري. دا خواص د کولېگاټيفو خواصو په نوم يادېږي او له اُسموس عمليې او ازموټيک فشار، په محلول کې د محلل د براس د فشار ښکته کيدل، د محلول د کنگل کيدو او ايشيدو درجي څخه عبارت دي.

\* د حل شوي او حل کوونکي مادې د غلظت د مساوي کيدو بهير په خپل سر چې د هغوی د ذرو د حرکت په پايله کې ترسره کېږي، د ډيفوژن په نوم يادېږي.

\* هغه قوه چې حل کوونکي ماده دې ته هڅوي ترڅو د نيمگرو تيزونکو غشاو څخه غايط محلول ته تېره شي، دې قوې ته ورته ده چې د گازونو تيريدل د زيات فشار لاندې لوبني څخه هغه لوبني په لور چې د ټيټ فشار لاندې دی، هڅوي. همدا وارده شوې قوه د سطحې په يو واحد باندې، په محلولونو کې د اسموټيک فشار په نوم يادېږي.

هغه مسلکي آله چې د هغې په واسطه د محلولونو فشار اندازه کېږي، د اسمومتر (*Osmometer*) په نوم يادېږي.

\* **ايزوتانيک محلولونه:** هغه محلولونه چې عين غلظت او اسموټيک فشار ولري، دا ډول محلولونه يو له بل سره د ايزوتانيک (*Iso tantic*) محلولونو په نوم يادېږي.

\* **هايپرتونيک محلولونه:** که چېرې دکوم محلول غلظت او اسموټيک فشار د ستندرد اود هغه سره ډيرته شري محلول څخه زيات وي، دا رنگه محلولونه يو له بل سره د هايپرتونيک *Hypertinic* په نوم يادېږي.

\* که چېرې نباتي او يا حيواني حجري دهغو سره هايپرتونيک محلولونو کې کينودل شي په دې صورت کې حجري پو چې او د هغوی *Palazmolysis* تر سره کېږي چې حجري و چې اوله منځه ځي.

\* **هايپوتانيک محلولونه:** هغه محلولونه چې د هغوی غلظت او اسموټيک فشار د کوم ستندرد او له هغه سره پرته شوي محلول؛ ديبلگي په ډول: د ويني څخه لږ وي، دا رنگه محلولونه يو له بل سره هايپوتانيک (*Hypotanic*) دي، د حجرو شتون په هايپوتانيک محلولونو کې دهغوی د Hemolysis لامل گرځي.

چې حجري پړسېږي او په پايله کې حجري چوي او له منځه ځي.

\* د حل کوونکي د نسبي براس فشار ټيټ والی (د محلولونو د براس فشار) د حل شوي مادې په شتون کې د حل شوي مادې دمولي برخې (مولي سهم) سره متناسب دی.

\* د حل کوونکي د نسبي براس فشار ټيټ کيدل چې حل شوي ماده يې لامل گرځي، د هغوی دمحلولونو د ايشيدو په درجي باندې هم اغيزه لري. يوه ماده هغه وخت په ايشيدو راځي چې د هغې دنني د براس فشار د هغه د باندني فشار سره يعنې اتموسفير د فشار سره مساوي شي.

\* د محلولونو د براس د فشار ټيټيدل د دې لامل گرځي ترڅو په محلولونو باندې باندني فشار دومره وي چې د ذرو ترمنځ د دنني فشار سره مساوي وي او محلول د جامد حالت ځانته غوره کړي؛ يعنې د اتموسفير د فشار په اندازه ورباندې فشار وارده شي.

د ترموډيناميکي لارو پر بنسټ تر لاسه شوي ده چې د محلولونو د کنگل کيدو د تودوخو د درجو بدلون

د محلولونو د مولاليتي او يا مولاليتي غلظت سره نېغ متناسب دی.

\* هغه مواد چې د هغوی اوبلن محلولونه برېښنا تیرونکي دی، د الکترولیت موادو په نوم او د هغوی محلولونه د الکترولیت محلول په نوم یادېږي. الکترولیت مواد په الکترولیت محلولونو کې په لږ اندازه او یا په زیاته اندازه په آیونونو توپه کېږي.

\* د الکترولیتونو د توپه کېدو تیوري، د الکترولیتونو د توپه کېدو درجه ( $\alpha$ ) د محلولونو د مقدارې ځانګړتیاو څخه بولي، که چېرې ماده الکترولیت نه وي،  $\alpha = 0$  وه کله چې  $\alpha \Rightarrow 1$  نږدې شي نو الکترولیتونه قوي وي او که چېرې الکترولیت مواد ضعیف وي  $1 < \alpha < 0$  ده.

### د دویم څپرکي پوښتي څلور ځوابه پوښتي

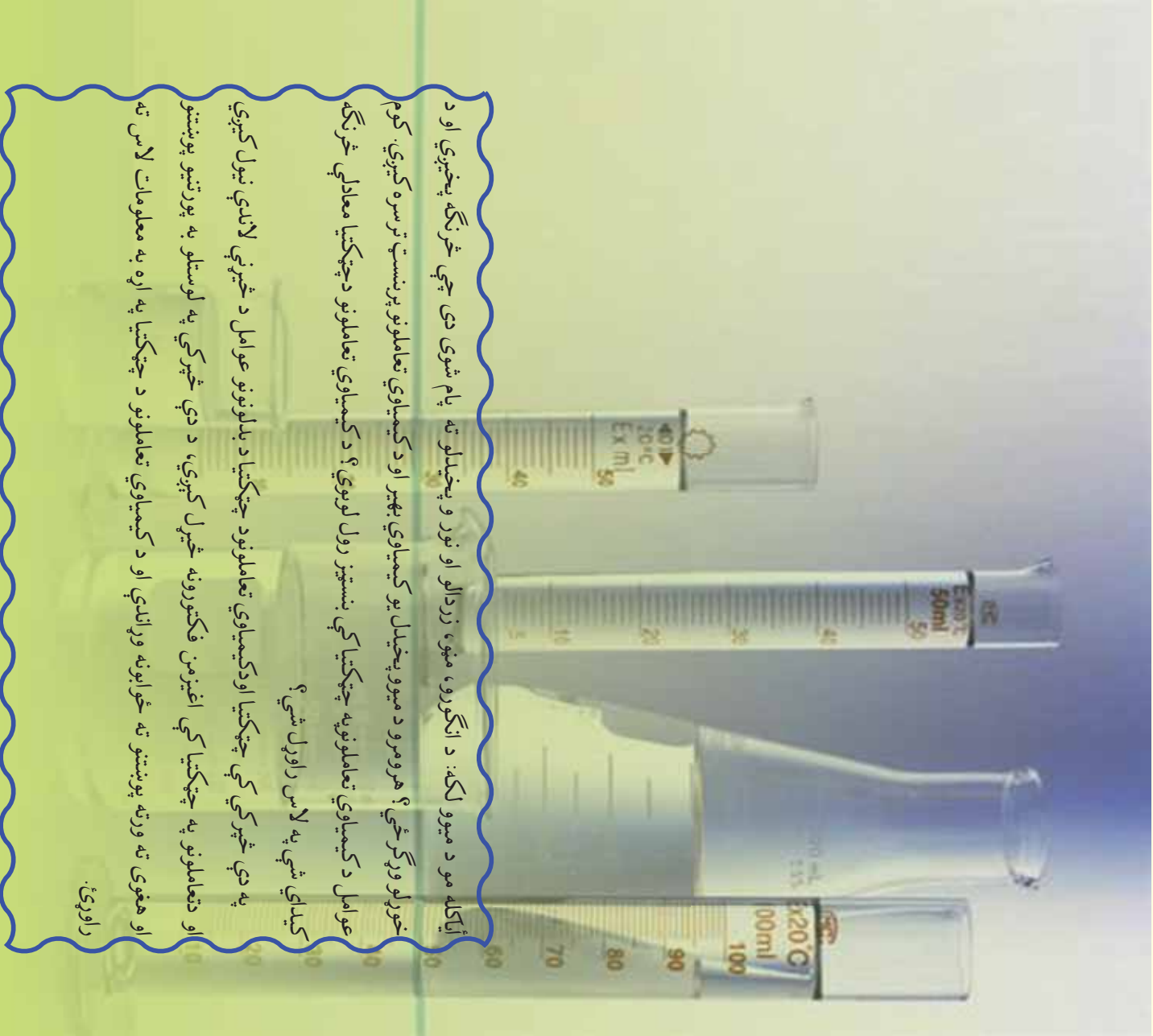
- 1- د حل شوو او حل کونکو موادو ترمنځ په خپل سر د غلظت د مساوي والي بهیر د هغوی د ذرو د حرکت په پایله کې د ..... په نوم یادېږي.  
الف - نفوذ      ب - ډیفیوژن      ج - الف او ب دواړه      د - *Effusion*
- 2- هغه مواد چې لږې ذرې لري، د خپرېدو چټکتیا یې د هغو موادو په نسبت -- ده کوم چې ذرې یې وړې دي.  
الف - زیات      ب - کوچني      ج - مساوي      د - متوسط
- 3- باید وروایو، چې تل ډیفیوژن د ..... غلظت څخه د ..... غلظت په لور .... ترسره کېږي.  
الف - ډیر، لږ      ب - لږ، ډیر      ج - مساوي، مساوي      د - هیڅ یو
- 4- د اوبو یا نورو حل کونکو موادو تیرېدل د تیروني نیمګړې غشا څخه -- د عملې په نوم یادېږي  
الف - د اسموس عملیه      ب - اسموتیک فشار      ج - الف او ب      د - هیڅ یو
- 5- ماده هغه وخت ایشیږي چې د هغې د ننه براس فشار د ..... فشار سره مساوي شي.  
الف - تودوخه      ب - اتموسفیر      ج - په هغه وارد شوي فشار      د - د ننه فشار
- 6- د محلولونو د براس فشار لامل کېږي ترڅو په محلول باندې په هغه اندازه باندې فشار وارد شي چې د ..... فشار سره مساوي وي او محلول د جامد حالت ځانته غوره کوي.  
الف - د ذرو ترمنځ د داخلي      ب - د اتموسفیر د فشار سره مساوي      ج - الف او ب دواړه      د - هیڅ یو
- 7- د ګلوکوز 5% محلول د خورود مالګې د 5% محلول سره ..... دی.  
الف - هایپرتانیک      ب - هایپوتانیک      ج - ایزوتانیک      د - هیڅ یو
- 8- په عمومي ډول د محلولونو د کنګل کېدو درجه د هغوی خالصو محلولو د کنګل کېدو د درجې څخه----- ده.  
الف - ټیټه      ب - لوړه      ج - یوشان      د - هیڅ یو
- 9- الکترولیت مواد په محلولونو کې پر ..... تفکیک او توپه کېږي.  
الف - آیونونه      ب - مالیکولونه      ج - راډیکالونه      د - کټیونونه
- 10- غیر الکترولیت مواد هغه مواد دي چې په محلول کې د حل کېدلو په وخت په ..... پارچه کېږي.

الف- ایزونزو      ب- مالیکولونو      ج- ائومونو      د- کیونونو

### تشریحی پوښتی:

- 1- د سلفونیل اماید غیر مفر مرکب  $C_6H_8O_2N_2S$  په استیون کې لیدل کېږي، په  $10g$  تودوخه کې به څومره وي؟ د خالص د براس فشار چې د هغه د  $5g$  ګرام په استیون کې لیدل کېږي، په  $10g$  تودوخه کې به څومره وي؟ د خالص استیون د براس فشار په دې تودوخه کې  $400mmHg$  دی.
- 2-  $5g$  فارم اماید مرکب په  $100g$  اوبو کې د تودوخې په  $30^\circ C$  کې حل شوی دی، د نوموړي محلول د براس فشار  $31.2mmHg$  دی؛ که چېرې په دې تودوخه کې د خالصو اوبو د براس فشار  $31.8mmHg$  وي، د هغه مالیکولي کتله لاس ته راوړئ.
- 3- څو ګرامه یوریا  $(NH_2)_2CO$  باید  $100g$  خالصو اوبو ته ورزیاته شي چې په  $0^\circ C$  تودوخه کې د اوبو د براس فشار د  $0.5$  تورته ټیټ شي؟
- 4- یو محلول له  $2.4g$  د یوې عضوي مادې او  $75g$  بنزین له حل کولو څخه په لاس راغلی دی که چېرې د دې محلول د کنگل دټیټیدو ټکی یې  $0.975^\circ C$  وي، د عضوي مادې مالیکولي فورمول یې کوم دی؟ عضوي ماده د کاربن او هایدروجن څخه تشکیل شوې ده.
- 5- د وینې د هیموګلوبین کتله  $6,86 \cdot 10^4$  ده، د هیموګلوبین څومره اندازه په  $100ml$  ملی لیتره محلول کې حل شي چې د اسموتیک فشار یې په  $25^\circ C$  تودوخه کې  $6.1510^{11}$  ته ورسېږي؟
- 6- د خالص بنزین د کنگل کیدو درجه  $5.4^\circ C$  ده، چې  $1.15g$  نفتالین په  $100g$  بنزین کې حل شي، د حاصله محلول د کنگل کیدو نقطه  $4.95^\circ C$  سره به مساوي وي د بنزین د کنگل کیدو مولې ثابت (ګر سکوپیک ثابت)  $5.12$  دی، د نفتالین مالیکولي کتله به څومره وي؟

## دکیمیاوي تعاملونو چټکتیا



ایا کله مو د میوو لکه: د انګورو، منو، زردالو او نور و پخیدلو ته پام شوی دی چې څرنگه پخېږي او د خورلو وړ ګرځي؟ هرومرو د میوو پخیدل یو کیمیاوي بهیر او د کیمیاوي تعاملونو پر بنسټ ترسره کېږي. کوم عوامل د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا کې بنسټیز رول لوبوي؟ د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا معادلې، څرنگه کېدای شي په لاس راوړل شي؟

په دې څپرکي کې چټکتیا او د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا د بدلونونو عوامل د څیړني لاندې نیول کېږي او د تعاملونو په چټکتیا کې اغیزمن فکتورونه څیړل کېږي، د دې څپرکي په لوستلو به پورتنیو پوښتنو او هغوی ته ورته پوښتنو ته ځوابونه وړاندې او د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا په اړه به معلومات لاس ته راوړئ.

### 3- 1 د کیمیاوي تعاملونو چټکتیا

د کیمیاوي تعاملونو د سرته رسېدلو دڅېړنې لپاره دوه مطلوبه په پام کې نیول کېږي، لومړی دا چې آیا تعامل د انرژي او د نورو پارامترونو له کبله تر سره شوی دی او یا نه؟ د تعامل د سرته رسولو لپاره څومره وخت ته اړتیا شته؟

کیمیاوي کینټیک (Chemical Kinetics) چټکتیا او د کیمیاوي تعاملونو میخانیکس تر څېړنې لاندې نيسي. دتعريف پر بنسټ د کیمیاوي تعاملونو چټکتیا د لومړنیو موادو بدلون په محصولونو او د تعامل بیلابیل پړاوونه ټاکي یا په بل عبارت د تعاملونو چټکتیا، د یو تعامل میخانیکس او په محصولونو باندې د لومړنیو موادو د تولید د بهیر مخه ټاکي، په کیمیاوي معادلې کې د موادو د بدلون څرنگوالی یو پر بل باندې نه بنسټګرېږي؛ خو یوازې لومړني مواد او نه پایي محصولات ورنښودلی شي.

په عمومي ډول د تعاملونو په چټکتیا کې موثر عوامل د لومړنیو موادو او محصولونو ماهیت، د لومړنیو موادو غلظت او د تعامل تودوخه ده، ځینې نور پارامترونه هم دواړو د تعاملونو په چټکتیا کې اغیزه لري چې د هغو بیلګه کېدای شي کتلستونه وړاندې شي.

ولی کیمیا پوهان د کیمیاوي تعاملونو له چټکتیا سره علاقه لري؟  
1- کیمیا پوهان غواړي چې کیمیاوي تعاملونو ته چټکتیا ورکړي ترڅو د لوړ کفایت لرونکي محصولات په لږ وخت کې لاس ته راوړي او د لومړنیو موادو د بیخپه لګښت څخه مخنیوی وکړي.

2- کیمیا پوهان د نه غوښتنونکو تعاملونو چټکتیا د کموالي او په ودرېدلو پلټنه کې دي چې ترڅو له دې لارې سره مناسب شرایط د تعامل کونکو موادو د ساتلو او د نیم عمر د زیاتوالي لپاره لاس ته راوړي.

د تعامل عمومي معادله  $aA + bB \longrightarrow cC + dD$  په پام کې ونیسي، د منځني چټکتیا د تعریف په کارولو سره «متوسطه چټکتیا عبارت ده له: د لومړنیو موادو او یا د محصولو موادو د غلظت د بدلون حاصل ضرب د وخت پریو واحد کې ده» د پورتنی تعامل لپاره کېدای شي چې ولیکل شي:

$$v = \frac{-1\delta[A]}{a \delta t} = \frac{-1\delta[B]}{b \delta t} = \frac{-1\delta[C]}{c \delta t} = \frac{-1\delta[D]}{d \delta t}$$

پورتنی معادله د لومړنیو موادو او محصولو نسبي چټکتیا نيسي.

د تعاملونو چټکتیا د لاس ته راغلو موادو اړینا د مصرف شویو لومړنیو موادو مقدار پورې اړه لري کوم چې یو کیمیاوي تعامل کې د وخت په یو واحد کې په مصرف رسېدلی دی چې تل په مولر پېروي ټاټی کې ښودل کېږي.

لومړی مثال

د  $C_4H_6Cl$  مرکب او اوبو تعامل په پام کې نیسو:



که چیری به لومری سرکی تعامل د  $0.1 \text{ mol/L}$  بیوتیل کلوراید سره پیل کړو، پرله پسې دنوموړي مرکب غاظت کمیری، د تعامل دتر سره کیډو په بهیر کې دیوتیل کلوراید د غاظت بلون دیلې نمونې اخیستلې شوي دي او په (3-1) جدول کې لیکل شوي دي.

$$\text{منځنی چټکتیا} = \frac{-\Delta[C_4H_6Cl]}{\Delta t} = \frac{\Delta[C_4H_6OH]}{\Delta t} = \text{منځنی چټکتیا}$$

په دې معادلې کې  $\Delta$  بدلون،  $[ ]$  غاظت ښيي او  $\Delta t$  د غاظت دټاکلو د اندازو ترمنځ دوخت بدلون لیکه ده، د منفي علامه (-) ښيي چې د  $C_4H_6Cl$  په غاظت کې کمښت راغلی دی. د ډیر لږ بدلون لپاره د  $\delta$  علامه (د فرنیسیال د علامې) په کار وړل کېږي.

د (3-1) جدول سره سم، د  $50 \text{ sec}$  څخه وروسته د بیوتیل کلوراید غاظت د  $0.1$  مولره څخه  $0.0905$  مولر ته ټیټیږي، نو منځنی چټکتیا د وخت په دې شیبې کې په لاندې ډول لاس ته راځي:

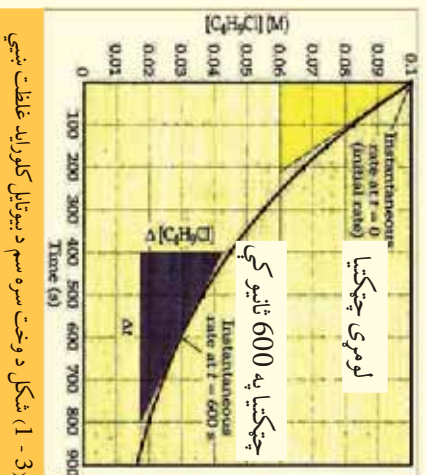
$$\text{منځنی چټکتیا} = \frac{-(0.0905 - 0.100) \text{ mol.L}^{-1}}{(50 - 0) \text{ Sec}} = 1.9 \text{ molar.Sec}^{-1}$$

نوري چټکتیاوې د وخت د بدلون او د لومړنیو مولو غاظت د بدلون پر بنسټ په (3-1) جدول کې لیکل شوي دي؛ څرنگه چې په دې جدول کې لیدل کېږي، منځنی چټکتیا د وخت په تیریدو او بدلون سره په پرله پسې توگه ټیټیږي او په پای کې داسې وخت رسېږي چې دا چټکتیا ثابتې پاتې کېږي.

(3-1) جدول  $C_4H_6Cl$  او اوبو د تعامل ارونده پایلې

منځنی چټکتیا په مول فی ثانيه	د بیوتیل کلوراید غاظت	وخت
0	0.100	0
$1.9 \cdot 10^{-4}$	0.0905	50
$1.7 \cdot 10^{-4}$	0.0840	100
$1.58 \cdot 10^{-4}$	0.0741	150
$1.4 \cdot 10^{-4}$	0.0671	200
$1.22 \cdot 10^{-4}$	0.0549	300
$1.01 \cdot 10^{-4}$	0.0448	400
$1.8 \cdot 10^{-4}$	0.0368	500
$1.56 \cdot 10^{-4}$	0.0200	800

د پورتني جدول پایلې کیدای شي چې د لاندې گراف په بڼه وړاندې شي، په دې گراف کې  $C_4H_6Cl$



غاظت په مولر د لړ په محور او وخت په sec د x په محور کې ټاکل شوی دی:

د تعامل د چټکټیا د لاسته راوړلو او وړاندوینو بله لاره د شیبه ییزې چټکټیا بڼه ده، دلته د تعامل چټکټیا د وخت په هره شیبه کې د مماس د لیک میل د غاظت د بدلونونو په منځني وخت په یو واحد کې په ټاکلي شیبه کې لاس ته راځي؛ د بیلگې په ډول: د شیبه ییزې چټکټیا د لاس ته راوړلو لپاره په  $t = 60 \text{ sec}$  وخت کې د پورتنی تعامل لپاره کېدای شي قلم الزاویه مثلث رسم شي چې د هغه وتر د مماس لیک د منځني په گراف باندې وي او د هغه یوه ضلعه د  $400 \text{ sec}$  څخه تر  $800 \text{ sec}$  په لړ کې (دا لرونه په خپله خوښه دي) اود

هغه متناظر ټکی د غاظت دمحور له پاسه په ترتیب سره  $0.042 \text{ molar}$  او  $0.017 \text{ molar}$  کېدای شي په لاس راوړ شي:

مخامخ ضلعه  
نزدي ضلعه =  $tga =$  د مماس د لیک بڼه

$$= \frac{0.017 - 0.042}{800 - 600} = 6.2 \cdot 10^{-5} = \text{د مماس د لیک میل} = \text{چټکټیا په } 600 \text{ sec کې}$$

### 3- د تعاملونو د چټکټیا اندازه کول

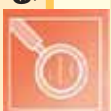
د کیمیاوي تعاملونو د چټکټیا اندازه کول آسان کار نه دی؛ ځکه د غاظت د بدلونونو پوره اندازه کول په اسانۍ سره ترسره کېدای نه شي. هغه تعاملونه چې د هغوی چټکټیا سسته وي، کېدای شي چې د وخت په بیلابیلو فاصلو کې، د تجزیه شوو موادو د مخلوط یوه اندازه وایستل شي. اود غاظت د بدلونونو اندازه واخیستل شي چې ددې غوښتنې لپاره کېدای شي د سپکټر فوتومتر په نامه آلې څخه گټه واخیستل شي. په هغو تعاملونو کې چې په چټکۍ سره سرته رسېږي، نه شي کېدای چې د دې آلې څخه د نمونې اخیستل او د غاظت دانازه کولو لپاره گټه واخیستل شي؛ ځکه چې د وخت په فاصله کې د نمونې اخیستل او د غاظت اندازه کولو کې بدلونونه منځ ته راځي، نو په دې صورت کې اندازه کول دقیق نه دي؛ د دا رنگه غلطیو د مخنیوي لپاره د مخلوط د اندازه کولو څخه وروسته یې له ځنځوه بېله هغه ته د نورو موادو سره تعامل ورکړ شي. په چټکو تعاملونو کې، د لومړنیو موادو مخلوط د سمو پایلو په لاس ته راوړلو کې بنسټیز رول لري؛ ځکه د موادو مخلوطول په لږ وخت کې امکان نه لري.

### پام وکړئ

د گازونو د تجزیوي تعاملونو د چټکټیا د اندازه کولو یوه لاره هم د کروماتو گرافي لاره ده، په دې لاره کې د نمونې د اخیستلو وروسته، نمونه په فیره چټکټیا سره د کروماتو گرافي په دستگاه کې دننه کوي او د خور ټایپو د وخت په تیریدو سره د مادې په ډول اود هغې په غاظت پوهیږئ.

بله لاره، د رڼا یې دستگاه گانو څخه گټه اخیستنه ده؛ لکه د فوټو الکتريکي او سپکټر پیژندنې له حجری څخه عبارت ده. سر بیره پر دې توري لاري هم شته چې د غاظت ټاکل د یو میلیونم حصې په حساب په یوه ثانیه کې تر سره کېږي.

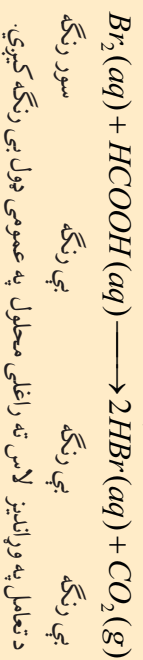




### فعالیت

## دفاعملونو د چټکتیا څپړل

د برومین او فارمییک اسید د محلولونو ترمنځ په ثابتښه تودوخه کې یو ډیر زړه پورې تعامل ترسره کېږي، ددی تعامل بهیر دا ډول دی چې د برومین سور رنگه اوبه د فارمییک اسید په بې رنگه محلول باندې ور زیاتوي، لاس ته راغلی محلول په لومړي سر کې سور رنگ ځانته غوره او وروسته کم رنگ کېږي:



## کړنلاره

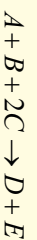
- 1.5 مولره او د  $HCOOH$  ، 2 مولره محلولونو، جوړکړئ او لاندې کړنه ور باندې ترسره کړئ:
  - 1- 1.5 مولره محلول د  $Br_2$  او  $HCOOH$  په یوه ټاکلي اندازه یو ځای کړئ او تریوه وخته پورې د هغه بې رنگه کیدل وگورئ او لیدئې مو یادداشت کړئ.
  - 2- دوه مولره محلول د  $Br_2$  او  $HCOOH$  په یوه ټاکلي اندازه یو ځای کړئ او تریوه وخته پورې د هغه بې رنگه کیدل وگورئ او لیدئې مو یادداشت کړئ:
    - 1- د دوو پورتنیو نوموړو حالتونو منځنۍ چټکتیا لاس ته راوړئ، آیا دهغوی تر منځ کوم توپیر شته؟
    - 2- د تعامل منځنۍ چټکتیا د  $HBr$  د تولید پر نسبت په لاس راوړئ.
    - 3- د  $Br_2$  د لگښت او د  $HBr$  د تولید لپاره د تعامل د غلظت او د وخت گراف رسم کړئ.

## 3-3 د دفاعملونو د چټکتیا معادله

څرنګه چې مخکې مو ولوستل، د لومړنیو موادو غلظت د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا کې مهم رول لوبوي چې د غلظت او چټکتیا ترمنځ اړیکه «د چټکتیا د معادلې» په نوم یادېږي. د یادولو وړ ده دا چې د چټکتیا معادله نه شي کیدای چې د تعامل د معادلې په واسطه وټاکلې شي، باید د چټکتیا معادله د تجربې لارو په واسطه په لاس راوړل شي؛ نو باید د تعامل په معادله کې د لومړنیو موادو د ضریبونو اود چټکتیا د قانون ترمنځ اړیکه شتون ولري.

## 3-4 د تعامل درجه

که چېرې د لومړنیو موادو د غلظت توانونه د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا په معادله کې یو ډبل سره جمع شي، د کیمیاوي تعامل درجه لاس ته راځي، که چېرې د تعامل درجه د یو جزیه نسبت په پام کې وي، توان د تعامل د چټکتیا په معادله کې د هماغه جز د غلظت څخه عبارت دی؛ د بیلګې په ډول:



دلته په پام کې نیسو چې د عمومي معادله چې د تجربې په واسطه تر لاسه شوې وي، عبارت ده له:

$$\text{چټکتیا} = \frac{-d[A]}{dt} = k[A][B]^2$$

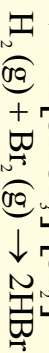
نو پر دې بنسټ په عمومي ډول تعامل دریمه درجه  $(3 = 1 + 2)$  دی، د  $A$  له نظره لومړۍ درجه او د  $B$  له نظر دویمه درجه او د  $C$  له لحاظه صفر درجه دی، لاندې مثالونه وگورئ:



$$V = k[\text{N}_2\text{O}_5]$$



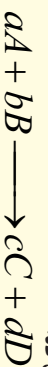
$$V = k[\text{CHCl}_3][\text{Cl}_2]^2$$



$$V = \frac{k[\text{H}_2][\text{Br}_2]}{k' + [\text{HBr}][\text{Br}_2]}$$

په دې درې ډوله تعاملونو کې د چټکتیا معادلې د تجربې پر بنسټ ټاکل شوي دي، څرنگه چې لیدل کېږي، د  $\text{H}_2$  او  $\text{Br}_2$  د تعامل د درجو په هکله بحث کول بې ځایه دي.

د چټکتیا معادله د ډیرو زیاتو تعاملونو لپاره په عمومي بڼه په لاندې ډول ده:



$$\text{سرعت } V = k[A]^m[B]^n$$

د تعامل ټولنیزه درجه له  $(m + n)$  څخه عبارت ده.

### 3- 5: د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا باندې اغیزمن لاملونه

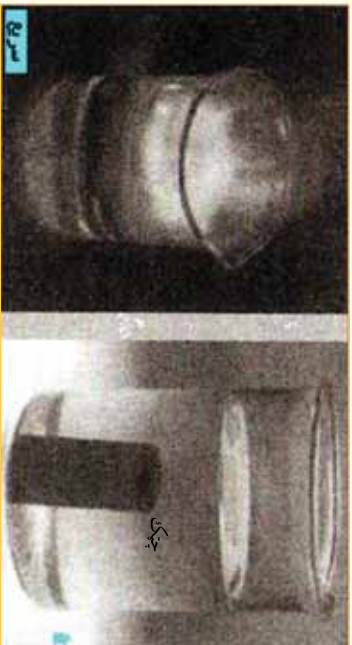
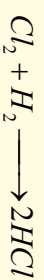
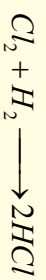
بیلابیل لاملونه د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا باندې اغیزه لري چې د هغوی ډیر مهم بې د لاندې لاملونه دي:

- د تعامل کونکو موادو خواص
- د تعامل کونکو مواد فزیکي حالتونه
- غلظت
- تودوخه
- کناست

### 3- 5- 1: د تعامل کونکو موادو خواص

که څه هم د تعامل کونکو موادو خواص د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا په نښه والي هرومرو نه مطرح کېږي؛ خو د نورو لاملونو په نسبت ډیر اغیزمن دي؛ د بیلګې په ډول: د اوسپني تعامل د اوبو سره ډیر سست دی؛ خو د پوتاشیم تعامل د اوبو سره له چاودنې سره مل دی، لاندې شکلونه د پورتنیو تعاملونو بهیر نښي:

3 - 2) شکل الف- داوړو تعامل د اوسپني سره، ب- د پوتاشيم تعامل د اوبو سره لاندې تعاملونو ته پام وکړئ:



(ب) پوتاشيم په اوبو کې

(2-3) شکل (الف) اوسپنه په اوبو کې

په دې تعاملونو کې د هلو جنونو د فعالیت په تپت والي په عین شرایطو کې د تعامل چټکتیا تمیزي. 5 - 2: د تعامل کوونکو موادو فزیکي حالت (د لگیدلو سطح)

هر څومره چې د تعامل د برخه اخیستونکو موادو د ذرو اندازه کوچنۍ او د موادو د لگیدلو سطح ډیره زیاتوي، د موادو د ټکرونو شمیر به هم زیات او په پایله کې به د تعامل چټکتیا ډیره وي، د بیلابیلو موادو ترمنځ تعامل په هغو فازونو کې چې د تعامل امکانات د هغوی لپاره برابروي، ډیر چټک وي؛ پر دې بنسټ په عمومي ډول په غازي فاز کې تعامل د مایع او جامد فاز پر نسبت چټک دی، جامد مواد پر یوډر اړول د هغوی د تعامل په چټکتیا کې کومه کورنۍ، د موادو ترمنځ تعامل په بیلابیلو فازونو کې (جامد، مایع او گاز) د لگیدو د سطحو د کموالي له کبله ډیر سست دي؛ د بیلګې په ډول: د هایدروجن د گاز تعامل د ایورډین د براس سره د هایدروجن د گاز تعامل د جامد ایورډین په نسبت څوواړي چټک دی.



### فعالیت

لاندې شکلونه د لرګیو سوځیدل ښکاره کوي، په کومو شکلونو کې سوځیدل ډیر چټک دي، خپلې لیدني په دلیلونو توضیح کړئ.



(3 - 3) شکل په بیلابیلو اندازو د لرګیو سوځیدل

### 3-5-3: د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا باندې د غلظت اغیزه

د کیمیاوي تعاملونو چټکتیا، په معمول ډول د تعامل کورنکو موادو له غلظت سره اړیکه لري، د تعامل کورنکو موادو د غلظت زیاتوالی د تعامل د چټکتیا د زیاتوالي لامل ګرځي، په دې صورت کې مالیکولونه اوږدې یو له بل سره یو ځای کېږي اود مالیکولونو او ذرو د ټکر شرایط برابرېږي، په پایله کې د تعامل د محصولات غلظت زیاتېږي، په کیمیاوي تعاملونو کې، چې تعامل کورنکي مواد د گاز حالت ولري، د فشار زیاتوالی د غلظت د زیاتیدو او د کیمیاوي تعاملونو د چټکتیا لامل ګرځي.

څرنګه چې مخکې وویل شول، د وخت په تیریدو سره د کیمیاوي تعاملونو چټکتیا لږېږي، لامل یې دادی څرنګه چې تعامل کورنکو موادو غلظت لږېږي، پورتنی مطلب د لاندي معادلې پرنسبې توضیح کوو:



څرنګه چې د یو مول  $NH_4^+$  او یو مول  $NO_2^-$  د تعامل په پایله کې یو مول  $N_2$  لاس ته راځي؛ نو د ازاد شوي نایتروجن ( $N_2$ ) د حجم په واسطه د تعامل چټکتیا کېدای شي چې وټاکل شي. د پورتنیو لومړنیو موادو تعامل د هغوی د بیلابیلو غلظتونو سره په څو تجربو کې تر سره او لومړنی چټکتیا (شبه پز چټکتیا په  $t = 0$  وخت کې) یې محاسبه او پایلې یې په جدول کې لیکو:

(3-2) جدول په اولن محیط کې د  $NH_4^+$  او  $NO_2^-$  د تعامل د سرته رسولو د تجربو پایلې په  $25^\circ C$  کې.

د تجربو شمېره	د $NH_4^+$ لومړنی غلظت په molar	د $NO_2^-$ لومړنی غلظت په molar	لیدل شوي لومړني چټکتیا molar /sec
1	0.01	0.2	$5.4 \cdot 10^{-7}$
2	0.03	0.2	$1.62 \cdot 10^{-6}$
3	0.01	0.13	$3.5 \cdot 10^{-7}$

څرنګه چې د پورتنی جدول څخه پایله اخیستل کېږي، د  $NH_4^+$  او  $NO_2^-$  د ایزونونو د غلظت بدلون، د چټکتیا د بدلون لامل ګرځي. د (1) او (2) تجربې د پرتلې څخه پایله اخیستل کېږي چې د  $NO_2^-$  د غلظت د درې ځلې زیاتیدو او د  $NH_4^+$  غلظت د ثابت پاتې کیدو له کبله د تعامل چټکتیا درې ځلې زیاتېږي؛ نو د  $NO_2^-$  توان د چټکتیا په معادلې کې یو دی.

د 1 او 3 معادلې څخه پایله لاس ته راځي چې که چېرې د  $NO_2^-$  غلظت ثابت پاتې شي د  $NH_4^+$  غلظت د تامو عددونو په نسبت بدلون نه دی کړی؛ نو کسري دی؛ خو د  $NH_4^+$  د توان د لاسته راوړلو لپاره؛ یعنې کېدای شي داسې عمل وکړل شي:

چٽڪٽيا لومرنِي،  $V_0 = K [NH_4^+]^x [NO_2^-]$

$$\frac{V_0(1)}{V_0(3)} = \frac{K [NH_4^+]^x [NO_2^-]}{K [NH_4^+]_3 [NO_2^-]} = \left\{ \frac{K [NH_4^+]_1}{K [NH_4^+]_3} \right\}^x$$

د پورتنِي اړيڪي دواړه خواوي لوگارتم نيسو، حاصل ڪبري ڇڏي:

$$\log \frac{V_0(1)}{V_0(3)} = X \log \frac{[NH_4^+]_1}{[NH_4^+]_3}$$

$$\log \frac{5.4 \cdot 10^{-7}}{3.5 \cdot 10^{-7}} = X \log \frac{0.2}{0.13}$$

$$0.2 = X \cdot 0.2 \quad \text{يا} \quad X = \frac{0.2}{0.2} = 1$$

خزنگه ڇڏي  $x = 1$ ؛ نو ڪيڏاي شي ڇڏي دا پايلاه واخستل شي ڇڏي ددي تعامل چٽڪٽيا نيغ بربنجه د  $NO_2^-$  او  $NH_4^+$  غلظت سره تناسب لري؛ خورڪيڏاي شي ڇڏي داسي وليکل شي:

دٽه  $K = K \cdot [NH_4^+] [NO_2^-]$  چٽڪٽيا

$$K = \frac{\text{چٽڪٽيا}}{[NH_4^+] [NO_2^-]}$$

$$K = \frac{5.4 \cdot 10^{-7} \text{ mol} \cdot \text{Li}^{-1} \cdot \text{sec}^{-1}}{(0.01 \text{ mol} \cdot \text{Li}^{-1})(0.02 \text{ mol} \cdot \text{Li}^{-1})} = 2.7 \cdot 10^{-4} \cdot \text{Li}^{-1} \cdot \text{mol} \cdot \text{sec}^{-1}$$

دلته  $K$  د چٽڪٽيا ثابت دي.

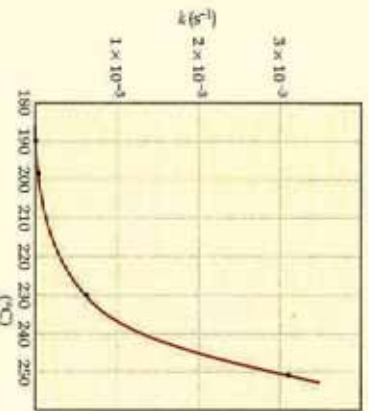


### فعايت

د غلظت د رقمونو او په (3 - 2) جدول ڪي د ليکل شوي وخت په پام ڪي نيرو سره د تعامل د محصولو موادو غلظت او د چٽڪٽيا د اريڪٽرل شوي گراف رسم ڪري، په افقي سٽون ڪي چٽڪٽيا او په عمودي سٽون ڪي غلظت په پام ڪي ونيسي.

### 3- 6: د تودوخې اغیزه په کیمیاوي تعاملونو باندې

د ډیور کیمیاوي تعاملونو د تعامل چټکتیا د تودوخې په زیاتوالي سره زیاتیږي، د تودوخې اغیزه کېدای شي چې په بیالوژیکي تعاملونو، لکه: د نباتاتو په وده او د حیواناتو په میتابولیزم کې ولیدل شي؛ خو پوښتنه منځ ته راځي چې ولې په یوه کیمیاوي تعامل کې ټول مالیکولونه په یوه وخت کې په محصولو موادو بدلون نه مومي؟ ولې د تودوخې زیاتوالی د تعامل د چټکتیا لامل ګرځي؟ ولې د موادو د تعاملونو چټکتیا بیلابیله ده؟ د ګازونو د حرکي نظريې سره سم د تودوخې زیاتوالی د ګازونو د مالیکولونو د منځني انرژي د زیاتوالي لامل



(3- 4) شکل د میتال ایزونیتیل د لومړۍ درجې تعامل د چټکتیا دښتې بدلونونه اود تودوخې د اغیزې ګراف

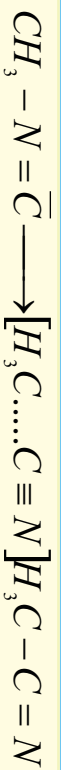
ګرځي؛ نو له دې کبله ویلای شو چې د تعامل د چټکتیا زیاتوالی د لومړنیو موادو د مالیکولونو د حرکي انرژي په زیاتوالي پورې اړه لري؛ د بیلګې په ډول: د ایزونیتیل د بدلون په تعامل کې لیدل کېږي چې د تودوخې زیات والی د تعامل د چټکتیا د زیاتوالي لامل ګرځي، د دې لومړۍ درجه تعامل ګراف په (3- 4) شکل کې وګورئ:



(3- 5) د یو غوږداری تپي د پوښتیا د انرژي ګراف

ارهنیوس (Arrhenius) په 1888 کال کې وړاندیز وکړ چې د هر تعامل د سرته رسولو لپاره لږڅه انرژي ته اړتیا لیدل کېږي. دا مطلب په یو ساده فزیکي مثال باندې توضیح کړو: یوه تپره چې د A په سطح کې ده، د B دسطحې په نسبت څیره زیاته پوښتیا انرژي (بی ثباته) لري؛ خو بیا هم د تپرې د لیریدولو لپاره د A له سطحې څخه د B سطحې ته لازمه ده ترڅو دا تپره د دې لورې څوکې څخه چې د دې دوو ځایونو ترمنځ شتون لري، د (3- 5) شکل سره سم لیرېدلې وي:

د یو کیمیاوي تعامل دښتې لاره هم په همدې شکل ده، یو مالیکول باید د یوې لږې اندازې انرژي لرونکی وي ترڅو په لومړني مالیکول د انومونو ترمنځ قواو و باندې لاس بری شي او هغوی یو له بل څخه جلاکړي ترڅو چې د راتلونکي تعامل زمینه برابره شي اود انومونو ترمنځ نوی اړیکي رامنځ ته شي؛ د بیلګې په ډول: د میتال ایزونیتیل په مالیکول کې د ګروپ جوړښت بدلون مومي:



میتایل ایزونیتریل

استیونیتریل دگاز په حالت کې

سره ددې چې  $C-C$  ترمنځ اړیکه په استیونیتریل کې د  $C-N$  د یوې گونې اړیکې په نسبت ټینګه ده؛ خود اړیکې د پریکړېدو په غرض او د تیریلو حالت ته د رسیدو په غرض انرژۍ ته اړتیا لري:

ارهینوس د لومړنۍ مادې او د تعامل دمسير د ډیر لوړ ټکي ترمنځ د انرژیکي مانع د فعاله کول د ( $Activation$ ) « $E_a$ » انرژي په نوم یاده کړه ، دغه عالم د اټومونو د ځای پرځای کېدلو ترتیب په ټکي کې د ډیرې لوړې انرژۍ سر «څوکه» د فعال شوي کامپلکس د ترکیب په نوم یادوي.

په استیونیتریل باندې د میتایل ایزونیتریل د بدلون تعامل د اګروترمیک د تعاملونو له ډولونو څخه دی؛ پر دغه بنسټ د تعامل محصول (استیونیتریل) د لومړنۍ مادې پر نسبت ډیره لږه انرژي لري؛ خو د هغو برعکس تعامل (د استیونیتریل بدلون په میتايزونیتریل باندې) د انډوترمیګ د ډولونو څخه دی او د فعاله کولو انرژۍ د هغه ډیرته گړځیدو تعامل په غرض ، له  $Ea + \Delta E$  څخه عبارت ده.

### 3 - 7: د ارهینوس معادله

ارهینوس وموندله چې د چټکتیا زیاتوالی د تودوخې د زیاتوالي سره د لیک اړیکه نه لري او د ډیرو تعاملونو لپاره دمعادلي د چټکتیا دثابت د تودوخې سره سم په لاندې ډول ده: (دا د ارهینوس معادله ده او 3 - 8 گراف سره سمون لری )

$$K = A \exp\left(\frac{-E_a}{RT}\right)$$

$$\log K = \log A - \frac{E_a}{2.30 \cdot RT}$$

$$(Y = b + ax)$$

په پورتنۍ معادله کې  $K$  د چټکتیا ثابت ،  $E_a$  فعالونکي انرژي او  $R$  د گازونو ثابت دي ، دا معادله رابیني چې  $\log K$  او د  $\frac{1}{T}$  گراف د نیغ لیک سره سمون لري ،  $A$  (ثابته اندازه) د ټکرونو د احتمالي فکتور (Frequency factor) دی چې د ټکرونو د شمیر و مناسبت لور پورې اړه لري . د  $E_a$  د زیاتوالي پر بنسټ  $K$  کوچنی کېږي او د تعامل چټکتیا د  $E_a$  خواته زیاتیږي . د ارهینوس په معادله کې د لیک میل د  $\frac{E_a}{2.30 \cdot RT}$  سره مساوي دی او په پریکړې ټکي کې  $0 = \log A$  او  $\frac{1}{T} = \log K$  دی؛ نو پر دې بنسټ  $\log K$  گراف د  $\frac{1}{T}$  سره سم رسم او  $E_a$  ټاکل کېږي.

که چېرې د چټکتیا ثابت په  $T_1$  او  $T_2$  تودوخه کې په ترتیب سره  $K_1$  او  $K_2$  وي ، په دې صورت کې لیکلی شو

چي:

$$\log K_1 = \log A - \frac{E_a}{2.30 \cdot RT_1}$$

$$\log K_2 = \log A - \frac{E_a}{2.30 \cdot RT_2}$$

د  $\log K_1$  او  $\log K_2$  له تفریق څخه لرو چي:

$$\log K_1 - \log K_2 = \left( \log A - \frac{E_a}{2.30 \cdot RT_1} \right) - \left( \log A - \frac{E_a}{2.30 RT_2} \right)$$

د پورتنۍ معادلې په ساده کولو سره لاس ته راځي چي:

$$\log \frac{K_1}{K_2} = \frac{E_a}{2.30 \cdot R} \left( \frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$$

د پورتنۍ معادلې پر بنسټ کېدای شي چي د پنځو پورتنیو پارامترونو څخه یو یې ( $K_1$ ,  $T_1$ ,  $T_2$  او  $E_a$ ) چي څلور نور معلوم وي لاس ته راوړ شي.

**مثال:** د  $N_2O_5$  د گاز د تجزيې چټکتیا په بیلایلو تودوخو کې څیړل شوي ده او پایله یې په لاندې جدول کې لیکل شوې ده، د  $N_2O_5$  مقدار په نوموړو تعاملونو کې لاس ته راوړی. (3-8) جدول د تجزيې ځانګړتیا او پایلې ښيي

$t^{\circ}C$	$T(K)$	$\frac{1}{T}(K^{-1})$	$K(S^{-1})$	$\log K_2$
0	273	$3.66 \cdot 10^{-3}$	$3.26 \cdot 10^{-7}$	-6,10
25	298	$3.36 \cdot 10^{-3}$	$3.46 \cdot 10^{-5}$	-4,46
35	308	$3.24 \cdot 10^{-3}$	$1.35 \cdot 10^{-4}$	-3,87
45	318	$3.14 \cdot 10^{-3}$	$2.98 \cdot 10^{-4}$	-3,30
55	328	$3.05 \cdot 10^{-3}$	$1.5 \cdot 10^{-3}$	-2,84
65	338	$3.95 \cdot 10^{-3}$	$4.87 \cdot 10^{-3}$	-2,31

په پورتنۍ جدول کې  $K$  ثابته او  $K$  مطلقه تودوخه راښيي.

**حل:** په لومړي سر کې باید د مطلقه تودوخې نسکور(معکوس) او په بیلایلو تودوخو کې  $\log K$  لاس ته راوړو، خودا پایلې په پورتنۍ جدول کې لیکل شوې دي. د  $10gK$  او بدلونونو گراف د  $\frac{1}{T}$  سره سم په (3-9) شکل کې رسم شوی دی.

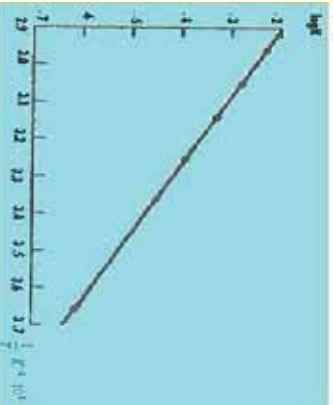
$$د لیک میل = \frac{E_a}{2.30 \cdot R}$$

$$E_a = 2.30 \cdot R \cdot د لیک میل$$



$$E_a = 2.30 \cdot 8.31 \text{ j} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot (-5.39 \cdot 10^3 \text{ K}^{-1})$$

$$E_a = 1.03 \cdot 10^5 \text{ joule} \cdot \text{mol}^{-1} = 103 \text{ kJoule} \cdot \text{mol}^{-1}$$



(7-3) شکل د  $N_2O_5$  په تجزیې کې  $\log K$  او د وخت د نسکور (معکوس) دارنگو گراف بشپړی

**مثال:** هایدروجن ( $H_2$ ) د ایودین ( $I_2$ ) سره په  $400^\circ C$  تعامل کوي  $HI$  جوړېږي چې د چټکتیا ثابت یې  $0.0234 \text{ L mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$  او په  $500^\circ C$  کې  $0.750 \text{ L mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$  دی، د  $E_a$  قیمت په دغه تعامل کې محاسبه کړئ.

حل:

$$K_1 = 0.0234 \text{ L mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}, \quad T_1 = 400^\circ C + 273 = 673 \text{ K}$$

$$K_2 = 0.750 \text{ L mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}, \quad T_2 = 500^\circ C + 273 = 773 \text{ K}$$

$$\log \frac{K_1}{K_2} = \frac{E_a}{2.30 \cdot R} \left( \frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$$

$$E_a = \frac{2,30(8.314 \text{ j mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}) \left\{ \frac{0.750 \text{ mol}^{-1} \text{S}^{-1}}{0.0234 \text{ mol}^{-1} \text{S}^{-1}} \right\}}{\left( \frac{1}{673} \text{ K}^{-1} - \frac{1}{773} \text{ K}^{-1} \right)}$$

$$E_a = 1.5 \cdot 10^5 \text{ j} \cdot \text{mol}^{-1} = 150 \text{ kJoule} \cdot \text{mol}^{-1}$$

### 8-3 د (Collision) یاد تعامل کوونکو موادو د ذرو د ټکر ونو فریضه

د هر کیمیاوي تعامل د سرته رسېدلو لپاره، اړتیا ده چې د تعامل کوونکو موادو ذرې یوه له بلې سره ټکر وکړي. دا فرضیه د تعامل کوونکو ذرو د ټکر پر بنسټ ولاړه ده، ټکر ونه باید درې بشپړې ولري:

الف- د ټکر ونو شمیر باید زیات وي.

ب- د ذرو لوړې باید ټاکلې وي.

ج- د ټکر په وخت کې باید د ذرو انرژي زیاته وي.

دا درې بشپړې د تعامل کوونکو ذرو د تعامل د چټکتیا ثابت ( $K$ ) ټاکي.

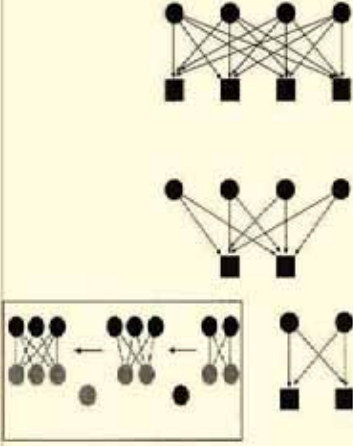
$$K = ZfP$$

په دې فورمول کې  $K$  د چټکتیا ثابت،  $Z$  د ټکر ونو شمیر،  $f$  د ټکر کوونکو ذرو کوزو والی او  $P$  مناسب لوړی رانښيي.

## الف - د ټکرونو شمیر ( $Z$ ):

د دې فرضيې سره سم د تعامل چټکتیا د تعامل کوونکو ذرو ترمنځ د ټکرونو په شمیر (د حجم په فی واحد کې دوخت په پام کې نیولو سره) پورې تړلې ده.

باید تعامل کوونکي ذرې په خپل منځ کې دډیرو ټکرونو لرونکي وي، ترڅو د تعاملونو چټکتیا زیاتوالی ومومي، د غلظت په زیاتوالي کې د ذرو د ټکرونو شمیر هم زیاتیږي او د تعاملونو چټکتیا لوړیږي. د مالیکولونو د ټکر په پایله کې د انرژي راکړه ورکړه ترسره کېږي، نو 4 ذرې په سیستم کې 4 ټکرونه، 6 ذرې په سیستم کې 4.2 = 8 ټکرونه، 8 ذرې په سیستم کې 4.4 = 16 ټکرونه، او 4 ټکرونه 4 ذرې په سیستم کې 4 ټکرونه، په تعامل کوونکو مولوکو کې ټکرونه شیی.



ټکر په پایله کې د انرژي وخت اوږتېږي، خو مالیکول هغه وخت انرژي د یوې مانع څخه تیرېږي چې اړونده انرژي واخلي، څرنگه چې د (3 - 9) شکل په گراف کې لیدل کېږي، د تودوخې په زیاتوالي د مالیکولونو ترمنځ د انرژي ویش پراختیا مومي او ډیر زیات مالیکولونه څه ناڅه ضروري حرکي انرژي د انرژیکي مانع د تیریدو لپاره وي؛ له دې کبله د تودوخې په زیاتوالي د کیمیاوي تعاملونو چټکتیا زیاتیږي. د انرژي زیاتوالي د مالیکولونو ترمنځ د ټکرونو د زیاتوالي لامل ګرځي او د تعامل چټکتیا هم زیاتوالی مومي.

شکل: (3 - 8) په تعامل کوونکو مولوکو کې ټکرونه شیی.

که چېرې د لومړیو تعامل کوونکو ذرو شمیر  $n$  او د دویمو تعامل کوونکو ذرو شمیر  $m$  سره مساوي وي، نو د ټکرونو شمیر به  $n \cdot m$  وي. مثال: د لومړني او دویمي تعامل کوونکو ذرو شمیر په یو سیستم کې د 4, 4, 4, 4، د ټکرونو شمیر یې محاسبه کړئ.

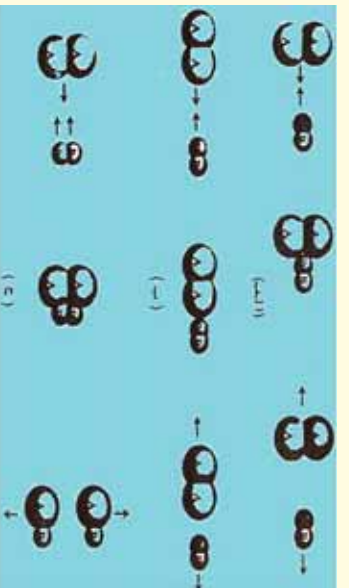
حل: څرنگه ( $n \cdot m = z$ ) وي، نو:

په سیستم کې 4 ذرې، په سیستم کې 6 ذرې، په سیستم کې 8 ذرې

**ب - د ټکرونو په وخت کې د ذرو لوړی**

د یادولو وړ ده چې هر ټکر د کیمیاوي تعامل لامل نه ګرځي، ټکرونه باید د فضايي څرنگوالي له نظره اغیزناک وي؛ یعنې ټکرونه دې په مناسب لوري کې ترسره شي؛ د بیلګې په ډول: د هایډروجن ( $H_2$ ) او ایوډین ( $I_2$ ) په مخلوط کې په عادي تودوخه او فشار کې، هریو مالیکول د نورو مالیکولونو سره  $10^{10}$  ټکرونه په هرې ثانيې کې ترسره کوي.

که چېرې د هایډروجن ( $H_2$ ) او ایوډین ( $I_2$ ) ترمنځ ټول ټکرونه د HI د جوړیدو لامل شي، تعامل به د یوې ثانيې څخه په لږ وخت کې ترسره شي؛ خو لیدل شوي دي چې دکوټي په تودوخه کې د هایډروجن ( $H_2$ ) او ایوډین ( $I_2$ ) ترمنځ تعامل ډیر ورو، ورو ترسره کېږي؛ ځکه ټول ټکرونه د تعامل لامل کېدای



(3 - 9) شکل د هایډروجن او ایوډین د مالیکولونو ترمنځ د ټکرونو اغیزمن لوري داډي

نه شي؛ خو  $10^{13}$  ټکرونو څخه یوازې یو یې د تعامل لامل ګرځي چې اړونده لوری او د بندښت څخه د تیریدو لپاره اړونده انرژي لري او د تعامل لازم شرایط ورته برابر دي.

د تودوخې دهر  $C$  په  $10^\circ$  په زینټوالي د هایدروجن ( $H_2$ ) او ایودین ( $I_2$ ) د تعامل چټکتیا زیاتېږي. (3 - 11)

شکل په ( $H_2$ ) او ( $I_2$ ) د مالیکولونو ترمنځ د ټکرونو لازم لوري ښيي:

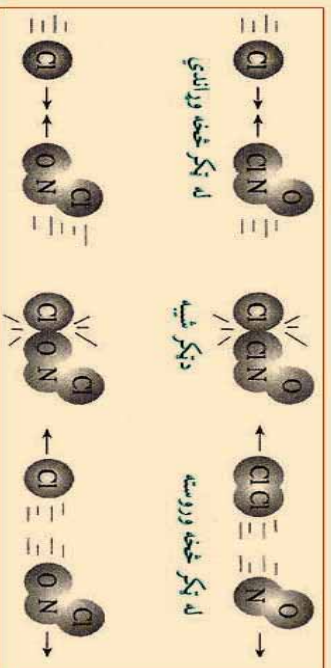
الف - تعامل نه ترسره کېږي

ب - تعامل نه ترسره کېږي

ج - تعامل ترسره کېږي



په  $NOCl(g) + Cl_2(g) \rightarrow NO(g) + 2Cl(g)$  تعامل کې، ممکن د لاندې شکل سره سم دوه ټکرونه ترسره شي، تاسې د تعامل نه ترسره کېدل او یا د کیمیاوي تعامل ترسره کېدل په منطقي دلیلونو باندې بیان کوئ.

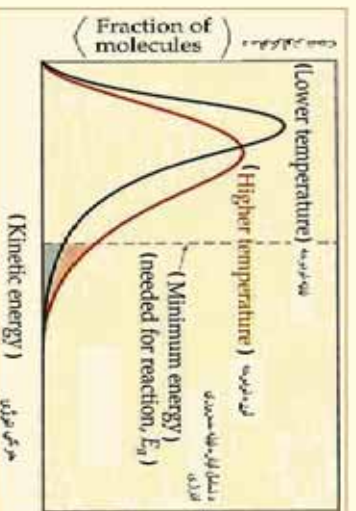


شکل (10 - 3) د ذرو ترمنځ لیکل او ټکرونه

### ج - د ټکر په وخت کې د ذرو انرژي

سر ښه پېر دي چې ټکرونه باید ځانته ښه لوري غوره کړي، باید کافي انرژي هم ولري، ترڅو تعامل ترسره شي؛ پر دې بنسټ د ټکرونو د فرضيې په کومه د تودوخې او گرمۍ اغیزه د کیمیاوي تعاملونه په چټکتیا باندې په لاندې ډول روښانه کېدای شي:

د تودوخې په زیاتوالي، د ټکرونو زیاتوالی، د تعامل کونکو ذرو د حرکې انرژي، زیاتوالی هم زیات او د تعامل کونکو ذرو شمیر د ټکرونو سره زیاتېږي چې په داسې حال کې د تعامل چټکتیا هم په لوړه کچه وي.



شکل (11 - 3) د ګازونو د نسبو لپاره په بیلابیلو تودوخو کې د حرکې انرژي ویش

په دې هکله د کیمیاوي تعاملونو چټکتیا باندې د تودوخې اغیزې د عنوان لاندې بشپړه معلومات لاس ته راوړئ.

### د ټکرونو د فرضيې نیمګړتیا

د ذرو د ټکر ونو فرضیه ځینې نیمګړتیاوې هم لري چې د هغې عمده نیمګړتیاوې په لاندې ډول په ګوته کېږي:

- 1- د ذرو د ټکرونو فرضیه د هغو موادو لپاره سمون لري کوم چې ساده وي اوبه ګازي فاز کې شتون ولري؛ خو په محلولونو کې سمون نه لري؛ ځکه په محلولونو کې د تعامل کوونکو ذرو ترمنځ واټن لږ دی او نه شي کېدای چې ذرو ته د ګازونو په شان فکر وشي.
  - 2- د ټکرونو په نظریه کې تعامل کوونکي ذرې په ګروپي شکل او سختي په نظر کې نیول کېږي.
  - 3- د ټکر په نظریه کې د تعامل کوونکو ذرو یوازې انقالي حرکت په نظر کې نیول شوی دی؛ خو د ذرو دیره یي او اهتزازي حرکت هم د کیمیاوي تعاملونو په چټکتیا کې رول لري.
  - 4- د ذرو د ټکر د فرضيې په واسطه نشي کېدای چې د تعاملونو فعال کېدلو انرژي محاسبه شي؛ له دې کبله نورې نظريې منځ ته راغلې چې د هغوی له جملې څخه د تیریدو د حالت نظر په ده.
- 9- 3: **ګلستونه**

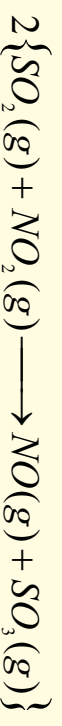
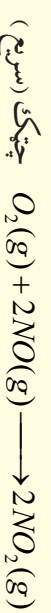
په کیمیاوي تعاملونو کې د ګلستونو شتون د تعاملونو د چټکتیا زیاتوالي لامل کېږي. ګلستونه هغه مواد دي چې په تعاملونو کې برخه اخلي؛ تعاملونه چټک کوي؛ خو خپله نه مصرفېږي. په عمل کې ګلستونه د تعامل په یوه پړاو کې مصرفېږي او د تعامل په بله پړاو کې بیرته تشکیل کېږي، د الکترونو د هایدروجنیشن په تعاملونو کې نیکل او یا پالټین د ګلست په حیث په کارول شوي، دا عنصرونه تودوخه جنیوري او بیرته هغه د وړانګو په بڼه ازاده وي چې د دې وړانګو وتل د هایدروجن د مالیکول د اړیکو د پړې کېدو لامل کېږي او د رادیکال د تشکیلیدو لامل ګرځي چې د راتلونکي تعامل لپاره زمینه برابروي. د (3- 11) شکل ګرافونه د تعاملونو ترسره کیدل د ګلست په شتون او د ګلست دشتون نه پرته نشي. څرنگه چې په دې شکلونو کې ښودل شوي دي، ګلستونه د فعال کېدو دانرژۍ د کمښت او د تعامل د ورو کېدو لامل ګرځي چې د تعامل میخانیکیت هم بدلون مومي.

### 9- 1: د ګلستونو ډولونه

ګلستونه کېدای شي چې د متجانس او غیر متجانس په بڼه شتون ولري. متجانس ګلستونه د لومړنیو موادو سره د محلول په بڼه شتون لري؛ د بیلګې په ډول:



پورتنی تعامل د ګلستونو په نشتوالي کې ورو ترسره کېږي، د درې مالیکولونو د شتون له کبله او یاد جوړې لورې انرژیکي مانع د شتون له امله ( $E_a$  لوړه) پورتنی یو پړاويز تعامل جوړ ورو سرته رسېږي. محلول ته د NO د ګاز زیاتول د ګلست په حیث، د تعامل د بهیر چټکتیا زیاتوي چې د NO رول په دې تعامل کې په لاندې ډول دی:





- په حساب په يوه ثانيه کې تر سره کړي.
- بيلايل لاملونه د کيمياوي تعاملونو په چټکتيا باندې اغيزه لري، چې د هغوی ډير مهم يې، دا لاندې لاملونه دي:
- د تعامل کورونکو موادو خواص
- د تعامل کورونکو موادو فزيکي حالتونه
- غلظت
- تودوخه
- کتلست

• د هر کيمياوي تعامل د سرته رسيدلو لپاره، اړتيا ده چې د تعامل کورونکو موادو ذرې يو له بل سره ټکر وکړي. دا فرضيه د تعامل کورونکو ذرو د ټکر پر بنسټ ولاړه ده، ټکرونه بايد درې بنسټگي ولري:

- الف- د ټکرونو شمير بايد زيات وي.
  - ب- د ذرو لوري بايد ټاکلې وي.
  - ج- د ټکر په وخت کې بايد د ذرو انرژي زياته وي.
- د ډيبرو کيمياوي تعاملونو د تعامل چټکتيا د تودوخې په زياتوالي سره زياتېږي، د تودوخې اغيزه کيداي شي چې په بيالوژيکي تعاملونو؛ لکه: د نباتاتو په وده او د حيواناتو په ميتابوليزم کې وليدل شي.
- کيمياوي تعاملونه د ميخانيکيت له مخې په دوو برخو ويشل شوي دي، چې له يوې برخې او څو مرحله يي تعاملونو څخه عبارت دي.
  - کتلستونه هغه مواد دي چې په کيمياوي تعاملونو کې برخه اخلي، تعاملونه چټک کوي؛ خو خپله په مصرف نه رسېږي. په عمل کې کتلستونه د تعامل په يوه برخه کې په مصرف رسېږي او د تعامل په بل

### د دريم څپرکي يو بنسټي څلور خواږه يو بنسټي

- 1- کيمياوي کيټيک د کيمياوي تعاملونو چټکتيا او ..... د څيړني لاندې نيسي.
  - الف- ميخانيکيت                      ب- انرژي                      ج- تودوخه                      د- فشار
- 2- د تعاملونو په چټکتيا باندې موثر لامل عبارت دی له:
  - الف- د لومړنيو موادو ماهيت                      ب- محمولات
  - ج- د لومړنيو موادو غلظت او د تعامل تودوخه                      د- ټول خواږونه
- 3- د غلظت او چټکتيا ترمنځ اړيکه د ..... په نوم يادوي
  - الف- د غلظت شپ                      ب- د غلظت مو لارښي
- 4- د تعامل کورونکو موادو د غلظت په زياتوالي تعامل د چټکتيا ..... لامل گرځي
  - الف- لږ والي                      ب- مساوي والي                      ج- زياتوالي                      د- هيڅ يو
- 5- د ذرو ټکرونه د لاندې کوم ښه والي لرونکي دي.
  - الف- د ټکرونو شمير بايد زيات وي                      ب- د ذرو لوري نيول بايد ټاکل شوي وي

- ج- د ذرو انرژي بايد د ټکر په وخت کې زياته وي د- ټول خواپوښه سم دی.
- 6 - هغه بهير چې تعامل د هغه لاندې سرته رسېږي..... تعامل په نوم يادېږي.
- الف- چټکتيا ب- بدلون ج- ميخانيکيت د- هيڅ يو
- 7 - کانسټونه د تعامل په يوه پړاو کې په مصرف رسېږي او د تعامل په بله پړاو کې.....
- الف- مصرف کېږي ب- دويم وار تشکيلېږي ج- له منځه ځي د- بدلون کوي
- 8 - کانسټونه د..... په شکل د لومړنيو موادو سره شتون لري.
- الف- محلولونه ب- غير متجانس مخلوط ج- الف او ب دواړه د- هيڅ يو
- 9 - د ذرو د ټکر نظريه د هغو موادو لپاره صدق کوي چې ساده وي اود..... په فاز کې شتون ولري.
- الف- جامد ب- مايع ج- مخلوط د- گازي
- 10 - د چټکتيا زياتوالی د تودوخې د زياتوالي سره..... اړيکې لري .
- الف- ديارا بول منځني ب- ليک ج- الف او ب دواړه د- ديره

### تشریحي پوښتنې

- 1 - د لومړنيو مصرف شوو موادو نسبتې چټکتيا او د محصولاتو جوړېدل د لاندې هر يو تعامل لپاره وليکئ:
- $$2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \longrightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(g)$$
- $$2HOF(g) \longrightarrow 2HF(g) + O_2(g)$$
- $$4PH_3(g) \longrightarrow P_4(g) + 6H_2(g)$$
- $$N_2 + 3H_2(g) \longrightarrow 2NH_3(g)$$
- $$2H_2CO(g) + O_2(g) \longrightarrow 2CO_2(g) + 6H_2O(g)$$
- 2 - يو تعامل چې د گازي فاز په اتومو سفير کې ترسره کېږي ، د اوزون د تجزيې څخه عبارت دی:
- $$2O_3(g) \longrightarrow 3O_2(g)$$
- دا لاندې تجزيې پایلو مجموعه د پورتنني تعامل په هکله شته ده.

لوهرنی چټکتيا	$PO_3$	$PO_2$
$1 \text{ Torr} \cdot S$	torr	torr
6	0.2	0.5
3	0.2	1
12	0.4	1

- د  $x$  او  $y$  اندازه د چټکتيا په معادله کې ( $OP_3)^y (R = K(PO_3)^x$ ) محاسبه کړئ:
- 3 - په  $320^\circ C$  کې د  $SO_2(g) + Cl_2(g) \longrightarrow SO_2Cl_2(g)$  تعامل ، لومړنی درجه تعامل دی چې د چټکتيا ثابت يې  $2.2 \times 10^{-5}$  دی، د  $SO_2Cl_2(g)$  لومړني فشار په  $320^\circ C$  تودوخه کې يو اتومو سفير دی، د تير شوي وخت موده په  $1.25 \text{ atm}$  کې به څومره وي؟



4 - د لاندې تعامل د فعال کیدو انرژي محاسبه کړئ:

په  $25^\circ C$  تودوخه کې د چټکتیا ثابت  $5^{-1} \times 3,4 \times 10^{-5} = K$  سره مساوي دی او په  $55^\circ C$  کې  $5^{-1} \times 1,5 \times 10^{-3} = K$  سره مساوي دی.

5 - که د یو تعامل د تودوخې درجه له  $300 K$  څخه  $310 K$  ته بدلون وکړي د تعامل د چټکتیا ثابت درې ځلې زیاتېږي ، د تعامل د فعال کولو انرژي پیدا کړئ.

6 - د لاندې بنسټي تعامل د چټکتیا ثابت په  $25^\circ C$  تودوخه کې  $1.3 \cdot 10^{10} mol^{-1} \cdot L \cdot S^{-1}$  دی:



د پورتنی تعامل د تعادل ثابت په همدې درجه کې  $5 \times 10^{10} = K$  دی، په  $25^\circ C$  کې یې تودوخه محاسبه کړئ:



7 - هغه تعامل چې د هغه د فعال کیدلو انرژي له  $65 \times KJoul \times mol^{-1}$  سره مساوي وي، په  $25^\circ C$  کې به د تعامل چټکتیا د  $0^\circ C$  تودوخې په نسبت ترسره شي؟

8 - د تعامل «محصول»  $Z + B \longrightarrow$  په غرض لاندې فکتورونه د B د زياتې اندازې شامل محلول لپاره په لاس راغلي دي:

70	60	50	40	30	20	10	0	(T)S
1.99	2.5	3.16	3.92	5.0	6.31	7.95	10	[A] mol · L <sup>-1</sup>

د تعامل درجه د A په بنسټ لاس ته راوړئ .



## کیمیایي تعادل

(Chemical Equilibrium)



- دتر سره سره تڅرېبو دپایلو لاسته راوړنو ښودل ده چې ځنې کیمیاوي تعاملونه د تعامل کوونکو برخو د بشپړ تعامل څخه مخکې په ټپه درېرې او تعامل په بشپړه نه ترسره کېږي، ولې؟ کیمیاوي تعادل څه شی دی؟
- کیمیاوي تعادل په بل عبارت د کیمیاوي تعامل بهیر تعادل ته رسېدل څه مفهوم وړاندې کوي؟ څرنگه کولا شو وټاکو چې تعامل د تعادل په حالت کې شتون لري؟ څرنگه کولا شو چې په کیمیاوي تعامل کې د تعامل د لوري په بدلون سره دتعادل حالت منځ ته راوړو؟ تعادلي تعاملونه دکومو ځانګړتیاوو لرونکی دي؟ په ژوندانه او صنعت کې د هغو دکارولو ځایونه کوم دي؟ ولې ځینې تعاملونه د تودوخې د درجې په زیاتوالي مخالف لوري ته بهیر مومي؟ ولې ځنې تعاملونه د تودوخې درجې په زیاتوالي ښې لورته دوام پیدا کوي؟ د مشترک ایون اغیزه د تعادل په حالت باندې په کوم ډول ده؟
- پورتنۍ ټولې پوښتنې د کیمیاوي تعادل سره اړیکه لري، پورتنیو پوښتنو ته کولای شئ چې د دې څپرکې د مطالبو په زده کړه چې د تعادل حالت او د هغه ځانګړتیاوې توضیح کوي، ځواب په ورکړئ.

#### 4- 1: رجعي عاملونه او د تعامل حالت

ډیر زیات تعاملونه چې په طبیعت کې ترسره کېږي، رجعي ( بیرته گرځندونکي) دي، په دې معنا چې د تعامل محصولات د یو ټاکلي وخت په تیریدلو بیرته په خپل منځ کې تعامل او په پایله کې لومړني توکي جوړوي، د رجعي تعاملونو په پوهیدلو، کېدای شي چې د کیمیايي تعامل په اړه معلومات لاس ته راوړل شي.

#### الف - د رجعي توب معنا

د هایدریټ شوو مالګو په اړه معلومات لرئ او پوهیږئ چې د دې مالګو په بلورې جوړښت کې د اوبو ټاکلي شمیر مالیکولونه شتون لري، د اوبو لرونکي کوبالت (II) کلوراید  $(CoCl_2 \cdot 6H_2O)$  چې 6 مالیکوله کرسټالي اوبه لري، په پام کې نیسو، دا مرکب چې رنگ یې د مخ رنگ ته ورته دي، دتودوخې په بهیر کې د اوبو د مالیکولونو له لاسه ورکولو سره د اوبو رنگ ځانته غوره کوي، که چېرې دا د اوبو رنگه مالګه په مرطوبه هوا کې کینودل شي د هغې په رنگ کې به څه بدلون وګورئ؟ ایا کوبالت (II) کلوراید څخه د 6 مالیکولو اوبو لرې کول رجعي تعامل (بیرته ګرځندونکي) دي؟

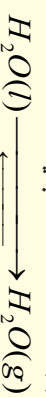
د  $(CoCl_2 \cdot 6H_2O)$  له وچولو وروسته چې په دوه تست تیبونو کې شتون لري ، ایا د تست تیوب په خوله کې رطوبت لیدل کېږي؟

#### ب - د تعامل حالت

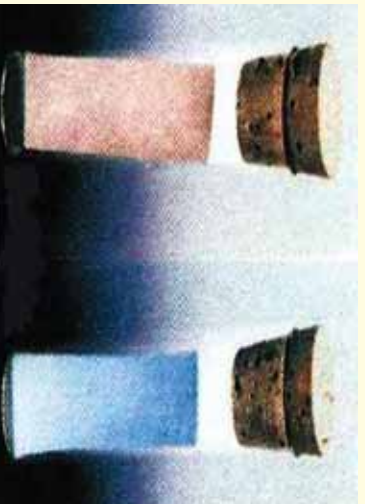
په فزیکي عملیو او کیمیايي تعاملونو کې تعادل منځ ته راځي چې هر یو یې لاندې په بیلابیل ډول څیږو.

#### 1- فزیکي تعادل

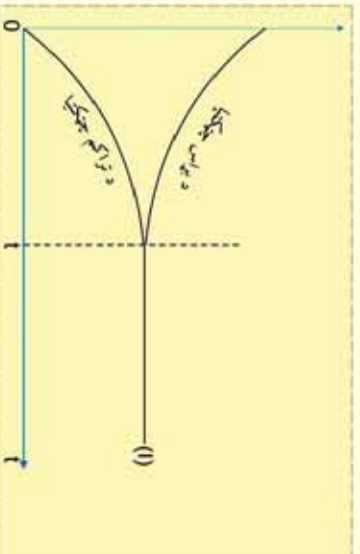
څرنگه چې پوهیږئ د اوبو براس کېدل یوه فزیکي عملیه ده او اوبه د تودوخې په ټولو درجو کې د  $0^{\circ}C$  څخه پورته په براس تبدیلېږي. اوبه په یو سر پټي لوبڼې کې سره د دې چې د براس عملیه په پرله پسې ډول دوام لري، نه و چېرې. د براس کېدو څخه وروسته لومړي د اوبو مالیکولونه د براس په ډول چې ګاز نومول شوي دي، د سربټي لوبڼې فضا کې پراختیا مومي او د یو ټاکلي وخت څخه وروسته یو د بل سره لګیږي او بیرته متراکم کېږي چې په مایع تبدیلېږي، پردې بنسټ په یو سر پټي لوبڼې کې د براس او تراکم عملیه رجعي ده ، رجعي عملیې د  $(\rightleftharpoons)$  په واسطه او غیر رجعي عملیې د  $(\longrightarrow)$  په واسطه ښودل کېږي:



د چټکتیا په لومړنیو پړاونو کې د براس عملیه د اوبو ډیرته جوړېدلو د چټکتیا په پرتله ډیره ده؛ خو د یو ټاکلي وخت څخه وروسته د اوبو د براس



4- 1 شکل په اوبه لرونکي کوبالت (II) کلوراید مالګه کې د رنگ بدلون



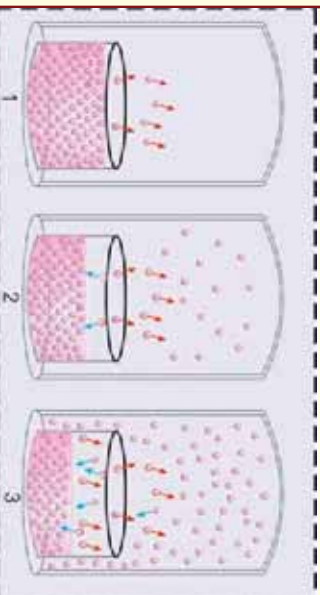
4- 2 شکل د براس د عملیې د تراکم د چټکتیا سره سمونې کېدل او د ډینامیکي تعادل رامنځ ته کېدل

چټکتیا او د تراکم د عملیې چټکتیا یو له بل سره مساوي کيږي چې سیستم په دې وخت کې د تعادل حالت ځانته غوره کوي، په سیستم کې د تعادل حالت منځ ته راتلل د فزيکي تعادل په نوم يا دېږي:



### فکر وکړي

لاندې شکلونه هغه پدیدې راښيي چې د یو مایع براس کېدل په یو سړې لوبني کې ترسره کيږي. لاندې شکلونو ته په ژور ډول څیړشئ او لاندې پوښتنو ته ځواب ورکړئ:



(4 - 3) شکل د وخت په بیلابیلو شپږمو کې د اوبو د براس او تراکم حالت

5 - په کوم شکل کې د اوبو د براس فشار ثابت او ټاکلې اندازه کې ته رسېدلې دی؟  
6 - یاد اوبو د براس فشار ثابت پریښودل د براس او تراکم د دریدلو معنای لري؟  
د تعادل په حالت کې د اوبو د براس اندازه او د مایع اوبو کتله ثابتې پاتې کيږي. داسې تعادل د دینامیکي تعادل (Dynamic Equilibrium) په نوم یا دېږي.

### 2 - کیمیايي تعادل (Chemical Equilibrium)

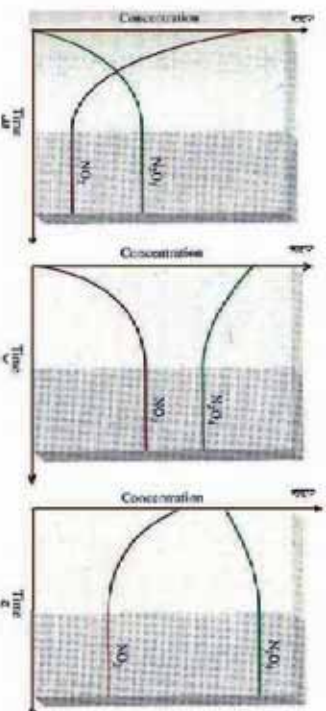
که چېرې  $N_2O_4$  چې یو بې رنگه زهري گاز دی، په یو ټاکلې اندازه یو ښښنه بې سړیت لوبني کې ځای پرځای شي، د لږ وخت په تیرېدو سره به د لوبني دننه محیط ځانته نوصواري سور رنگه بڼه غوره کړي، نو دا رنگ د  $NO_2$  گاز دی چې د لوبني په دننه کې جوړشوی دی، کله چې لږڅه د  $NO_2$  گاز  $N_2O_4$  د تجزیې له امله منځته راځي، په عین وخت کې رجعي تعامل د  $N_2O_4$  د جوړېدو د محور په لور بیرته پیل کيږي:

$$N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$$

نصواري بې رنگه

د وخت په تیرېدو سره د رجعي تعامل چټکتیا دواړو لورونو مساوي کيږي، په دې حالت ویل کيږي چې دینامیکي تعادل منځ ته راغلی دی.

د تعادل په ټکي کې د تعامل کونکو او د محصولو اجزاو اندازه ثابتې پاتې کيږي؛ پر دې بنسټ د مخلوط رنگ هم ثابت پاتې کيږي چې بدلون نه مومي.



شکل 4-4) NO<sub>2</sub> او N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> د بدلون گراف

الف -  $NO_2 - N_2O_4$  د غلظتونو د بدلون گراف

ب -  $NO_2 - N_2O_4$  گازونو د تعادل د حالت گراف د وخت سره

### د کیمیایي تعادل مهمې ځانګړتیاوې

- 1- د لیدلو وړ ، عیني او معتبر شواهد د تعادل د حالت ترسره کیدل نه لیدل کېږي.
- 2- دا حالت په خپل سر بدلونونو له امله منځته راځي.
- 3- رجعي تعاملونه په پرله پسې توګه ترسره کېږي.
- 4- د پیاوړتیا توازن د رجعي تعاملونو په منځ کې ښیي.

### 2-2 د کتلې د اغیزې قانون او تعادل

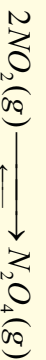
د سکندیا د هیواد ساینسي پوهانو هریو ګولډ برگ (Guldberg) او وراګ (Waage) یوه عمومي قاعده په رجعي تعاملونو کې د غلظت او د تعادل د حالت ځای پر ځای کیدلو لپاره رامنځ ته کړه، رامنځ ته شوي قاعدې د کتلې د اغیزې د قانون او یا د تعادل د قانون په نوم یادېږي چې وایي: «د تعامل کوونکو د اجزاو څخه د یوه چټکټیا نېغ پرنېغ د هغه د فعاله کتلې سره برابره ده او د یوه کیمیایي تعامل چټکټیا نېغ پرنېغه د تعامل کوونکو اجزاو د کتلو د ضرب له حاصل سره برابره ده»

د فعالې کتلې د اصطلاح پایته عبارت له غلظت پر  $mol / dm^3$  (خځه ده؛ د بېلګې په ډول:  $4g$  ګرامه هایدروجن فعاله کتله  $2mol H_2 / L$  کېږي چې دا غلظت په  $[$  اوس باندې ښودل کېږي:

$$[H_2] = \text{غلظت } 1 \text{ او د } H_2 \text{ فعاله کتله}$$

### د تعادل ثابت

په دریم څپرکي کې مو د کیمیایي تعاملونو د چټکټیا په اړه معلومات تر لاسه کړل چې د هغو په بنسټ کولای شئ د یو تعادلي تعامل د تعادل ثابت لاس ته راوړئ. د دې غوښتنې لپاره لاندې تعامل په پام کې ونیسئ:



په پورتنیو رجعي تعامل کې د تعامل چټکټیا په لاندې ډول ده:



په پورتنیو معادلو کې  $K_1$  او  $K_2$  په ترتیب سره د پورتنیو رجعي تعاملونو د تګ او را تګ د چټکټیا ثابتونه

دي. څرنگه چې د تعادل په وخت د تگ او راټگ چټکتيا په يو وخت کې سره مساوي کيږي نو ليکلای شو چې:

$$V_1 = V_2$$

$$K_1 \cdot [NO_2(g)]^2 = K_2 \cdot [N_2O_4(g)]^2$$

پورتنۍ معادله کيدای شي چې په لاندې ډول وليکل شي :

$$\frac{K_1}{K_2} = \frac{[N_2O_4(g)]^2}{[NO_2(g)]^2}$$

څرنگه چې په ټاکلې تودوخه کې  $K_1$  او  $K_2$  ثابت دي او د رياضیکي قانون له نظره د دوو ثابتو د تقسيم حاصل مساوي په دريمې ثابت  $K$  دي چې د تعادل د ثابت څخه عبارت دی؛ نو  $\frac{K_1}{K_2} = K$  کيږي پر دې بنسټ ليکلې شو چې :

$$K = \frac{[N_2O_4(g)]^2}{[NO_2(g)]^2}$$

په تعاملونو کې چې يو او يا څو تعامل کوونکي په بشپړ توگه په مصرف ورسيږي، په عمومي ډول د تعامل د تعادل د ثابت قيمت لټوروي، نوموړی تعامل تر پايه پر مخ ځي، که چيرې د تعامل د تعادل ثابت ډير کوچنی وي؛ نو تعامل په عادي تودوخې کې نه ترسره کيږي؛ د بيلگې په ډول : د چوڼي ډبره ( $CaCO_3$ ) د تودوخې په  $25^\circ C$  کې نه تجزيه کيږي .



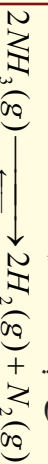
### فکر وکړي

د امونيا د جوړېدلو د تعامل ثابت  $K = 3.6 \cdot 10^8 \cdot mol^{-1} \cdot L^2$  دی:



الف – د دغه تعامل د تعادل ثابتته معادله وليکئ

ب – کومې اړيکې د پورتنې او لاندې تعامل د تعادل د ثابت په منځ کې شتون لري؟



ج – د امونيا د تجزيې تعامل د تعادل د ثابت اندازه وليکئ .

**ضروري معلومات:** که چيرې د تعامل کوونکو او د تعادل د محصول غلظت د تعادل په فورمول کې ځای پر ځای کړی شي، لاس ته راغلی کميت د باندني برخې په نوم يادېږي. لاندني عمومي معادله په نظر کې نيسو:



$$Q = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$$

د  $Q$  او  $K$  د پرتلي څخه لاس ته راځي چې د تعامل باندني برخه د باندني بڼې له نظره د تعادل د ثابت په شان ده، په دې توپیر چې لازم نه ده ترڅو د تعامل په باندني برخه کې تعادلي غلظتونه ځای پر ځای شي، په رښتیا، کله چې تعادلي غلظتونه د تعامل د باندني برخې فورمول کې کینودل شي، د  $Q$  او  $K$  اندازې سره مساوي کېږي، که چېرې  $N_2(g)$  او  $H_2(g)$  او  $NH_3(g)$  مولري غلظتونه د تعادل د ثابت په فورمول کې ځای پر ځای کړو نو  $L^2 \cdot mol^{-2} \cdot 0.5$  کمیت لاس ته راځي:

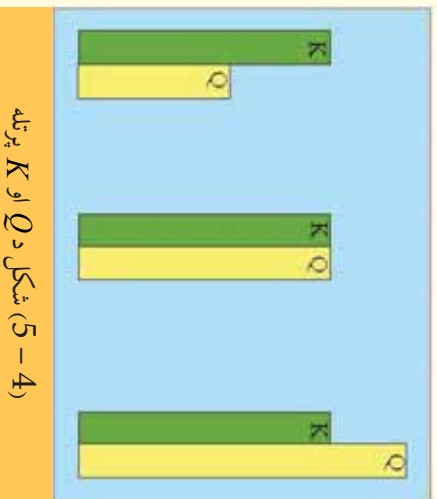
$$\frac{[NH_3(g)]^2}{[N_2(g)][H_2(g)]^3} = \frac{(2.00 mol \cdot L^{-1})^2}{(1 mol \cdot L^{-1})(2 mol \cdot L^{-1})^3} = 0.5 mol^{-2} \cdot L^2$$

د  $N_2(g) + 2H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$  تعامل د تعادل ثابت د تودوخې په  $500^\circ C$  کې  $L^2 \cdot mol^{-2} \cdot 0.27$

دی؛ نو په دې باندني برخه کې  $\frac{[NH_3(g)]^2}{[N_2(g)][H_2(g)]^3}$  د  $0.5$  څخه  $0.27$  ته بدلون موندلی دی ترڅو سیستم تعادل

ته ورسېږي، دا بدلونونه هغه وخت لیدل کېږي چې  $[NH_3]$  لږ شي او  $[N_2]$  زیات شي؛ له دې کبله  $NH_3$  تجزیه او د هایدروجن او نایټروجن د گاز د تولید تعادل منځ ته راځي.

د تعامل وتونکې برخه د تعامل د بهیر لوري معیار ټاکنه ده، کله چې د تعامل د موادو په مخلوط کې یوازې تعامل کوونکي مواد شتون ولري، په معادله کې د وتونکې برخې صورت صفر دی او د تعامل د پرمختګ سره د تعامل د محصول غلظت ورو ورو زیات او د تعامل په محصول تبدیلېږي، په دې صورت کې  $Q$  لوړېږي، ولې؟ کله چې  $Q$  د  $K$  څخه کوچنی وي، نو تعادل په هغه صورت کې منځ ته راځي چې د تګ تعامل د بیرته راتګ د تعامل په نسبت زیات وي نو په پای کې  $Q = K$  کېږي.



د تعادل د ثابت فورمول څخه هغه وخت گټه واخیستلی شو چې رجعي تعامل د تعادل په حالت کې وي، تعادل ته د رسیدو وخت د تعامل په چټکتیا پورې اړه لري؛ د بېلګې په ډول: د تودوخې په  $25^\circ C$  کې د اکسیجن او هایدروجن د گاز له تعامل څخه د اوبو د  $K$  اندازه ډیره لوړه ده؛ خو د تعامل د فعالیتو انرژي ډیره زیاته ده او د تعامل چټکتیا ډیره لږه ده چې هیڅکله به د تودوخې په دې درجه کې تعادل ته ونه رسېږي. که چېرې کلسټ او د برینینا براس هم شتون ولري، چاودیدونکي تعامل به ترسره شي.

### 3-4: په تعامل باندني اغیزمن عاملونه (د لې شاتیه اصل) (Lechelier's Principle)

پوه شو چې د تعادل دمنځ ته راتللو په بهیر کې، د یو رجعي تعامل دتګ او راتګ چټکتیا یو بل سره برابرېږي چې د تعامل کورونکو او محصولو موادو غلظت په تعامل کې ثابت پاتې کېږي. دا غلظت ثابت او دچټکتیا برابروالی تر هغه وخته په خپل ځای پاتې کېږي چې کوم عامل تعادل گډوډ نه کړي. موثر عوامل د غلظت بدلون، فشار، دتودوخې درجه او کلسټ دي چې د تعادل د گډوډیدو لامل گرځي.

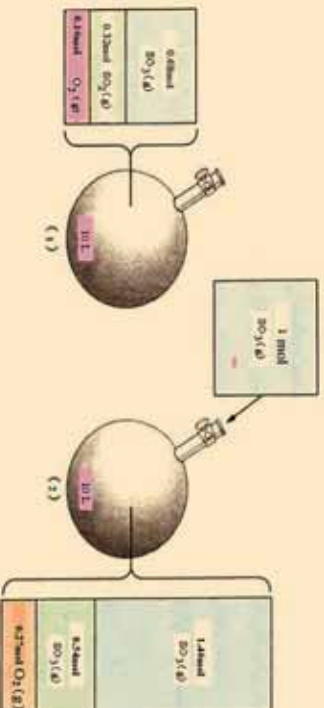


### فعالیت

د یو ثابت حجم لرونکی لوبښی 10L او د تودوخې په  $727^{\circ}C$  درجې کې لاندې تعادل سمون موندلی دی:



په بشپړ دقت سره شکل ته وگورئ.



شکل 4- 6، د گازونو شمېر په بالونونو کې

د پورتنی شکل دهر اړخیزې څیړنې څخه وروسته، لاندې طرحه شوه پوښتنو ته ځواب ورکړئ:

الف - لاندې جدول بشپړ کړئ:

$[SO_2(g)]$	$[O_2(g)]$	$[SO_3(g)]$	
			حالت تعادلي غلظتونه په (1) کې
			تعادلي غلظتونه په (2) حالت کې

ب - غلظت په کوم بالون کې زیاتوالی پیدا کړی دی؟

ج - د کومو بالونونو د غلظت زیاتوالی له هغه کمیت څخه چې هیله کېږي، لږ دي؟ د دې موضوع څخه پایله اخیستل کېږي؟

د - که چېرې  $SO_3(g)$  زیات شي، تعادل به کوم لور ته ځای پر ځای شي؟ آیا د تعادل نړۍ ځای پر ځای کېدل د تعادل په ثابت اغیزه اچوي؟

ه - د تگ او راتگ د تعاملونو چټکتیا به د  $SO_3(g)$  د گاز په زیاتولو څه بدلون وکړي؟ د نوي تعادل ځای پر ځای کېدلو وروسته به د تگ او راتگ د تعاملونو چټکتیا څه ډول وي؟

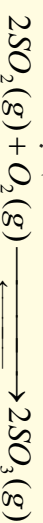
و - د  $SO_3(g)$  د گاز د زیاتولو له امله به د تعامل بانډنۍ برخه څه بدلون وکړي؟ د دې بدلون په نظر کې نیولو سره د نوي تعادل ځای پر ځای کېدلو لوري وټاکئ.

څرنگه چې لیدل کېږي تعادل د غلظت د بدلون په مقابل کې د خپل ځان څخه عکس العمل ښيي، نو که کوم عامل د یو سیستم د تعادلي حالت د گډوډیدو لامل شي، سیستم به هغه لوري ځای پر ځای کېږي چې

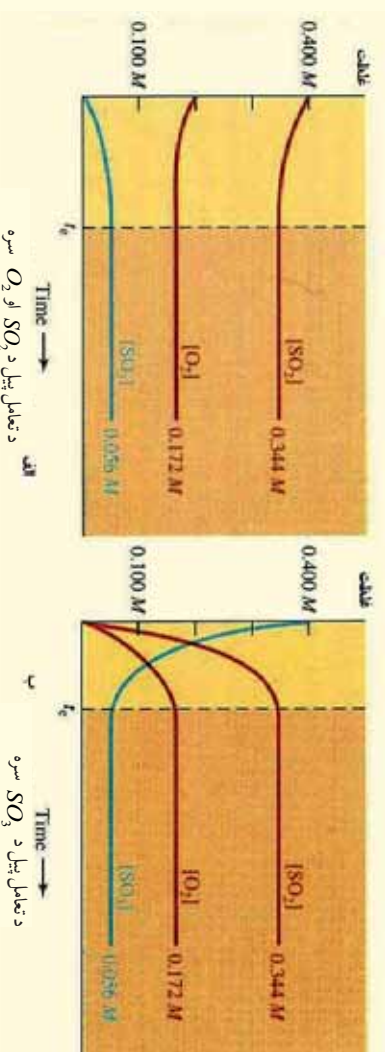
د مزاحم د عمل سره مقابله کوي او د هغه اغيزه لري او يا ټيټوي ، په دې ترتيب په ياد شوي سيستم کې يو نوي تعادل منځ ته راځي.

دا بېکارونه او توجه د لومړي ځل لپاره فرانسوي کيميا پوه لي شاتليه ورکړې ده چې نن ورځ د لي شاتليه د اصل په نوم يادېږي . په تعادل باندې اغيزمن عوامل په لاندې ډول دي :

1- **د غلظت د بدلونونو اغيزه** : د پورتنۍ فعاليت پر بنسټ ، دا لاندې تعادل په پام کې نيسو:



که چېرې د  $SO_2(g)$  لږ څه په مخلوط کې د تعادل په حالت کې ور زيات شي، تعادل گډوډ کېږي، ځکه د  $SO_2(g)$  او يا  $O_2(g)$  په زياتولو سره د تعادل کوزونکو د اجزاو غلظت زيات او تعادل د تعامل کوزونکو د اجزاو د غلظت د لږ والي په لور پرمخ ځي، داسې چې تعامل د محصولونو د توليد په لور بهير مومي، نو نوي تعادل منځ ته راځي.



(4-7) شکل د تعادل په مخکښې حالت باندې د  $SO_2$  د زياتوالي اغيزه او د نوي تعادلي حالت را منځ ته کېدل ښيي.

د  $SO_3(g)$  د گاز لږه اندازه تعامل لوري د تعامل کوزونکو لورو ته و خوځېږي په پايله کې د تعادل نوي حالت منځ ته راځي د بېلگې په ډول د  $N_2$ ,  $O_2$ ,  $NO$ ، گازونو مخلوط په يو ليتره لوبښي کې د تودوخې په ثابته درجه کې د لاندې غلظتونو سره د تعادل په حالت کې شتون لري:

$$n_{N_2} = 4mol, n_{O_2} = 1mol, n_{NO} = 4mol$$

کله چې  $3mol$  د  $O_2$  گاز په مخلوط ورزيات شي، وروسته له څو شپو نوي تعادل منځ ته راځي:



د  $NO$  مقدار به څومره وي؟

حل: لومړي د  $K_c$  قيمت په تعادل باندې د اعينزاکو شرايطو لاندې محاسبه کېږي، څرنگه چې د تعامل محفظې حجم يولېتر ( $1L$ ) دی، نو مولاري غلظت مساوي دی په:

$$M = \frac{n}{V} \Rightarrow M = \frac{n}{1} = nmol$$

$$K_c = \frac{[NO]^2}{[N_2][O_2]} = \frac{4^2}{4 \cdot 1} = 4$$

د لي شاتليه د اصل څخه په بيروى ، کله چې  $3mol$  د  $O_2$  د تعامل په لوبښي کې زيات شي، تعادل د تعامل



کونوکی د غلظت په لږ والي د محصولاتو د جوړیدو په لور بدلون مومي، د تعادل انتقال د محصول په لور:



لومړني تعادل :  $4mol$   $1mol$   $4mol$

اثر اچوونکی :  $—$   $+3mol$   $—$

بدلون :  $-x$   $-x$   $+2x$

نوی تعادل :  $(4-x)mol$   $(4-x)mol$   $(4+2x)mol$

$$K_c = \frac{(4+2x)^2}{(4-x) \cdot (4-x)}$$

$$\sqrt{4} = \sqrt{\frac{(4+2x)^2}{(4-x)^2}}$$

$$2 = \frac{4+2x}{4-x} \Rightarrow x=1$$

$$n_{NO} = 4+2x = 4+2 \cdot 1 = 6mol$$

**مثال:** لاندی کیمیایی معادله په پام کې ونیسی:



په پورتنی تعادل کې د تعادل په حالت کې د  $CO$   $0.3mol$ ،  $NO_2$   $0.4mol$ ،  $CO_2$   $0.6mol$  او  $NO$   $0.6mol$  اندازه په مخلوط کې ټاکل شوې ده، د  $NO$  د گاز خو موله په مخلوط کې باید ورزیات شي ترڅو د  $NO_2$  مولنو شمیر په نوي تعادل کې  $0.5mol$  ته لوړ شي؟

حل: د تعادل د  $K_c$  قیمت د ورکړ شوو غلظتونو په پام کې نیولو سره په لومړي تعادل کې محاسبه کېږي:

$$K_c = \frac{[CO_2][NO]}{[CO][NO_2]} = \frac{0.6 \cdot 0.6}{0.3 \cdot 0.4} \Rightarrow K_c = 3$$

د  $NO_2$  غلظت په نوي تعادل کې د هغه د غلظت پرتله په لومړني تعادل کې زیات دی، نو له دې کبله تعامل د تعامل کونکو په لور مخ ته تللی دی:



اثر اچوونکی :  $—$   $—$   $—$   $+x$   
 وار د شوی بدلون :  $+0.1mol$   $-0.1mol$   $-0.1mol$   $-0.1mol$

نوی تعادل  $0.4mol/L$   $0.5mol/L$   $0.5mol/L$   $(0.5+x)mol/L$

$$K_c = \frac{[CO_2][NO]}{[CO][NO_2]} \Rightarrow 3 = \frac{0.5 \cdot (0.5+x)}{0.4 \cdot 0.5}$$

$$\Rightarrow 1.2 = 0.5+x \Rightarrow x = 0.7mol/L$$

$$M = \frac{n}{V} \Rightarrow 0.7 = \frac{n}{1} \Rightarrow n = 0.7$$

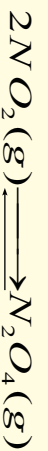
2- **د فشار اغیزه یا د حجم بدلون:** د یو گازي سیستم په حجم کې وارد بدلون چې د تعامل کوونکي اجزا او د تعامل د محصول اجزاګانوي، د هغوی د غلظت بدلون لامل ګرځي، که چیرې په یو گازي سیستم باندې فشار واچول شي، د هغه حجم کوچنی او تعامل هغه لور ته پرمخ ځي چې د گاز د مولونو ضریونه د کیمیاوي معادلې په هغه لور کې لږ شوي وي؛ نو دلته دلي شتالیه د اصل سره سم د فشار اغیزه لږ او د گاز حجم رښتیاږي.

که چیرې په یو سیستم کې د اغیز من فشار اندازه لږه شي، تعامل په هغه لور خپل جهت ته بهیر او بدلون ورکوي کوم چې د گاز د مولونو ضریونه د کیمیاوي معادلې په هماغه لور کې زیات وي. د فشار په اغیزه د حجم کوچني کېدل  $NO_2$  او  $N_2O_4$  په مخلوط کې چې د تعادل په حالت کې شتون لري، په پام کې ونیسئ:

$$2NO_2(g) \rightleftharpoons N_2O_4(g)$$


شکل 8-4 د تعادل په حالت کې د فشار اغیزه او د حجم بدلون ښيي.

د پورتنیو وړاندې شوو توضیحاتو په پام کې نیولو سره، کله چې د سیستم حجم کموالی پیدا کوي یعنې ډیر فشار پرې اغیزه کوي، تعادل د  $N_2O_4$  د جوړېدو په لور بهیر مومي؛ څرنگه چې په پورتنی توښتن شوي معادلې کې لیدل کېږي، د محصول ضریب کوچنی دی:



نصواری  
بیرنگه

کله چې د سیستم حجم زیاتوالی پیدا کړي، تعادل د  $NO_2$  لور ته بدلون مومي، په گازي تعادلي تعاملونو کې چې د تعامل کوونکي او د محصولونو د ضریونو مجموعه د معادلې په دواړو خواوو کې یو د بل سره مساوي ده. د حجم بدلون د هغه د مولونو د شمیر د ګډوډیدو لامل ګرځي؛ د بیلګې په ډول:



په غیر متجانسو تعادلي تعاملونو کې د حجم بدلون د محاسبې او د معادلې په دواړو خواوو د ګډون کوونکو ګازونو د مولونو د شمیر د پرتلې له لارې ترسره کېږي:



پورتنی تعادلي تعامل د حجم په بدلون سره نه متاثر کېږي؛ ځکه د ګازونو د مولونو شمیر د معادلې په دواړو خواوو کې یو د بل سره مساوي وي. د حجم زیاتوالی په عادي توګه په تعامل کې د فشار کمښت ښيي؛ نو له دې کبله په داسې حالت کې چې تودوخه ثابته وي، د فشار بدلون د حجم بدلون لامل ګرځي او په مخکیني



درجه هم په همدی لور زیاتیږي:

که چیري د سیستم د تودوخي درجه ټیټه شي، تعادل د  $N_2O_4$  د جوړیدو په پیل کې گډوډ کیږي. که چیري د سیستم د تودوخي درجه لوړه کړای شي، د  $N_2O_4$  د جوړیدو پریست تعادل بیاگډوډ کیږي:

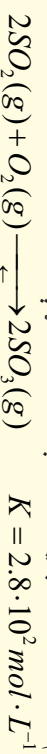


خرنگه چې لیدل کیږي د تودوخي په ورکولو یا دتودوخي درجي په زیاتوالي تعادل بڼي لور ته او د تودوخي درجي په لږ والي یعنی د تعامل د محیط سوړ والي تعادل کین لوري ته بدلون مومي.

#### 4- د کانسټونو اغیزه

په تیرو لوستونو کې پوه شوی چې کانسټونه

د فعاله کونونکي انرژۍ د کموالي لامل ګرځي او کیمیايي تعاملونو ته چټکتیا وربخښي، په رښتیا چې د نیغ تعامل د فعاله کونونکي انرژۍ (د تعامل کونکو موادو تبدیل د تعامل په محصولونو باندې) او بیرته ګرځیدنونکي تعامل (د تعامل د محصول تبدیل په لومړنیو موادو) یوشان ټیټوی. په دې بنسټ د تعادل وخت لنډیږي؛ خو د تعادل ثابت ته کوم بدلون نه ورپېښیږي، دا لاندې تعامل د څیړني لاندې نیسو:



په  $727^\circ C$  تودوخه کې د  $SO_2$ ،  $O_2$ ،  $SO_3$  ګازونو دتعادلي غلظت د کانسټون په شتون او نا شتون کې ممکن یو شان وي؛ خو سره له دې هم دکانسټ په شتون کې تعادل په چټکتیا سره ترسره کیږي.

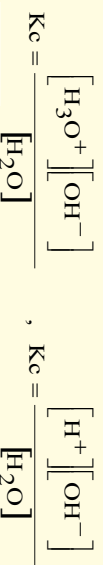
#### 4-4 : ایوني تعادل (Ionic Equilibria)

زیات ټیټابونه، قلوي او مالګي په اوبلن محیط کې تعامل کوي. دا مرکبونه په اوبلن محیط کې په آیونونو جلاکیږي چې د هغوی په منځ کې کیمیايي مخامخ عمل د داسې تعاملونو لامل ګرځي کوم چې دا تعاملونه تل رجعي وي او د تعادل حالت په دې ډول تعاملونو کې په ډیره چټکتیا ترسره کیږي؛ خو باید پوه شو چې آیوني تعادل د کیمیايي تعادلونو د عامې قاعدې څخه پیروي کوي.

د آیوني تعادل بڼوډنه نه یوازې په تحلیلي کیمیا کې خو په ډیرو نورو ساحو؛ د بیلګې په ډول: آیوني تعویض په رزینونو یا صمغ (resins)، جیلونو، (gels) بیولوژیکي عملې، د بدن په مایعاتو کې، د خاورې د ټیټابیت او قلویټ بدلونونه او داسې نورو کې د تطبیق وړ دي.

#### د اوبو د آیونونو منځ ته راټل

په اوبلن محلولونو کې د ټیټاب-القیو تعاملونو کې مولوستل چې مهم کمیت د هایدروجن د ایون د غلظت څخه عبارت دی او د  $H^+$  او  $H_3O^+$  په شکل وړاندې کیږي د هغوی د مالیکولونو په منځ کې د آیونایزیشن د معادلي د تعادل ثابت په لاندی ډول دی:



دا دواړه معادلې یوه له بلې سره سمون لری ځکه  $H^+$  او  $H_3O^+$  په محلولونو کې یو شان مفهوم لری. یو لیتر خالصه اوبه د  $55.5 \text{ mol/L}$  سره سمون لری. دا چې اوبه په ډیره لږه اندازه ایونایزیشن کېږي او د اوبو غلظت تقریباً ثابت پاتې وی؛ ډیرې بنسټ د دوو ثابتو حاصل ضرب د دریم ثابت سره مساوی دی؛ نو:

$$[H_2O]K_c = K_w = \frac{[H^+][OH^-]}{[H_2O]} [H_2O]$$

$$K_c [H_2O] = K_w = [H^+][OH^-]$$

د تعادل ثابت  $K_w$  د اوبو د ایوني غلظت د ضرب د حاصل د ثابت په نوم یا ډیرې چې د تودوخې په ټاکلې درجه کې د  $H^+$  او  $OH^-$  ایونونه لاس ته راځي.

د تودوخې په  $25^\circ C$  درجو کې یو لیتر اوبه ( $55.5 \text{ mol/L}$ ) ایونایزیشن کېږي او په پایله کې  $[H^+] = 10^{-7} \text{ mol/L}$  او  $[OH^-] = 10^{-7} \text{ mol/L}$  حاصلېږي؛ نو:

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-7} \text{ mol/L} \cdot 10^{-7} \text{ mol/L} = 10^{-14}$$

که چېرې و غواړئ چې 10 ایون د  $H^+$  او  $(H_3O^+)$   $OH^-$  د یو لیتر اوبو څخه په یوې ثابتې کې لاس ته راوړئ؛ ممکن دوه کاله د ایونونو د پیدا کولو لپاره پرته له څښه کار وکړئ ترڅو د هایدروجن یون ( $H^+$ ) لاس ته راوړئ.

**نوټ:** د تودوخې په  $25^\circ C$  درجو کې په غیر الکترولیت محلولونو او خالصو اوبو کې پورتنۍ اړیکه تل سمون لری:

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$$

که چېرې په یو محلول کې  $[OH^-] = [H^+] = [OH^-]$  وی، نو —موری محلول ختې دی. نو کله چې  $[OH^-] > [H^+] = [OH^-]$  وی، محلول تیزابې او که چېرې  $[OH^-] < [H^+] = [OH^-]$  وی محلول القلي دی.

$[H^+]$  او  $[OH^-]$  یو د بل جوړه دی، د هغوی د یو په لږ والي بل زیاتېږي؛ خو سره له دې هم د هغوی حاصل ضرب  $10^{-14}$  دی.

مثال: که چېرې  $[H^+] = 10^{-6} M$  وی، د هایدروکساید ایون غلظت  $[OH^-]$  په لاندې ډول لاس ته راځي:

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$$

$$[OH^-] = \frac{10^{-14}}{[H^+]} = \frac{10^{-14}}{10^{-6}} = 10^{-8} M$$

**د ایونایزیشن ثابت:** د کتلې د عمل قانون نه یوازې په مالیکولي تعاملونو؛ بلکه په ایوني تعاملونو کې هم د تطبیق وړ دی؛ څرنگه چې د تعادل ثابت افاده په ایوني تعادل کې د ایونایزیشن د ثابت (Ionization constant)

په نوم يا ډبري. د تيزابونو د ايونيزيشن ثابت په  $K_a$  او د القليو ثابت په  $K_b$  بنودل کيږي. د سرکي تيزاب ايونيزيشن چي يو ضعيف الکتروليت دي، په پام کې نيسو:



يا د  $H^+$  هايډرېشن څخه پرته:



پردي بنسټ د تعادل ثابت په لاندې ډول ليکلی شو:

$$K_a = \frac{[H^+][C_2H_3O_2^-]}{[HC_2H_3O_2]}$$

په پورتنۍ فورمول کې د آيون او يا ماليکول مولاري غلظت، څرنگه چي مخکې هم هغه ته اشاره شوي ده، په کار وړل کيږي. د  $K_a$  د قيمت تېتوالي دا مطلب ښووي چي د  $H^+$  او  $C_2H_3O_2^-$  د آيونونو غلظت د اسټيک اسيد د نه توپه شوو ماليکولونو د غلظت، د دې تيزاب په اړونده اولين محلول کې لږ دی؛ نو د يو مرکب د آيونيزيشن اندازه او د تفکيک مقياس يې (*Dissociation*) د هغوی اړونده اړونده ښيي، د  $K_a$  د قيمت اندازه د يو تيزاب تيزابي قوت او  $K_b$  د يو القلي د قلويت قوت راښيي. کله چي د ايونونو غلظت او د نافکيک شوو ماليکولونو غلظت معلوم وي،  $K_a$  او  $K_b$  محاسبه کيدای شي.

مثال:  $0.1M, CH_3COOH$  محلول په  $25^\circ C$  درجو کې  $1.34\%$  په شاوخوا کې توپه کيږي، د ايو نايزېشن د ثابت قيمت يې لاس ته راوړی.

حل: څرنگه چي د يو ماليکول اسټيک اسيد د تفکيک څخه د  $H^+$  يو ايون او  $C_2H_3O_2^-$  يو ايون توليديږي؛ پردي بنسټ په محلول کې د ايونونو غلظت د تفکيک د فيصلي په پام کې نيولو سره په لاندې ډول دی:

$$[H^+] = 0.1 \cdot 0.0134 = 0.00134 (mol/L)$$

$$[C_2H_3O_2^-] = 0.1 \cdot 0.0134 = 0.00134 mol/L$$

$$[HC_2H_3O_2] = 0.1 - 0.00134 = 0.09866 mol/L$$

په پورتنۍ معادلي کې د دې قيمتونو په ايښودلو باندې د ( $K_a$ ) قيمت داسي ټاکل او محاسبه کيږي:

$$K_a = \frac{[H^+][C_2H_3O_2^-]}{[HC_2H_3O_2]} = \frac{(0.00134)(0.00134)}{0.09866}$$

$$K_a = 0.0000182 = 1.82 \cdot 10^{-5}$$

(4-1) جدول د ځینو ضعیفو تیزابونو د پوټه کیدو ثابت قیمت

$K_a$	فارمول	تیزاب
$1.8 \cdot 10^{-5}$	$\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	اسټیک اسید
$6.4 \cdot 10^{-5}$	$\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}$	بنزویک اسید،
$4.3 \cdot 10^{-7}$	$\text{H}_2\text{CO}_3, \text{K}_1$	کاربونیک اسید
$5.6 \cdot 10^{-11}$	$\text{HCO}_3^-, \text{K}_2$	کاربونیکی آیون
$1.6 \cdot 10^{-4}$	$\text{HCOOH}$	فارمیک اسید
$1.9 \cdot 10^{-1}$	$\text{HIO}_3$	آیوډیک اسید
$7.5 \cdot 10^{-3}$	$\text{H}_3\text{PO}_4, \text{K}_1$	فسفوریک اسید
$6.8 \cdot 10^{-8}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-, \text{K}_2$	فسفوریک آیون
$1 \cdot 10^{-12}$	$\text{HPO}_4^{2-}, \text{K}_3$	فسفوریک آیون
$2 \cdot 10^{-1}$	$\text{HC}_2\text{ClO}_2$	ترای کلورو اسټیک اسید

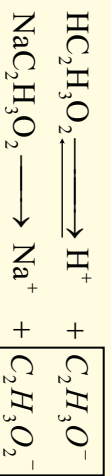
هر څومره چې د  $K_a$  قیمت لوړ وي په همغه اندازه اړوند تیزاب قوي دی؛ څرنگه چې په پورتنی جدول کې لیدل کېږي، ترې کلورو اسټیک اسید قوي او مونی هایدرو فسفوریک اسید ډیر ضعیف تیزاب بلل کېږي. د القلیو ایونایزیشن او دهغوی دتعداد ثابت هم دتیزابونو او دهغوی د تعادل ثابت غونډي دي او ددین قاعدې څخه پیروي کوي. طبیعي ده، هر څومره چې د القلیو ایونایزیشن ثابت لوړ وي، په همغه اندازه القلي غښتلي وي. دڅو ضعیفو القلیو د ایونایزیشن د ثابت قیمتونه په (4-2) جدول کې لیکل شوي دي. شکل (2-4) د څو ضعیفه القلي گانو د انفکاک ثابت

$(K_b)$	فارمول	القلي
$1.8 \cdot 10^{-5}$	$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	امونیا
$4.6 \cdot 10^{-10}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$	انیلین
$9.8 \cdot 10^{-7}$	$\text{N}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O}$	هایدرازین
$5 \cdot 10^{-4}$	$\text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$	متیل امین



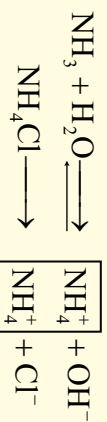


پورتنی اړیکه د استیک اسید د ټولو غلظتونو لپاره د کار وړ ده. کله چې تعادل د  $H^+$ ،  $C_2H_3O_2^-$  او  $H_2C_2H_3O_2$  غلظت د بدلون له کبله ګډوډ شي، د سیستم دوه نور جزونه خپل غلظت داسې برابر وي چې د  $K_d$  قیمت ثابت پاتې کېږي او بدلون نه مومي؛ د بیلګې په ډول: که چېرې لږ څه زیاته اندازه د استیت مالګه په تعادلي محلول کې ور زیاته شي، نو د  $H^+$  د ایون غلظت لږ او د  $H_2C_2H_3O_2$  غلظت په محلول کې زیاتېږي چې د تعادل ثابت په خپل لومړني حالت کې پاتې کېږي. په سیستم کې د یو ایون زیاتول چې په همغه سیستم د شاملو ایونونو څخه د یو سره یو ډول وي، (( د ګډ ایون )) په نوم یا ډیري، په پورتنی وړاندې شوي بیلګه کې د استیت ایون د ګډ ایون ډول دی، د دې آیون غلظت د  $H^+$  د ایون لږ والی اود مخکني تعادل د  $pH$  د لوړولو لامل کېږي چې نوی تعادل منځ ته راځي؛ د بیلګې په ډول: که چېرې سودیم استیت په محلول کې ور زیات شي، د استیت د ایون غلظت په تعادلي محلول کې زیاتېږي، د دوی کیمیاوي معادلي په لاندی ډول بشودل کېږي:



که چېرې د استیک اسید او د سودیم استیت د ایونیزیشن معادلو ته په پام لرني سره سوچ وکړو، گورو به چې د هایدروجن د ایون غلظت لږ او د محلول  $pH$  لوړ شوی دی، که چېرې په استیک اسید محلول کې ورزیاته شوي اندازه د سودیم استیت مالګه تنظیم کړی شي، د  $pH$  د کنټرول لامل کېږي، په ډیرو کیمیاوي عملو کې د  $pH$  دقیق کنټرول خورا زیات اهمیت لري، د  $pH$  د کنټرول بنسټ ګډوډ ایون تشکیلوي.

د یوې ضعیفې القلي په اوبلن محلول کې د ګډوډ ایون زیاتول د  $pH$  د قیمت د بنسټه کېدو لامل په محلول کې کېږي؛ د بیلګې په ډول: که چېرې د  $NH_4Cl$  مالګه د  $NH_3$  په محلول کې زیاته شي، د  $OH^-$  غلظت او همدا رنگه د  $pH$  قیمت ټیټېږي:



#### 4-6: په کیمیاوي تعادل کې محاسبي

مثال: د  $H^+$  ایون غلظت او د استیک اسید د  $0.1M$  محلول  $pH$  په داسې حال کې چې د استیت د ایون غلظت وروسته د سودیم استیت د زیاتولو له کبله،  $0.1M$  ته ورسېږي، محاسبه کړئ.

حل:

1- لومړی د هغوی تعادلي معادله لیکو، باید په پام کې وي چې  $H_2C_2H_3O_2$  و  $NaC_2H_3O_2$  د ایونیزیشن کیمیت سره یو نه دي. د سودیم استیت مالګه ډیره غټېلې (قوي) الکترولیت دی، بشپړ ایونیز کېږي:

- 1-  $HC_2H_3O_2 \rightleftharpoons H^+ + C_2H_3O_2^-$
  - 2- لومړي تعادلي غلظت -  $x$
  - 3- دویمي تعادلي غلظت -  $(0.1-x) \text{ mol/L}$
  - 4- دریمه تعادلي غلظت -  $x$
- $$K_d = \frac{[H^+][C_2H_3O_2^-]}{[HC_2H_3O_2]} = 1.8 \cdot 10^{-5}$$

دا چي د اسيتيک اسيد څخه د اسيتات د ايون توپه شوي اندازه ډيره لږه ده او هغه په  $X$  بنودل شوي ده، کيدای شي چي د  $X$  د جمع او تفریق کول د معادلي په دواړو خواوو کي له پامه وغورځول شي:

$$\frac{x}{0.1} = 1.8 \cdot 10^{-5} \Rightarrow x = 1.8 \cdot 10^{-6}$$

$$\Rightarrow [H] = 1.8 \cdot 10^{-6} \Rightarrow pH = -\log(1.8 \cdot 10^{-6})$$

$$pH = 5.75$$

څرنگه چي ليدل کيږي د  $H^+$  د ايون اغيزه د  $1.3 \cdot 10^{-8}$  څخه  $1.8 \cdot 10^{-6}$  ټيټه شوې ده. مثال: د  $NH_3$  د ايزوايزيشن ثابت په اوبو کي د  $1.8 \cdot 10^{-5}$  دی.

الف - د  $OH^-$  د ايونو غلظت او د امونيا د مرکب د  $1.0M$  محلول  $pH$  تراسه کړئ.

ب - د  $OH^-$  د ايون غلظت او  $pH$  د امونيا ( $NH_3$ ) د مرکب  $1.0M$  محلول کي محاسبه کړئ کوم چي په هغه کي  $0.1mol$  او  $NH_4Cl$  ورزيات شوي وي.  
حل: الف



2 - لومړی تعادلي غلظت-  $1.0 - x$        $x$        $x$

3 -  $K_b = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]} = 1.8 \cdot 10^{-5}$

4 -  $\frac{x^2}{1.0 - x} \cong \frac{x^2}{1.0} = 1.8 \cdot 10^{-5}$

$$x^2 = 1.8 \cdot 10^{-5} = 18 \cdot 10^{-6} \Rightarrow x = 4.2 \cdot 10^{-3}$$

$$\Rightarrow [OH^-] = 4.2 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L} \Rightarrow pOH = -\log(4.2 \cdot 10^{-3}) \Rightarrow$$

$$pOH = 2.38$$

$$pH + pOH = 14$$

$$pH = 14.00 - 2.38 = 11.62$$

$$pH = 11.62$$

**د ب د جز حل:** څرنگه چي  $NH_4Cl$  په اولين محلول کي په بشپړ ډول (100%) توپه کيږي؛ نو د  $NH_4^+$  ايون د  $0.1mol$  اندازه په محلول کي زياتيږي:



غلظت: لومړی غلظت      0      0

تو لومړنی تعادل       $x$        $x$

دويم تعادل       $(x + 0.1)$        $x$

$$\frac{(x)(x+0.1)}{(1.0-x)} = \frac{(x)(0.1)}{1.0} = 1.8 \cdot 10^{-5}$$

$$x = 1.8 \cdot 10^{-4} \Rightarrow [OH^-] = 1.8 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$pOH = -\log(1.8 \cdot 10^{-4}) \text{ mol/L} = 3.74$$

$$pH = 14.00 - 3.74 = 10.26$$

$$pH = 10.26$$

#### 4 - 7 : د امونیا په تولید کې د کیمیايي تعادلو د رعایتولو اهمیت

په ننني صنعت کې امونیا ډیره با اهمیت ماده ده چې د کیمیايي سرو په جوړولو، چاودیدونکو موادو او په نورو کیمیايي صنعتونو په برخو کې ورڅخه کار اخیستل کېږي، کیمیا پوهانو کوشن کړېدی چې دا ماده د نایټروجن او هایدروجن د نیغ پر نیغ تعامل په واسطه لاس ته راوړي، لومړني عالم چې وکولای شو، د نایټروجن او هایدروجن د نیغ پر نیغ تعامل په واسطه امونیا په لاس راوړي، د جرمني عالم هابر (Haber) دی؛ نو له دې کبله دا تعامل د هابر په نوم یادېږي، دا تعامل د تعادلي تعامل له جملې څخه دی:



که چېرې د امونیا  $NH_3$  د تولید په عملیه کې سیستم ته ډیره تودوخه ورکړل شي، تعادل کین لورته یعنی د  $N_2$  او  $H_2$  د گازونو په جوړېدو بدلون مومي، اړتیا ده چې د امونیا په صنعتي تولید کې کوشش وشي ترڅو د تعامل د تعادل لوری او جهت تر ډیره باید له بڼې خوا ترسره شي، دې مطلب ته د رسیدلو لپاره لازمه ده چې ترڅو په سیستم باندې فشار ډیر او د تودوخې اندازه لږه کړل شي. په صنعت کې د هابر مشهور عملیه (Haber Process) موجه ده او د دې تولید لپاره ډیره مناسبه تودوخه د امونیا د زیات تولید لپاره  $500^\circ C - 400^\circ C$  او فشار د  $200 \text{ atm}$  په شاوخوا کې ټاکل شوی دی. لاندې جدول د فشار او تودوخې د درجو کمیټونه چې په تولیدي دستګاو کې د امونیا د تولید لامل ګرځي، ښودل شوي دي. په دې دستګاه کې د نایټروجن او هایدروجن د گازي شتون په نسبت دی.

(4 - 3): د فشار او تودوخې اغیزه د امونیا د جوړېدو لومړنیو مواد باندې

	د امونیا دولي سلیره په تعادلي مخلوط کې		د تعادل ثابت په $\text{mol}^{-2} \cdot \text{L}^2$	تودوخه په $^\circ C$
	100atm	1atm		
1000atm	100atm	1atm	$\text{mol}^{-2} \cdot \text{L}^2$	$^\circ C$
98	82	51	650	209
80	25	4	0.5	467
13	5	0.5	0.014	758

که چېرې د امونیا د تولید تعامل په عادي تودوخه او فشار کې ترسره شي، نو په زرگونو کالونه به تېر شي، ترڅو

تعداد د اونیاد صنعتی تولید په لور بهیر ومومي؛ خو د تودوخې د درجې زیاتوالی تر  $500^{\circ}C$  پورې او اغیزمن فشار تر  $200\text{atm}$  پورې دی، تعداد ته چټکتیا ورکوي او د اونیاد تولید څه ناڅه  $17\%$  په لږ وخت کې ترسره کېږي؛ نو  $N_2$  او  $H_2$  چې تعامل نه دی کړي، دکاږي اونیاد ( $NH_3$ ) مایع شوی نه ده، بیرته د تولید څرخ ته وردننه کېږي چې په همدې لاره د اونیاد ( $NH_3$ ) د تولید عمیله تریاڼه ترسره کېږي.

آلماني مشهور کیمیا پوه فرانس هابر (1868-1934) دکارل بوش په نوم بل عالم سره یوځای د نوبل جایزه په 1918 کال تر لاسه کړه، دوی اونیاد د نایتروجن او هایډروجن د گازونو د تعامل له کبله لاس ته راوړه. المانیانو په 1913 کال کې اونیاد لاس ته راوړه او د هغې څخه یې چاودیدونکي توکي جوړکړل چې د

هغوی لپاره په لومړی نړیوال جنگ کې دکامیای امکان امید بخښونکي وو. د اونیاد د جوړیدو لپاره د نایتروجن گاز د مایع هوا د پرله پسې تقطیر په واسطه او هایډروجن یې د تود سور شوي کاربن څخه د اونیو دیراسونو د تیروولو په واسطه لاس ته راوړ:



همدارنگه هایډروجن کیدای شي چې د خامو نفتو دیرله پسې تقطیر په واسطه په لاس راوړل شي.

په صنعت کې اونیاد د تودوخې  $550^{\circ}C$ ،  $350\text{atm}$  فشار او د اوسپني د اکساید یا  $MgO$  او  $Al_2O_3$  په شتون کې لاسته راوړل شي.



فرانس هابر

## د څلورم څپرکي لنډيز



- ډیټرزیات کیمیایي تعاملونه چې په طبیعت کې ترسره کېږي، رجعي (بیرته گرځیدونکي) دي.
- تعداد په فزیکي عملیو اوکیمیایي تعاملونو کې ترسره کېدلای شي.
- دبرانس کیدو په پایله کې په لومړی سر د اونیو مالیکولونه دبرانس په ډول چې گازهم ویل کېږي دسرپټ لوښي فضا ته دننه کېږي او د یو ټاکلی وخت په تیریدو یو بل سره ډگرکوي او بیرته متراکم کېږي چې په پایله کې بیرته په مایع بدلېږي.
- په کیمیایي تعامل کې د لیدلو وړ او روښانه معتبر شواهد د تعادل حالت په ترسره کیدو کې نه لیدل کېږي، دا حالت په خپل سر بدلونونو په پایله کې منځته راځي.
- په تعامل کې د تعامل کونکو د یو جز دتعامل چټکتیا د هغه د فعاله کتلې سره نېغ پرنېغ تناسب لري.
- د چټکتیاو او د غلظت د ثابتونو مساوي والي تر هغه وخته پورې په خپل ځای پاتې کېږي چې کوم عامل تعادل گډوډ نه کړي. اغیزمن عوامل د غلظت بدلون، فشار، دتودوخې درجه اوکناست دي چې د تعادل د گډوډیدو لامل گرځي.
- که چېرې کوم عامل د یو سیستم د تعادلي حالت د گډوډیدو لامل شي سیستم په هغه لور خوځي چې د مزاحم د عمل سره مخامخ نه وي او د هغه اغیزه لږې او یا یې لږه کړي. په دې ترتیب په یاد شوي سیستم کې یو نوی تعادل منځ ته راځي.

- تیزابونه، قلوی او مالګې په اوبلن محیط کې تعامل کوي چې په اوبلن محیط کې دا مرکبونه پورته کېږي او هغوی ترمنځ مخامخ کیمیايي عمل دتعاملونو لامل ګرځي.
- په سیستم کې د یو ایون زیاتول چې په هماغه سیستم کې د شاملو ایونونو څخه د یو سره یې یو ډول وي، ((د ګډ ایون)) په نوم یادېږي.
- که چېرې د  $NH_3$  د تولید په عملیه کې سیستم ته ډیره تودوخه ورکول شي، تعادل کین لورته یعنې د  $N_2$  او  $H_2$  د ګازونو په جوړېدو بدلون مومي.

### د څلورم څپرکي پوښتنې

1 - د  $PCl_5$  یوه ټاکلې اندازه په یو لوښي کې چې  $12dm^3$  حجم ولري، تر  $270^\circ C$  پورې تودوخه ورکړل شي:  $PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$  کله چې  $PCl_5$  په لوښي کې د تعادل په حالت کې  $0.21mol$ ،  $PCl_3$   $0.32mol$  او  $Cl_2$   $0.32mol$  پاتې شوی وي، د تعادل ثابت یې محاسبه کړئ.

جواب:  $K_c = 0.040$  دی

- 2 - لاندې تعادلي معادلې په پام کې ونیسئ
- $3O_2(g) \rightleftharpoons 2O_3(g)$  ,  $\Delta H = positive$
  - $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2HI(g)$  ,  $\Delta H = positive$
  - $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$  ,  $\Delta H = negative$
  - $CH_4 = CH_2(g) + H_2(g) \rightleftharpoons C_2H_2 - CH_2$  ,  $\Delta H = negative$

الف - د تودوخې ددرجې زیاتوالی، کیمیايي تعادل کوم لورته بدلوي؟

ب- د پورتنیو معادلو څخه دکومې یوې تعادلي حالت د مجموعي فشار د زیاتوالي په بهیر کې بدلون نه کوي؟

3 -  $HI$  یو مول د تودوخې په ثابت ډګره کې په یو لوښي کې اچول شوی دی، د تعادل د حالت د ترسره کیدلو وروسته و مومي چې  $0.1mol$  ایوډین په لوښي کې تشکیل شوي دی ثابت تعادل،  $K_c$  محاسبه کړئ.

جواب:  $K_c = 0.0125$ .

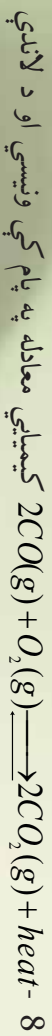
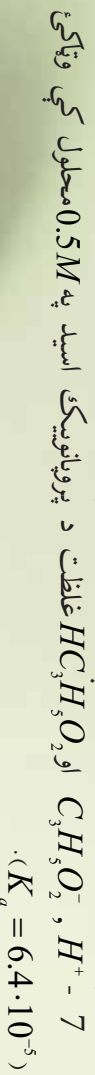
4 - دلي شانلېه قاعده بیان او د هغه صنعتي کارونې ځایونه معرفي کړئ.

5 -  $2A(g) \rightleftharpoons 2B(g) + C(g)$  ګازی تعادل په پام کې ونیسي؟ د  $A$  څلور موله په مصرف رسیدلي

دی چې د  $C$  مرکب  $1.0mol$  په فلاسک کې جوړ شوی دی، د تعادل ثابت یې محاسبه کړي.

- بنزویک اسید (*Benzoic acid*)  $6.4 \cdot 10^{-5}$
- نایترس اسید (*Nitrous acid*)  $4.5 \cdot 10^{-4}$
- فارمیک اسید (*Formic acid*)  $1.6 \cdot 10^{-4}$
- کلورس اسید (*Chlorous acid*)  $1.1 \cdot 10^{-2}$
- هلیپروبرومس اسید (*Hypobromous acid*)  $2.1 \cdot 10^{-9}$

درک شوي تيزابونه د قوت د زيات والي پر بنسټ توپير کړئ.

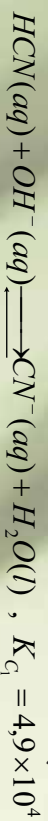


فکتورونو اغيزې پر دې معادلې باندې روښانه کړئ.  
 A- د کتلست استعمال

B- د تودوخې درجې زياتوالي

C- د تعامل د لوبښې د حجم لږ والي

9 - لاندې کيمياوي معادلې د هغوی د تعادلو د ثابتونو سره د رکړل شوي دي:



د لاندې معادلې د  $K_c$  قيمت د پورتنیو ورکړ شوو قيمتونو په پام کې نيولو سره محاسبه کړئ:



10- رجعي او غير رجعي تعاملونه څه ډول تعاملونه دي؟ هغه تجربه وښيي چې تعامل يې رجعي وي.

11- يو محلول  $0.02mols$   $NaCHO_2$  او  $0.05M$   $HCHO_2$  څخه جوړ کړئ، د محلول حجم

يو ليتر دی ، خيال وکړئ چې د محلول په حجم کې هېڅ بدلون نه دی راغلی ، د  $H^+$  د ايون غلظت په محلول

$$K_a = 1.6 \cdot 10^{-4}$$

12- پروپانويک اسيد ( $HC_3H_5O_2$ , Propanoic acid) په  $0.5M$  محلول کې توبه کيدل  $0.72\%$

دي ، د دې تيزاب د توبه کيدلو ثابت څومره دی ؟

13- فرض يې کړئ چې په لاندې درکړل شوو محلولونو کې  $100\%$  جلاوالی ترسره شوی دی ،  $pH$  او

$pOH$  يې محاسبه کړئ:

14- د لاندې جدول تش ځايونه په اړوندو څو لوبونو باندې ډک کړئ:

$pOH$	$pH$	$[OH^-] mol/L$	$[H^+] mol/L$	تيزاب يا القلي
		$1.0 \cdot 10^{-7}$		$x$
				$0.01N NaOH$
			$7.0 \cdot 10^{-4}$	$x$
$12.4$				$x$

## د تيزابونو او القليو اوبلن محلولونه



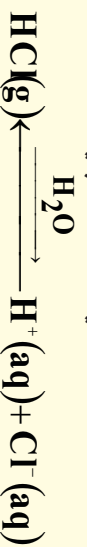
ساینس پوهانو په ډیرو پخوا وختونو کې د کیمیاوي تګروبو پریکتنو د تیزابونو او القلیو او د هغوی د خواصو سره بللنیا تر لاسه کړې ده چې تیزابونه تریو خوند لري، د ځینو ښودونکو رنگ ته بدلون ورکوي؛ د بیلګې په ډول: د شنه لټمس رنگ په سور تبدیل وي. د تیزاب (*acid*) کلمه د لاتیني کلمې اسیدوس (*Acidic*) څخه اخیستل شوې ده او د اسیدوس د کلمې لغوي معنی (تریو) دي. القلی مرکبونه تریخ خوند لري او د القلیو اوبلن محلول ښوینده حس کېږي. د القلی (*base*) کلمه د پخواني انګلیسي کلمې (*debas*) چې د لږ والي او کموالي معنی لري، اخیستل شوې ده، په ریښتیا، کله چې تیزابونه او القلی په یو ټاکلي نسبت یو د بل سره مخلوط شي، قلوي د تیزابونو اندازه په اړوند اوبلن محلولونو کې ټیټ وي چې د همدې (*debas*) کلمې سره سمون لري. په دې څپرکي کې زده کوو چې تیزابونه او القلی پوهانو څه رنگه تعریف کړي دي او یو د بل څخه څه توپیر لري؟

څه ډول کولای شو ضعیف او قوي تیزابونه او القلی یو د بل څخه جلا کړو؟ *pH* څه مفهوم لري؟ د تیزابونو او القلیو د اوبلن محلولونو *pH*،  $k_a$  او  $k_b$  څه رنگه محاسبه کېږي؟

## 5- 1 : د تیزابونو او القلیو تعریف

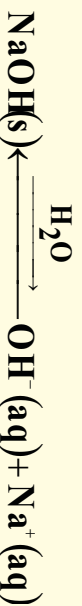
### 1- 1 د تیزابو او القلیو تعریف د سوانت ارهینیوس (Svant Arrhenius) له نظره

په تیرو زمانو کې کیمیا پوهانو د تیزابونو او القلیو خواص د هغوی د مالیکولي جوړښت او ترکیب ته نسبت ورکړی دی. د ارهینیوس د نظریې پر بنسټ، تیزابونه هغه مرکبونه دي چې د هغوی په اوبلن محلول کې د هایدروجن ایون ( $H^+$ ) او القلی هغه مرکبونه دي چې د هغوی په اوبلن محلولونو کې د هایدروکساید ایون ( $OH^-$ ) تولید پېژني؛ د بیلګې په ډول: که چېرې د هایدروجن کلوراید ګاز په اوبو کې حل شي، د  $H^+$  او  $Cl^-$  په ایونونو جلا کېږي یا په بل عبارت د  $H^+$  او  $Cl^-$  هایدروجن شوي ایونونه تولیدېږي:



د هایدروجن کلوراید ( $HCl$ ) اوبلن محلول د هایدروکلوریک اسید (*Hydrochloric Acid*) په نوم یادېږي. د ( $HCl$ ) ډیر غلیظ اوبلن د 37% په شاوخوا کې محلول دي.

سودیم هایدروکساید ( $NaOH$ ) د ارهینیوس د القلیو یوه بیلګه ده، کله چې سودیم هایدروکساید (*Sodiumhydroxide*) په اوبو کې حل شي، د اوبو سره د تعامل په پایله کې  $Na^+$  او  $OH^-$  په ایونونو جلا کېږي:



### 2- 2 د تیزابونو او القلیو تعریف د برونستېډ – لوری (Bronsted-Lowry) پر بنسټ

په 1923 کال کې دنمارکي کیمیا پوه جو هانس برونستېډ (*JohannesBronsted*) او انګلیسي کیمیا پوه توماس لوری (*Thomas Lowry*) د تیزابونو او القلیو لپاره جامع او بشپړه تعریف د هغوي الکتروني او مالیکولي جوړښت په پام کې نیولو سره وړاندې کړ، د برونستېډ- لوري د تعریف پر بنسټ هره پړوتون ورکوونکي توکي تیزاب او هر پړوتون اخیستونکي توکي د القلی څخه عبارت ده؛ د بیلګې په ډول: د ( $H^+$ ) او اوبو سره د تعامل په پایله کې د هایدرونیوم ایون ( $H_3O^+$ ) تشکیلېږي چې  $HCl$  پړوتون ( $H^+$ ) ورکوونکي او  $H_2O$  پړوتون ( $H^+$ ) اخیستونکي توکي ده، د هایدرونیوم آیونونه په بیچلي شکل  $H_4O_4^+$  او یا  $H_2O_4^+$  هم جوړېږي، د برونستېډ- لوري د تعریف او نظریې پر بنسټ اوبه القلی او  $HCl$  تیزاب دي:



دا تعریف نه یوازې د اوبلن محلولونو په چاپېریال کې، بلکه د هغوی څخه د باندې هم د تطبیق وړ دی؛ د بیلګې په ډول: که چېرې مونږ د  $HCl$  ګاز تعامل د  $NH_3$  د ګاز سره د څیړني لاندې ونیسو، ګورو چې  $HCl$  پړوتون ( $H^+$ ) یې له لاسه ورکړی او  $NH_3$  اخیستی؛ نو  $HCl$  پړوتون ورکوونکي او  $NH_3$  د برونستېډ- لوري له نظره القلی عمل یې ترسره کړی چې په پایله کې د اونیوم کلوراید ( $NH_4Cl$ ) جامده مالګه یې جوړه کړې ده:



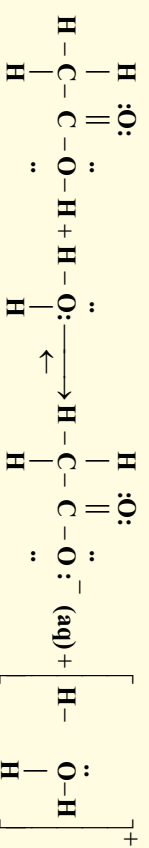
**د تیزابونو او القلیو جوړه یز جوړي:** د برونستېډ د تیزابونو او القلیو د تعریف پر اخیستیا را ښيي چې تیزابونه پړوتون ورکوونکي توکي او القلي پړوتون اخیستونکي توکي دي. د هر تیزاب ایون د هغی اړوند





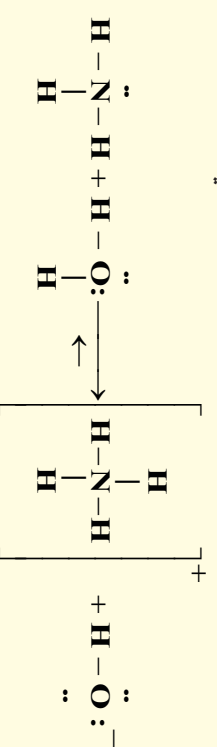
جوړه يزه (مزوجه) القلی ده او که چیرې یو تیزاب خپل پروتون د لاسه ورکړي، د هغه اړونده مزوجه القلی لاسته راځي. که چیرې یو جوړه يزه القلی (مزوجه القلی) د هایدروجن آيون جذب کړي؛ نو د هغه جوړه يز (مزوج) تیزاب لاسته راځي.

د برونسټيټ د نظريې پرنسټ هر تیزاب مزوجه القلی او هر القلی خپل مزوج تیزاب لري؛ د بیلگې په ډول: د  $Cl^-$  آيون د  $HCl$  د تیزاب مزوجه القلی او  $H_2O$  د  $H_3O^+$  د تیزاب مزوجه القلی ده. د اسټیک اسید  $CH_3 - COOH$  مزوجه القلی  $CH_3 - COO^-$  آيون دی چې په لاندې ډول ښودل کېږي:



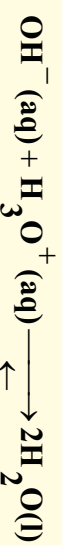
د مزوجی القلی فورمول تل د هایدروجن اټوم او یا یو یا څو منفي چارجونه لري، همدارنگه د مزوج تیزاب فورمول یو یا څو مثبت چارجونه لري.

په پورتني معادلي کې دوه جوړي مزوجه القلی او مزوج تیزاب په 1 او 2 نمبر ښودل شوي دي. د اسټیټ آيون ( $CH_3COO^-$ ) د اسټیک اسید ( $CH_3COOH$ ) مزوجه القلی ده. د برونسټيټه تعريف موزنه ته اجازه راکوي چې ترڅو امونیا ته یو القلی مرکب ووايو؛ ځکه دا مرکب پرتون اخیستلی شي:



دلته  $NH_4^+$  آيون تیزاب او د  $NH_3$  القلی مزوج دی او  $OH^-$  د  $H_2O$  مزوجه القلی ده، په پام کې ولری چې هغه اتومونه کیډای شي د برونسټيټه القلی ومنل شي کوم چې جوړه ازاد الکټرونونه ولري او د  $H^+$  آيون په خپل ځان وښلوي.

په لنډ ډول که چیرې  $NaOH$  ته پام وکړو، خیال به وکړو چې دا مرکب القلی نه ده؛ ځکه نه شي کولای پرتون په خپل ځان وښلوي؛ څرنگه چې  $NaOH$  یو الکټرولیت دی او د محلول په حالت په بشپړه توگه ایونایزیشن کېږي؛ څرنگه چې د یو قوي القلی او پرتون اخیستنکی په ښه عمل کړي؛ پړدی بنسټ د برونسټيټ یوه القلی ده:



پړدی بنسټ کله چې موزن  $NaOH$  او نورو هایدروکسایدونه القلی بولو نو په رښتیا چې موزن د  $OH^-$  ډگروپ شتون په دوی کې خیال کوو کوم چې د ایونایزیشن څخه یې منځ ته راځي.

مثال: په لاندې تعامل کې چې امونیا او دهایدروجن فلوراید په منځ کې ترسره کېږي، د تیزاب او القلیو مزوجی جوړې و ټاکي:



## حل او پایله اخیستنه

خړنگه چې  $\text{NH}_3$  د  $\text{NH}_4^+$  په نسبت د هایدروجن یو اټوم او یو مثبت چارج لږ لري او همدارنگه د  $\text{F}^-$  ایزون له  $\text{HF}$  په نسبت د هایدروجن یو اټوم لږ خو یو منفي چارج یې زیات دی؛ نو پردی بنسټ د هغوی مزدوجی جوړی عبارت دی له:



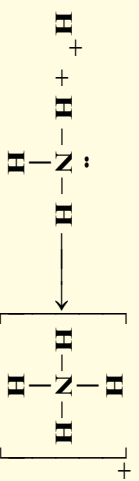
تمرین: د تیزاب او القلیو مزدوجی جوړی په لاندی تعامل کي وینایي:



د هایدرونیس د ایزون ( $\text{H}_3\text{O}^+$ ) فورمول رابښي، چې دا ایزون دیو مالیکول اوبو او له یو هایدريت شوي پروتون څخه جوړ شوی دی او پروتونونه کولای شي چې د اوبو زیاتو مالیکولونو سره یو ځای او بیچلي مالیکولونه جوړ کړي، د دوی بیلگه کیدای شي چې  $\text{H}_2\text{O}^+$  او  $\text{H}_3\text{O}^+$  وړاندی شي؛ خو مونږ تل د هایدرونیس ایزون په کار وړو. د آسانی او آسانتیاوې لپاره په محاسبو کې د هایدريت شوي ایزون پر ځای،  $\text{H}^+$  او یا  $\text{H}_3\text{O}^+$  لیکي. تل د محلولونو د غلظت په ښودلو کې د  $\text{H}^+$  ایزون یا  $\text{H}_3\text{O}^+$  لیکل شوي دي.

## 3- د تیزابونو او القلیو تعریف دگیلبرت نیوتن لیویس (G.N.Lewis) د نظر پر بنسټ

په تیرو درسونو کې د تیزابونو او القلیو خواص د برونسټیټ د نظر پر بنسټ بیان شوی دی، د برونسټیټ له نظر د هایدروکساید ایزون او امونیا (دواړه) القلی دي:



خو هغه اټوم چې الکترون له لاسه ورکوي، ازادی الکترونی جوړی لري، دا ځانگړتیاوي د  $\text{NH}_3$  او  $\text{OH}^-$  او نور توکوسره سمون لري چې د تیزابونو او القلیو لپاره د برونسټیټ تعریفونو پر بنسټ شوي دي. امریکایي کیمیا پوه د لیویس (G.N.Lewis) په نوم په 1922 کال د تیزابونو او القلیو لپاره دلاندی تعریف وړاندیز وکړ:



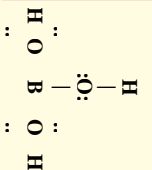
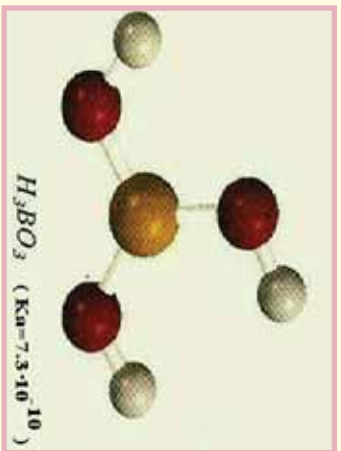
(5 - 1) شکل د لیویس د تیزاب - القلیو تعامل (دامونیا تعامل د بورون ترای فلوراید سره)

القلی هغه توکی دي چې کولای شي خپل ازاد جوړه الکترونونه د لاسه ورکړي او تیزابونه هغه توکی دي چې د نورو توکو ازاد جوړه الکترونونه ځانته واخلي؛ د بیلگې په ډول: د امونیا د پروتونیشن په عملیه کې د امونیا مالیکول د القلی په توگه عمل کړی دی کوم چې دلیویس تعریف سره سمون لري او خپل جوړه الکترونونه یې پروتون  $\text{H}^+$  ته کوم چې دلیویس له نظر له تیزاب په توگه عمل کوي، له لاسه ورکوي. د لیویس له نظره، د تیزاب او القلیو تعامل چې د جوړه الکترونونو په

اڃيستلو او ورڪولو ترسره ڪيڀري، مالاڳي او اوبو دمئخته رائلو لامل نه ڳرڻي.

د القليو او تيزابنوءِ تعريف د ليوس له نظره، نورو عملو د تعريفونو په نسبت ڇير په ڪارول ڪيڀري؛ ڇڪه د القليو او تيزابنوءِ د تعامل په بهير ڪي، ڇو نوز تعاملونه هم ترسره ڪيڀري ڇي دا تعاملونه د نورو عملو د تيزابونو او القليو په تعريفونو کي شامل نه دي، د امونيا او بورون فلورايد تعامل د بيلگي په توڳه لاندی ڳورو:

په نورو لوستونو کي مو وليدل ڇي د بورون (B) د عنصر اٽوم په  $\text{BF}_3$  کي **sp<sup>2</sup> – hybrid** لري؛ خوددي عنصر **2p** تش اوربیتال د امونيا د آزاد جوړه الکترونونو په واسطه وڍ ڪيڀري؛ نو د ليوس د تعريف پر بنسٽ د  $\text{BF}_3$  مرڪب يو تيزاب دي، سره له دي ڇي د هغه په تركيب کي د ايزنائيزيشن ورتون هم شتون نه لري. د يادولو وړه دا ڇي د  $\text{H}_3\text{NBF}_3$  په مرڪب کي د نائيزوڄن او بورون په منځ کي يوه ڪوآرڊينيشن اڀرکه شتون لري، ڇي د  $\text{H}_3\text{NBF}_3$  په مرڪب کي د نائيزوڄن او بورون په منځ کي يوه ڪوآرڊينيشن اڀرکه شتون لري.



د ليوس بل تيزاب بورڪ اسيد ( $\text{H}_3\text{BO}_3$ ) دي، بورڪ اسيد (دا تيزاب ضعيف تيزاب دي ڇي د سترگو په منيڇلو کي ورڇه ڳه اڃيستل ڪيڀري) منيڇلو اسيد دي ڇي د جوړڻ فورمول يي په لاندی ڏول دي:

په پام کي موڙيسي ڇي بورونڪ اسيد په اوبو کي نه ايزنائيزيشن ڪيڀري او د



په دي تعامل کي ڇي د ليوس اسيد – قولي تعامل دي، بورڪ اسيد د هايڊروڪسايڊ ايون ڇي له اوبو د ماليڪول ڇڻه لاسته راغلي دي، جوړه الکترونونه اخلي.

پر دي بنسٽ  $\text{H}_2\text{O}$  د ليوس القلي او  $\text{CO}_2$  د ليوس تيزاب دي، په رائلو کي پراو ڪي د اڃيڄن د اٽوم ڇڻه يو پروتون د مثبت چارج لرونڪي جلا ڪيڀري او په اڃيڄن باندی ڇي د منفي چارج لرونڪي دي، ڇای نيسي ڇي په پاڳه  $\text{H}_2\text{CO}_2$  حاصليڀري.



### فعاليت

ايٿانول (*Ethanol*) ڇي يو عضوي اڃيڄن لرونڪي مرڪب دي، د لاندی ڪيميائي معادلي سره سم د فلزي سوڊيم ( $\text{Na}$ ) سره تعامل ڪوي، د تيزابونو د تعريف په پام کي نيولو سره نوموڙي مرڪب د هايڊروجن ڏيولو اٽومونو ڇڻه ڪوم پوي ڇي د تيزابي هايڊروجن دي؟ د دي بيلگي ڇڻه ڇه، پاڳه اخلي؟

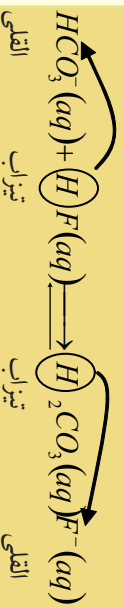


لومړی مثال: په لاندې تعاملونو کې د تیزاب او القلي نمونې وټاکئ:



حل: د برونسټيټ- لوری تعریف ته په پاملرنه چې تیزاب د پروتون ورکوونکی توکی او القلي د پروتون اخیستونکی توکی دی، په لومړي سر کې د وړاندې شوو (a) او (b) معادلو په دواړو خوا کې بېلابېلو پروتون ورکوونکي او پروتون اخیستونکي وپېژندل شي.

(a) د معادلي په ښي خوا کې HF او د معادلي په کښي خوا کې  $H_2CO_3$  پروتون ورکوونکی دی،  $HCO_3^-$  او  $F^-$  د پروتون اخیستونکو له ډلو څخه دي، نو پردی بنسټ پروتون ورکوونکي او پروتون اخیستونکي ټاکلو، تیزابونه او القلي په ښه او نومونه يې د هغوی د فارمولونو لاندې لیکو:



په دې معادله کې  $H_2CO_3$  او  $HCO_3^-$  همدارنگه HF او  $F^-$  د تیزاب او القليو مزدوجي جوړې له یو بل سره دي.

(b) دپورتني (b) د معادلي په اړه هم (a) ته ورته د برونسټيټ - لوري تعریف په پام کې نیولو سره کیدای شي ولیکل شي چې:



**فعالیت:** دلاندې کیمیايي تعامل معادله په پام کې ونیسئ:



د معادلي په دواړو خواو کې تیزابونه او القلي ښانې کړئ او په همدې ترتیب ولیئ چې کوم تیزاب د القلي د مزدوج تیزاب په توگه معادلي په کښه خوا کې واقع شوی دی؟

دویم مثال: په لاندې کیمیايي معادله کې د تیزابونو او القليو ډولونه او همدارنگه د اړوند القلي مزدوج تیزاب او د اړوند تیزاب مزدوج القلي په ښه کړئ:



د برونسټيټ - لوري د تعریف پر بنسټ د تیزاب او القلي د ډول د ټاکلو په اړه څرنگه چې په پورتنیو مثالونو کې



په پورتنی مثال کې  $H_2O$  د  $HNO_2$  تیزاب مزدوج القلي او  $H_3O^+$  د  $H_2O$  القلي مزدوج تیزاب بلل کېږي. د یو تیزاب او یو القلي ځانگړتیا په لاندې ډول ده:

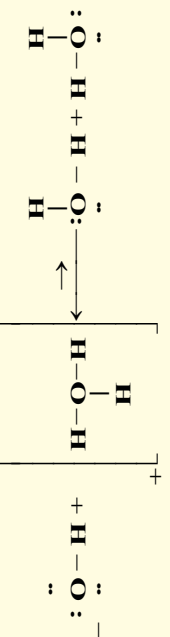
1. القلي يوه پروتون اخيستونکي ماده ده، يوازې د  $OH^-$  شتون د القليو يوازینی بيلگه کېدای نه شي.
2. تيزابونه او القلي نه يوازې د ماليکولونو په ډول ختی دی؛ بلکه د آيون په ډول هم دي.
3. د تيزابونو او القليو تعاملونه يوازې د اولنو محلولونو پورې تړلي او حصار کېدای نه شي.
4. ځينې مواد د نورو تعامل کوونکو توکو د ځانگړتياوې پرته کولی شي چې هم د تيزاب په توگه او هم د القليو په توگه عمل وکړي.

## 5-2: د اوبو تيزابي او القلي خواص

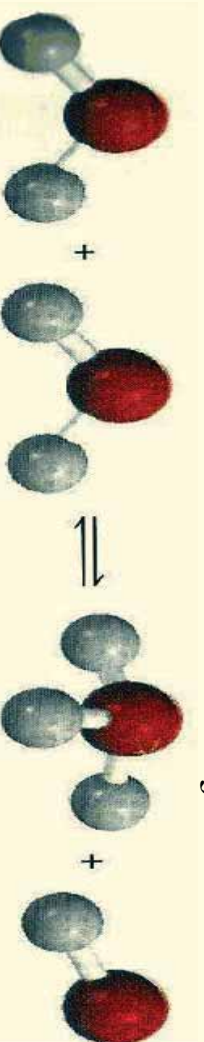
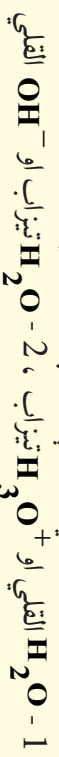
څرنگه چې پوهيرو، اوبه بڼه حل کوونکې ماده ده او د اوبو د ښو خواصو څخه يو دا دی، چې هم د تيزاب په توگه او هم د القلي په توگه ځان را ښيي، اوبه د امونيا ( $NH_3$ ) سره په تعامل کې تيزابي خواص او د  $HCl$  او  $COOH - CH_3$  سره تعامل کې د القلي خاصیت ښيي؛ خو د اوبو ايونيزيشن لږ او په جزبي ډول ترسره کېږي:



دې تعامل ته د اوبو خپل سره ايونيزيشن (auto ionization) وايي، د اوبو د تيزابي او القلي خاصیت د پوهيدلو لپاره، دا مرکب د تعريف په چوکاټ کې څيرو او د هغه په خپل سر ايونيزيشن گورو:



د اوبو د تيزاب او القلي مزدوجې جوړې عبارت دي له:



5-2) شکل د اوبو ماليکولي مودل د ماليکولونو په منځ تعامل کې د هايډرونيو او  $OH^-$  د ايون جوړښت.

په اولنو محلولونو کې د تيزاب- القلي تعامل کې مو مطالعه کړل چې مهم کيمت د هايډروجن د ايون د غاظت څخه عبارت دی او په  $H^+$  اوبه  $H_3O^+$  په بڼه ښودل کېږي. د ماليکولونو په منځ کې يې د ايونيزيشن د معادلې د تعادل ثابت په لاندې ډول دی:

$$K_e = \frac{[H_3O^+][OH^-]}{[H_2O]}, \quad K_e = \frac{[H^+][OH^-]}{[H_2O]}$$

خرنگه چي اوبه په ټيټه کچه ايونيزيشن او د اوبو غلظت  $[H_2O]$  تقريباً ثابت پاتې کېږي، پرې بنسټ د دوو

ثابتو د ضرب حاصل، د دريم ثابت سره مساوي دی:

$$K_w [H_2O] = K_w = [H^+][OH^-]$$

د تعادل ثابت  $K_w$  د اوبو د ايونې غلظت د حاصل ضرب د ثابت په نوم يا ډيري چي په ټاکلې تودوخه کې د  $H^+$  او  $OH^-$  قيمت لاس ته راځي.

د تودوخې په  $25^\circ C$  کې يو ليتر اوبه ( $55.5 \text{ mol/L}$ ) ايونيزيشن کېږي او په پايله کې  $[H^+] = 10^{-7} \text{ mol/L}$  او  $[OH^-] = 10^{-7} \text{ mol/L}$  حاصلېږي؛ نو:

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-7} \text{ mol/L} \cdot 10^{-7} \text{ mol/L} = 10^{-14}$$

نوټ: په غير الکتروليت محلولونو او خالصو اوبو د تودوخې په  $25^\circ C$  کې پورتنۍ اړيکه د تل لپاره صدق کوي:

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$$

که چيرې وغواړئ د  $H^+$  ( $H_3O^+$ ) او ياد  $OH^-$  لس ايونونه په يو ليتر اوبو کې په يوه ثانيه کې پيدا کړئ، نو دوه کاله پرته په کوم ځنډ کار وکړئ چې ترڅو د  $H^+$  يو ايون په لاس راوړئ.

که چيرې په يوه محلول کې  $[OH^-] = [H^+]$  وي، نوموړی محلول خنثي دی، خو که  $[OH^-] > [H^+]$  وي، تيزابي محلول او که  $[OH^-] < [H^+]$  وي، محلول قلبي دی. د  $[H^+]$  او  $[OH^-]$  غلظت يو د بل مزوج دي، د يو د غلظت په لږ والي، د بل غلظت ډير پري؛ خو بيا هم د دوی د ضرب حاصل  $10^{-14}$  دی.

مثال: که چيرې  $M = 10^{-6}$  وي، د  $[H^+] = 10^{-6}$  وي، د  $[OH^-]$  د ايون غلظت به څومره وي؟

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$$

حل:

$$[OH^-] = \frac{10^{-14}}{[H^+]} = \frac{10^{-14}}{10^{-6}} = 10^{-8} \text{ M}$$

د پورته محاسبې پر بنسټ کولای شئ د ټولو محلولونو د  $[H^+]$  او  $[OH^-]$  غلظت محاسبه او په ټولو محلولونو کې يې په پام کې ونيسئ.

مثال: د خالصې کورني، امونيا په محلول کې د  $[OH^-]$  د ايون غلظت  $0.025 \text{ M}$  مولره دی په ذکر شوي محلول کې د  $[H^+]$  د ايون غلظت محاسبه کړئ.

حل: خرنگه چي  $[OH^-] = 10^{-14}$ ، نو  $K_w = [H^+][OH^-]$  دی؛ نو:

$$[H^+] = \frac{10^{-14}}{[OH^-]} = \frac{10^{-14}}{[0.025]} = 4.0 \cdot 10^{-12}$$

**ننځريه:** خرنگه چي  $[OH^-] < [H^+]$  څخه دی، د محلول محيط قلبي دی. مور په تيرو درسونو کې د اوبو او امونيا په تعامل کې دا مطلب مطالعه کړي دی.

تمرین: د  $[OH^-]$  د ايون غلظت د  $HCl$  په محلول کې محاسبه کړئ په هغه صورت کې چې په هغه کې د هايډروجن د ايون غلظت د  $1.3 \text{ M}$  مولر سره مساوي وي.



### 5-3: pH د تیزابیت اندازه

خړنگه چې د  $[H^+]$  او  $[OH^-]$  د ایزونزو غلظت په اوبلسو محلولونو کې ډیر کوچنی دی؛ نو پر دې بنسټ د هغوی څخه کار اخیستل ستونزمن دی، د حیاتي کیمیا د نمارکي پوه زارین سن (Sorensen) په 1909 کال کې د یو ډیو ډیزینه ترون وړاندیز وکړ چې هغه pH دی:

pH (د محلولونو د هایدروجن د ایون وړتیا) د هایدروجن د ایون د غلظت (مول په یوه لیتر کې) منفي لوگارتم قیمت د هایدروجن د آیون وړتیا (pH) په یو محلول کې ده:

$$pH = -\log [H^+], \quad pH = -\log [H_3O^+]$$

د یو محلول pH ثابت د هغه مقداری کمیت دی .

**نوټ:** په یاد باید ولرئ چې د pH واحد  $[H^+]$  10 یا څو واحد پورې بدلون کوي .  
خړنگه چې د تودوخې په  $25^\circ C$  کې pH په محلولونو کې د هایدروجن د ایون د غلظت د ښودلو ډیره ساده لاره ده؛ پر دې بنسټ د غلظت د هر واحد په واسطه ټاکل کېدای شي:

$$\text{په تیزابي محیط کې } pH < 7, \quad pH > 10^{-7} M, \quad [H^+] > 10^{-7} M$$

$$\text{په القالي محلول کې } pH > 7, \quad pH > 10^{-7} M, \quad [H^+] > 10^{-7} M$$

$$\text{په خنثي محلول کې } pH = 7, \quad pH = 10^{-7} M, \quad [H^+] = 10^{-7} M$$

په یاد ولرئ چې دمحلول د pH جگوالی ډیر لږ دی.

د یو غلیظ تیزابي محلول pH منفي دی؛ د بیلگې په ډول د  $2.0 M$  مولر HCl محلول pH 0.30- دی.  
په لابراتوارونو کې د pH محلولونو متر (pH-meter) آلي په واسطه اندازه کېږي چې په (5-3) شکل کې لیدل کېږي، د ځینو اړونده محلولونو د pH کمیتونه په (5-1) جدول کې ښودل شوي دي.

pOH (هایدروکساید د ایون د غلظت توان) pH ته ورته دی او د هایدروکساید د ایون د غلظت  $[OH^-]$  د توان منفي لوگارتم څخه عبارت دی نو دی تعریف پر بنسټ لیکلای شو چې:

$$pOH = -\log[OH^-]$$

اوس د اوبو د ایوني غلظت د ضرب د حاصل ثابت ته په کتنې سره لیکلای شو چې:

$$K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$$

د پورتنۍ معادلې د دواړو لورو منفي لوگارتم لاس ته راوړو:

$$-\log[H^+][OH^-] = -\log 10^{-14}$$

$$-\log[H^+] - \log[OH^-] = 14.00$$

$$-\log[H^+] + (-\log[OH^-]) = 14.00$$

د pH او pOH د تعریف پر بنسټ لیکلای شي چې:

$$pH + pOH = 14.00$$

پورتنۍ معادله موږ ته د  $[H^+]$  او  $[OH^-]$  د غلظت ترمنځ اړیکه روښانه کوي او د هغوی د پیدا کولو بله



شکل PH - متر (3 - 5)

(1 - 5) جدول د ځينو معمولي محلولونو pH

pH	نمونه	pH	نمونه
7.0	خالصی اوبه	-2.0 1.0	د معدني عصاره
7.35-7.45	وینه	2.4	د لیمو اوبه
7.4	اوبنګي	3.0	سرکه
10.6	دملګ مګنيزيم خوښا	3.2	د انګورو اوبه
11.5	کورني، امونيا	3.5	د نارنج اوبه
	په هوا کې اوبه د $CO_2$ سره تعامل کوي او $H_2CO_3$ لاس ته راځي.	-7.5 4.8	ادار
		5.5	د باران اوبه
		6.4-6.9	د خولي اوبه (لعاب)
		6.5	شيدې

ښکارونه: په يو محلول کې د هايډروجن دايون د غلظت د زياتوالي (د pH لوړ والی) په پايله کې د ايتايل الکول يو برخه په اسټيک اسيد تبديل او اکسيجن ماليکول د ايتايل الکول سره تعامل سرته رسوي.

عملي تمرين: نايټريک اسيد د دوآګانو او چاوډيدونکو موادو په توليد او فلتر کې په کارول کېږي؛ که چېرې د هغه د هايډروجن د ايون غلظت  $0.76M$  مولره وي، pH يې لاس ته راوړئ.

لومړی مثال: د امريکا په شمال ختيځ منطوق کې د باران دټولو شوو اوبو pH،  $4.82$  دی، د دې اوبو د هايډروجن د ايون غلظت پيدا کړئ.

حل: او پايله اخيستل:

$$pH = -\log [H^+]$$

$$4.82 = -\log [H^+]$$



د معادلي د دواړو خواو د انټي لوگارتم د نيمو وروسته حاصلپړي چې:

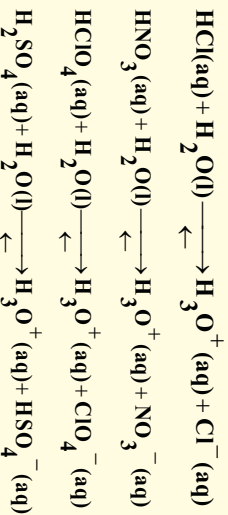
$$[H^+] = 10^{-4.82} M = 1.5 \cdot 10^{-5} M$$

**بنکارونه:** څرنگه چې د باران داوبو  $pH$  د 4 او 5 ترمنځ دی؛ پردي بنسټ  $[H^+] = 10^{-4}$  -  $10^{-5} M$  به د

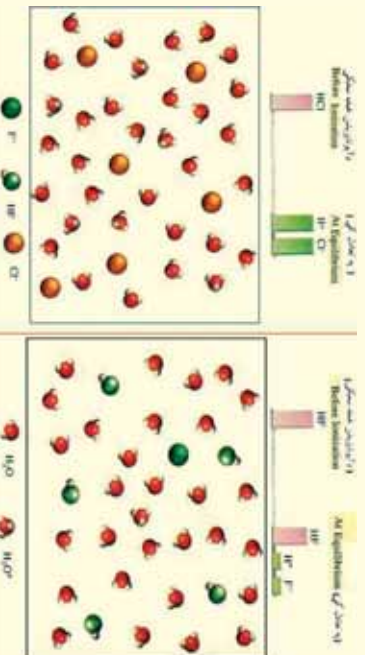
ترمنځ شتون ولري چې دمنلو وړ دی.

#### 4 - 5 : د تيز اوبونو او القليو قوت

قوي تيز اوبونه قوي الکتروليت هم دي چې د اقتصادي موخو لپاره له هغو څخه گټه اخيستل کېږي او څرنگه چې په (4 - 5) شکل کې ليدل کېږي په بشپړ توگه په اوبو کې ايونايښتن کېږي، ډير قوي تيز اوبونه د معديني تيز اوبونو د ډولونو څخه دي؛ د بيلگې په ډول:  $HCl$ ،  $HNO_3$ ،  $H_2SO_4$  او  $HClO_4$  معديني تيز اوبونو د ډولونو بيلگې دي:



په ياد ولری چې  $H_2SO_4$  دوه پروټوني تيزاب دی، خو يوازې يو پرتون يې جلا کېږي چې په پورتنيو



4 - 5 شکل د غښتليو تيز اوبونو د ايونايښتن کچه لکه  $HCl$  (کين لورته)  $HF$  (ښي لورته).

کرښو کې روښانه شوي دي . د دې

تيز اوبو دويم پروټون په ستونزور سره ايونايښتن کېږي. تيز اوبه په بشپړه توگه نه ايونايښتن کېږي.

د تيز اوبونو او القليو د بيلابيلو تعاملونو د پرتلي له لارې، کيداى شي چې د تيز اوبونو او القليو پرتلي جدول، د (5 - 2) جدول په شان ترتيب کړل شي:

(5 - 2) جدول د تیزابونو او القلي گانو نسبي پرتله

تیزاب	القلي مزدوج	دقوي دقوت زياتوالي
HClO <sub>4</sub> (perchloric acid)	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup> (perchlorateion)	دقوي دقوت زياتوالي
HI (hydroiodic acid)	I <sup>-</sup> (iodateion)	
HBr (hydrobromic acid)	Br <sup>-</sup> (brom ateion)	
HCl (hydrochloric acid)	Cl <sup>-</sup> chloateion )	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (Sulphoric acid)	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> (hydrogenSulphateion)	
HNO <sub>3</sub> (Nitric acid)	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> (Nitrateion)	
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> (hydr oniumion)	H <sub>2</sub> O (water)	
HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> (hydrogenSulphateion)	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> (Sulphate ion)	
HF (hydrofluoric acid)	F <sup>-</sup> (fluoridion)	
HNO <sub>2</sub> (Nitrous acid)	HC - OO <sup>-</sup> (farmateion)	
HC - OOH (farmic acid)	CH <sub>3</sub> - OO <sup>-</sup> (acetateion)	
CH <sub>3</sub> - OOH (acetic acid)	CH <sub>3</sub> - OO <sup>-</sup> (acetateion)	
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> (ammonium ion)	NH <sub>3</sub> (ammonia)	
HCN (hydrocyanic acid)	CN <sup>-</sup> (cyanateion)	
H <sub>2</sub> O (water)	CN <sup>-</sup> (cyanateion)	
NH <sub>3</sub> (ammonia)	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> (ammonium ion)	

د تیزابي قوت زياتوالي

قوي تیزابونه

ضعيف تیزابونه



تیزاب

القلي

القلي

تیزاب



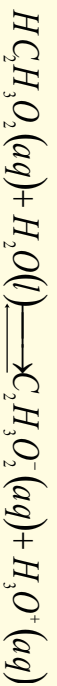
دا چې د تعامل رجعي توب ډیر لږ دی ، نو دهغه د رجعي توب حالت وکتور په معادله کې بنودل شوی نه وی، په بل عبارت، تعامل لږ څه په بشپړ ډول بڼې لورته ترسره کېږي او ویل کېږي چې  $HCl$  یو غښتلی تیزاب دی، د دې سره هم چې تعامل لږ څه په بشپړ توګه ترسره کېږي ، خو بیا هم د رجعي توب حالت یې په پام کې ونیسئ، په رجعي حالت کې د  $Cl^-$  آیون له  $H_3O^+$  تیزاب څخه د پروتون اخیستلو له کبله د یو القلي په توګه عمل کوي.

#### 5-4-1 : قوي او ضعيف تيزاب

د تیزابونو او یا القلیو په هکله د قوي او ضعیف اصطلاحات په پرتلیز ډول کارول کېږي. خو د  $H_3O^+$  آیون په پرتلیز ډول لږ څه قوي تیزاب دی.

د سرکې د تیزابو ( $H_2CO_3$ ) آیونایزیشن (Ionization) په اوبو کې د ییلګې په توګه د دې موضوع

په اړه د څیړنې لاندې نېسو:



تجربې او لایبرټواري آزمایشات ښکاره کوي چې په یو محلول کې د  $0.1M$  د  $H_2CO_3$  په شاخوا کې د هغه مالیکولونه آیونایزیشن کېږي، دا پایله ښيي چې  $H_2CO_3$  د  $H_3O^+$  په پرتله ډیر ضعیف تیزاب دی.

که چېرې تاسې د  $HF$  محلول هم په  $0.1M$  غلظت سره په پام کې ونیسئ، وپه گورئ چې د هغه مالیکولونه د  $3\%$  په شاوخوا کې په اړونده اوبلن محلول کې جلا (*dissociate*) کېږي؛ نو په دې صورت کې ویل کېږي چې  $HF$  د  $H_3O^+$  په نسبت ډیر ضعیف تیزاب دی؛ خو د  $H_2CO_3$  په نسبت ډیر قوي تیزاب دی، په پای کې نو تاسې څلور پورتنی تیزابونه د غښتیا پریښت په لاندې ډول درجه بندئ، کولای شئ:



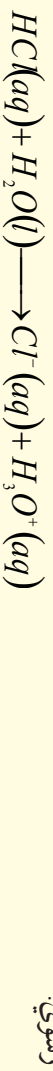
همدارنگه کېدای شي چې دا شان پرتلیز بهیر په  $H_2O$  او  $Cl^-$  او نورو القلیو کې هم تطبیق کړئ، په رښتیا چې غښتلی القلي د کمزورو القلیو په نسبت پروتون په اسانۍ په خپل ځان باندې نښلوي، د اوبو د قلیوالي غښتیا د  $Cl^-$  د آیون په نسبت ډیره ده؛ په دې معنا چې اوبه د  $Cl^-$  آیون په نسبت پروتون په ډیر اسانۍ اخیستلی شي، په رښتیا چې  $Cl^-$  د پروتون د جذبولو خاصیت لږ دی (که چېرې  $Cl^-$  د پروتون د ډیر جذب او اخیستلو میل درلودلې؛ نو  $HCl$  نه شو کولای چې خپل پروتون په اسانۍ سره د لاس څخه ورکړي) نو له همدې کبله تعامل په بشپړ ډول بڼې لورته ترسره کېږي او د محصولاتو ( $H_3O^+$  او  $Cl^-$ ) غلظت د تعامل کوونکو توکو د غلظت په نسبت څو ځلي ډیر دی:



#### 5-4-2 : قوي او ضعيف القلي

تجربې ښيي چې تعامل د ضعیفې القلي د جوړیدو په لور پر مخ ځي. د تعاملونو د پرتلی په واسطه، د القلیو بیلابیلې جوړې، د تیزابونو په شان د قوت پر بنسټ درجه بندې کولای شو. دا چې تیزابونه خپل یو پروتون په آسانۍ سره له لاسه ورکوي؛ همدارنگه ویلی شو چې قوي تیزابونو مزوجه القلي ضعیفه ده او په آسانۍ سره پروتون اخیستلی نه شي؛ نو پر دې بنسټ ویلی شو چې غښتلی تیزابونه د ضعیفه مزوجي القلي لرونکي

دي او غښتلي القلي د ضعيف مزوج تيزاب لرونکي دي. ناسي د (5-2) جدول څخه په گڼه اخیستنه د يو تيزاب او القلي د تعامل لوري وړاندوينه کولای شي. د يو قوي تيزاب او يوې قوي القلي د تعامل لوري تل د ضعيف تيزاب او ضعيفه القلي، په لور بهير مومي. د مخکني تعامل دياليدل او ليکل دا مطلب په ثبوت



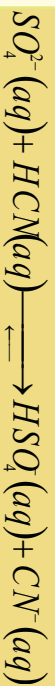
ضعيف تيزاب      ضعيفه القلي      غښتلي القلي      غښتلي تيزاب

مثال : د لاندي تيزاب او القلي تعامل په پام کي ونيسئ:

$$\text{SO}_4^{2-}(aq) + \text{HCN}(aq) \rightleftharpoons \text{HSO}_4^-(aq) + \text{CN}^-(aq)$$

ووايست تعامل په کومه خوانه زياتره ترسره کېږي؟

حل : که چېرې ناسي د (5-1) جدول په پاملرنې سره د  $\text{HCN}$  او  $\text{HSO}_4^-$  د دوو تيزابو غښتلتياوي يو له بل سره پرتله کړئ، په لاس به راوړئ چې  $\text{HCN}$  د  $\text{HSO}_4^-$  په پرتله ضعيف تيزاب دي او همدارنگه د القلي  $\text{HSO}_4^-$  د  $\text{Cl}^-$  په پرتله يوه ډيره ضعيفه القلي ده. له دې کبله تعامل په نارمل ډول له نبي لور څخه کيڼ لور ته بهير مومي:



غښتلي القلي      غښتلي تيزاب      ضعيف تيزاب      ضعيفه القلي

تمرين : د لاند تعامل دبهير لوري دشاملو تيزابونو او القليو د نسبي قوت د پرتلي پر بنسټ وټاکئ د (5-1) جدول څخه په گڼه اخیستنه:



### 5-5 : د ضعيف تيزابونو جلاکيدل

څرنگه چې موليدل ډير تيزابونه ضعيف دي، ضعيف تيزابونه مونو پرتويک  $\text{AH}$  چې په اولنو محلولونو کې ايونايښن کېږي، مطالعه کړو:



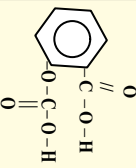
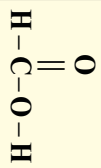
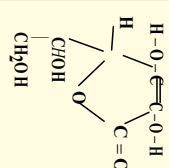
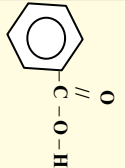
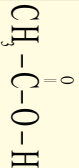
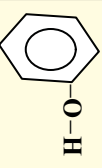
د تيزابونو د ايونايښن د تعادل ثابت چې په  $K_a$  ښودل کېږي، د پورتنې ايونايښن په تعامل کې په لاندي ډول دی:

$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

اوپا

د تودوخي په زياتوالي د  $\text{AH}$  تيزابي ځانگړتيا د  $K_a$  مقدار د کميته په واسطه ټاکل کېږي، په دې صورت کې د  $[\text{H}^+]$  غلظت زياتېږي او د هغه د ايونايښن عمليه په ښه ډول ترسره کېږي، ضعيف تيزابونه په بشپړ ډول نه ايونايښن کېږي. (5-3) جدول د تيزابونو د ايونايښن ثابت ( $K_a$ ) ښودل شوی دی. په ياد ولرئ چې د تيزابونو په اولنو محلولونو کې د تعادل ثابت بنسټيز فکتور دی.

(5-3) جدول د ځینو ضعیفو تیزابونو او د هغوی د مزدوجو القایو د تعادل ثابت د تودوخې په  $25^{\circ}\text{C}$  کې:

د تیزاب نوم	مالیکولي فارمول	جوړښت	$K_b$	مزدوجه القای	$K_b$
هیدروفلوریک اسید	HF	H-F	$7.1 \cdot 10^4$	$\text{F}^-$	$1.4 \cdot 10^{11}$
نایترس اسید	$\text{HNO}_2$	$\text{O}=\text{N}-\text{O}-\text{H}$	$4.5 \cdot 10^{-4}$	$\text{NO}_2^-$	$2.2 \cdot 10^{11}$
اسیتایل سالیسیلیک اسید (اسپیرین)	$\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$		$3.0 \cdot 10^4$	$\text{C}_9\text{H}_7\text{O}_4^-$	$3.3 \cdot 10^{11}$
فارمیک اسید	$\text{HCOOH}$		$1.7 \cdot 10^4$	$\text{HCOO}^-$	$5.9 \cdot 10^{11}$
سکاریک اسید	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$		$8.0 \cdot 10^5$	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^-$	$1.3 \cdot 10^{10}$
بنزویک اسید	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$		$6.5 \cdot 10^5$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$	$1.5 \cdot 10^{10}$
اسیتیک اسید	$\text{CH}_3-\text{COOH}$		$1.8 \cdot 10^5$	$\text{CH}_3-\text{COO}^-$	$5.6 \cdot 10^{10}$
هایدرو سیانیک اسید	H-CN	H-C≡N	$4.9 \cdot 10^{-10}$	$\text{CN}^-$	$2.0 \cdot 10^5$
فینول	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COH}$		$1.3 \cdot 10^{10}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}^-$	$7.7 \cdot 10^5$

په (5-3) جدول کې لیکل شوي تیزابونه، د ضعیفو تیزابونو ډولونه دي؛ خو د تیزابي ګروپونو ترمنځ د تیزابي خواصو ډیر بدلونونه لیدل کېږي؛ د بیلګې په ډول: د  $\text{HF}$  ( $K_a = 7.1 \cdot 10^{-4}$ ) تقریباً یو نیم میلیون ځله د  $\text{HCN}$  ( $K_a = 4.9 \cdot 10^{-10}$ ) زیات دي. کولای شو چې د تیزابونو د غلظت او یا د  $\text{pH}$  څخه

محاسبه کړو. دتيزابونو  $Ka$  او اصلي غلظت کولای شو چې د تيزابي محلولونو د ټولو اجزاو او دمحلونونو د  $pH$  او تعادلي غلظت له لپاره په کار واچوو.

د غلظت د محاسبې لپاره کېدای شي چې دالاندې ټکو ته پاملرنه وشي:

1. لومړنی غلظت، د ټولو اجزاو ابتدایي تعادلي غلظت په يوه دوره کې روښانه کوي او  $X$  هغه ساده مجهول رقمونه دي چې د غلظت بدلونونه ښيي.

2. په تعادلي شرایطو کې د ایونیزیشن د ثابت د لیکلو پریښت د  $Ka$  د اندازې په پام کې نیولو سره کولای شو چې د  $X$  قیمت لاس ته راوړو.

3. د  $X$  د قیمت دلاسته راوړلو لپاره دغلظت تعادل د ټولو اجزاو اودمحل  $pH$  محاسبه کېږي. دتودوخي درجه د نوموړو محاسبو لپاره باید  $25^\circ C$  په پام کې ونیول شي.

لومړی مثال: د فارمیټک اسید په  $0.1M$  مولره محلول کې د نه ایونیز شوو ذرو غلظت محاسبه کړئ. حل: لومړی پړاو: څرنگه چې فارمیټک اسید ( $HCOOH$ ) یو مونو پروټونیک تیزاب دی؛ نو یو مالیکول یې ایونیز کېږي چې یو  $H^+$  او یو آیون د  $HCOO^-$  تشکیلېږي،  $X$  او د  $HCOO^-$  د تعادلي غلظت په توګه په مول في لیتر شوی؛ نو د  $HCOOH$  تعادلي غلظت باید د  $0.1M - X$  سره مساوي وي؛ په دې صورت کې کولای شو د غلظت بدلونه داسې خلاصه کړو:

لومړنی	$HCOOH(aq) \rightleftharpoons HCOO^-(aq) + H^+(aq)$	دیلون څخه وروسته
M 0.1	0.00	0.00
تعادل	M - X	+ X      + X
M :	0.100 - X	+ X      + X

$$K_a = \frac{[H^+][HCOO^-]}{[HCOOH]} = 1.7 \cdot 10^{-4}$$

دویم پړاو: له (5\_3) جدول له مخې:

$$K_a = \frac{X \cdot X}{0.100 - X} = 1.7 \cdot 10^{-4}$$

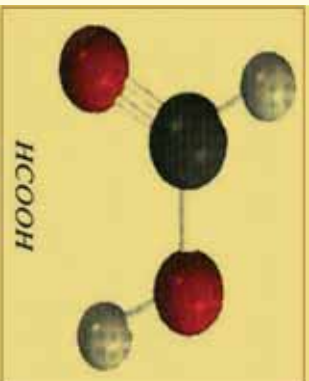
$$X^2 + 1.7 \cdot 10^{-4} \cdot X - 1.7 \cdot 10^{-5} = 0$$

$$aX^2 + bX + c = 0$$

پورتني وروستی معادله د یو مجهول له دویمې درجې معادلې سره سمون لري:

تل د داسې پوښتنو د حل لپاره ساده لارې لټول کېږي.

فارمیټک اسید ضعیف تیزاب دی د هغه د ایونیزیشن اندازه کوچنۍ ده؛ نو پردي بنسټ د  $X$  قیمت د  $0.100M$  څخه کوچنی دی، په عمومي توګه که چیرې د ورکړل شوي اندازه د تیزابوښتني غلظت ( $0.100M$ ) لږ وي او  $5\%$  سره مساوي او یا د هغه څخه کم وي، رښتیا غلظت  $0.100 - X \approx 0.100M$



منلی شو؛ په دې صورت کې  $X$  د پورتنۍ کسري معادلې په مخخروج کې یو ثابت کمیت دی اوکه چیرې د  $X$  قیمت د اصلي غلظت په نسبت د  $5\%$  څخه هم ډیر وي؛ نو د دهغه اندازه د یو مجهول په دریمې درجې معادلې د حل پر بنسټ لاس ته راوړل کېږي. نو که چیرې د شکر اوگمان په حالت کې ولیکو، د  $X$  قیمت موزر د احتمالاتو له لارې لاسته راوړو او وروسته کولای شو چې د دې معادلې پیدا شوی قیمت وژمایو، داسې چې:  $0.100 - X \approx 0.100$  دی؛ نو:

$$\frac{X^2}{0.100 - X} = 1.7 \cdot 10^{-4}$$

$$\frac{X^2}{0.100} = 1.7 \cdot 10^{-4}$$

$$X^2 = 1.7 \cdot 10^{-5}$$

د پورتنۍ معادلې د جذر مربع له نیولو وروسته، حاصلېږي چې:

$$X = 4.1 \cdot 10^{-3} \text{ M}$$

$$[H^+] = 4.1 \cdot 10^{-3} \text{ M}$$



لوهرنې

(M) تعادل	0.052	0.00	0.00	
$-X$	$-X$	$X$	$X$	
0.052 - X	X	X		

$$[HCOO^-] = 4.1 \cdot 10^{-3} \text{ M}$$

$$[HCOOH] = (0.100 - 0.0041) \text{ M} = 0.096 \text{ M}$$

د پورتنۍ معادلې د آزمايښت لپاره په لاندې ډول پیل کوو:

$$\frac{0.0041 \text{ M}}{0.100 \text{ M}} \cdot 100 = 4.1\%$$

په پورتنۍ ډول لاس ته راوړنه راښيي چې د  $X$  اندازه د  $5\%$  څخه لږه او د رښتيايي غلظت په نسبت کمه ده؛ نو پر دې بنسټ معادله سمه ده:

**ښکارونه:** په یاد ولرئ چې  $[H^+]$  د اوبو مالیکول سره یو ځای دی او د  $H_3O^+$  په شکل لیکل کېږي؛ خو په نړۍ محلول کې دهغه ایستل سم دی؛ ځکه دهغه لیکل د  $[H^+]$  په ساده شکل ډیر ښه او اسان دی.

### مشق او تمرین

د  $[H^+]$ ،  $[A^-]$ ، د ایونو غلظت او د  $[HA]$  د  $0.2 \text{ M}$  مولر محلول د نه ایون شوو مالیکولونو غلظت محاسبه کړئ. که چیرې  $K_a = 2.7 \cdot 10^{-4}$  وي.

دویم مثال

د نائترس اسید،  $\text{HNO}_2$  د 0.52 مولره محلول pH پیدا کړئ.

### حل او پایله اخیستل

لومړی پړاو: د (5 - 3) جدول څخه پوهیږو چې  $\text{HNO}_2$  یو ضعیف تیزاب دی، د  $X$  کمیت د  $[\text{H}^+]$  او  $[\text{NO}_2^-]$  د آیونونو غلظت په مول فی لیتر دی. په لنډه ډول لیکلی شو چې:

$$K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{NO}_2^-]}{[\text{HNO}_2]} = 4.5 \cdot 10^{-4}$$

$$\frac{X^2}{(0.052 - X)} = 4.5 \cdot 10^{-4}$$

دویم پړاو:

د معادلي له لیکلو وروسته  $0.052 - X \approx 0.052$  لرو چې:

$$K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{NO}_2^-]}{[\text{HNO}_2]} = 4.5 \cdot 10^{-4}$$

$$\frac{X^2}{(0.052 - X)} = \frac{X^2}{0.052} = 4.5 \cdot 10^{-4}$$
$$X^2 = 2.3 \cdot 10^{-5}$$

د جذر له نیولو وروسته حاصلیږي چې:  $X = 4.8 \cdot 10^{-3} \text{ M}$   
د معادلي آزمونه په لاندی ډول ده:

$$\frac{0.0048 \text{ M}}{0.052 \text{ M}} \cdot 100 = 9.2\%$$

دا پورتنی وروستی معادله رابښي چې د  $X$  قیمت 9.2% دی او د رښتیايي حقیقي غلظت څخه ډیر دی؛ نو پردې بنسټ زموږ معادله سمه نه ده؛ نو د سم ځواب لاسته راوړلو لپاره دوه لارې شتون لري:

1. د پورتنی یو مجهوله دویمي درجي معادلي پر بنسټ کولای شو چې لاندې معادله په لاس راوړو:

$$X^2 + 4.5 \cdot 10^{-4} X - 2.3 \cdot 10^{-5} = 0$$

د یو مجهوله دویمي درجي معادلي دحل د فارمول څخه په ګڼه اخیستنه، کولای شو د  $X$  قیمت لاس ته

$$X = \frac{-b \pm \sqrt{b^2 - 4ac}}{2a}$$

راوړو:

$$X = \frac{-4.5 \cdot 10^{-4} \pm \sqrt{(4.5 \cdot 10^{-4})^2 - 4(1)(2.3 \cdot 10^{-5})}}{2(1)}$$

د دویم توکي حلیدل په محلول کې عملاً نا ممکن دي، ځکه په هغه کې د تولید شوو آیونونو غلظت د آیونایزیشن دپایلې غونډې منفي نه وي؛ نو پردې بنسټ لاس ته راغلی جذر مثبت قیمت لري چې عبارت دی له:

$$X = 4.6 \cdot 10^{-3} \text{ M}$$

2. د پرله پسې معادلي میتود: په دې میتود کې لومړی د  $X$  قیمت د مخکني میتود پر بنسټ پیدا کړو:  
 $0.052 - X \approx 0.052$



په دې صورت کې کېدای شي چې د  $(3M - 4.8 \cdot 10^{-3} M)X$  معادلي په گڼه انجېستلو د  $HNO_2$  دغلظت ډیره اندازه لاس ته راوړل شي:

$$[HNO_2] = 0.052 M \quad 4.810^3 M = 0.047 M$$

د  $K_a$  په معادلي کې د  $[HNO_2]$  د قیمت دځای پرځای کولو پر بنسټ، لاس ته راوړو چې:

$$\frac{X^2}{0.047} = 4.5 \cdot 10^{-4}$$

$$X^2 = 2.110^{-5}$$

$$X = 4.6 \cdot 10^{-3} M$$

د  $X = 4.6 \cdot 10^{-3} M$  د قیمت ځای پرځای کولو سره، مورډ کولای شو چې  $[HNO_2]$  قیمت بیا محاسبه کړو او د  $X$  قیمت تر لاسه کړو؛ په دې صورت کې بیا هم  $X = 4.6 \cdot 10^{-3} M$  کېږي؛ نو پر دې بنسټ د متوالي میتود څخه باید گڼه واخستل شي تر څو چې د  $X$  وروستی قیمت لاس ته راوړل شي کوم چې ډیورټیم پړاوونو سره توپیر ونه لري. (په ډیورټیمونو کې داسې میتود ته اړتیا ده کوم چې سمه پایله او ځواب لاس ته راشي.)

**درېم پړاو:**

$$[H^+] = 4.610^{-3} M$$

$$pH = -\log 4.6 \cdot 10^{-3} M$$

$$pH = 2.34$$

### د ایونایزیشن سلنه

مورډ ولیدل چې د  $K_a$  کمیت د تیزابونو خاصیت او قوت نښي، د تیزابونو د قوت د ښودلو بل کمیت د ایونایزیشن او جلا کېدلو سلنه ده:

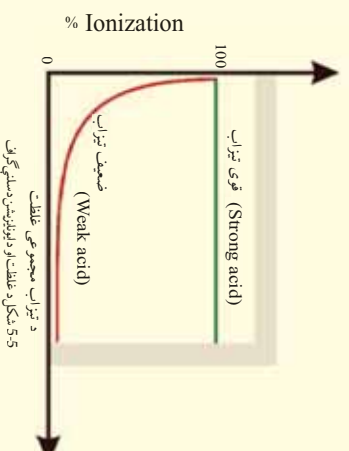
$$\text{د ایونایزیشن شوي تیزاب غلظت د تعادل په حال کې} = \frac{\text{ایونایزیشن سلنه}}{100}$$

د تیزاب لومړنی غلظت

څښتلي تیزابونه د ایونایزیشن د لوړې سلنه لرونکي دي، د تعادل په حال کې د مونو پروټیک تیزابونو (یو بنسټیز تیزاب)؛ لکه  $H_2A$  لپاره د ایونایزیشن کېدلو وړ تیزابي غلظت د  $[H^+]$  او یا  $[A^-]$  د ایون د غلظت سره مساوي دی؛ نو پر دې بنسټ کولای شو لیکو چې:

$$100 \cdot \frac{[H^+]}{[HA]_0 [H^+]} = \text{د ایونایزیشن سلنه}$$

په دې معادله کې  $[H^+]$  د هایدروجن د ایون غلظت د تعادل په حال کې دی او  $[HA]_0$  د تیزابو عمومي غلظت نښي، په یاد ولړئ چې په دې ځای کې د پوښتنو حل، د پورتنیو بیلگو د حل په شان دی؛ نو پر دې بنسټ د  $0.1 M$  مولره فارمیک اسید د محلول د ایونایزیشن سلنه به له  $4.1\%$  سره مساوي وي.



د یو ضعیف تیزاب د ایونایزیشن اندازه، د تیزابو په لومړني غلظت پورې اړه لري. د تیزابي محلولونو ډیر رقیق کول، د هغوی د ایونایزیشن د سلنې لږ والی رابښي.

که چېرې تیزاب رقیق وي، د ذرو اندازه (مالیکولونه، نا ایونایزیشن شوي ذرې او د تیزابونو د آیونونو ټول حجم) په یو واحد کې کمېږي. د لي شاتلیه (Le Chatelier's) دقانون پر بنسټ (5 - 5 شکل) د دې قواو د خښتۍ کولو لپاره (په نړي محلول کې) د بل مخ ته لارښی، بې ثباته تعادل لپاره د نه ایونایزیشن شوي تیزاب څخه تر  $[H^+]$  او مزدوجه القلی د تولید او تر ډیرو ذرو (دایونونو) د تولید پورې ورڅخه ګټه اخیستل کېږي.

### 5 - 6 : د القلیو د جلاکیدلو ثابتونه او ایونایزیشن ښي

د ضعیفه القلیو عمل دضعیفو تیزابونو په شان دی، کله چې امونیا په اوبو کې حل شي، لاندې تعادل ترسره کېږي:



د القلی ایونایزیشن په دې تعامل کې د  $OH^-$  د ایونونو تشکیل ښيي چې د تودوخې په  $25^\circ C$  کې غلظت  $[H^+] > [OH^-]$  دی؛ د اوبو د ټول غلظت په پرتلې، ښکارېږي چې اوبه په ډیره لږه اندازه جلا کېږي، نو کولای شو چې د اوبو غلظت ثابت ومنو، پر دې بنسټ د تعادل د ثابت معامله کولای شو داسې ولیکو:

$$K_b = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]} = 1.8 \cdot 10^{-5}$$

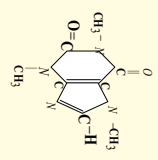

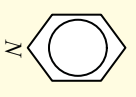
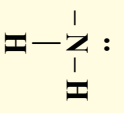
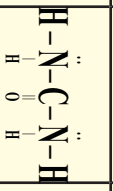


د اوبو په ډیر لږه ښکاره ښکاري، موندل د اوبو د حجرو په اوبو کې.

په پورتنۍ معادله کې  $K_b$  د القلیو د ایونایزیشن ثابت دی او د ځینو ضعیفو القلیو د ایونایزیشن ثابت په لاندې جدول کې لیکل شوی دی. د یادولو وړ ده چې د دې ټولو مرکبونو قلوبت د ازادو الکترونونو د جوړو پورې اړه لري چې د هغوی د نایټروجن په اټوم کې شتون لري. دضعیفه القلیو دمسالو په حل کې هم هغه عمل ترسره کېږي چې دضعیفو تیزابونو دمسالو په حل کې کارول شوی، په دې توپیر سره چې په تیزابونو کې د  $[H^+]$  غلظت محاسبه شوی؛ خو په القلیو کې لومړی د  $[OH^-]$  غلظت محاسبه کېږي.

(4 - 5) شکل د ځینو ضعیفه القلیو د ایونایزیشن ثابت او د هغوی مزدوج تیزابونه د تودوخې په  $25^\circ C$  کې.

داقلې نوم	فارمول	جوړښت	Kb	مزدوجه القلی	Ka
ایتایل امین	$C_2H_5NH_2$	$CH_3-CH_2-\ddot{N}-H$   H	$5.2 \cdot 10^{-4}$	$C_2H_5NH_3^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$
متیلیل امین	$CH_3NH_2$	$CH_3-\ddot{N}-H$   H	$4.4 \cdot 10^{-4}$	$CH_3NH_3^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$

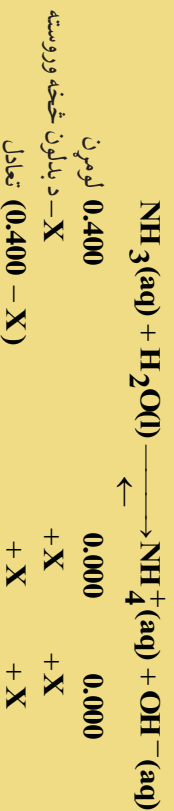
کافئین	$C_8H_{10}NH_2$		$4.1 \cdot 10^{-4}$	$C_8H_{10}NH_3^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$
امونیا	$NH_3$		$1.8 \cdot 10^{-5}$	$NH_4^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$
پایریدین	$C_5H_5N$		$1.7 \cdot 10^{-9}$	$C_5H_5NH^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$
انیلین	$C_6H_5NH_2$		$3.8 \cdot 10^{-10}$	$C_6H_5NH_3^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$
یوریا	$N_2H_4CO$		$1.5 \cdot 10^{-14}$	$NH_2CONH_3^+$	$5.2 \cdot 10^{-4}$

مثال: د امونیا د  $0.400 M$  محلول  $pH$  محاسبه کړئ.

حل:

هغه عملیه مورچې په ضعیفو تیزابونو کې ترسره کړې ده، کولای شو چې په دې مواردو کې یې هم ترسره کړو:

لومړی پړاو:  $X$  د  $[NH_4^+]$  او  $[OH^-]$  ایونونو د غلظت په توګه په مول پر لیتر د تعادل په حال کې منو او لیکو چې:



دویم پړاو: د (4-5) جدول څخه په ګټه اخیستنه د القلي د ایونیزیشن ثابت په لاندې ډول لیکو:

$$K_b = \frac{[NH_3][OH^-]}{[NH_4^+]} = 1.8 \cdot 10^{-5}$$

$$\frac{X^2}{0.4 - X} = 1.8 \cdot 10^{-5}$$

د  $0.400 - X \approx 0.400$  د معادلي په پام کې نیولو سره لیکلای شو چې:

$$\frac{X^2}{0.4 - X} \approx 1.8 \cdot 10^{-5}$$

$$X^2 = -7.2 \cdot 10^{-6}$$

$$X = 2.7 \cdot 10^{-3}$$

دریم پړاو: د تعادل په حال کې  $[OH^-] = 2.7 \cdot 10^{-3}$  دي نو لیکلای شو چې:

$$\begin{aligned} \text{pOH} &= -\log(2.71 \cdot 10^{-3}) \\ \text{pOH} &= 2.57 \\ \text{pH} &= 14 - \text{pOH} = 14 - 2.57 \\ \text{pH} &= 11.43 \end{aligned}$$

په ياد ولړۍ چې د اوبو څخه د  $[\text{OH}^-]$  غلظت لری شوی دی، څرنگه چې د  $[\text{H}^+]$  غلظت د اوبو څخه لری شوی وو.

### حل يې کوۍ

د ميتال امين د محلول 0.26 موله محلول pH محاسبه کوۍ. (د 4-5) جدول څخه گټه واخلي)

## د پڼځم څپرکي لنډيز

د ارهينوس د نظريې پر بنسټ تيزابونه هغه مرکبونه دي چې په اوبلن محيط کې د هايډروجن ايون او القلي هغه مرکبونه دي چې په اوبلن محيط کې د هايډروکسايډ ايون توليدوي.

د برونسټيټه د نظريې پر بنسټ تيزابونه پروتون ورکوونکي مرکبونه او القلي پروتون اخيستونکي مرکبونه دي. د ليويس د نظريې پر بنسټ تيزابونه هغه مرکبونه دي چې ازاد جوړه الکترونونه اخلي؛ يعنې الکترون اکسيټور دي او القلي هغه مرکبونه دي چې د الکترونونو ازادې جوړې لري اوبو توکو ته يې ورکولی شي. د تيزابونو پاتې شونو ته د هماغه تيزاب مزدوجه القلي او د القليو پاتې شونو ته د هماغه القلي مزدوج تيزاب ويل کېږي.

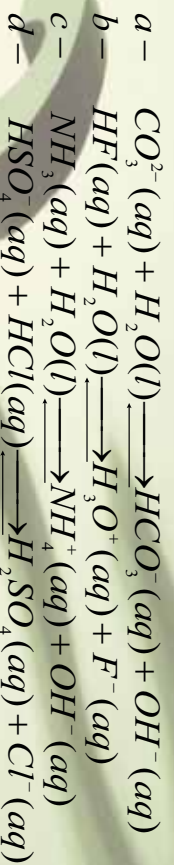
که چېرې تيزابونه اوبيا القلي په بشپړه توگه جلا شي، غښتلي او که په بشپړه توگه په ايونونو جلا نه شي ضعيف نومول کېږي.

- د هايډروجن ايون ( $\text{H}^+$ ) په اوبلن محيط کې د هايډرونيوم ايون ( $\text{H}_3\text{O}^+$ ) په بڼه لیکي.
- د مقطرو اوبيا خالصو اوبو د جلا کېدو ثابت  $K_a = 1.0 \cdot 10^{-14}$  دی.
- د  $\text{pH}$  هايډروجن د ايونونو د غلظت د منفي لوگاريتم يا  $\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$  څخه عبارت دی، داسې چې:
- که چېرې  $\text{pH} = 7$  وي محيط خنثی، که  $\text{pH} < 7$  وي ، محيط تيزابي او که چېرې  $\text{pH} > 7$  وي ، محيط القلي دی.

•  $K_a$  د تيزاب د جلا کېدو ثابت او  $K_b$  د القلي د جلا کېدو ثابت او  $K_a$  د تعادل ثابت دی او يا  $K_a$  د تيزابو د جلا کېدو د تعادل ثابت او  $K_b$  د القلي د جلا کېدو د تعادل ثابت دی.

### د پڼځم څپرکي يو بنسټي

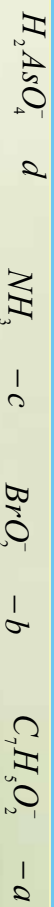
1. د تيزاب - القلي مزدوجې جوړې په لاندې تعاملونو کې پيدا کوۍ:



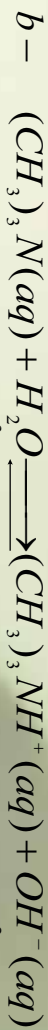
2. د لاندې تيزابونو مزدوجې القلي د برونسټيټه - لوري د نظريې پر بنسټ وټاکۍ.



3. د برونسټيټه - لوري لاندې مزدوجې القلي نښانې کوۍ.



4. په لاندې درکړ شوی هری یوې معادلې کې د بروستیتیا- لوری تیزابونه او القلی په کین لور کې او همدارنگه مزوج تیزابونه او مزدوجې القلی یې په ښې لور کې وټاکئ:



5. روښانه یې کړئ چې د خالصو اوبو برتښنا تیزونه ولې ضعیفه ده؟

6. د یو القلی محلول قوی توب څه معنایي؟

7. د لاندې هر یو محلول د  $[H^+]$  غلظت محاسبه کړئ او وولئ چې ددې دريو محلولونو څخه کوم یو یې تیزاب، القلی او یا خنثی محلول دی؟

دې د  $[OH^-] = 0,00005M$  - b؛  $[OH^-] = 3,2 \times 10^{-9} M$  - c؛  $[OH^-]$  سل ځلي د  $[H^+]$  نسبت ډیر

8. که چېرې  $[H^+]$  د A په محلول کې د B په محلول په نسبت 200 ځله ډیر وي، د دې دوو محلولونو pH به یو له بل څخه څومره توپیر ولري؟

9. لاندې جدول په لومړي سر کې شپږ کړئ او وروسته وولئ چې آیا اړوند محلولونه تیزابي او یا داسې قلی دي؟

تیزاب دی یا قلی؟	pOH	pH	$[OH^-]$	$[H^+]$
			$3,6 \times 10^{-10} M$	$7,5 \times 10^{-10}$
		8,25		
	5,70			

10. د  $OH^-$  د ایون مولري غلظت د  $C_2H_5NH_2$  په  $0.075M$  محلول کې محاسبه کړئ، وروسته د محلول pH هم پیدا کړئ ( $K_b = 6.4 \times 10^{-4}$ ).

11. د لاندې القلیو او د اوبو د کیمیايي تعامل معادلې او همدارنگه د  $K_b$  معادلې ولیکئ.

a - پروپیل امین  $C_3H_7NH_2$  - b مونیو هایدروجن فاسفیت ( $HPO_4^{2-}$ )، ایون بنزوئیت  $C_6H_5CO_2^-$ .

12. - a. ځینتلی تیزاب څه ډول یو تیزاب دی؟ - b  $[H^+]$  غلظت د  $HCl$  په  $0.500M$  اوبلن محیط کې څومره دی؟

13. دهغه محلول pH محاسبه کړئ کوم چې د هغه په  $0.6L$  کې  $2.00g$   $Li_2O$  حل شوی وي.

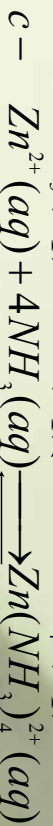
14. د بنزوئیک اسید ( $HC_7H_5O_2$ ) د جلاکیدلو ثابت  $6.3 \cdot 10^{-5}$  دی، که چېرې د نوموړي تیزاب لومړنی غلظت  $0.05M$  وي، د  $H_3O^+$  او  $C_7H_5O_2^-$  غلظتونه د تعادل په حالت کې محاسبه کړئ.

15. د بروستیتیا - لوري القلی باید د څه ډول الکتروني جوړښت لرونکي وي؟

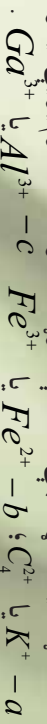
16. د لاندې القلیو د اولنو محلولونو د آیونیزیشن کیمیايي معادله او  $K_a$  اړیکه ولیکئ. a - د دې میتال امین

$(CH_3)_2NH$  b - د کاربونیټ آیون  $(CO_3^{2-})$  د فارمیت آیون.

17. په لاندې تعاملونه کې د لیوس تیزاب او القلي وټاکئ.



18. وړاندوینه وکړئ چې د لاندې جوړو د اجزاو څخه کوم یو بې زباته تیزابي اولن محلولونه جوړ وي؟



د هغو لامل روښانه کړئ.

19. د تودوخې په  $25^\circ C$  کې د  $H^+(aq)$  آیونونو شمیر په  $1.0mL$  خالصو اوبو کې محاسبه کړئ.

20.  $SO_2$  گاز  $3.9L$  حجم لري چې د تودوخې په  $25^\circ C$  کې په  $1.0L$  اوبو کې حل کېږي، که چېرې د  $SO_2$  او اوبو د تعامل څخه  $H_2SO_3$  مرکب تولیدشي، د حاصل شوي محلول  $pH$  په څومره وي؟

21. لاندې درک شوي معادله په لومړي سر کې بشپړه او وروسته د تیزابیت د قدرت په پام کې نیولو سره ورواست چې د تعامل دسرته رسیلو لوري به یې ډیر شي خواته وي او یا دا چې کین خواته:



22. د تودوخې په  $25^\circ C$  کې د یو بیایي قهوي  $pH$  5.12 اندازه اوسنجول شوي دي، د هایدروجن د آیون غلظت به یې څومره وي؟

23. د هغو محلولونو  $pH$  پیدا کړئ چې په هغو کې د هایدروکساید د آیون غلظت په لاندې ډول وي:

- a -  $5.25 \times 10^{-9} M$       b -  $8.3 \times 10^{-3} M$   
c -  $3.6 \times 10^{-12} M$       d -  $2.1 \times 10^{-8} M$

25. په  $25^\circ C$  کې د  $H_2CO_3$  د  $0.5M$  محلول  $pH$  او جلا کیدو سلنه پیدا کړئ، (د نوموړي تیزاب  $K_a$  له (3 - 5) جدول څخه واخلي).

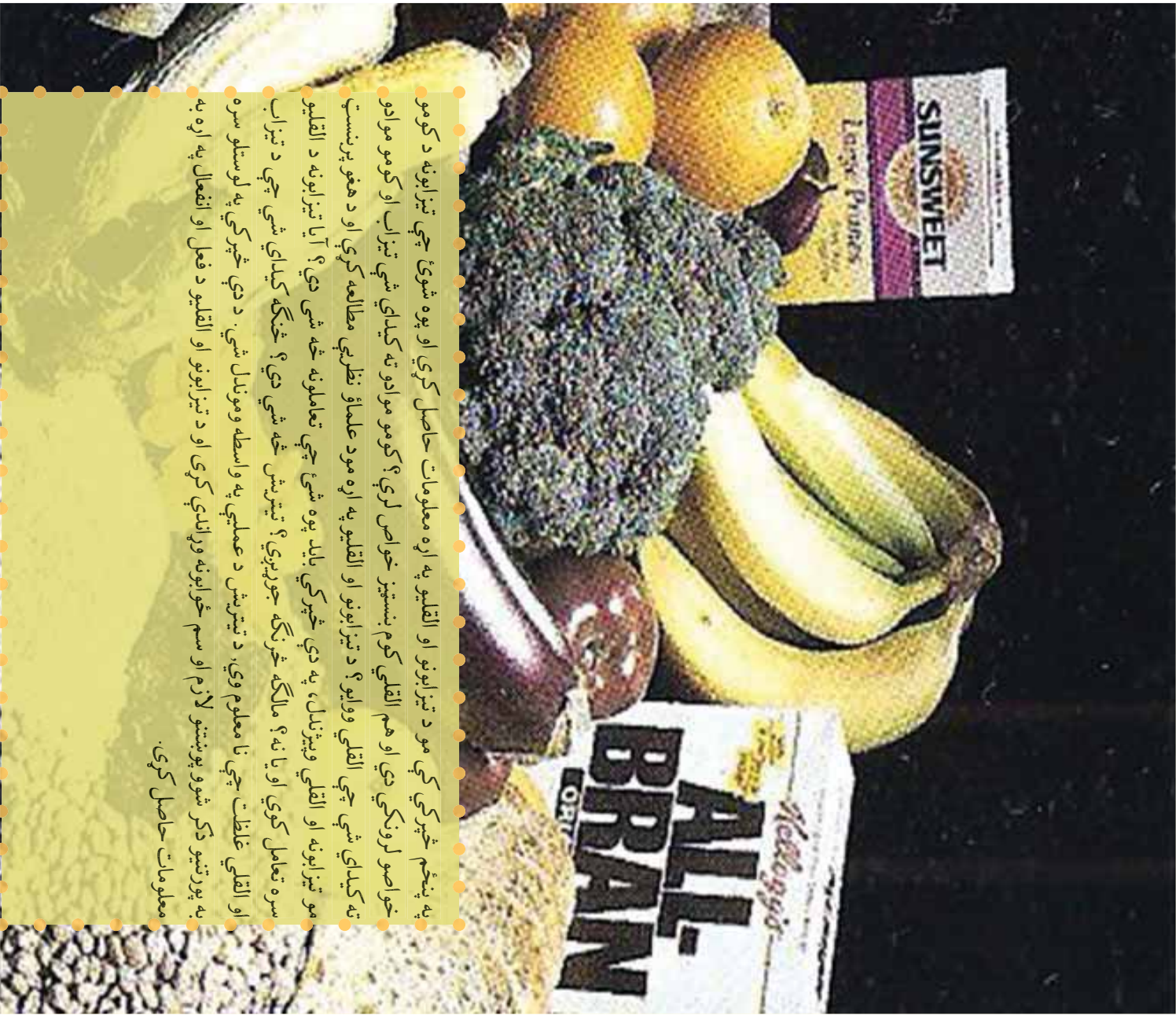
26. محلول د  $200mL$  له  $H_2CO_3(aq)$  د  $0.2M$  محلول او  $100mL$  له  $0.1M$   $NaOH(aq)$  محلول دمخلو طرونو څخه جوړ شوی دی، د وروستني جوړ شوي محلول  $pH$  محاسبه کړئ.

27. د یو ضعیف تیزاب د جلا کیدو ثابت ( $K_a$ ) چې  $0.1M$  غلظت لري او  $pH = 5$  دی، د لاندې کومو ورکړ شویو قیمتونو سره سمون لري؟

27. د لاندې مرکبونو څخه کوم مرکب غښتلی تیزاب دی؟ a -  $CH_3OH$ ؛ b -  $NH_3$ ؛ c -  $1 \times 10^{-9}$ ؛ d -  $1 \times 10^{-7}$ ؛ e -  $1 \times 10^{-5}$

28. د لاندې ورکړ شویو مرکبونو د کوم یو اولنو محلولونو څخه د آیون لټمن کاغذ رنگ په سور رنگ تبدیلوي؟ a -  $NH_3$ ؛ b -  $NaOH$ ؛ c -  $H_2S$ ؛ d -  $C_2H_5OH$ ؛ e -  $Al(OH)_3$

## د تیزابونو او القلیو تعاملونه



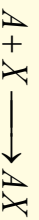
په پنځم څپرکي کې مو د تیزابونو او القلیو په اړه معلومات حاصل کړي او پوه شوی چې تیزابونه د کومو خواصو لرونکي دي او هم القلي کوم بنسټیز خواص لري؟ کومو موادو ته کېدای شي تیزاب او کومو موادو ته کېدای شي چې القلي وویو؟ د تیزابونو او القلیو په اړه مو د علماؤ نظريې مطالعه کړي او د هغو پریزنسټه مو تیزابونه او القلي وپېژنل، په دې څپرکي باید پوه شئ چې تعاملونه څه شی دي؟ آیا تیزابونه د القلیو سره تعامل کوي او یا نه؟ مالګه خړنگه جوړېږي؟ تیتريشن څه شی دي؟ څنګه کېدای شي چې د تیزاب او القلي غلظت چې نا معلوم وي، د تیتريشن په واسطه وموندل شي. د دې څپرکي په لوستلو سره به پورتینو ذکر شویو پوښتنو لارم او سم ځوابونه وړاندې کړی او د تیزابونو او القلیو د فعل او انفعال په اړه به معلومات حاصل کړی.

## 6- 1 د تیز اوبونو او اقلیو تعاملونه او د مالګو جوړیدل

په ژوندیو اورګانیزمونو، صنعت او کیمیاوي لابراتوارونو کې زیات تعاملونه ترسره کېږي، کېدای شي چې د لیږني او تحلیل پر بنسټ په ډلو وویشل شي، دلته د هغوی په هکله لاندې معلومات ورکول کېږي.

### 6- 1- 1: ترکیبي تعاملونه

په دې ډول تعاملونو کې دوه اویا څو مادې یو له بل سره ترکیب کېږي او یوه نوې ماده تشکیلوي، د دې تعامل د معادلې عمومي بڼه په لاندې ډول دی:



په پورتنۍ معادله کې X او A کېدای شي یو عنصر اویا مرکب اوسي؛ د بیلګې په ډول:



**د عنصرونو تعامل د اکسیجن سره:**



**یو له بل سره د دوو غیر فلزونو تعامل:**

**د غیر فلزونو سره د فلزونو تعامل:** په دې ډول تعاملونو کې ډیر زیات ایوني مرکبونه تشکیلېږي؛ د بیلګې په ډول: سوډیم د کلورین سره:



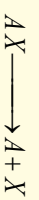
**د اکسایدونو ترکیبي تعامل:** د غیر فلزونو اکسایدونه د اوبو سره تعامل کوي تیزابونه جوړوي او د فلزونو

اکسایدونه د اوبو سره تعامل کوي او القالي جوړوي؛ همدارنګه د فلزونو اکسایدونه د غیر فلزونو د اکسایدونو سره تعامل کوي مالګه جوړوي:



### 6- 1- 2: تجزیه یي تعاملونه

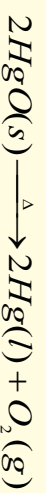
تجزیه یي تعاملونه د ترکیبي تعاملونو معکوس دي، په دې ډول تعاملونو کې کیمیاوي مرکبونه تجزیه کېږي د یو مرکب څخه دوه یا څو مرکبونه جوړېږي:



تجزیه یي تعاملونه انډوترمیټک دي چې د تودوخې یا برېښنا په واسطه ترسره کېږي. د تجزیه یي تعاملونو بیلګې په لاندې ډول دي:

### په دوو مرکبونو باندې ډیو مرکب تجزیه:

په 1774 م کال کې پراسټی HgO ته تودوخه ورکړه چې په پایله کې یې سیماپ او اکسیجن لاس ته راوړل:

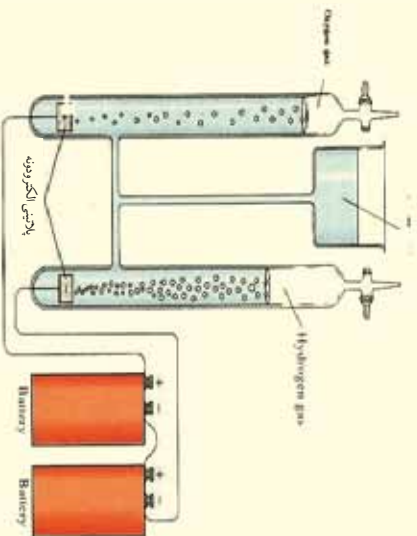


**الکترو لیز:** د برېښنا په واسطه د مرکبونو تجزیه د الکترو لیز په نوم یادېږي؛ د بیلګې په ډول: که چېرې د برېښنا

بهر د اوبو څخه تیر شي نو اوبه د لاندې معادلې سره سم هایدروجن او اکسیجن باندې تجزیه کېږي:



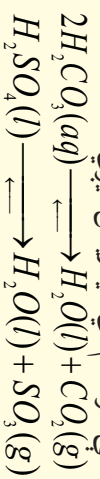




شکل 6-1 اوبو د برقي تجزيه دستگاه بڼه

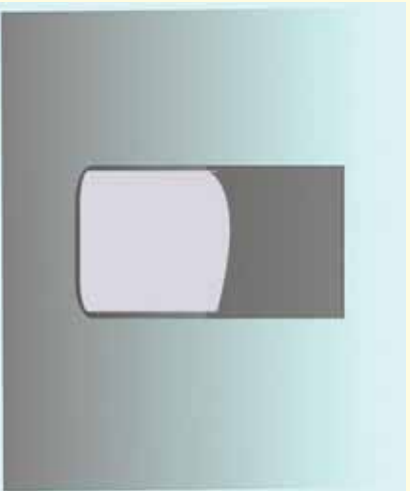
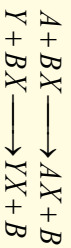
### د تيزابونو تجزيه

ځينې تيزابي مرکبونه په غير فلزي اکسايډونو او په اوبو تجزيه کېږي چې دا ډول تعاملونه دي هايډرېشن (Dehydration) په نوم هم يادوي ؛ د بيلگې په ډول: کاربونيک اسيد او سلفوريک اسيد يې ثابته مرکبونه دي، چې د کوتي په تودوخه کې دلاډي معادلې سره سم دې هايډرېشن کېږي:



### 3- 1: ساده تعويضي تعاملونه

په دې ډول تعاملونو کې د مرکبونو د ماليکول يو عنصر د ورته عنصر په واسطه تعويض کېږي. تعويضي تعاملونه ډير زيات د اوبو په محيطونو کې تر سره کېږي:



شکل 6-2 د مگنيزيم او هايډروکلوريک اسيد د تعامل دستگاه بڼه

په پورتنیو عمومي تعاملونو کې  $A$ ،  $B$ ، او  $X$  عنصرونه دي او  $AX$  او  $BY$  مرکبونه را بڼي.

### د فلزونو سره د تيزابونو تعاملونه

ډير زيات فعال فلزونه د تيزابو د محلولونو (د بيلگې په ډول: کلوريک اسيد او يا سلفوريک اسيد) سره تعامل کوي چې په پايله کې د هايډروجن گاز او ملاکه تشکيل يزي:



### پاملرڼه: هايډروکلوريک اسيد په هغو فلزونو چې مثبت پوتنسيال ( $E^\circ$ ) ولري، اغيزه نه لري چې بيلگې يې کېدای شي سره زړه سپين زړه، مس او سيماب وړاندې شي.

### دوه ګونې تعويضي تعاملونه

په دې ډول تعويضي تعاملونو کې د دوو مرکبو ايونونو يو د بل ځای دمرکب په ماليکولونو تعويض وي او نوي مرکبونه تشکيلوي، دا ډول تعاملونه عموماً په اوبلنو محيطونو کې تر سره کېږي:

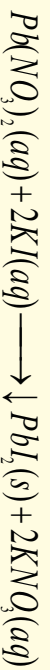


شکل 6-3  $PbI_2$  د زيربرنگ در سوب تشکيل بڼه

په دې معادلي کې  $X, A, Y$  او  $B$  آیونونه دي او  $AX$  او  $BY$  ايون يا دمرکبزو ماليکول وي. لاندې د دې

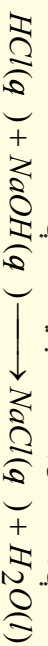
ډول تعاملونو ځينې بيلگې وړاندې شوي دي.

**د رسوبونو تشکيل:** که چېرې د تعامل کوونکو موادو مثبت آیونونه د نورو تعامل کوونکو موادو د منفي آیونونو سره يو ځای شي، نوې رسوب کوونکې مرکبونه توليد کېږي چې د دې ډول تعاملونو بيلگه کېدای شي د سرب نايټريت د مرکب تعامل د پوټاشيم آیودايد سره وړاندې شي:



6 - 2: د تيزابونو او القليو د خستې کولو تعاملونه او د مالکي جوړيدل

د دوه گوني تعوضي تعاملونو ډير مهم تعامل عبارت له: د القلي په واسطه د تيزابونو د خستې کولو تعاملونه او دهغوی برعکس تعاملونه دي چې د اوبو او مالگي په تشکيل پلي ته رسېږي؛ د بيلگې ډول:



د خستې کيدلو تعاملونه په اولين محيط کې تر سره کېږي؛ کله چې تيزابونه او القلي په اولين محيط کې شتون ولري، په اوبو کې حل او په ايونونو توپه کېږي؛ د بيلگې په ډول:



که چېرې پورتنی محلولونه يو دبل سره مخلوط شي، لاندې تعامل ترسره کېږي:



(4 - 6) شکل د سونيم هايډروکسايډ په واسطه د تيزاب د خستې کول



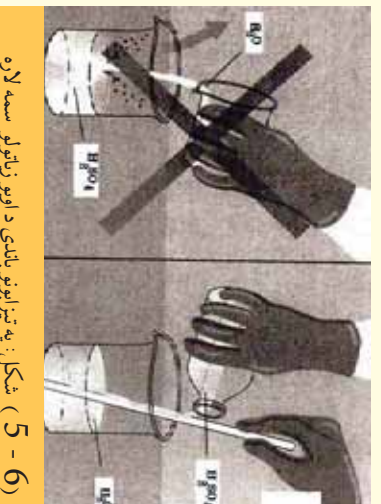
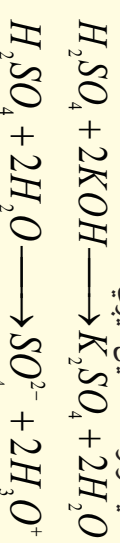
(4 - 6) شکل د پورتنی تعامل دستگاه نښتي

**پاملرنه:** کله چې تيزابونه؛ لکه سلفوریک اسيد نري (رقیق) کوئ نو هېڅکله اوبه په تيزابو باندې سمدا لاسه ورزاتي نه کړئ، د لاندې شکل سره سم عمل وکړئ:

د خستې کولو په تعامل کې د هايډرونيتم آیونونه او

هايډروکسايډ آیونونه سره تعامل کوي چې د اوبو

ماليکولونه تشکيل کېږي:



(5 - 6) شکل: په تيزابونو باندې د اوبو زياتولو سمه لاره



که چیری د لاس ته راغلي محلول اوبه براس شي، د پوټاشیم او سلفیت آیونونه یو له بل سره تعامل کوي چې د مالګې کرسټلونه جوړ وي.



### فعالیت

شیرینی، جوړول د تیزابو او القلیو تعامل دی خوږه څوښا او د بیکنیک پودر د تیزاب او القلي د خنثي کولو د تعامل په پایله کې منځته راځي چې د هغوی څخه نرمه شیرینی په لاس راځي، دا بدلونونه څرنگه ترسره کېږي؟

د شیرینی د جوړولو مواد خوږه څوښه او سوډیم هایدروکاربونیټ ( $NaHCO_3$ ) دي، چې د هغوی اوپلن محلول د القلیو خاصیت لري، کله چې دا مواد د شیرینی د خمیرې تومني سره چې تیزابي ترکیب لري د گټې اخیستنې لاندې ونیول شي، د تیزاب - قلوي تعامل ترسره او د کاربن ډای اکساید گاز آزادېږي. د شیریني د تومني تیزابي ترکیب کېدای شي چې له موادو؛ لکه ماسته، تروي غوړي، د لیمو اوبه، کرومیم تازارت یا سرکه وي په نوموړي تومني کې د کاربن ډای اکساید گاز تشکیل او د خمیرې په منځ کې بند شوی دی چې د پخیدو په وخت کې د خمیرې د پرسیدو لامل کېږي.

که چیرې د شیریني تومنه تیزابي مرکبونه ونه لري او یا ډیری نرمی شیریني ته اړتیا وي، په دې صورت کې د بیکنیک د پودرو څخه گټه اخیستل کېږي، بیکنیک پودر د شیریني د څوښې او ډیو جامد او وچ تیزاب لکه: کرومیم تازارت، تازاریک تیزاب او نشایستي محلول دی، که چیرې د بیکنیک وچ پودر د تومني په اوبه لرونکې شیري باندي ور زياتې شي، په دې صورت کې به د تیزابو - القلي تعامل ترسره شي.

**الف:** د شیریني د څوښې سره د تازارت تیزابو تعامل او په تومنه کې د کاربن ډای اکساید د پوکاڼیو جوړېدل.

**ب:** سوډیم المونیم سلفیت رکه چیرې تومنه په منقل کې وي) د خوږې څوښې سره تعامل کوي چې دا تعامل د نرمي شیریني او چاکلیټونو د جوړېدو لامل گرځي.

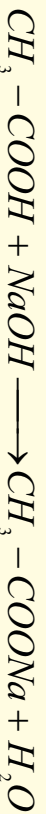
- 1 - که چیرې د شیریني په جوړولو کې د خوږې څوښې اندازه لږه او یا دا چې ډیره وي څه به واقع شي؟
- 2 - د پورتنی تعامل معادله ولیکئ.

### 6 - 2 - 1. د القلیو سره د عضوي تیزابونو تعاملونه

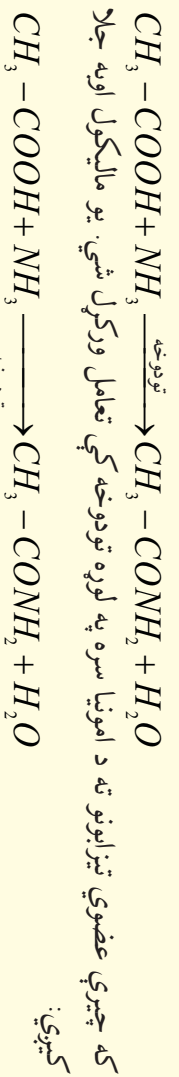
کاربوکسیلیک اسیدونه عضوي تیزابي مرکبونه دي، چې القلي خنثي کوي.



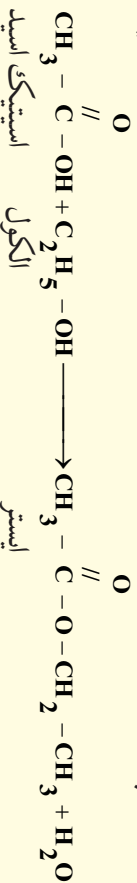
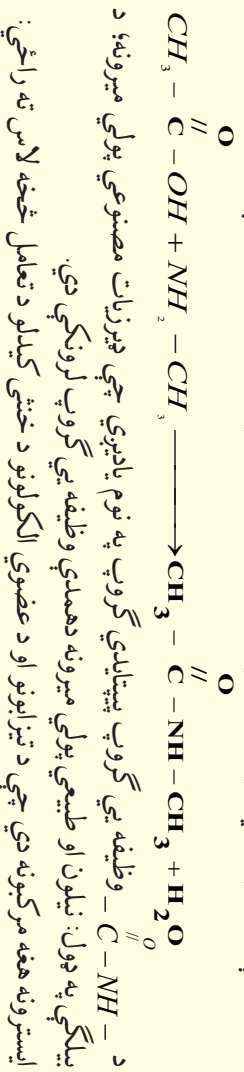
د بیلګې په ډول: استیک اسید د سوډیم هایدروکساید سره تعامل کوي چې سوډیم استیات او اوبه جوړ وي:



استیک اسید د امونیا سره تعامل کوي، امونیم استیات تولیدوي چې محیط خنثي کېږي:



امینونه چې عضوی القلی دي، د عضوی تیزابونو سره تعامل کوي، اوبه او امید جوړوي:

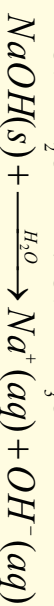


### 6 - 2: 1: خنثی کول او د تعامل تودوخه

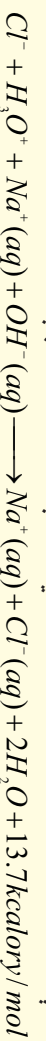
تیزابونه او القلی مرکبونه یو له بل سر تعامل کوي، مالګه او اوبه تولیدوي چې یوه اندازه تودوخه او گرمي هم منځ ته راځي، دا تعاملونه دخنثی کولو د تعاملونو په نوم یادېږي، د قوی تیزابونو او قوی القلیو د خنثی کیدلو تودوخه له  $13.7 \text{ Kcalory/mol}$  سره سمون لري؛ دبیلگې په ډول:



د خنثی کیدني تعاملونه په اوبلن محیط کې ترسره کېږي، کله چې تیزاب او القلی په اوبلن محیط کې شتون ولري، په آیونونو توپه کېږي؛ دبیلگې په ډول:



کله چې دا دوه مخلوطونه یو د بل سره یوځای شي، لاندې تعامل ترسره کېږي:



### 6 - 3: 3: تیتريشن یا عیارونه (Titration)

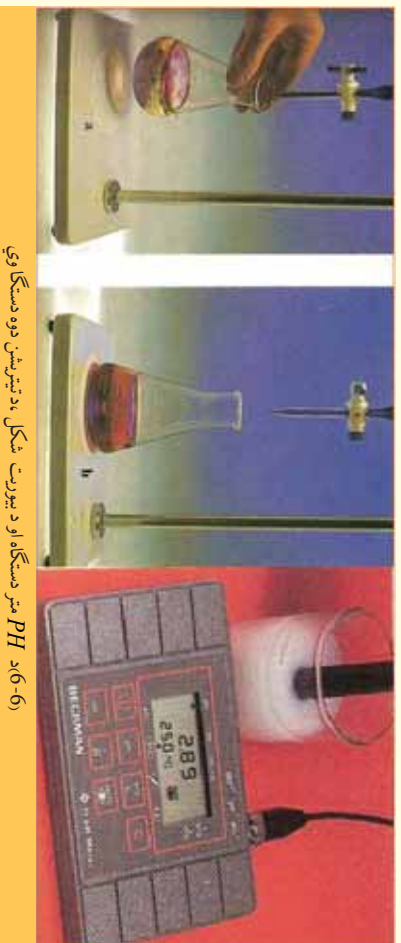
د څانګو، څانګو په اندازه د تیزابو وزنونه په القلیو باندې او برعکس یې عبارت له تیتريشن عملیې څخه ده چې د حجم دموندلو او یا د تیزابونو او القلیو غلظت دموندلو په غرض ترسره کېږي.

تیتريشن یا عیارونه هغه عملیه ده چې د هغې په وسیله کیدای شي د یو محلول د ټاکلې څانګر تیا څخه په ګټې اخیستني سره د بل محلول څانګر تیا او خواص چې روښانه نه وي، وموندل شي. په کیمیا کې د تیزاب-القلیو د محلولونو د حجم، غلظت او  $pH$  د موندلو لپاره ډیر زیات د تیتريشن د عملیې څخه ګټه اخیستل کېږي. د تیتريشن په عملیې کې له دوو لاري څخه کار اخیستل کېږي چې لومړي طریقه یې عبارت د  $pH$  متر څخه ګټه اخیستنه ده، په دې طریقی کې د  $pH$  متر الکترونه په هغه ایرلن ماپر کې ایښودل کېږي کوم چې په هغه کې ازمایښتي محلول شته او د  $pH$  اندازه یې موندل کېږي او د تیتريشن عملیې ته تر هغه وخته دوام ورکول کېږي چې  $pH$  د 7 سره مساوي شي.

دوسمه طريقه د خانگړو ښودونکو (Indicator) څخه د گڼې اخيستنې لاره ده کوم چې په تيزابي او القلي محلولونو کې په کارول کېږي، ددې ښودونکو رنگ په ټاکلي  $pH$  کې بدلون مومي ، کله چې د ښودونکي رنگ د تيتريشن په پايله کې بدلون وموند ، نو ديبوريت جوړې (شپږدهن اوتړې چې دننه به په تيرانت د ټاکلي حجم، غلظت او  $pH$  سره ولري، د لاندې فورمول پر بنسټ کېدای شي چې د اړونده تيزابو او القليو دمحلونو غلظت او يا حجم په لاس راوړل شي:

$$C_1V_1 = C_2V_2$$

په دې فورمول کې  $C_1$  د تيزاب غلظت،  $V_1$  د تيزاب حجم،  $C_2$  د القلي غلظت او  $V_2$  د القلي حجم رابښي. لاندې شکلونه د تيتريشن د عمليې دستگه او دهغې دوه طريقې رابښي:



6-6)  $pH$  متر دستگه او د بپوريت شکل ، د تيتريشن دوه دستگانو

**نوټ:** د بپوريت او يا بل درجه لرونکي سامانونو د درجو دلو ستلو په وخت کې دستگړو او درجه لرونکي بپوريت تر منځ فرضي خط بايد بشپړ په يوې افقي سطحې کې وي.

**د تيتريشن له عمليې په واسطه د تيزابو او ياد القليو د حجم او غلظت ټاکنه**  
د تيتريشن د عمليې وروسته د لاندې فورمول په واسطه کېدای شي چې د تيزابو او يا القلي حجم او غلظت محاسبه کړل شي:

$$C_1V_1 = C_2V_2$$

په دې فورمول کې  $C_1$  د تيزابو غلظت او  $V_1$  د تيزابو حجم،  $C_2$  د القلي غلظت او  $V_2$  د القلي حجم افاده کوي پورتني شکلونه د تيتريشن د عمليې دستگه او دهغې دوه طريقې ښيي.

**لو مړې بيلگه:** که چېرې د تيتريشن په عمليې کې  $NaOH$  د  $20mL$ ،  $0.3molar$  محلول د خنثي کولو لپاره د  $HCl$  د محلول  $30mL$  په اندازه لگښت موندلی وي، د  $HCl$  د محلول غلظت به څومره وي؟  
حل:

$$C_1 = 0.3molar$$

$$C_1V_1 = V_2V_2$$

$$V_1 = 20mL$$

$$C_2 = \frac{C_1V_1}{V_2}$$

$$V_2 = 30mL$$

$$C_2 = \frac{0.3molar \cdot 20mL}{30mL}$$

$$C_2 = ?$$

$$C_2 = 0.2molar$$

**دویمه بیلګه:** که چیرې د تیتريشن په عملي کې د  $20\text{mL}$  محلول د  $\text{NaOH}$  چې  $0.3\text{molar}$  غلظت لري، د  $30\text{mL}$  په اندازه د  $\text{H}_2\text{SO}_4$  محلول په واسطه خنثی شي، د  $\text{H}_2\text{SO}_4$  د محلول غلظت به څومره وي؟ حل:



$$C_1 V_1 = V_2 C_2$$

$$C_2 = \frac{C_1 V_1}{V_2}$$

$$V_2 = 30\text{mL} \quad C_2 = \frac{0.3\text{molar} \cdot 20\text{mL}}{2 \cdot 30\text{mL}}$$

$$C_2 = ? \quad C_2 = 0.1\text{molar}$$

### فنايت

### د چرګي د هګي پوستګي او تيتريشن يي

په امريکا کې د 1960 - 1970 کالونو پورې د  $DDT$  څخه د حشره وژونکې مادې په توګه ډیره ګڼه اخيستل کېده، له بدمرغه دا ماده د سيندونو اوبو ته ورنښته کېده او له دې لارې څخه د اوبو مرغانونه دننه کېده چې د هغوی د هګيو په پوستکو باندې يې ډیره منفي اغيزه واچوله چې د هغوی د هګيو پوستګي مایېدونکې او کمزورې کېدل، چې د بچيو د زېږېدلو څخه وړاندې به ماتېدل، نو له دې ګڼه  $DDT$  څخه په دې هکله ګڼه اخيستنه ودرول شوه او د هغه څخه وروسته په امريکا کې د عقاب دمرغه د زېږېدلو بهير دوه واړې زيات والی حاصل کړ.

په هغو هګيو کې د کلسيم کاربونيټ د سليني مقدار دټاکلو لاره چې د چرګي د هګيو د پوستګي د زيات کلکوالي لامل ګرځي، د تيتريشن په طريقه لاس ته راوړل کېږي.

### ګولاره

- 1-  $150\text{mL}$  ملي ليتره فلاسک وچ کړئ او په هغه باندې لېبل ووهئ، د هغه وزن اندازه او په يو جدول کې يې وليکئ.
- 2- د يوې چرګي دهګي ټول پوستګي چې دنورو مولو څخه پاک وي، په نوموړي فلاسک کې واچوئ او هغه هم وچ کړئ.
- 3- يو تيتريټ د تيتريشن په عملي په غرض برابر کړئ، د هغه په منځ کې داسې  $\text{NaOH}$  ځای په ځای کړئ چې په هغه کې يو کافي ونه لېدل شي او تر صفر درجې پورې وګڼ شي.
- 4-  $250\text{mL}$  يو بل فلاسک وچ او برابر کړئ او په هغه کې د  $25\text{mL}$  د مالګي تيزاب وزيات کړئ کوم چې غلظت يې  $0.1\text{molar}$  وي او په هغه باندې د  $50\text{mL}$  په اندازه مقطرې اوبه او  $20$  څخه تر  $25$  څانګو پورې د فينول فتالين محلول هم وزيات کړئ.
- 5- په ډبر احتياط سره په فلاسک کې د  $\text{NaOH}$  محلول تر هغه وخته پورې وزيات کړئ کوم چې ارغواني کم رنگه رنگ وليدل شي، نو د مصرف شوي  $\text{NaOH}$  مقدار يادداشت کړئ.
- 6-  $\text{NaOH}$  مولاريتي محاسبه کړئ.
- 7- د چرګي دهګي وچ شوی پوستګي د دويم وار لپاره وزن کړئ او په پورې يې تبديل کړي.
- 8-  $0.2\text{g}$  د چرګي د هګي وچ شوی پوستګي په يو فلاسک کې واچوئ په هغې باندې  $50$  ملي ليتره د مالګي تيزاب وزيات کړئ او هغه د څو دقيقو لپاره ولرئ.
- 9- لاس ته راغلی مخلوط د  $\text{NaOH}$  په واسطه تيتريشن کړئ.
- 10- د مولونو شمير چې د محلول څخه وتلی دی، محاسبه کړئ.
- 11- د کلسيم کاربونيټ د مولونو موجود شمير د چرګي په هګي کې محاسبه کړئ.

### تعامونه:

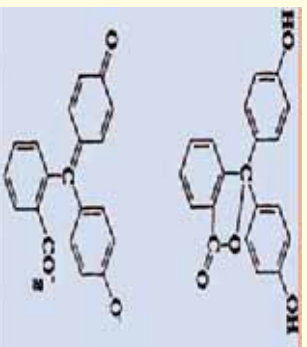


**د تیتريشن ښودونکي:**  
د تيزابو- القليو ډير زيات ښودونکي عضوي مرکبونه دي چې د تيزاب يا القلي په توگه عمل کوي اود دې ښودونکو رنگ د  $pH$  ياد محيط د  $H^+$  د غلظت په مقابل کې حساس دی، په تيزاب او قلوي محيطونو کې رنگ بدلون مومي. دا ښودونکي تر څيرني لاندې نيسو. په عمومي ډول ښودونکي په درې ډوله دي چې هر يو لاندې مطالعه کوو.

**لومړی ډله:** هغه ښودونکي دي چې د  $pH = 7$  په شاوخوا کې يې رنگ بدلون مومي، د هغوی بيلگه کېدای شي چې لشمس وړاندې کړي شي، ددې ښودونکي رنگ په  $pH = 5.5$  څخه تر  $pH = 8$  کېدای شي په شاوخوا کې بدلېږي، برومو تيمول هم د دې ډول ښودونکو څخه دي چې د  $pH = 6$  څخه تر  $pH = 7.6$  ترمنځ خپل رنگ بدلوي، د دې ښودونکي بلورونه په تيزابي محيط کې ژېر رنگ او په قلوي محيط کې آبي رنگ او په خنثي محيط کې شين رنگ لري، د دې ښودونکي څخه د قوي تيزاب او قوي القلي په تعاملونو کې گټه اخستل کېږي.

**دويمه ډله:** هغه ښودونکي دي چې  $pH < 7$  کې يې رنگ بدلون مومي، بيلگه يې کېدای شي ميتايل ارنج وړاندې شي. د دې ښودونکي څخه دقوي تيزاب او ضعيفي القلي د خنثي کولو په تعامل کې گټه اخستل کېږي.

**درېيمه ډله:** هغه ښودونکي دي چې رنگ يې د  $pH > 7$  کې بدلون مومي، فينول فتالين د دې ډول ښودونکو څخه دي چې د هغه فورمول په لاندې ډول دی:



د دې ښودونکو څخه په هغو تعاملونو کېه اخيستل کېږي کوم چې د ضعيفو تيزابو او قوي القليو د خنثي کولو لپاره تر سره کېږي، په دې ډول تعامل کې هغه مالگه توليدېږي چې د اوبلن محلول محيط  $pH$  يې د 7 څخه لوړوي.



## د شپږم څپرکي لنډيز

- **ترکيبي تعاملونه:** په دې ډول تعاملونو کې دوه اړوا شو ماليو يو له بل سره ترکیب کېږي اړوبه ماده تشکیلوي.

- **تجزیه يي تعاملونه:** تجزیه يي تعاملونه د ترکیبي تعاملونو معکوس دي، په دې ډول تعاملونو کې کیمیاوي مرکبونه تجزیه کېږي، د یو مرکب څخه دوه یا څو مرکبونه جوړېږي.

- **ساده تعویضي تعاملونه:** په دې ډول تعاملونو کې د مرکبونو د مالیکول یو عنصر د ورته عنصر په واسطه تعویض کېږي، تعویضي تعاملونه ډېر زیات د اړوبو په محیطونو کې تر سره کېږي

- د دوه ګونو تعویضي تعاملونو ډیر مهم تعامل عبارت د القلي په واسطه تیزابونو له ختی کولو او دهغوی برعکس تعاملونه دي چې د اړوبو او مالګې په تشکیل پای ته رسېږي؛

- د ختی کېدلو تعاملونه په اړین محیط کې تر سره کېږي؛ کله چې تیزابونه او القلي په اړین محیط کې شتون ولري، په اړوبو کې حل او په ایونونو توپه کېږي.

- د قوي تیزابونو او قوي القلیو ختی کېدو تودوخه له  $13.7KCalory/mol$  سره سمون لري
- د څاڅکو، څاڅکو په اندازه د تیزابو وړ زیاتونه په القلي او د هغه برعکس يي له تیتريشن عملیې څخه عبارت ده چې د حجم دمووندلو او یا د تیزابونو او القلیو غلظت دمووندلو په غرض تر سره کېږي.

- تیتريشن یا عیارونه هغه عملیه ده چې د هغې په وسیله کېدای شي د یو محلول د ټاکلي څانګر تیاو څخه په ګټې اخیستنې سره د بل محلول څانګر تیا او خواص چې روښانه نه وي، وموندل شي.

- د تیتريشن له عملیې وروسته د لاندې فارمول په واسطه کېدای شي چې د تیزابو او یا القلي حجم او غلظت محاسبه کړل شي:

$$C_1V_1 = C_2V_2$$

- د تیزاب- القلي ډیر زیات شتونګي عضوي مرکبونه دي چې د تیزاب یا القلي په توګه عمل کوي او دې شتونګو رنگ د  $pH$  یاد محیط د  $H^+$  د غلظت په مقابل کې حساس دی، په تیزابي او قلوي محیطونو کې يي رنگ بدلون مومي.



## د شپږم څپرکي پوښتنې

- 1-  $2Al_2O_3 + 6HCl \longrightarrow 2AlCl_3 + 3H_2O$  تعامل د ..... تعامل ډول دی.
- الف- جمعي      ب- تجزيه يي      ج- ترکيبي      د- تعويضي
- 2-  $Ca(OH)_2(s) + 2H_2O(l) \longrightarrow Ca(OH)(s)$  تعامل دی .
- الف- جمعي      ب- هايډرشن      ج- اوبه ورکول- ټول ځوابونه سم دي .
- 3- د القليو په واسطه د تيزابو خټی کيدلو تعامل د ..... تعامل ډول دی .
- الف- خټی کيدل      ب- جمعي      ج- تعويضي      د- تجزيه يي
- 4- په القلي دخاشکو، خاشکو په اندازه د تيزابو ور زياتونه او د هغه برعکس يي عبارت د تيتريشن له عمليي ده چې ---- دموڼدلو په غرض ترسره کېږي .
- الف- حجم      ب- غلظت      ج- الف او ب دواړه      د- هيڅ يو
- 5- د لاندی فورمولونو څخه د کوم يو په واسطه کيدای شي د القليو يا تيزابونو غلظت اویا حجم د تيتريشن د عمليي په پایله کې محاسبه کړل شي؟
- الف-  $C_1V_1 = C_2V_2$       ب-  $C_1V_2 = C_2V_1$
- ج-  $C_1 = \frac{C_2V_2}{V_1}$       د- ب او ج دواړه
- 6- ښودونکي ځير زيات ..... دی .
- الف- ضعيف تيزابونه      ب- قوي تيزاب      ج- ضعيفه القلي      د- قوي القلي
- 7- تيزاب ښودونکي د لاندې فارمولونو د کوم يو په واسطه پيدا کولای شي؟
- الف-  $pH = pK_a + \log \frac{[In^-]}{[HIn]}$       ب-  $pH = pK_a - \log \frac{[HIn]}{[In^-]}$       ج-  $pH = pK_a + \log \frac{[In^-]}{[HIn]}$       د-  $pH = pK_a - \log \frac{[HIn]}{[In^-]}$
- 8- د تيزابونو او قوي القليو د خټی کيدو په تعاملونو کې ازاده شو انرژي عبارت --- ده.
- الف-  $1.7Kcalory/mol$       ب-  $13.7Kcalory/mol$
- ج-  $13.7Kcalory/mol$       د-  $13.7Kcalory/mol$
- 9- د تيزاب- القلي ښودونکي عضوي مرکبونه دي چې د ..... په توگه عمل کوي .
- الف- تيزاب او يا القلي      ب- اوبه      ج- مالگه او اوبه      د- هيڅ يو
- 10- د خټی کولوپه عمليه کې تيزاب د القلي په واسطه او د هغه برعکس ..... تشکيلېږي .
- الف- مالگه      ب- اوبه      ج- مالگه او اوبه      د- تيزابی القلي

## تشریحی پوښتنې

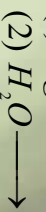
- 1 - د الکترولیز تعاملونه څه ډول تعامل دي؟ په دې اړه معلومات وړاندې کړئ.
- 2 - د خښتې کولو عملیه څرنگه تعامل دی؟ یو مثال سره یې روښانه کړئ.
- 3 - د  $20\text{mL}$  مولره د  $\text{KOH}$  محلول د  $100\text{mL}$  لیتره محلول په واسطه خښتې کېږي، د غلظت پیدا کړئ.

4 - د تیزاب- القلي د ښودونکو د تفکیک معادلې په لاندې ډول دي:



د هغو د تفکیک ثابت پیدا کړئ.

5 - د لاندې تعاملونو معادلې بشپړ او د هغه د تعامل ډول ولیکي.



6 - د خښتې کولو په یو تعامل کې د بنزویک اسید  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$  په  $10\text{mL}$  محلول باندې د  $\text{KOH}$  د محلول  $25\text{mL}$  ورزیات شوی دی چې غلظت یې  $0.4\text{molar}$  دی، د  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$  د محلول غلظت پیدا کړئ.

7 - ساده تعویضي تعامل د یو مثال سره ولیکئ.

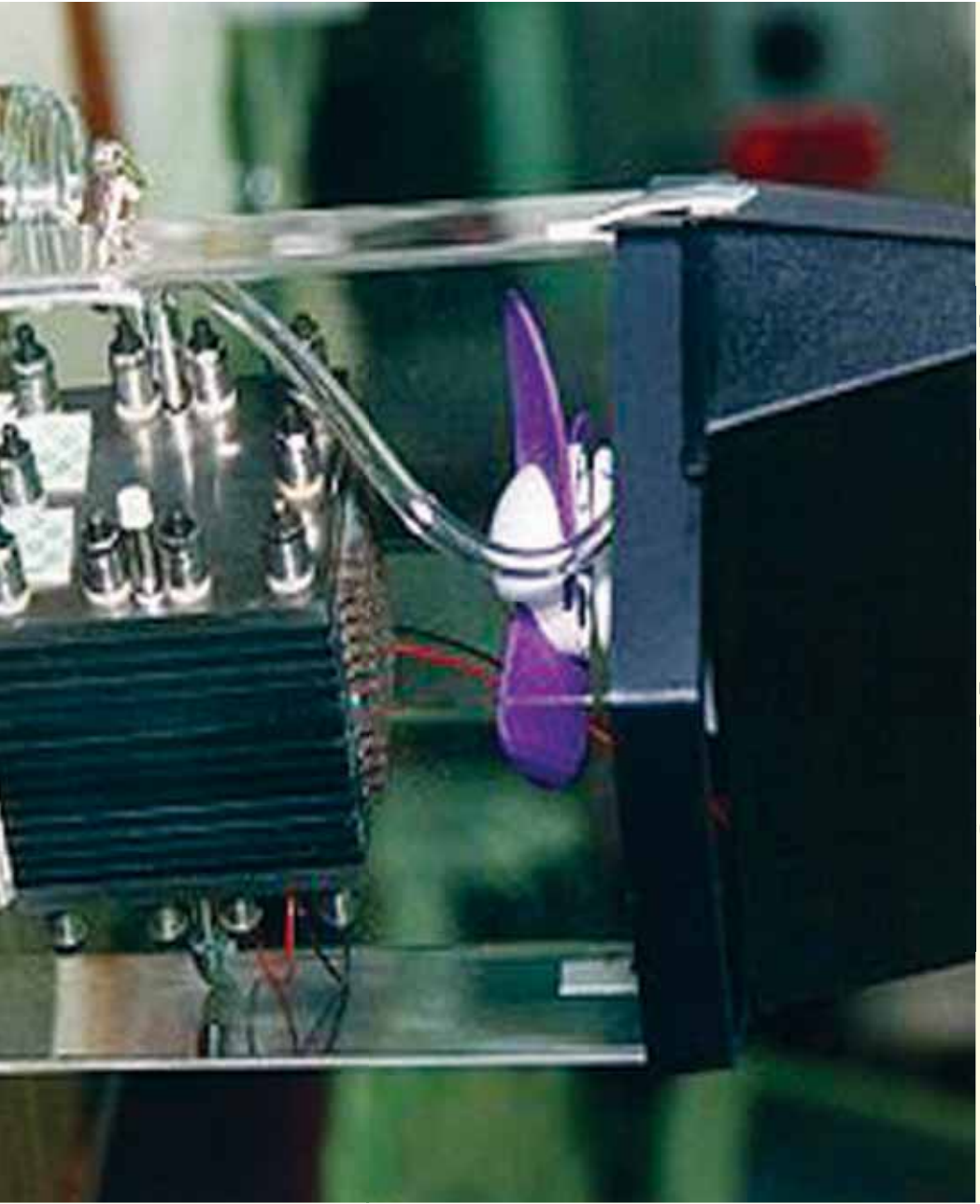
8 - د عضوي تیزابونو او عضوي امینونو د تعامل څخه کوم مواد جوړېږي؟ د هغوی عمومي معادله ولیکئ.

9 - د تیټریشن په یو تعامل کې د هایدروکلوریک د  $10\text{mL}$  ملی لیتره محلول د خښتې کولو لپاره د کلسیم هایدروکساید د محلول  $5\text{mL}$  محلول  $0.2\text{molar}$  مولره په مصرف رسېږي، د هایدروکلوریک اسید د محلول مولریتي په لاس راوړئ.

10 - د لاندې تعامل میخانیکیت ولیکئ:



### د کيميايي تعاملونو څخه د برېښنا ترلاسه کول



- څرنگه چې ښکاره ده، ماده د اتومونو څخه جوړه شوېده او هر اټوم الکترونونه لري، دا چې الکتريکي انرژي د الکترونونو د بهير څخه لاس ته راځي، نو کېدای شي چې کيميايي انرژي په برېښنايي انرژي او برعکس برېښنايي په کيميايي باندې بدلون ومومي.
- په دې څپرکي به ولولئ چې مواد د برېښنايي تېروني له کبله په څو ډولونو ویشل شوي دي؟ کوم مواد د برېښنا تېرونکي او کوم بې نه دي؟ تېرونکي هادي مواد په څو ډولونو ویشل شوي دي؟
- کوم محلولونه د برېښنا تېرونکي دي؟ پیلونه څه شي ده او د کوم ډول موادو څخه جوړ شوي دي؟ په پیلونو کې کوم تعاملونه ترسره کېږي؟ د گالوانیک پیل څه ډول پیل دي؟

## 7- 1: دبرینسا تیرونکی او نه تیرونکی

مواد د برینسا د بهیر په لحاظ په دوه ډلو ویشل شوي چې د برینسا تیرونکی او د برینسا نه تیرونکی دي.

**الف- د برینسا نه تیرونکی (عایق):** د هغه موادو څخه عبارت دي چې د هغوی څخه د برینسا بهیر نه شي تیریدای، بیلګې یې زبر، وچ لرګی، تیل او داسې نور وړاندې کولای شو.

### ب- دبرینسا تیرونکی جسمونه

هغه جسمونه چې د هغوي څخه د برینسا بهیر تیرېږي، د برینسا تیرونکو جسمونو په نوم یادېږي چې په دوه ډوله دي:

1- لومړني ډول تیرونکی: هغه ډول تیرونکی دي چې ازاد الکترونونه لري او د هغو څخه د برینسا بهیر نرم او یو شان تیرېږي، د هغوی بیلګه کیدای شي د فلزونو سیمونه وړاندې شي.

2- دویم ډول تیرونکی: د تیرونکو هغه ډله ده چې د برینسا بهیر د ویلې کیدو په حالت او یا د آیوني محلول په ډول د ځان څخه تیروي، دا ډول تیرونکی چې د برینسا بهیر ته د محلول په شکل د خپل ځان څخه د تیریدو اجازه ورکوي، د الکترولیت په نوم یادېږي، د دوی مثال کیدای شي د مالګو محلولونه، تیزابونه او دقلیو محلولونه وړاندې کړي شي؛ د بیلګې په ډول: که د خوړو د مالګې د اوبلن محلول څخه د برینسا بهیر تیر کړای شي، په دې صورت کې د سوډیم آیونونه د کتوډ لوري ته او د کلوراید منفي آیونونه دا نوډ لورته خوځي او په هغه ځای کې ټولېږي، دا ډول محلولونه د الکترولیت او دا عملیه د الکترولیز په نوم یادېږي.

ډیر پوه شی:

برینسا تیریدل دلاندې عواملو پورې اړه لري:

1- د فلزونو جنسیت

2- د محلولونو په غاظت: هر څومره چې محلولونه رقیق وي، په هماغه اندازه د هغوی برینسايي تیرونه زیاته ده.

3- تودوخه هم د جسمونو د برینسايي تیروني د زیاتوالي لامل کېږي.

4- د هستې د مثبتو چارجونو زیاتوالی، د تیرونکو په برینسايي تیروني کې منفي رول لوبوي، هر څومره چې د هستې مثبت چارج زیات وي، په هماغه اندازه الکترونونه خپل ځانته کشوي او په برینسايي سرکیت کې د هغوی د بهیر خنډ گرځي.

همدارنگه د الکترولیتونو برینسايي تیرونه د الکترولیتو د آیونونو د حرکت چټکتیا سره هم اړیکه لري کوم چې د انود او کتوډ په لوري خوځي.



### فعالیت

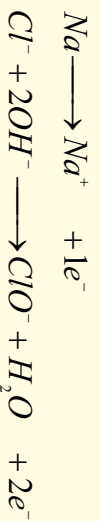
- 1 - په الکتروډونو کې د ایونونو حرکت د کوم عامل پورې اړه لري؟
- 2 - لومړني ډول تیروونکي جسمونه څه ډول مواد دي؟
- 3 - دوهم ډول تیروونکي کوم ډول ځانګړتیاوې لري؟
- 4 - عایق جسمونه، لومړني او دویم ډول تیروونکي چې په خپل شاوخوا کې ونډه ولې، لست یې کړئ.

د الکتروشمیې د مبحث څیره پراخه برخه د اکسیدیشن ریدکشن د بهیر او د دې ډول تعاملونو د مطالعې پورې اړه لري چې د بریښنايي انرژي اړیکه او کیمیاوي بدلونونه ټاکي.

ارجاع شوي ماده  $\rightarrow + ne^-$  اکسیداکوونکي ماده

## 7 - 2: کیمیاوي تعاملونه چې د بریښنا درامنځ ته کیدو لامل ګرځي د اکسیدیشن - ریدکشن تعاملونه

د کیمیاوي څیرو مهمو تعاملونو څخه یو د اکسیدیشن - ریدکشن تعامل دی، په عمومي ډول د اکسیدیشن تعاملونه هغه کیمیاوي تعاملونو دي چې د تعامل کوونکو موادو مالیکولونه الکترونونه د لاسه ورکوي او د هغوی مثبت چارج زیاتېږي؛ د بیلګې په ډول:



په پورتنی مثال کې د  $Na$  اتومونو او د  $Cl^-$  آیونونو الکترون د لاسه ورکوي چې اکسیدي شوي دي. په یو کیمیاوي تعامل کې د ارجاع یا ریدکشن عملیه دهایدروجن نضول دي؛ څو په عمومي ډول د مثبت چارج ښکته کیدل او د منفي چارج لوړیدلو ته ارجاع یا ریدکشن (Reduction) وایي:



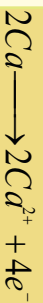
Reduction

په پورتنی لیکل شوي مثال کې د  $Ca^{2+}$  کټیون او  $H_2O_2$  الکترون له لاسه ورکړېدی، د هغوی مثبت چارج ټیټ او په پایله کې ارجاع یا (Reduction) شوي دي.

مثال: په لاندې تعامل کې د تعامل کوم جز ارجاع او کوم یې اکسیدیشن شوی دی؟



حل: کله چې کلسیم د اکسیجن سره تعامل کوي د کلسیم  $Ca^{2+}$  آیونونه تشکیلېږي؛ په دې صورت کې کلسیم الکترونونه له لاسه ورکوي:



نو کلسیم اکسیدي شوي او د ارجاع عامل دي.

اکسیجن په دې تعامل کې الکترونونه اخيستي او ارجاع شوي دي چې د اکسیدیشن عامل دي:





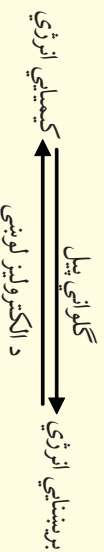
### فعالیت

کلسیم د کلورین سره تعامل کوي او کلسیم کلوراید تشکیلوي، د تعامل معادله یې ولیکئ او اکسیدي کوونکي او ارجاع کوونکي وټاکئ.

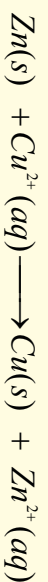
### 7 - 3 : کیمیایي برښنايي پیل

کیمیایي برښنايي پیل هغه وسیله ده چې په هغې کې کیمیایي انرژي په برښنايي انرژي او برښنايي انرژي په کیمیایي انرژي بدلون مومي. پیلونه په عمومي توګه په دوه ډوله دي چې ډګالوانی او الکترولیز څخه عبارت دي:

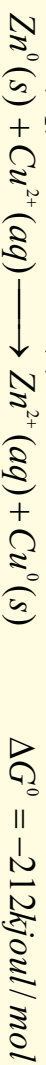
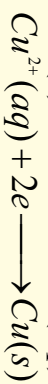
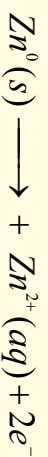
7 - 3 - 1: **ډګالوانی پیل**: د پیل هغه ډول دی چې کیمیایي انرژي په برښنايي انرژي بدلوي او هغه پیل چې برښنايي انرژي په کیمیایي انرژي بدلوي، د الکترولیز ډلوښي د پیل په نوم یادېږي.



د ریډوکس ساده تعامل په نظر کې ونیسئ:



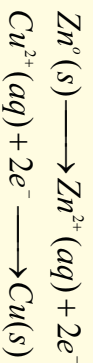
پورتنی لیکل شوی تعامل هغه وخت په خپل سر تر سره کېږي چې په یو لوښي کې د  $\text{CuSO}_4$  محلول اچول شوي وي او په هغه کې د جस्तو ( $\text{Zn}$ ) یوه فلزي میله کېښودل شوي وي، کله چې د جستو ( $\text{Zn}$ ) فلزي میله په  $\text{CuSO}_4$  کې کېښودل شي، د جستو ډمپلي له پاسه اسفنجي شکله ذري لیدل کېږي چې د  $\text{CuSO}_4$  د محلول ابې رنگ له منځه ځي، د  $\text{Zn}^{2+}$  آیون یې رنگه کېږي، په پورتنی تعامل کې د جستو ( $\text{Zn}$ ) فلز اکسیدي شوی او په مقابل کې د  $\text{Cu}^{2+}$  آیون ارجاع کېږي:



د  $\Delta G^0$  د مقدار زیات والی او منفي علامه یې د الکترونونو اعظمي تمایل د  $\text{Zn}$  څخه د  $\text{Cu}^{2+}$  لورته د هغه په یو موله رقیق محلول کې رابښي.

د انرژي بدلونونه په ټاکلو شرایطو کې د لومړنیو موادو او د تعامل د محصول لاندو په ماهیت او حالت پورې تړلي دي او د تعامل د میخانیکیت څخه جلا دي. که چېرې ازمایښتي دستګاه د پورتنی لیکل شوي معادلې سره سم چې په دې مبحث کې شتون لري، جوړه کړو، په دې صورت کې ډګالوانی پیل او یا د ولتا پیل لاس ته راځي. د ولتا هر پیل له دوو نیمو پیلونو څخه تشکیل شوی دی چې د تخلخل لرونکي یوې غشا او یا د یو مالګین بله په واسطه یو له بل څخه جلا شوي دي او جستي میلی د الکترو په حیث په هغه کې شتون لري؛ که چېرې مسي او جستي فلزي میلی د باندني مدار په واسطه یو د بل سره وتړو، د  $\text{Zn}$  اټومونه د دوو

الکترونونو له لاسه ورکولو څخه وروسته په  $Zn^{2+}$  ايون بدلون مومي او محلول ته دننه کېږي، لاس ته راغلي الکترونونه د بانډني دورې څخه مسي الکتروډ ته تېرېږي او د الکتروډ په واسطه د محلول د  $Cu^{2+}$  ايون سره يوځای او هغه په عنصرې مس تبديلېږي چې د مسي الکتروډ د پاسه رسوب کوي، په مسي الکتروډ کې د ارجاع عمليه ترسره کېږي چې دا ميله د کتوډ په نوم يادېږي؛ ځکه دا ميله زيات الکترونونه لري چې د جستو د مېلې څخه هغې ته لېږدول شوي دي؛ نو د جستو په ميله کې د اکسېدېشن عمليه ترسره شوی؛ ځکه دا ميله الکتروني خلا لري او الکترونونه د محلول د ايونونو څخه اخلي:

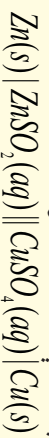


په انود کې د اکسېدېشن نيمه تعامل:

په کتوډ کې ارجاعي نيمه تعامل:

که چېرې يو ولت متر ( $V$ ) په بانډني دوره کې وتړل شي، د پوتنشيال توپير يا ولتاژ د ولت په حساب کېدای شي چې اندازه شي، د تعامل پوتنشيال توپير د الکترونونو بهير د انود څخه کتوډ خوا ته را بښي.

که چېرې وضو او يو گالواني پيل په لنډه ډول وپيلو، د هغه د بنسټي فکتورونو څخه په لاندې ډول گټه اخلو:

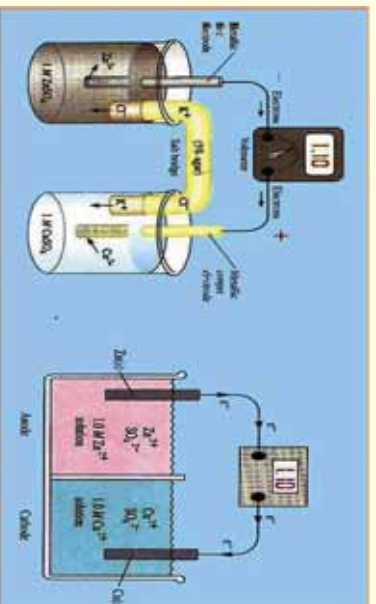


### د مالګې د پل لرونکی پيل

د گالواني پيل په پورتنۍ ليکل شوو پارامترونو کې، انود کېږي لوري ته او کتوډ بڼې لور ته ښودل شوي دي او هر نيم پيل په يو نيمگړي تعامل پورې اړه لري، په هر نيم پيل کې يو الکتروډ او الکتروليت محلول شتون لري؛ که چېرې دا اجزای د بيلا بيلو فازونو څخه وي د عمودي ليک ( $\parallel$ ) يو بل څخه جلا شويږي. مالګين پل په دوو عمودي خطونو ( $\parallel$ ) په واسطه چې يوه بلې ته موازي دي، ټاکل شوی دی، د گالواني پيل  $Zn - Cu$  د دانيل د پيل په نوم هم يادېږي. الکتروډونه کېدای شي فلزونه د بيلگې په ډول:  $Zn$  او  $Cu$  او يا گازي وي. د هيلډروجن الکتروډ چې د سټنډرډ الکتروډ په حيث په کار ورل کېږي، په (7 - 2) شکل کې ښودل شوي دي. د ولت متر په واسطه کېدای شي چې د دوو الکتروډونو د پوتنشيال توپير اندازه شي. تل د الکتروشميې د مسايلو د څيړنې لپاره لازمه ده چې د هر الکتروډ پوتنشيال په جلا جلا ډول اندازه شي؛ خو څرنگه چې تراوسه ليدل شوي دي، د دې په خاطر چې د مادي بدلونونه او تحولات وڅيړل شي، لازمه نه ده چې د هر الکتروډ پوتنشيال په مطلق ډول اندازه کړو، نو دلته کېدای شي چې سټنډرډ الکتروډ وټاکل شي او د نورو الکتروډونو پوتنشيال د هغه پر بنسټ لاس ته راوړل شي. د نړيوالو تروټونو سره سم د سټنډرډ الکتروډ په حيث د هيلډروجن الکتروډ په کارول کېږي چې د هغه په اړه په (7 - 5) مبحث کې په پوره ډول معلومات وړاندې کېږي.

### 4 - 7 د پيل محرکه قوه (Electro motive force)

په يوه برېښنايي ساحې کې د برېښنا د چارج انتقال دکار د سرته رسولو سره مل دی، د يوې نقطي څخه د



(7-1) شکل د گالواني دوه ډوله پيلونه (الف) د تېخلل لرونکې برقي بڼې د مالګين پل سره

یو الکترو د خڅه بلې نقطې (بل الکترو ته) د برېښنايي چارج (q) د نقلولو لپاره د کار اندازه د هغوی د دوو نقطو ترمنځ د پوټنسیال د توپیر سره نېغ تناسب لري. که چیرې د پوټنسیال توپیر په  $V$  او د کار اندازه په  $W$  سره ښودل کېږي؛ نو:

$$W = q \cdot V \quad \text{د پوټنسیال توپیر ضرب پر چارج = برېښنا کار}$$

د کار نړیوال سیستم واحد عبارت دی له: ولت · کولن = Joule

تل فارادي (Faraday) د برېښنا د مقدار د واحد په توګه په کار وړل کېږي، د فارادي عدد د برېښنا هغه مقدار دی چې د یو مول الکترون د چارج سره سمون لري او  $96500Cb$  کېږي، څرنگه چې د الکترون یو مول

$$F = NA \cdot e$$

سره  $6.02 \cdot 10^{23}$  شمیر الکترونونه لري؛ نو:

$$F = 6.02 \cdot 10^{23} \cdot 6.02 \cdot 10^{-19} Cb = 96500Cb$$

په پورتنۍ معادلې کې د چارج واحد په کولمب عبارت له: د برېښنا د بهیر شدت په امپیر او وخت ( $t$ ) په ثانیه کې دی؛ یعنې:

$$q = I \cdot t$$

په دې فورمول کې  $q$  د برېښنا مقدار،  $I$  د بهیر شدت او  $t$  وخت رانېښي

له دې ځایه  $I = \frac{q}{t}$  دي د برېښنا د بهیر شدت امپیر

دی چې په  $A$  ښودل شوی دی او کولمب پرثابته څه دی.

امپیر د برېښنا د بهیر شدت دی چې د  $AgNO_3$  د محلول څخه تیرېږي او د یوې ثانیه په وخت کې  $1.118mg$  په اندازه سپینو زرو ته د الکترو د پاسه رسوب ورکوي.

دا چې د یو مول الکترون چارج  $(6.02 \times 10^{23})$  الکترون،  $96485Cb$  کولمب او یو

فارادي مثل شوی دی؛ نو کېدای شي چې

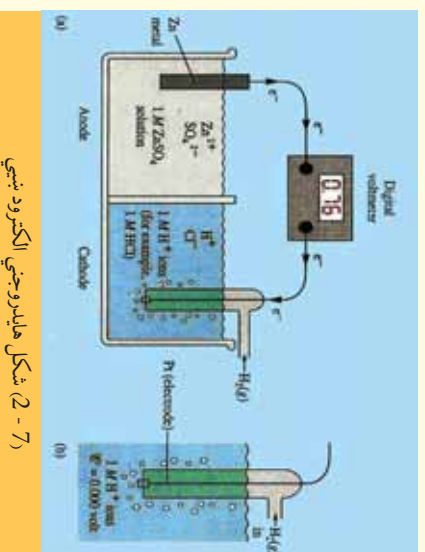
$$\frac{96485}{1.0t} \text{ cmol Electron} = \text{مول الکترون شمیر د نیمه تعامل د معادلو}$$

د الکترون د مول شمیر ( $nF$ ) او د تعامل کونکې مادې د کتلې ترمنځ د اړیکو په پام کې نیولو سره لاس ته راوړل شي.

د یو الکترو د خڅه بل الکترو ته د یو فارادي چارج د نقلولو لپاره سرته رسیدلی کار د فارادي د عدد اود دغو دوو الکترو دودنو ترمنځ د پوټنسیال توپیر د ضرب حاصل سره مساوي دی:

$$W = F \cdot \Delta V$$

په یو پیل کې د دوو الکترو دودنو ترمنځ د پوټنسیال مګریم توپیر د پیل د محرکې قوې ( $emf$ ) په نوم یادېږي چې د پیل په  $E^0$  علامې ښودل کېږي او د هغه مقدار یې د پوټنسیو متر (ولت متر) په واسطه اندازه کېږي. د پیل یوه محرکه قوه د کتود او انود د پوټنسیال د الجبري مجموعې څخه عبارت ده (څرنگه چې په جدول کې



شکل 2-7 هالیدروجنی الکترو د ښی



د ورکړ شوي پورتنشیا کیمیت د ارجاعي معادلي لپاره منفي دی؛ پر دې بنسټ په انود کې د ارجاع په کاروول علامه برعکس یعنی منفي په پام کې نیول شوی ده):

$$E_0 = E_{\text{کتود}} + E_0 = \text{پیل}$$

### 7 - 5 : د ستندرد الکترو د پورتنشیا

خرنگه چې د یو نیم پیل پورتنشیا په نېغه توگه نه شي اندازه کېدای؛ نو یو الکترو د په اختیاري ډول د سرچینې په توگه ټاکل کېږي او صفر اختیاري ولتاژ د هغې لپاره په پام کې نیسو چې وروسته د نورو الکتروډونو پورتنشیا د هغه پر بنسټ اندازه کولی شو. هغه الکترو د ستندرد الکترو د په نامه یادېږي کوم چې د هغه د نیمه پیل ټولې اجزای ستندرد او ټاکلې وي، د ستندرد الکترو لپاره داسې ټاکي چې د محلول آیون او فلز یې یو ډول وي او د آیون مولې غلظت یې د ایدیا محلول لپاره په  $25^\circ\text{C}$  کې یو وي (یا په بل عبارت د محلول آیوني فعالیت یې د یو سره مساوي دی) د هایدروجن ستندرد الکترو عبارت له هایدروجن د آیون یو مولر محلول او د هایدروجن د گاز سره په یو اتموسفیر فشار کې د پلاټین فلز په شاوخوا د تودوخې  $25^\circ\text{C}$  دی چې په لاندې ډول ښودل کېږي:

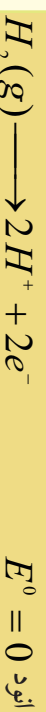
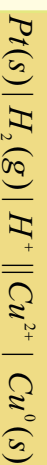


یوازې د نېروال ترون پر بنسټ د صفر اختیاري ولتاژ یا پورتنشیا د دې الکترو لپاره په پام کې نیولی شوی دی (په انود او کتود دواړو کې په پام کې نیول شوی دی) د پیل ستندرد ولتاژ په  $E^0$  ښودل شوی دی د دې نېروال ترون په اساس  $E^0 H_2 = 0$  د پیل ستندرد ولتاژ د انود او کتود د ستندرد ولتاژ د الجبري مجموعې څخه عبارت دی .

$$E^0_{\text{انود}} = E^0_{\text{کتود}} + E^0_{\text{پیل}}$$

**مثال:** یو پیل له مس ستندرد الکترو دمس - مس آیون او یا د هایدروجن د ستندرد الکترو څخه په لاس راوړو چې د پیل ولتاژ د تودوخې په  $25^\circ\text{C}$  کې مساوي په  $0.34\text{V}$  ولت دی، الکترونونه د هایدروجن د الکترو له باندیني دورې څخه وځي، د مس آیون ټاکلی پورتنشیا وټاکي.

حل:



دا چې  $E^0_{\text{cathode}} + E^0_{\text{anode}}$  کېږي؛ نو:

$$E^0 = E^0_{\text{cathode}} + E^0_{\text{anode}} = 0.34V - 0$$

$$E^0_{\text{Cu}} = E^0 + E^0_{H_2} = 0.34V - 0 = 0.34V$$

خړنگه چې د اکسیدیشن تعامل په انود کې ترسره کېږي، په انود کې پیدا شوی پوتنشیل د اکسیدیشن د پوتنشیل په نوم یادوي په دې ترتیب په کتود کې پیدا شوی پوتنشیل د ریداکشن د پوتنشیل په نوم یادوي کله چې دیو الکترو د پوتنشیل وټاکل شو، په دې بنسټ له هغه څخه دټاکلی پوتنشیل په حیث گټه اخیستل کېږي په دې بنسټ د نورو الکترونو سټنډرډ پوتنشیل په لاس راوړي اود دې جمع شوو ټاکلو پوتنشیلونو مجموعه په جدول کې لیکل شوي ده.

(7 - 1) جدول د ارجاعي ټاکلی پوتنشیل د نیمه تعاملونو شمیر په 25 درجو کې

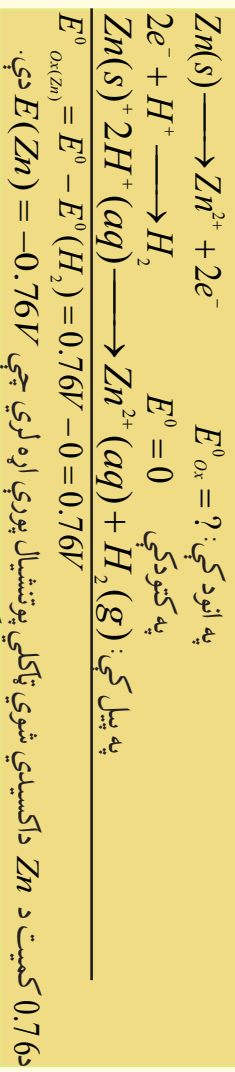
کتود	تعامل کتود	$V/E^\circ$ و لټ
$Li^+   Li$	$Li^+ + 1e \rightleftharpoons Li$	-3.04
$K^+   K$	$K^+ + 1e \rightleftharpoons K$	-2.92
$Ca^{2+}   Ca$	$Ca^{2+} + 2e \rightleftharpoons Ca$	-2.76
$Na^+   Na$	$Na^+ + 1e \rightleftharpoons Na$	-2.71
$Mg^2   Mg$	$Mg^{2+} + 2e \rightleftharpoons Mg$	-2.38
$Al^{3+}   Al$	$Al^{3+} + 3e \rightleftharpoons Al$	-1.66
$Zn^{2+}   Zn$	$Zn^{2+} + 2e \rightleftharpoons Zn$	-0.76
$Cr^{3+}   Cr$	$Cr^{3+} + 3e \rightleftharpoons Cr$	-0.74
$Fe^{2+}   Fe$	$Fe^{2+} + 2e \rightleftharpoons Fe$	-0.44
$Cd^{2+}   Cd$	$Cd^{2+} + 2e \rightleftharpoons Cd$	-0.40
$Ni^{2+}   Ni$	$Ni^{2+} + 2e \rightleftharpoons Ni$	-0.23
$Sn^{2+}   Sn$	$Sn^{2+} + 2e \rightleftharpoons Sn$	-0.14
$Pb^{2+}   Pb$	$Pb^{2+} + 2e \rightleftharpoons Pb$	-0.13

$Fe^{3+}   Fe$	$Fe^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Fe$	-0.04
$2H^+   H_2, Pt$	$2H^+ + 1e^- \rightleftharpoons H_2$	0.00
$Sn^{4+}   Sn$	$Sn^{4+} + 4e^- \rightleftharpoons Sn$	0.15
$Cu^{2+}   Cu^+$	$Cu^{2+} + 1e^- \rightleftharpoons Cu^+$	0.16
$ClO^- , ClO_3^- , OH^-   Pt$	$ClO_3^- + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons ClO_3^- + 4OH^-$	0.17
$Cl_4^-   AgCl   Ag$	$AgCl(s) \rightleftharpoons Ag(s) + Cl^-$	0.22
$Cu^{2+}   Cu$	$AgCl(s) \rightleftharpoons Ag(s) + Cl^-$	0.34
$ClO_3^- , ClO_2^- , OH^-   Pt$	$ClO_3^- + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons ClO_2^- + 2OH^-$	0.35
$IO^- , I^- , OH^-   Pt$	$IO^- + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons I^- + 2OH^-$	0.49
$Cu^{2+}   Cu$	$Cu^{2+} + 1e^- \rightleftharpoons Cu$	0.52
$I^-   I_2   Pt$	$I_2(s) + 2e^- \rightleftharpoons 2I^-$	0,54
$ClO_2^- , ClO^- , OH^-   Pt$	$ClO_2^- + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons ClO^- + 2OH^-$	0.59
$Fe^{3+} , Fe^{2+}   Pt$	$Fe^{3+} + 1e^- \rightleftharpoons Fe^{2+}$	0.77
$Hg^{2+}   Hg$	$Hg^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Hg$	0.80
$Ag^+   Ag$	$Ag^+ + 1e^- \rightleftharpoons Ag$	0.80
$Hg^+   Hg$	$Hg^+ + 1e^- \rightleftharpoons Hg$	0.85
$ClO^- , Cl^- , OH^-   Pt$	$ClO^- + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons Cl^- + 2OH^-$	0.90
$2Hg^+ , 2Hg^{2+}   Pt$	$2Hg^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2Hg^{2+}$	0.90



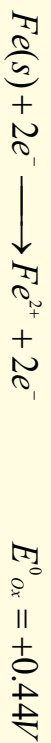
$NO_3^-, H^+   NO   Pt$	$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \rightleftharpoons NO + 2H_2O$	0.96
$Br_2(l)   2Br^-$	$Br_2(l) + 2e^- \rightleftharpoons 2Br^-$	1.07
$O_2   H   Pt$	$O_2 + 4H + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O$	1.23
$Cr_2O_7^{2-}, Cr^{3+}, H^+   Pt$	$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightleftharpoons 2Cr^{3+} + 7H_2O$	1.33
$Cl^-   Cl_2   Pt$	$Cl_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2Cl^-$	1.36
$Ce^{4+}, Ce^{3+}   Pt$	$Ce^{4+} + 1e^- \rightleftharpoons Ce^{3+}$	1.44
$MnO_4^-, Mn^{2+}, H^+   Pt$	$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$	1.51
$H_2O_2, H^+   Pt$	$H_2O_2 + H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O$	1.78
$Co^{3+}, Co^{2+}   Pt$	$H_2O_2 + H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O$	1.82
$H^+, O_3, O_2   Pt$	$2H^+ + O_3 + 2e^- \rightleftharpoons O_2 + H_2O$	2.07
$F^-   F_2   Pt$	$F_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2F^-$	2.87

مثال: یو گالوانی پیل چې د جستو د ټاکلي الکترولود، د جستو د این او هایدروجن د ټاکلي الکترولود څخه جوړ شوی دی، په  $25^\circ C$  د  $0.76V$  ولتاژ لري، که دکمو ټاکلي الکترولود هایدروجن وي، د  $Zn^{2+} - Zn$  ټاکلي پوټنسیال محاسبه کړي. حل:



د نړیوالو تروټونو سره سم د اروزنده بیلابیلو نیمگرو تعاملونو د ارجاع کیدونکو ټاکلي پوټنسیال په جدولونو کې لیکل شوی دی چې په (1) جدول کې لیدل کېږي. که چېرې نیمه تعامل د اکسیدي کیدونکي په بڼه په کارول شوی وي نو د هغې د قیمت علامه د ارجاع کیدونکي د علامې برعکس ده؛ مثال:





په (7-1) جدول کې د لیکل شوو کمیتونو څخه کېدای شي چې په لاندې موارد کې گټه واخیستل شي:

الف - د پیل د ټاکلې پوتنسیال د محاسبې لپاره.

ب- په پیل کې په خپل سر تعاملونو په اړه وړاندوینه کې.

ج- د فلزونو او مرکبونو د اکسیدیشن (*Oxidation*) د نسبي قدرت پرتله کوم چې د هغوی د اکسیدیشن نیمگړي تعاملونه په لومړي جدول کې لیکل شوي دي.

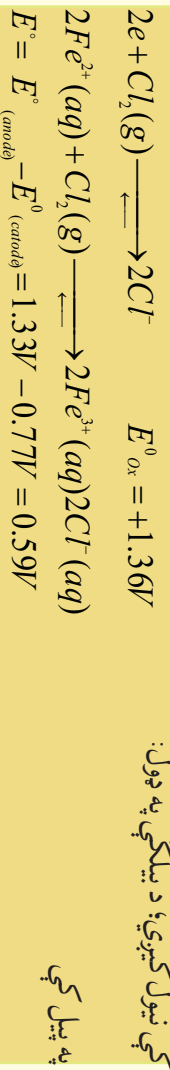
د- د فلزونو او مرکبونو د ارجاعي (*Reduction*) قدرت پرتله کوم چې د هغوی نیمه ارجاعي تعاملونه په (7-1) جدول کې لیکل شوي دي.

**مثال:** د (7-1) جدول څخه په گټه اخیستلو سره ، د لاندې جوړښت لرونکي پیل ټاکلی ولناژ محاسبه کړئ:



حل:

په (7-1) جدول کې نیمگړي ارجاعي تعاملونه او د ارجاع (*Reduction*) ټاکلې پوتنسیالونه ټاکل شوي دي ؛ که چېرې د اکسیدیشن نیمگړي تعاملونه غوښتنه وي ، د ولناژ د کیمت اړوند علامه معکوسه په پام کې نیول کېږي ؛ د بیلگې په ډول:



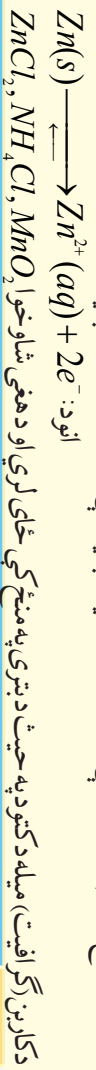
د یادوني وړ ده دا چې په اود کې د اکسیدیشن نیمگړي تعامل په دوو ضرب شوي ؛ خو د هغه *Oxidation* پوتنسیال په دوو نه ضرب کېږي ؛ ځکه د یوې مستقلې مادې *Reductions* یا *Oxidation* د پاره اړونده ولناژ د همدې مادې مقدار دی.

**یادونه:** هغه ولناژ چې یو پیل یې منځته راوړي ، په پیل کې د لومړنیو موادو او تعامل د محصولو د مقدار (سټیکو متری) څخه مستقل دي ؛ ځکه د پیل ولناژ یوازې د لومړنیو موادو او تعامل د محصول په ماهیت او حالت پورې تړلی دی.

7-6 : **وچ او لاندو پیلونه (تجارتی بټری)**  
د گالوانیک د پیلونو څخه هره ورځ د بریښنا د تولید او د بریښنايي انرژي د سرچینې په توگه د گټې اخیستني لاندې نیول کېږي ، ځینې د هغوی څخه په لاندې ډول د څیړني لاندې نیول کېږي:

### وچي بټری

وچي بټری (معمولی بټری د 1.5V ولټې ، وړې او متوسطې اندازې) د گالوانیک د بټری بڼه بیلگه ده. د وچي بټری استوانه یې شکل د جستو څخه جوړ شوي دي چې د پیل اود یې تشکیل کړی دی ، د بټری څخه د بریښنا د نیغ بهیر په وخت کې جست اکسیدي کېږي چې الکترونونه ازاد کېږي:



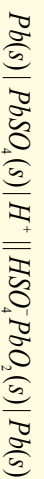
د موادو خمیرې په واسطه پورینل شوي ده، دکتود او جستې استوانې ترمنځ یوه د تیریدو نیمه گړې غښتا شتون لري. په احتمالي توگه په دې ډول بټریو کې لاندې تعاملونه ترسره کېږي (د بټرۍ په منځ کې د تعاملونو خرنګوالی بشپړ نیشل شوی نه دی):



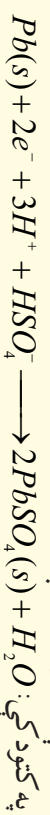
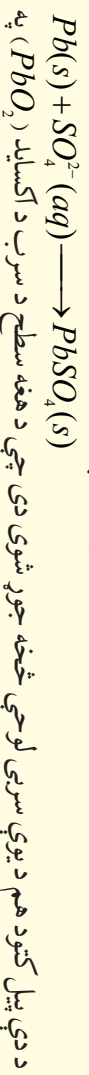
د جستو کټونونه د تیریدو نیمگړې غښتا څخه تیرېږي چې په کتود کې د حاصل شوي امونیا سره تعامل کوي.

### سربې بټري

د انرژۍ دزبرمو لپاره د ډیرو مهمو وسایلو څخه یوه سربې بټری ده چې د هغې انځور په (4 - 7) شکل کې بنیودل شوی دی او په لاندې ډول وړاندې کېږي:



د سربې بټرۍ انود بشپړ چارج شوی او له یوې سفنجي سطحې لرونکې سربې لوجي څخه جوړ شوی دی، کله چې اکسیدي کېږي، په  $Pb^{2+}$  بدلون مومي او د  $SO_4^{2-}$  د اېون سره تعامل کوي چې  $PbSO_4$  مرکب تشکیل او دا مرکب د انود د سفنجي سطحې برسېره رسوب کوي:

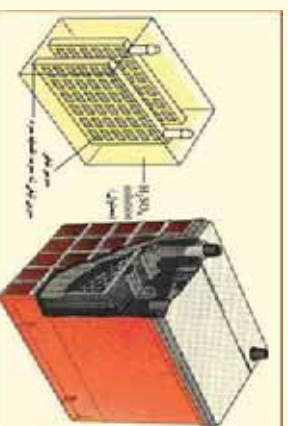
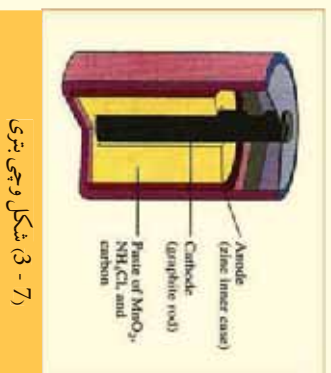


جامد  $PbSO_4$  په ډواروالکټرودونو کې تشکیل شوی او د سربې لوجو له پاسه یې رسوب کړی دی چې د محلول  $H^+$  او  $HSO_4^{2-}$  ايونونه په مصرف رسېدلي دي.

کله چې بټري چارجېږي معکوس تعامل په انود او کتود کې ترسره او په پایله کې  $PbSO_4$  په  $PbO_2$  او په فلزي  $Pb$  تبدیلېږي:

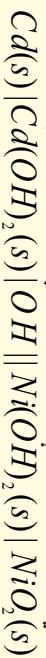


په بټریو کې  $H_2SO_4$  نسبي رول لري چې غلظت یې باید پرله پسې اندازه شي، د دې ډول بټرۍ څخه حاصل شوی ولټاژ  $2V$  وي، که چېرې د هغې شپږ عدده په پرله پسې ډول یو د بل سره وتړل شي،  $12V$  بټرۍ د موټرونو د پاره تر لاسه کېږي.

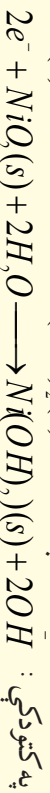


## د نیکل - کدیمیم بټري

د نیکل او کدیمیم د بټري څخه په ساعتونو او د حساب په ماشینونو کې گټه اخیستل کېږي چې ځینې د هغوی دنیا چارج کېدو وړ هم دي ، دا بټری د سربني بټريو څخه سپکې دي او په لاندې ډول شودل کېږي:



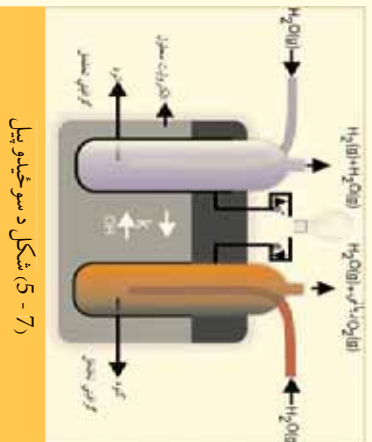
ددې بټريو د گټه اخیستلو په وخت کې لاندې تعاملونه ترسره کېږي:



ددې ډول بټريو د مهمو ځانګړتیاوو څخه یوه دا ده چې د هغې ولټاژ تل ثابت کار ترسره کوي تر څو څه ناڅه په مکمل ډول خالي شي؛ ځکه د پیل په دننه کې د آیونونو غلظت د گټې اخیستني په وخت کې بدلون نه مومي.

## د سوخیدو پیل (FuelCell)

هغه پیل چې لومړني مواد په دوامداره ډول پیل ته ور دننه او دبرښنايي انرژي د تولید لامل ګرځي، د سوخیدو د پیل په نوم یادېږي چې د هغې نمونه په (7-5) شکل کې لیدل کېږي، په دې ډول پیلونو کې د هایدروجن او اکسیجن ګاز په مصرف رسېږي او اوبه تولیدېږي. د دوی الکتروډونه د متخلخل کاربن او د پلاټین یا سینیټو زرو او یا دځینو نورو انتقالی فلزونو کتلزاتونو سره یو ځای جوړ شوي دي چې د هغې په الکتروډونو کې لاندې تعاملونه ترسره کېږي:



(7-5) شکل د سوخیدو پیل



## 7-7: د پیل په ولټاژ باندې د غلظت اغیزې

له یو ولټا پیل څخه لاس ته راغلی ولټاژ د لومړنیو او د محصولو لومړنیو سره نښه اړیکه لري، د دې دوه کمیتونو ترمنځ اړیکه کېدای شي د یوې معادلې په واسطه وښودل شي، د سټنډرډ پیل Zn - Cu د دانیل پیل  $\text{Cu(s)} | \text{Cu}^{2+} | \text{Zn}^{2+} | \text{Zn(s)}$  په پام کې نیسو:

په  $25^\circ\text{C}$  کې د دې پیل ولټاژ  $1.10\text{V}$  دی، خوکه چېرې د  $\text{Zn}^{2+}$  او  $\text{Cu}^{2+}$  محلول غلظت د یو څخه ټیټ وي، د پیل ولټاژ به څومره وي؟

په  $\text{Cu(s)} + \text{Zn}^{2+} \longrightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{Zn(s)}$  تعامل کې د پیل محرکه قوه د  $\text{Zn}^{2+}$  او  $\text{Cu}^{2+}$  آیونونو د غلظت سره اړیکه لري؛ نوله دې کبله دا ولټاژ  $1.1\text{V}$  یوازې د دې هغه حالت پورې اړه لري کوم چې د هر آیون غلظت یو واحد وي.



## د اووم څپرکي لنډيز

\*الکتروشیمی د کیمیايي انرژي د تبدیل مطالعه په برېښنايي انرژي (د گالوانیک پیل) او دهغه برعکس د برېښنايي انرژي تبدیل په کیمیايي انرژي (الکترولیز) ده.

\* د برېښنا نه تیروونکي (عایق): د هغه موادو څخه عبارت دي چې د هغوی څخه د برېښنا بهیر نه شي تیریدای؛ بیلگه یې کېدای شي ربر، وچ لرگی، تیل او نور وویلی شي.

\* هغه جسمونه چې د هغوی څخه د برېښنا بهیر تیرېږي، د برېښنا تیروونکو جسمونو په نوم یادېږي.

\* د تیروونکو هغه ډول چې د برېښنا بهیر د ولې کېدو په حالت او یا د ایوني محلول په ډول د ځان څخه تیروي، دا ډول تیرونکي چې د برېښنا بهیر ته د محلول په شکل د خپل ځان څخه د تیریدو اجازه ورکوي، د الکترولیت په نوم یادېږي چې بیلگې یې کېدای شي د مالګو، تیزابونو او القلیو محلولونه وویل شي.

\* د اکسیدیشن تعاملونه هغه کیمیايي تعاملونو دي چې د تعامل کوونکو موادو مالیکولونه الکترونونه د لاسه ورکوي او د هغوی مثبت چارج زیاتېږي.

په یو کیمیاوي تعامل کې د ارجاع یا ریډکشن عملیه دهایدوجن نسیول دي؛ خو په عمومي ډول د مثبت چارج ښکته کېدل او د منفي چارج لوړېدلو ته ارجاع یا ریډکشن (Reduction) وایي.

\* کیمیاوي برېښنايي پیل (Electrochemistry cell) هغه وسیله ده چې په هغې کې کیمیايي انرژي په برېښنايي انرژي او برېښنايي انرژي په کیمیايي بدلون مومي.

\* په یوه برېښنايي ساحه کې د برېښنا د چارج انتقال د سرتو رسولو سره مل دی، د یوې نقطې څخه (د یو الکترون څخه) بلې نقطې (بل الکترونه) ته د برېښنايي چارج (q) د نقلولو لپاره دکار اندازه د هغوی د دوو نقطو ترمنځ د پوتنشیال د توپیر سره نېغ تناسب لري.

\* تل فارادي (Faraday) د برېښنا د مقدار د واحد په توګه په کار وړل کېږي، د فارادي عدد د برېښنا هغه مقدار دی چې د یو مول الکترون د چارج سره سمون لري او  $96500\text{ Cb}$  کېږي.

\* هغه الکترون د ستندرد الکترون په نامه یادېږي کوم چې د هغه د نیمه پیل ټولې اجزای ستندرد او ټاکلې وي. د یوه پیل محرکه قوه د کتود او انود د پوتنشیال د الجبري مجموعې څخه عبارت ده (څرنگه چې په جدول کې د ورکړ شوي پوتنشیال کمیت د ارجاعي معادلي لپاره منفي دی؛ پردي بنسټ په انود کې د ارجاع په کارول علامه برعکس یخني منفي په پام کې نیول شوی ده):

$$E^0_{\text{انود}} + E^0_{\text{کتود}} = E^0_{\text{پیل}}$$

د هایدروجن ستندرد الکترون عبارت د هایدروجن له ایون څخه په یو موله محلول او د هایدروجن د گاز سره په یو اتموسفیر فشار کې د پلاتین د فلز په شاوخوا د تودوخې په  $25^\circ\text{C}$  کې دی.

هغه ولتاژ چې یو پیل یې منځته راوړي، په پیل کې د لومړنیو موادو او تعامل د محصولو د مقدار څخه مستقل (سټیکيومتري) دی؛ ځکه د پیل ولتاژ یوازې د لومړنیو موادو او تعامل د محصول په ماهیت او حالت پورې تړلی دی

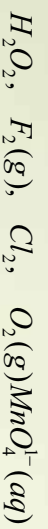
## د اووم څپرکي پوښتني

1 - هغه مواد چې د برېښنا بهیر ورڅخه نه شي تیریدای د ..... په نوم یادېږي.



- الف- تیروونکی ب- نیمگري تیروونکی ج- عایق د- هیخ یو
- 2- لومړی ډول تیرونکی: د تیروونکو هغه ډول دی چې:
- الف- د ازادو الکترونونو لرونکی دی ب- د بریښنا بهیر یو شان او ملامت تیروي
- ج- الف او ب دواړه د- هیخ یو
- 3- هر څومره چې محلول رقیق وي په همافه اندازه د هغه بریښنایي تیرونه ..... ده.
- الف- ډیره ب- لږه ج- متوسطه د- غلظت تیرونی سره اړیکه نه لري.
- 4- کیمیايي بریښنایي پیل هغه وسیله ده چې په هغه کې ..... بدلون مومي.
- الف- کیمیايي انرژي په بریښنایي ب- بریښنایي انرژي په کیمیاوي
- ج- الف او ب دواړه د- هیخ یو
- 5- د بریښنایي چارج (q) د نقلولو لپاره د کار اندازه یوې تقطې څخه (د یو الکترو د څخه) بلې تقطې ته بل الکترو دته) د کوم فارمول په واسطه محاسبه کېږي؟
- الف-  $W = q \cdot V$  ب- د پوټنسیال ضرب پر چارج= بریښنایي کار
- ج- الف او ب دواړه د- هیخ یو
- 6- په انود کې کوم یو د لاندې تعاملونو څخه ترسره کېږي؟
- الف- اکسیدیشن ب- ارجاع ج- ریډکشن د- ب او ج دواړه
- 7- یو د ډیرو مهمو وسایلو څخه چې د انرژي د زرمه کولو لپاره په کارول کېږي..... ده.
- الف- د کدیمیم- نیکل بټري ب- سرسې بټری ج- نیکلي د- هیخ یو
- 8- د هایدروجن ټاکنی الکترو د ولټاژ ..... منل شوی دی.
- الف- 1 ج- 2 د- 4 د- صفر
- 9- هغه پیل چې په هغه کې لومړني مواد په پرله پسې ډول په پیل کې دننه شوي او د بریښنایي انرژي د منځته راټولو لامل ګرځېدلي دي..... په نوم یادېږي.
- الف- د سوځېدلو پیل ب- سرسې پیل ج- وچ پیل د- غلظتي پیل
- 10- د یو پیل محرکه قوه عبارت له ..... دیوټنسیال الجبري مجموعی څخه ده.
- الف- انود ب- کتود ج- محرکه قوه د- الف او ب دواړه سم دي
- 11- هغه ولټاژ چې یو پیل یې منځته راوړي د ..... مقدار (دستخو متري) څخه مستقل دی کوم چې په پیل کې دی.
- الف- تعامل کوونکی لومړني مواد ب- د تعامل محصول
- ج- الف او ب دواړه د- هیخ یو
- تشریحي پوښتني**
- 1- په لاندې پیلونو کې د انود او کتود د اکسیدیشن- ریډکشن د تعاملونو نیمه معادلي ولیکئ.
- $$Fe | Fe^{2+}(aq) || Fe^{3+}(aq) | Fe$$
- $$Ni(s) | Ni^{2+}(aq) || HCl(aq) | H_2(g) | Pt(s)$$
- 2- د  $PdCl_4^{2-}$  په عوض  $Ag$  کولای شي  $I_2$  پر  $Ag^+$  نه شي اکسیدي کولای، د ریډکشن د پوټنسیال اندازه  $PdCl_4^{2-}$  سره محاسبه کوئ.
- 3- د څلور فلزو  $A.B.C.D$  لپاره دا لاندې خواص ټاکل شوي دي:

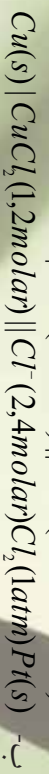
- الف- 4 او C د یو مولره کلورینک اسید سره تعامل کړي او  $H_2$  یې آزاد کړی دی .
- ب- کله چې C د فلزونو ایوني محلولونو کې زبات کړی شي  $B.A.D$  تشکيلیږي.
- ج- D د  $B^{2+}$  ایون ارجاع او د B فلز،  $D^{2+}$  تولیدوي. د پورتنیو اطلاعاتو په پام کې نیولو سره سم د څلور فلزونه د ارجاعي قدرت په زیاتوالي ترتیب کړی.
- 4 - لاندې اکسیدي کونکي موادشون لري:



الف- د پورتنیو اکسیدي کونکو موادو څخه کوم یو د اکسیدیشن قدرت د  $pH$  پورې تړلي دی او کوم یو دی ایونونو د اکسیدیشن قدرت د  $pH$  پورې تړلی نه دی؟

ب- پورتنی اکسید کونکي په کوم محیط د (تیزابي او یا قلوي) د اکسیدي کولو لوره وړتیا لري؟ هر یو یې توضیح کړی.

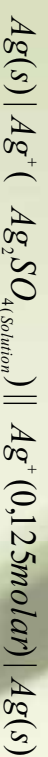
- 5 - د ارجاعي موادو د ټاکلی پوښتنیال د جدول په پام کې نیولو سره، د نیمگړو تعاملونو لپاره روښانه کړی چې:
- الف- هغه مواد چې  $Fe^{2+}$  په  $Fe^{3+}$  ارجاع کوي؛ خو  $Fe^{2+}$  په  $Fe$  ارجاع کولی نه شي ، دا کوم دي ؟
- ب- هغه مواد چې  $Fe^{3+}$  په  $Fe^{2+}$  ارجاع کوي؛ خو  $Fe^{3+}$  ارجاع کولی نه شي کوم دي ؟
- ج- آیا  $Zn(s)$  کولای شي چې  $Al^{3+}$  تعویض کړی؟
- د- یا  $O_2(g)$  کولای شي چې په تیزابي محلول کې  $Mn^{2+}(aq)$  په  $MnO_2$  تبدیل کړي ؟
- 6 - د لاندې پیلونو ولناثر محاسبه کړی.



7 - د لاندې ځانگړتیا لرونکي پیل  $pH$  به څومره وي ؟ که چېرې ولناثر یې  $0.38V$  وي

$$Pt | H_2(1,4\text{atm}) || H^+(0,67\text{molar}) | Fe^{2+}(s)$$

9 - د لاندې ځانگړتیا لرونکي گالوانیک پیل  $E^0$  به څومره وي؟ کوم چې د هغه  $1.4 \cdot 10^{-5}$  او مرکب  $Ag_2SO_4$  وي:



10 - زده کونکي په اوبو کې د  $PbSO_4$  د حل کولو د پیلو له لاسته راوړلو لپاره، پیل د لاندې ځانگړتیاو په لړلو سره جوړوي کوم چې د تودوخې په  $25^\circ C$  کې د هغه ولناثر  $0,54$  دي:



11 - یو پیل د هایدروجن دوه الکتروده لری چې د هایدروجن د ایونونو غلظت  $(H^+)$  په اود کې  $10^{-8}$  مولره او په کتود  $0.025$  مولره دی، د پیل پوښتنیال لاس ته راوړی.

## الکترو لیز

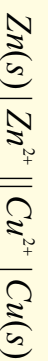


- د بریښنا په واسطه د یو مرکب د توره کیدلو عملیه د الکترو لیز په نوم یادېږي، په دې عملیه کې کیمیايي انرژي د بریښنايي انرژي بدلون مومي. په دې هکله پوښتنه کړې چې کوم وسایط کولای شي پورتنۍ عملیه ترسره کړي؟ الکترو لیتیکي پیلونه څه شی دي؟
- د الکترو لیز تعاملونه کوم ډول تعاملونه دي؟ په کومو برخو کې کیدای شي چې د الکترو لیز تعاملونو څخه ګټه واخستل شي؟ د الکترو لیز مقدارې قانون کوم مطبونه رازده کوي؟ د دې څپرکي په مطالعې به وکولای شئ چې پورتنیو پوښتنو او هغوی ته ورته پوښتنو ته ځواب ورکړئ.

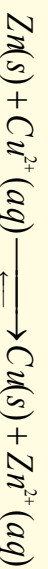
## 8 - 1: الکتروليتي ٻيلو نه

هغه ٻيل ڇي په هغه کي برښنايي انرژي په کيميايي انرژي بدليږي، د الکتروليزو لو ښي ٻيل په نوم ياديږي. د برښنا د بهير په واسطه د يو مرکب د ټوټه کيدو عمليه د الکتروليز په نوم ياديږي، په دې عمليي کي کيميايي انرژي په برښنايي انرژي بدليږي.

که چيري د آيونني مرکب دويلي شوي حالت څخه او يا د يو الکتروليت محلول څخه د برښنا بهتر تير کړای شي، يو کيميايي بدلون ليدل کيږي چې د الکتروليز په نوم ياديږي. د الکتروليزو ډول دستگه شتون لري چې د حجري د الکتروليز د ٻيلونو (Electrolytic Cell) څخه عبارت دي، په دې ٻيلونو کي د باندينيو سرچينو څخه د برښنايي انرژي د برابرولو په واسطه، کيميايي تعامل تر سره کيږي؛ د بيلگي په ډول: د دانيل ٻيل په پام کي نيسو:



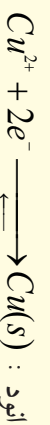
په ټاکلي حالت کي ددې ٻيلونو ولټاژ  $1.10V$  دی چې الکترولونه د بانديني مدار له لاري (بانديني ترکيب څخه) جستي الکترولود (انود) څخه مسي الکترولود (کټود) ته بهير لري. په پايله کي په خپل سر تعامل تر سره کيږي:



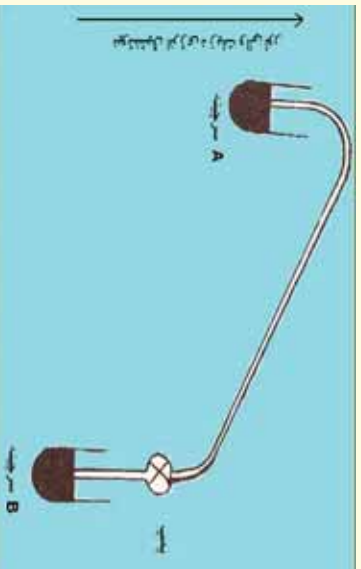
که چيري ډبرښنا بهير په  $1.09V$  ولټاژ سره په بانديني لاري د دانيل د ٻيل په دوره کي په مخالف لوري وارد کړل شي؛ نو څرنگه چې د ٻيل ولټاژ  $1.10V$  دی اود مخالف جريان څخه ډير زيات دی، په خپل سر تعامل تر سره کيږي او الکترولونه به د جست د الکترولود څخه د مس الکترولود ته بهير ومومي؛ که دباندني مولد ولټاژ تر سره  $1.10V$  اوږي، نو د الکترولودونو تعادل به برابر وي او په عمومي ډول په دواړو لورو به تعاملونه يو شان تر سره شي چې دا ميخانيکيت د پرتسيو مترۍ د عمل د ولټاژ اندازه کولو لپاره دی:



که چيري د بانديني مولد ولټاژ په مخالف لوري کي د  $1.1V$  څخه (د بيلگي په ډول  $1.2V$  ته) لوړ کړو، الکترولونه د جست د الکترولود د لور څخه بهير مومي، د الکترولود د کټود په شکل ځان ښکاره او په عين وخت کي الکترولونه د مسي الکترولود څخه ځي او دا الکترولود د انود بڼه ځانته غوره کوي، دا ډول ٻيل د الکتروليز حجري د ٻيل په نوم ياديږي چې تر سره شوي تعاملونه د الکتروليز د حجري په ٻيل کي په لاندي ډول دي:



په عملي توگه کیدای شي چې دپورتيو توضيحاتو سره سم، هرگالواني پيل دالکتروليز حجري په پيل بدلون



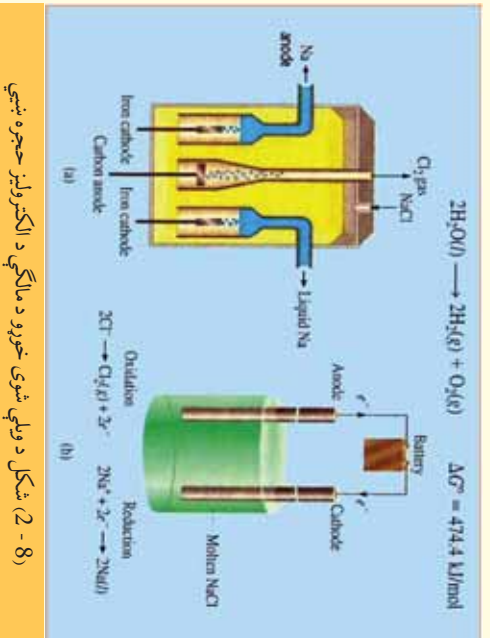
(8 - 1) شکل د گالوانيک او الکتروليز د حجري پيل د عمل سببه د اوبو د دوولولونو سره دارتفاع اختلاف له لرلو

و مومي. د تعاملونو د روښنايتيا لپاره په گالوانيک او الکتروليز حجرو پيل کې کيدای شي لومړني مواد او دهغه محصول د اوبو دوو سرچينو نيم ډک لوبڼې د (8 - 1) شکل سره سم په پام کې ونیول شي؛ داسې چې ددې لوبڼو څخه يوبلې په لوړه سطحه يو له بل څخه شتون ولري چې دلته د اوبو سيفون منځته راغلی او اوبه به په خپل سر د A له لوري سرچينې څخه د B پټې سرچينې ته بهيرو مومي؛ که چېرې وغواړو چې اوبه د B سرچينې څخه د A سرچينې ته بيرته بهير ومومي، اړتيا ده چې د يو پمپ څخه گټه واخلو؛

خو که دپمپ کرښه ودرېږي، اوبه به بيرته د A سرچينې څخه د B سرچينې ته بهير ومومي؛ د الکتروليز د عمل پر بنسټ عنصرونه او کيميايي مواد لاس ته راوړل کېږي.

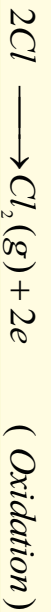
## 8 - 2: د ويلې شوی خوړو د مالګې الکتروليز

په C 800° توډوخه کې د خوړو د مالګې بلورې شبکه په ويلې کيدو پيل کوي او ددې عملي تر پايه پورې توډوخه ثابته پاتې کېږي. ويلې شوی سوډيم کلورايد د برېښنا بهير ته په ښه توگه د تيريدو اجازت ورکوي او که چېرې په يو فلزي لوبڼې کې کارېږي الکتروود دانو په توگه ځای په ځای شي اود لوبڼې د فلز څخه د کتود په توگه کار واخيستل شي؛ که د هغوي په منځ کې ويلې شوې مالګه ځای پر ځای شي، انود او کتود

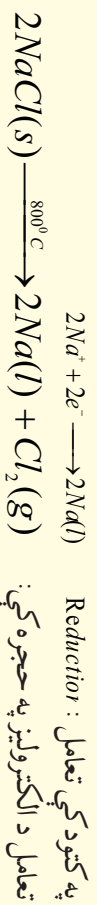


(8 - 2) شکل د ويلې شوی خوړو د مالګې د الکتروليز حجرو نښي

د برېښنا د بهير په سرچينې پورې وتړل شي، د سوډيم ايون ( $Na^+$ ) کتود ته او د کلورايد آيون ( $Cl^-$ ) انود ته ځي، د سوډيم آيونونه د لوبڼې فلزي ديوال کتود څخه الکترون تر لاسه اود سوډيم په اتومونو بدلون مومي چې په جرقه يي بڼه په زړو وړانگو ليدل کېږي اودا وړانګې د سوډيم او اکسيجن له تعامل څخه منځ ته راځي؛ د بيلګې په ډول: د ويلې شوی خوړو د مالګې د الکتروليز څخه ناڅه C 800° توډوخه، د کلورين گاز اود سوډيم فلز د لاندې معادلې سره سم لاسته راځي:



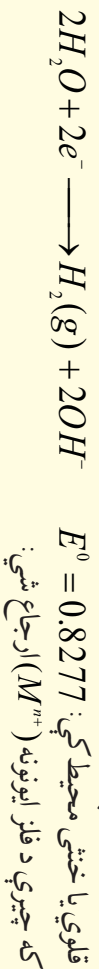
په انود کې تعامل:



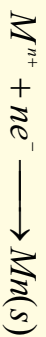
8 - 2 شکل د مالګې الکترولیز راښيي.

### 8 - 3: په اوبلن محیط کې د الکترولیز تعاملونه:

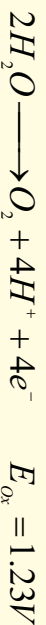
د الکترولیز عملیه له اوبو څخه پرته محیط او په اوبلن محیط کې توپیر لري؛ ځکه د اوبو د  $H^+$  او  $OH^-$  آیونونو شتون کېدای شي په کټود او انود کې لاندې تعاملونه ترسره کړي:



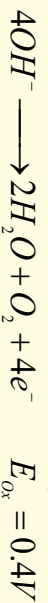
که چیرې د فلز آیونونه ( $M^{n+}$ ) ارجاع شي:



د فلزي آیونونو پوتنسیال په تیزابي محیط کې د صفر څخه ډیر لوړ دی او په قلوي یا خنثي محیط کې  $0.83V$  - څخه ډیره لوړه وي؛ نو دلته مناسب عمل هغه دی چې اوبه باید د دوو لاندې تعاملونو سره سم پوپه شي (په انود کې):



تیزابي محیط:

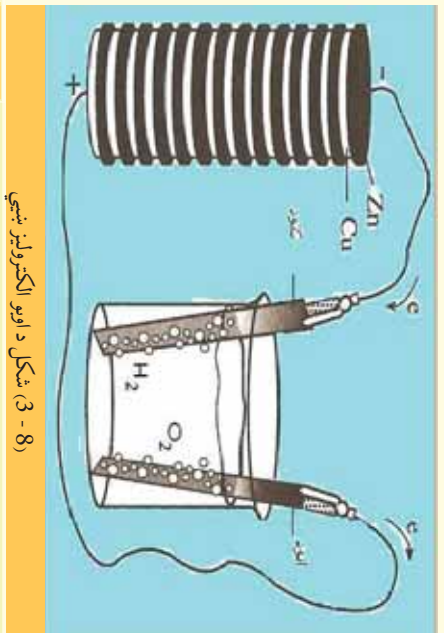
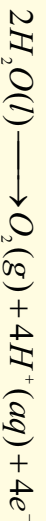
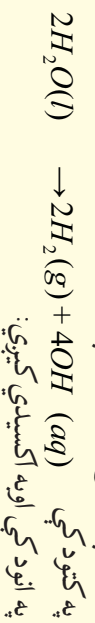


په القالی یا خنثي محیط کې:



که چیرې آیون ( $X^{n-}$ ) اکسیدې شي:

د هغه پوتنسیال په تیزابي محیط کې  $1.32V$  - اوبه قلوي یا خنثي محیط کې له  $0.4V$  - څخه ټیټ وي؛ نو د هغوی پر ځای اوبه تجزیه کېږي؛ د بېلګې په ډول: که چیرې د پرتاشیم نایتریت محلول الکترولیز شي، د هایدرولیز محصول یې هایدروجن او اکسیجن دي؛ څرنگه چې په لاندې معادلي کې لیدل کېږي، اوبه په کټود کې ارجاع او په انود کې اکسیدې کېږي:

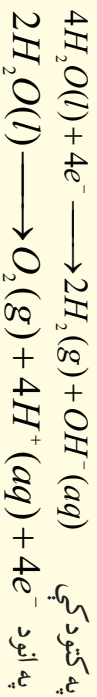


8 - 3) شکل د اوبو الکترولیز ښيي

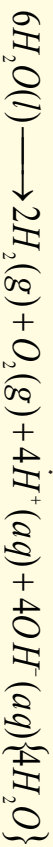
که چیرې د تیزاب - قلوي ښودونکو څخه دانود او کټود په شاوخوا کې ګڼه واخیستل شي، د رنگ بدلونونه راښيي چې د انود په شاوخوا محلول تیزابي اود کټود په شاوخوا کې محلول قلوي دی:

په یو ټاکلي وخت کې مصرف شوي الکترونونه د تولید شوو الکترونونو سره مساوي کېږي؛ نو په دې صورت کې د ارجاعي تعامل ترسره کېږي چې په کټود کې د اکسیدیشن تعامل ترسره او دوه

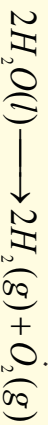
ځلي د انود د تعامل څخه ډیر دی:



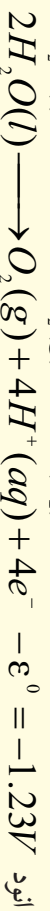
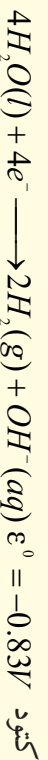
د اوبو د الکترولیز د دوو نیمو تعاملونو ټولنیزه معادله په لاندې ډول ده:



څرنگه چې لیدل کېږي، د هایدروجن د پروتونونو او د هایدروکساید د انیونونو شمیر مساوي دی چې یو له بل سره یو ځای او اوبه جوړوي، د اوبو د هایدرولیز عمومي معادله په لاندې ډول ده:



دلته به پوښتنه منځ ته راشي چې د پوتاشیم نایتریت ونډه په دې تعامل کې څه ده؟ ځکه چې د  $K^+$  او  $NO_3^-$  په آیونونو کې کوم بدلون نه لیدل کېږي. د یادولو وړ ده دا چې د اوبو په جوړښت کې د اکسیجن او هایدروجن تعامل یو په خپل سر بهیر او اکروترومیټک تعامل دی، نو له دې کبله د سوځیدو په حجره کې د بریښنا د تولید لپاره د هغه څخه گټه اخستل کېږي؛ خو د هغه رجعي تعامل په خپل سر نه ترسره کېږي چې د الکترولیز په واسطه ترسره کېدی شي:



### پام وگړی

پورتی، پوتنشیالونه په دې فرضي لاس ته راغلي چې انود په تیزابي یو مولره او کتود په القلي یو مولره محلول کې شتون لري (په خالصو اوبو کې  $[H^+] = [OH^-] = 10^{-7}$  دی) د حجرې د پوتنشیال وروستی محصول  $-2.67V$  دی.

په عمل کې، که چېرې د دې حجرې پاتیني الکتروډونه د  $6V$  تېزۍ سره ورتل شي، بیا هم هېڅ تعامل نه ترسره کېږي؛ ځکه خالصې اوبه ډیرې لږې په آیونونو ټوټه کېږي او نه شي کولای چې د بریښنا بهیر له ځانه څخه تیر کړي چې د اوبو ارجاع، اکسیدیشن ته کافي وي؛ د دې څخه پایله اخستل کېږي چې د پوتاشیم نایتریت مالګې په دې الکترولیز کې هم اړونده رول او ټاکلی ونډه په غاړه لري.

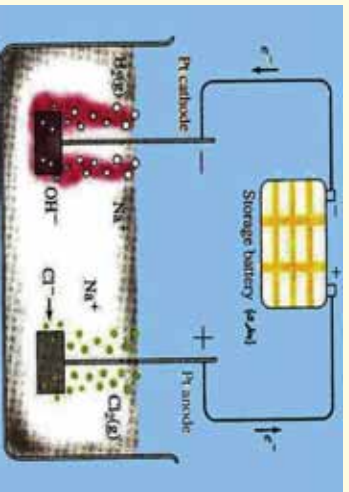
پوتاشیم نایتریت مالګه (او یا کوم بل الکترولیت) د الکتروډونو په شاوخوا محلول د چارجونو د خنثی ساتلو ونډه په غاړه لري. که چېرې فرض کړو که  $KNO_3$  شتون نه لري؛ خو الکترولیز سرته رسېږي؛ نو د انود په شاوخوا له  $H^+$  او د کتود شاوخوا د  $OH^-$  څخه ډکه ده، نور آیونونه د انود او کتود په شاوخوا کې شتون نه لري چې د اوبو الکترولیز نه ترسره کېږي.

کله چې  $KNO_3$  په اوبو کې حل شي؛ نو  $K^+$  آیونونه د کتود په لور حرکت کوي او هلته د اوبو د الکترولیز څخه حاصل شو د  $OH^-$  آیونونو سره مخلوط کېږي. د  $NO_3^-$  آیونونه هم د انود په لور حرکت کوي او د اوبو د الکترولیز څخه د حاصل شوي  $H^+$  آیونونو سره مخلوط کېږي، نو پر دې بنسټ په هرې شیبه او محلول هر ه سیمه کې دښت او منفي چارجونو مساوی کمیتونه شتون لري. په اوبلن محلولونو کې د الکترولیز د تعاملونو

د پیلو وړانډوبنه ستونزمنه ده؛ ځکه هغه تعاملونه چې د الکترونو په سطحې کې ترسره کېږي پیچلي دي، په ځانګړې توګه د هایدروجن او آکسیجن په منځ ته راټولګې زياتي پیچلتیا لرونکي دي چې د خوړو د مالګې د محلول د الکترولیز د څېړنې په مبحث کې به په دې هکله معلومات وړاندې شي:

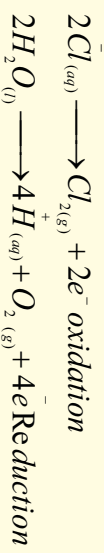
#### 8 - 4 : د خوړو د مالګې الکترولیز

د خوړو د مالګې دالکترولیز په بهیر کې په انود کې دوو لاندې اکسیدیشنې تعاملونو امکان شته:



(8 - 4) د خوړو د مالګې د الکترولیز پیل

دا چې د اوبو د اکسیدیشنې تعامل د ترمو ډینامیک له نظره د  $Cl^-$  په نسبت په اسانۍ سره ترسره کېږي چې باید اکسیجن تولید شي، خو ددې پر خلاف دکلورین مالیکولونه تولید او ازاډېږي؛ ځکه دالکترونو تعاملونه ډیر زیات پیچلي دي:



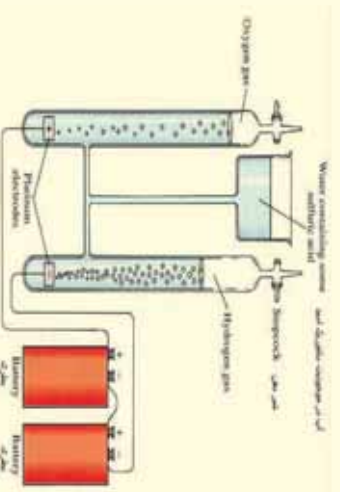
فایلت

د پوټاشیم نایتریت او خوړو د مالګې د الکترولیز د پیلو په استفاده سره د  $Cu(NO_3)_2$  دالکترولیز تعامل د محصول وړانډوبنه وکړئ او د حجرې تعامل یې ولیکئ:

#### 8-5: د سفوریک اسید د محلول الکترولیز

د الکترولیز دستګاه د لاندې شکل سره سمه برابره کړئ، د سفوریک اسید دمحلول په کومک د محلول د  $pH$  د یو سره مساوي کړئ، په دې محلول کې دوه پالاتیني الکترونونه وړ دننه او د برېښنا سرچینې او یا  $6V$  بټری سره وتړئ، په دې صورت کې به د انود او کتود په شاوخوا د گازونو پوکاڼې ووځي؛ کله چې په کافي اندازه گازونه راټول شي؛ نو د پوټاشیم نایتریت او خوړو د مالګې د الکترولیز د پیلو په استفاده سره د الکترولیز تعامل د محصول وړانډوبنه وکړئ او د حجرې تعامل یې ولیکئ:

و په لیدل شي چې په کتود کې د انود په نسبت دوه چنده گاز راټول شوی دی، که چېرې د اورلګیت نیمګړې سوخیلې لرګی د کتود لوري ته ورننوي، کړو، بیرته به روښانه شي؛ پر دې بنسټ په کتود کې ټول شوی گاز هایدروجن او په انود کې ټول شوی گاز اکسیجن دی.

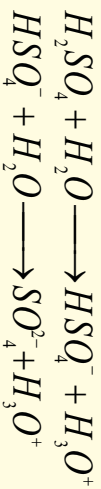


(8 - 5) شکل د سفوریک اسید د اولین محلول د الکترولیز دستګاه ښيي



په دستگاه کې سرته رسيدلي تعاملونه په لاندې ډول دي:

د سلفورېک اسيد توتپه کيدل:

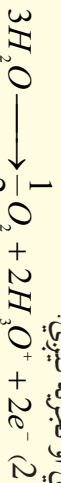


د هایدروجن د گاز د توليدلو لامل د هایدرونيوم د ايون د ارجاع پورې تړلی دی. په کتود کې تعامل:



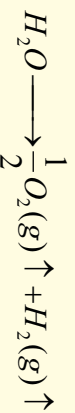
په پورتي تعامل کې الکترونونه د برېښنا د مؤلډ په واسطه برابريږي.

په انود کې د اوبو هر ماليکول دوه الکترونونه له لاسه ورکوي او تجزيه کېږي:



په هره ثانيه کې په انود کې د توليد شوو الکترونونو شمير د مصرف شوو الکترونونو د شمير سره مساوي دی (د الکترونونه د سرکټ په وسيله پيل ته ورننوتلي دي او هلته رجعي تعامل سرته رسيدلی دی).

د (1) او (2) تعاملونو د الجبري جمعي حاصل په لاندې ډول دی:



پورتي تعامل انډوټرميک دی چې د تعامل د اړتيا وړ انرژي د برېښنا دمولډ په واسطه برابريږي. په دې محلول کې د اوبو، او

هايډرونيوم د ايون سريره د  $SO_4^{2-}$  او  $HSO_4^-$  آيونونه هم توليديږي:

الف- ارجاع کيدونکي چې کولاي شي په تيزايي محیط کې ارجاع شي:

$$\text{په تيزايي محیط کې د اوبو او اکسيجن جوړه: } \frac{E_{O_2}}{H_2O} = 1.23V$$

$$\text{د سلفيټ او باي سلفيټ د ايونونو جوړه: } \frac{E_{SO_4^{2-}}}{SO_4} = 2.01V$$

ب- اکسيدي شوي چې کولاي شي په کتود کې ارجاع شي:

$$\text{د سلفرډای اکسايډ او د سلفيټ د ايون جوړه: } \frac{SO_4^{2-}}{SO_2} = 0.171V$$

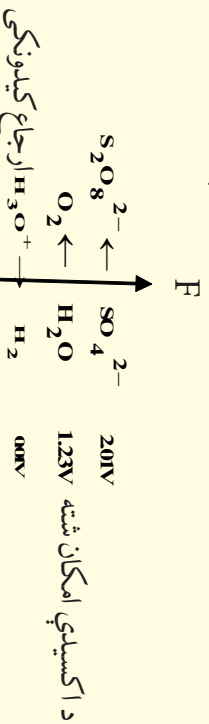
$$\text{د هایدروجن او هایدرونيوم د ايون جوړه: } \frac{E_{H_3O^+}}{H_2} = 0.01V$$

دکيمياوي تعاملونو په واسطه ممکن د سلفيټ آيونونه په سلفر ډای اکسايډ بدلون ومومي؛ خودا تعامل د سلفورېک اسيد په

اوبلن محلول او د الکترونيز په حجره کې تر سره کيدای نه شي او په عمل کې د امکان وړ نه دی؛ پر دې بنسټ په کتود کې

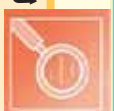
یوازې د هایدرونيوم آيون ارجاع کيدل ترسره کېږي.

د انودو تعاملونو په اړه د جوړو پوښتنيالونو د هغوی د لوړو قيمتونو سره سم په لاندې توگه ليکو او سره يې پرتله کوو:



د پورتيو کمپونونو څخه پايله لاس ته راځي چې اوبه د  $1.23V$  پوښتيا لرونه سره د  $SO_4^{2-}$  د ايونونو په نسبت چټک اکسيدي کېږي او عملاً هم ليدل کېږي چې په انود کې صعوکوي؛ پر دې بنسټ ولای شو چې په انود کې هغه مواد اکسيدي کېږي کوم

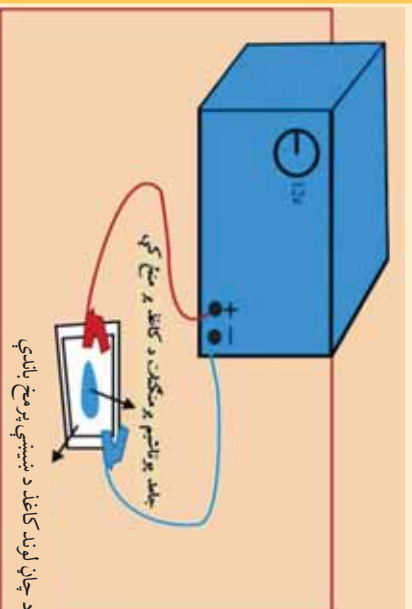
چې پوښتيا يې تېټ وي.



### لومړي فعالیت

د آیونونو د ګرځېدنې آزمایش: د دې لپاره چې د آیونونو حرکت د الکترولیز په عملې کې ولیدلی شو، باید د رنگه آیونونو څخه ګټه واخلو.

الف - پوتاشیم پر منګنات ( $KMnO_4$ )  
د لاندې شکل سره سم سامان او لوازم برابر کوئ.

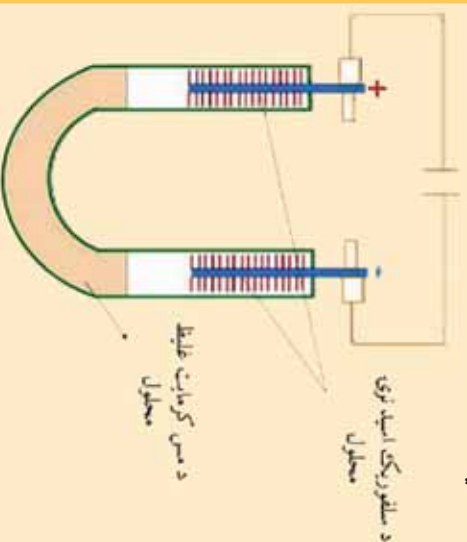


د پېس په واسطه پوتاشیم پر منګنات څو بلوره د فلتر د لوند کاغذ په منځ کې کېږئ او د برېښنا بهیر د 20 دقیقو پورې د هغه څخه تیر کوئ. (د پوتاشیم آیونونه بې رنگه او د پر منګنات آیونونه ارغواني دي)  
کوم بلبلونونه به د کاغذ په منځ ولیدلی شئ؟ او د منګان آیونونه به به د کوم الکتروډ په لور لار شئ؟  
څه فکر کوئ؟ د منګنات آیونونه د منفي چارج لرونکي دي او یا دا چې د مثبت چارج لرونکي به وي؟ ولې؟

ب - مس کرومات د ( $CrO_4^{2-}$ )

د لاندې شکل سره سمه دستګاه تیاره کوئ، د دستګاه څخه د برېښنا بهیر تیر کوئ چې تر څو تاسې وکولی شئ د الکتروډونو نژدې خوا کې رنگونه وګورئ. (د مس آیونونه بې رنگه او د کرومات آیونونه ژیر رنگ لري).

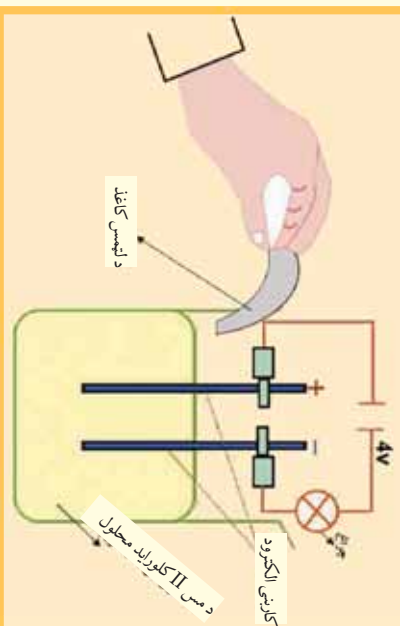
- 1 - په انود کې به کوم رنگ وودنئ؟
- 2 - په کتود کې به کوم رنگ وګورئ؟
- 3 - کوم آیونونه به کتود کې جذب کېږي؟





### دویم فعالیت

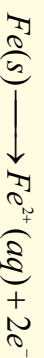
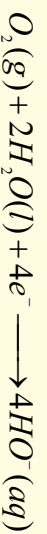
- سرکیت دلاندي شکل سره سم جوړ کړئ، د انجړ په دې زده کوونکي په خپله سرته ورسوي.
- 1 - د الکتروډونو په شاوخوا کې کوم مواد راتولېږي؟
  - 2 - دکټود له لاري آزاد شوی گاز د لوړند لټمس کاغذ په واسطه ازماينبت کړئ.
    - د پېژندنې وروسته د برېښنا بهير ودرؤئ.
    - د لټمس په کاغذ کې به څه پېښ شي؟
    - کوم گاز به ازاد شي؟
- دالکتروډيز د لوښي منفي الکتروډ و باسي او د دې الکتروډ سطحې ته وگورئ، د دې سطحې درنگ د بدلون لامل څه شي؟



### 8 - 6: ملټع کول اود ځمکي لاندي د فلزي کټودونو ساتل

د ولټاډ پیل د استعمال دځایونو څخه، یو هم د نفتو او گازو د لولو اود نورو فلزي زېرمو ساتل دي چې د اوسپنې او فولادو څخه جوړې شوي دي.

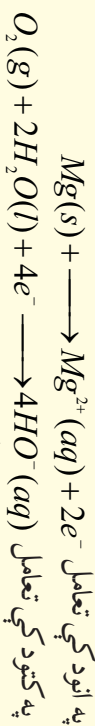
د هوا د آکسیجن مالیکولونه د لنډه بل په مرسته د اوسپنې د اکسیدیشن او د زنګ وهلو لامل گرځي چې دتعامل معادلې یې دادي:



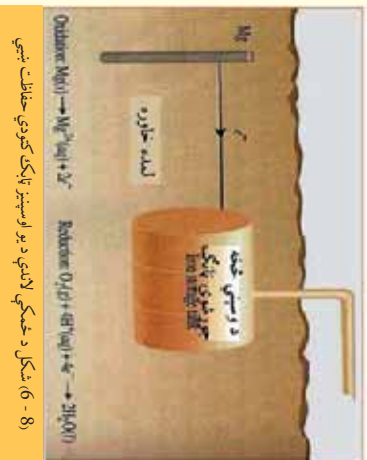
د پورتنیو معادلو څخه پایله اخیستل کېږي چې اوسپنه آکسیدي شوې او د هغې الکترونونه د ارجاعي تعامل لامل گرځیدلي دي.

د ځمکې لاندي نانونو اونورو فلزي اجسامو د زنګ وهلو د مخنیوي لپاره له هغو فلزو څخه چې د ارجاع کولو خاصیت یې د اوسپنې څخه ډیر زیات وي (د بیلګې په ډول:  $Mg$ )، گټه اخیستل کېږي او د ولټا یو پیل چې په هغه کې د مگنیزیم میله د انود او د اوسپنې لوله د کټود دنده ترسره کوي، په دې پیل کې لنډي خاوري د الکترولیت رول یا د مالګې د پل رول لوبوي چې د لاندي تعامل سره سم، مگنیزیم د اوسپنې په عوض

اکسیدي او د اوسپني د فلزي نلونی له زنگ وهلو څخه مخنیوی کيږي.



د وخت په تیریدو سره د مگنیزیم فلزي میله په مصرف رسيږي چې باید د مگنیزیم بله میله د هغې ځای ونیسي، د فلزونو د ساتلو بله لاره د نورو فلزونو په واسطه د فلزونو ملمع کول دی، په دې طریقه هغه فلز چې ملمع کيږي د کتود په حیث په کارول کيږي او د انود په حیث له بل فلز څخه کار اخيستل کيږي چې الکترولیت محلول ملاکه کې هم دهمدې فلز دمالگې څخه گټه اخيستل کيږي.

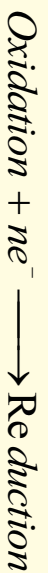


### 7-8 : د الکترولیز مقیاري قانون یا د فارادي قانون

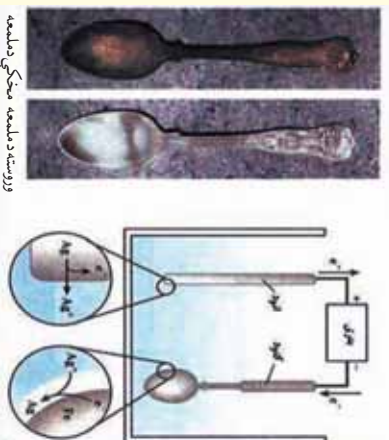
په دې مبحث کې غواړو الکتروليتي تعاملونه د سټيکيومتري له نظره وڅیړو؛ یعنې غواړو پوه شو چې څه اندازه کیمیايي بدلونونه د بریښنا بهیر اغیز په ټاکلې موده کې لیدل کيږي؛ په پام کې نیسو چې د  $\text{CuSO}_4$  د محلول د الکترولیز لپاره باید  $\text{Cu}^{2+}$  ته دوه الکترولونه ورکول شي ترڅو چې د مسو عنصر حاصل او په کتود کې رسوب وکړي. دلته دپام وړ مساله د واحد قانون رامنځته کول دي کوم چې هغه ضروري بریښنا وټاکلې شي چې د  $\text{Cu}^{2+}$  د کټیون ټاکلې مقدار او نور الکترولیتونه الکترولیز کړي:

$$Q = i \cdot \delta t \quad Q = \int_{t_1}^{t_2} i \delta t \quad Q = i(t_2 - t_1)$$

دلته  $Q$  کولمب دی چې  $Am.Sec$  کيږي. په یو الکترولود کې په لاندې بڼه تعامل ښودل کيږي:



پورتنۍ تعامل چې د یو مول دريو آیون) اکسیدانت مادي د تبدیلیدو لپاره په یو مول (آیون) ارجاع کیدونکی مادي ته  $ne^-$  الکترولونه ضرورت دي، که چېرې د بریښنا یوه تولیونونکی دستگه په کتود کې  $ne^-$  الکترولونه یو آیون او یو مول اکسیدانت ته ورکړي، یو آیون او یا یو مول ارجاع شوي ماده تشکیلېږي؛ پر دې بنسټ د الکترولونو لازم شمیر د یو مول اکسیدانت مادي د تبدیلولو لاره د  $nN$  سره مساوي ده؛ نو د الکترولونو شمیر



وروسته د سلیمه مخکې د سلیمه

$6.02 \cdot 10^{23} \cdot n$  دی.

خرنگه چي  $Ch = 1.602 \cdot 10^{-19} e$  دی؛ نو د برېښنا اندازه په لاندې ډول په لاس راځي:

$$Q = nNA \cdot e = n \cdot 6,02 \cdot 10^{23} \cdot 1,602 \cdot 10^{-19} \cdot Ch = n \cdot 96500Cb$$

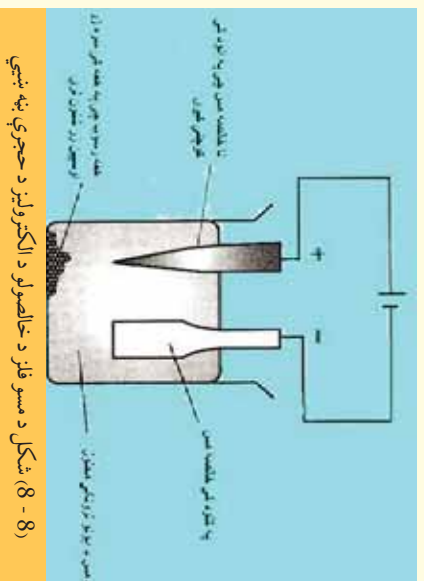
د يو مول ( $mol$ ) ارجاع شوي مادې د تشکيليدو لپاره  $nF$  برېښنا ته اړتيا ده، نو د  $P$  گرام لپاره څومره برېښنا ضروري ده؟

$$\left. \begin{array}{l} 1mol - \\ P - \end{array} \right\} nF \quad Q = \frac{nF \cdot P}{mol}$$

### 8-8: خالص کول ، استخراج او د فلزونو توليد

د کاني تېرو څخه د فلزونو استخراج يو ارجاعي تعامل دی، فلزونه په طبيعت کې د آکسيجن سره ميل لري چې تر وروستۍ اندازې پورې دخپل اکسیديشن نمبر لوړ او اکسیدي شي، د فلزونو د ارجاع لپاره کيداي شي چې د الکتروليز دروش څخه گټه واخيستل شي.

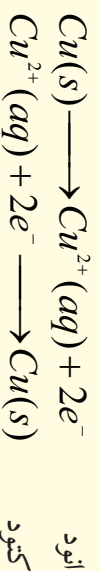
د الکترو کيميايي تخليص (خالص جوړونه) څخه غوښتنه د هغو عنصرونو ايستل دي چې دنا خالصمو موادو په نامه په فلزونو کې شتون لري، ناخالص مواد چې فلز هم په هغوی کې شته، په انود کې ايښودل کېږي، د الکتروليز د عمليې په سرته رسولو ناخالص مواد د کچينو ذرو يا د آیونونو په بڼه په الکتروليټ محلول کې ووردنه کېږي او هغه فلز چې دهغه خالصيت يې غوښتنه ده، د هغه کتود د پاسه رسوب کوي او نښلي چې دغو نښتونکي فلز



(8 - 8) شکل د مسو فلز د خالصولو د الکتروليز د حجرې په نښلي

سره يوشان دی، په ننني پيړۍ کې ډير فلزونه؛ لکه مس، قلعي، سرب، نیکل، المونيم او نور په دې لاره خالص کېږي؛ د بيلگې په ډول: د مس د لاس ته راوړلو لپاره د دې کاني ناخالصی ټوټې دانود په بڼه په کار وړي او کتود له خالص مس څخه جوړ وي، همدارنگه د الکتروليټ په حيث دکاپرسلفيت تيزابي محلول څخه کار اخيستل کېږي:

د محلول څخه د مناسب ولتاژ د برېښناد بهير د تيريدني په بهير کې، مسي انود د  $Cu^{2+}$  په ايونونو اکسیدي او له بلې خوا د  $Cu^{2+}$  ايونونه په کتود کې په فلزي مس ارجاع کېږي.



ټولنيز تعامل

پر جي بنسٽ نا خالصونه د مسي انود څخه پرله پسې کمپري او د فلزونو څخه ځيني ؛ لکه: سپين زر، سروزر، پالين له انود څخه جلا او رسوب کوي، دا تعامل په انود او کتود کې ادامه پيدا کوي، په کتود کې د خالصو مسو اندازه ډيروي.

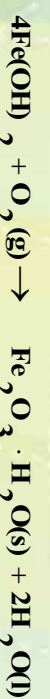
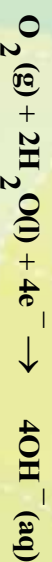


## د اتم څپرکي لنډيز

- \* د برينينا د جريان په واسطه د يو مرکب د تجزيې عمليه د الکتروليز په نوم يادېږي .
- \* هغه پيل چې په هغه کې برينينايي اثرې په کيميايي اثرې بدلېږي، د الکتروليز لوبښې د پيل په نوم يادېږي.
- \* د الکتروليز يو ډول دسټاګه شتون لـري چې د حـجري د الکتروليز د پيلونو Electrolytic cell) څخه عبارت ده، په دې پيلونو کې د بانډنيو سرچينو څخه د برينينايي اثرې د برابرولو په واسطه، کيميايي تعامل تر سره کېږي.
- \* که چېرې  $I$  د برينينا د جريان شدت د  $T$  په وخت کې وي، د برينينا مصرف شوی مقدار د  $T$  په وخت کې مساوي په  $Q = iDt$  .

\* د يو مول (*Mole*) ارجاع شوي مادې د جوړيدو لپاره  $nF$  مقدار برينينا ضروري ده، د  $P$  ګرام مادې د لاس ته راوړلو لپاره به  $Q = \frac{nF \cdot P}{mol}$  برينينا ضروري.

\* د ه واد اکسيجن ماليکول د نم په مرسته اوسپنه اکسيديشن کوي چې د تعامل معادله يې په لاندې ډول ده:



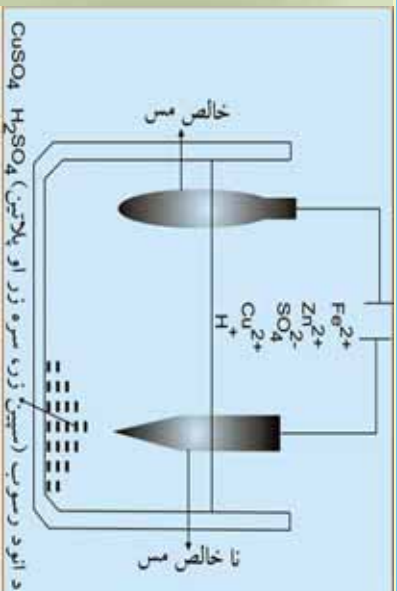
\* د ولنا د پيل د گټې اخيستلو ځايونو څخه يو د ننتو، د ګازو د لولو او نور فلزي مخزنونو ملع ګاري ده چې د اوسپني او فولادو څخه جوړېږي.

\* د کاني تېرو څخه د فلزونو استخراج يو ارجاعي تعامل دی، فلزونه په طبيعت کې د آکسيجن سره ميل لري چې تر وروستې اندازې پورې د خپل اکسيديشن نمبر لوړ او اکسيدي شي، د فلزونو د ارجاع لپاره کيداى شي چې د الکتروليز دروش څخه گټه واخيستل شي.

## د اتم څپرکي يو بنسټي څلور خوا به يو بنسټي

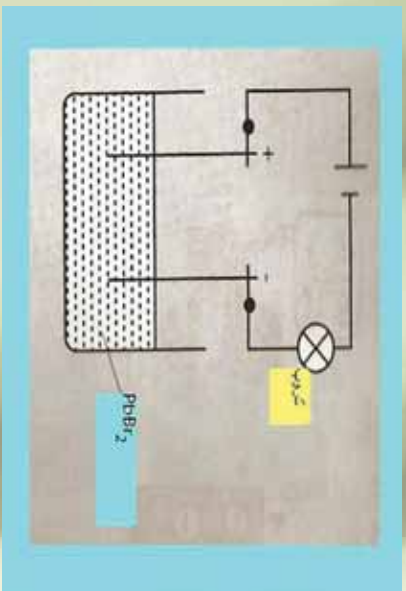
- 1- هغه پيل چې برينينا اثرې په کيميايي اثرې تبديلي د ..... په نوم يادېږي.
- الف- د الکتروليز د لوبښي پيل      ب- ګالواني پيل
- ج- د ککسيم پيل                      د- هيټچ يو
- 2- د برينينا د بهير په واسطه د يو مرکب د تجزيه يې عمليه د ..... په نوم يادېږي.
- الف- هايډروليز      ب- الکتروليز      ج- د برينينا ظرفيت      د- الف او ب دواړه سم دي.

- 3- د الکترولیز په عملیه کې کیمیاوي انرژی په ..... انرژی بدلون مومي.
- الف- برېښنايي    ب- رڼايي    ج- تودوخې    د- صوتي
- 4- په  $2Cl^- \rightarrow Cl_2(g) + 2e^-$  تعامل کې کلورین ..... شوی دی.
- الف- ارجاع    ب- ریداکشن    ج- Oxidation    د- الف او ب دواړه
- 5- په انود کې هغه مواد اکسیدي کېږي چې د ..... پوټنشیال لرونکي وي.
- الف- ډیر زیات    ب- ډیر کم    ج- مساوي    د- هم لږ هم ډیر
- 6- په هره ثانیه کې د هغو الکترونونو شمیر چې په انود کې منځ ته راځي، د هغه الکترونونو د شمیر سره مساوي دی کوم چې په انود کې ..... دي.
- الف- مصرف شوي    ب- لږ شوي    ج- پروتون مصرف شوي    د- هیڅ یو
- 7- د فلزونو استخراج د هغوی د کاني تیرو څخه یو ..... تعامل دی.
- الف- ارجاعي    ب- اکسیدینشي    ج- الف او ب دواړه    د- خنثی
- 8- د ولتا پیل د کارولو د ځایونو څخه یو د ..... او نور فلزي مخازن دي.
- الف- مملع کول    ب- د نفت او گاز دلولو ساتنه
- ج- الف او ب دواړه    د- هیڅ یو
- 9- که چېرې I د برېښنا د جریان شدت د t په وخت کې وي ،د برېښنا مصرف شوي اندازه د په وخت کې مساوي ده په:
- الف-  $\theta = i \cdot \delta t$     ب-  $\theta = \frac{i}{\delta t}$     ج-  $\theta = i \cdot \delta t$     د- الف او ب سم دي.
- تشریحي پوښتنې:**
- په یوه الکترولیټیکي حجره کې:
    - کوم ډول آیونونه انود او کتود ته ځي؟
    - کوم ډول نیمه تعاملونه په انود او کتود کې ترسره کېږي.
  - د الکترونونو ننوتل او وتل په انود او کتود کې په څه ډول دی؟
- 2- د  $MgCl_2$  د ولې شوي مالګې او د  $MgCl_2$  اوبلن محلول الکترولیز په پام کې ونیسئ او توضیح کړئ چې:
- الف- په انود او کتود کې نیمګړي تعاملونه په څه ډول دي؟
- ب- د دې سیستمونو هر یو څه ډول محصولات تولیدوي؟
- 3- د  $KBr$  او  $Cu(NO_3)_2$  د اوبلن محلول د الکترولیز څخه کوم محصولات په انود او کتود کې حاصلېږي.
- 4- لاندې شکل ته پام وکړئ، بیا ووايئ چې په حجرې کې کوم تعاملونه ترسره کېږي؟
- 5- لاندې شکل ته پام وکړئ او ووايئ چې ولې څه وخت چې الکتروډونه د سرب بروماید په جامده مالګه



کې وردننه کړای شي، د برېښنا بهير نه ليدل کېږي او گروپ نه روښانه کېږي.

6 - ولي د سوډيم کلورايد د اولين محلول د الکتروليز څخه د سوډيم فلز په لاس نه راوړل کېږي؟ کوم تعامل په کتود او کوم تعامل په انود کې ترسره کېږي؟ څرنگه کيداى شي، چې سوډيم د الکتروليز په طريقه په لاس راوړل شي؟



7 - هغه محلول چې د  $SO_4^{2-}$ ,  $Cl^-$ ,  $Sn^{2+}$ ,  $Na^+$  آیونونه د پلاټيني انود او کتود ترمنځ الکتروليز کېږي، د برېښنا بهير په تيريدو سره کوم تعاملونه دلته ترسره کېږي؟

8 - يو موله اولين محلول چې د  $I^-$  آیونونه لري، د الکتروليز په وخت کې کوم محصولات تشکيلوي؟

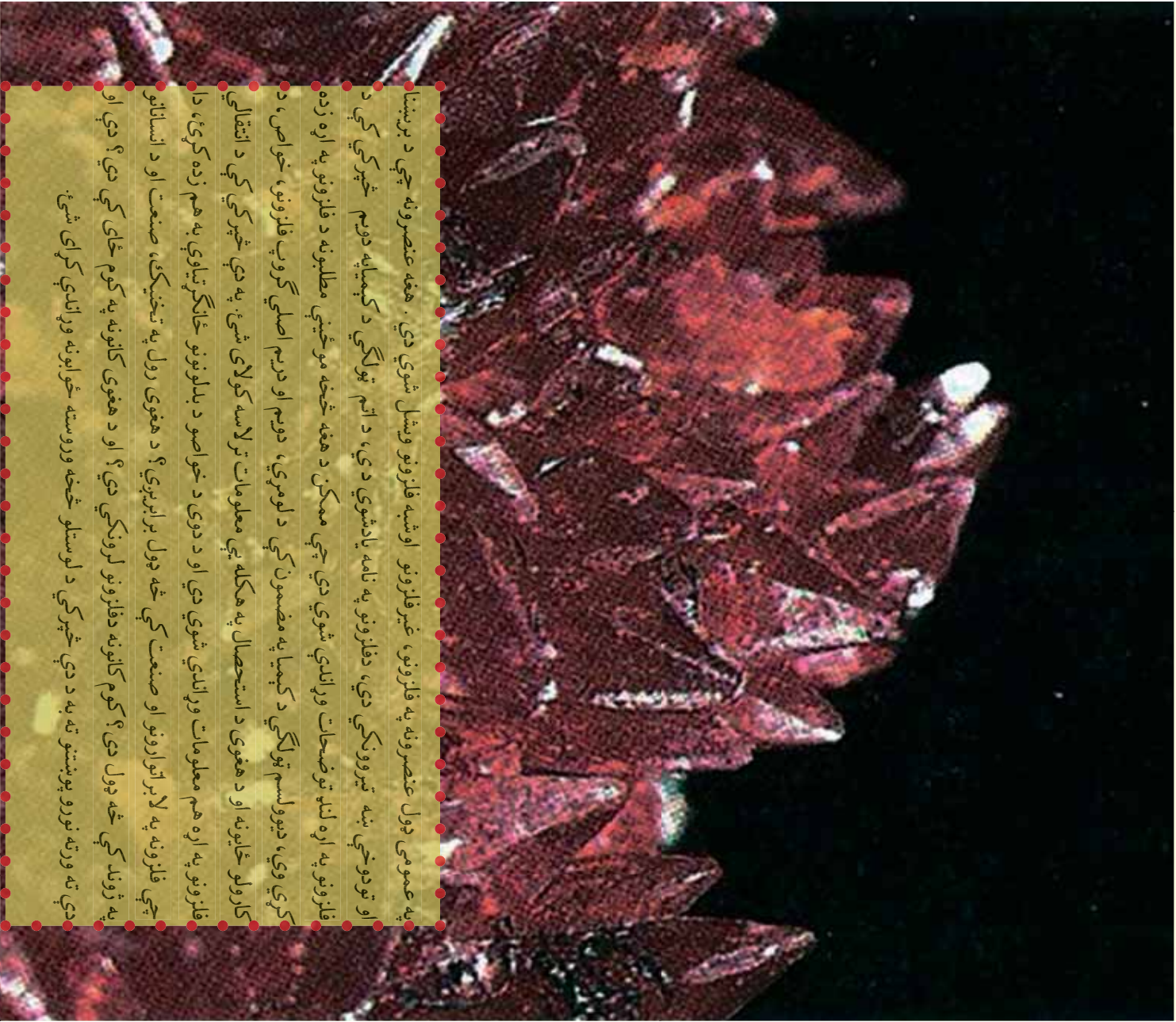
9 - د لاندي موادو کوم مقدار به د الکتروډونو د پاسه رسوب وکړي، کوم چې د  $1.5A$  برېښنا بهير په يو ساعت کې د هغوی دارونډ محلولونو څخه تير شي؟

الف -  $Co$  د  $Co^{2+}$  د اولين محلول څخه ب -  $KI$  د  $I_2$  د اولين محلول څخه د -  $Cr$  د  $CrO_4^{2-}$  د اولين محلول څخه

10 - د  $50cm^2$  سطحې د صفحې د مليم کولو لپاره چې پيروالی يې  $0.1mm$  دی، د  $50mA$  شدت برېښنا ته ضرورت لري چې په  $75.3$  ساعتونو د  $CuSO_4$  محلول څخه تير شي، د مسو کثافت به څومره وي؟



## فلزونه



په عمومي ډول عنصرونه په فلزونو، غير فلزونو او شبه فلزونو ويشل شوي دي. هغه عنصرونه چې د برېښنا او تودوخې بڼه تېروونکي دي، د فلزونو په نامه يادشوي دي، د اتم ټولگي د کيمياپه دويم څپرکي کې د فلزونو په اړه لنډه توضيحات وړاندې شوي دي چې ممکن د هغه څخه موخينې مطلبونه د فلزونو په اړه زده کړي وي، ديوولسم ټولگي د کيميا په مضمون کې د لومړي، دويم او دريم اصلي گروپ فلزونو، خواص، د کارولو ځايونه او د هغوی د استحصال په هکله يې معلومات ترلاسه کولای شئ. په دې څپرکي کې د انتقالې فلزونو په اړه هم معلومات وړاندې شوي دي او د دوی د خواصو د بدلونونو ځانگړتياوې به هم زده کړئ، دا چې فلزونه په لابراتوارونو او صنعت کې څه ډول برابري؟ د هغوی رول په تخنيک، صنعت او د انسانانو په ژوند کې څه ډول دی؟ کوم کانونه دفلزونو لرونکي دي؟ او د هغوی کانونه په کوم ځای کې دي؟ دې او دې ته ورته نورو پوښتنو ته به د دې څپرکي د لوستلو څخه وروسته ځوابونه وړاندې کړای شئ.

## 9- 1: د فلزونو د لاس ته راوړلو لارې

فلزونه فلزي ځلا لري د هغوی زياتره جامد او کرسټلي دي، د پانې کېدلو اوسیم جوړولو وړتیا لري، داسې چې د سرزروو څخه دومره نازکې، پانې جوړیدای شي، چې د لمر وړانګې د هغوی څخه تیرېږي او د پلاټین د یو کېلو ګرام څخه د استوا د کرښې داوردوالي په اندازه سیم جوړیدای شي.

د وینې مهمه برخه «هموګلوبین» اوسپنه لري او د انسان د بدن د 150 حیاتي مرکبونو په ترکیب کې جست برخه لري.

زیاتره فلزونه په نړۍ کې په ترکیبي بڼه پیدا کېږي. د هغوی د خالصولو او لاس ته راوړلو لارې ته مثالو روحي (Metallurgy) ولې، مثالو روحي په درې پړاوو کې بشپړېږي:

- 1- د فلز د کاني تیزو را ایستل یا لاس ته راوړل 2- د فلز لاس ته راوړل 3- د فلز تصفیه
- 1- **د کاني تیزو (ore) برابروول**

د کاني تیزو د برابرولو لپاره لومړنی کار له بریدو توکو څخه د هغوی جلا کول (معمولاً له خاورې او سلیکاتي منرالونو څخه) دي چې د نا خالصونو په نوم یادېږي. ساده لاره عبارت د لامبو ورکولو لاره ده چې په لومړي سر کې کاني تیزه میله کوي او په اوبو کې یې اچوي، وروسته تیل اومینخنګي (Detergents) په هغوی کې ورزیات او مخلوطوي چې په دې صورت کې د کاني تیزو شاوخواوی تیل راچاپیږي او د اوبو پرمخ لامبو وهي او د هغوی نا خالصونه ښکته کېښي. کاني تیزې چې د شیلو د پیروي په شان د اوبو په پورتنۍ سطح کې ټولېږي، جلا او اوسپنه د هغوی څخه بیلهږي.

بله فزیکي لاره چې فلزونه له نا خالصونو څخه جلا کېږي د مقناطیس په واسطه د جلا کولو لاره ده؛ څرنگه چې د اوسپني کاني تیزې ( $Fe_3O_4$ ) او د کربالت فیرومگنیټک مرکبونه دي، د نا خالصونو څخه د مگنت په واسطه جلا کېږي.

د مالمغی جوړیدل د نا خالصونو څخه د کاني تیزو د جلا کولو بله لاره ده چې په دې لارې فلزونه د سیمابو سره مخلوط وي او په پایله کې دا مخلوط سپین زر او سره زرځان سره حلوي او مالمغه کېږي چې د تقطیر په واسطه سره زر او سپین زر د سیمابو څخه جلا کېږي.

## 2- د فلزونو برابروول

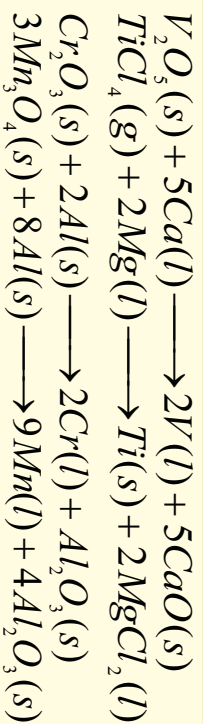
فلزونه تل په خپلو مرکبونو کې د اکسیدیشن مثبت نمبر لري او د خالصو فلزونو برابرول د ارجاع د بهیر په واسطه تر سره کېږي، په لومړي سر کې منرالي توکي (ore)؛ دیلګې په توګه: کاربو نیتونو او سلفایدونو ته تودوخه ورکوي او وروسته یې ارجاع کوي:



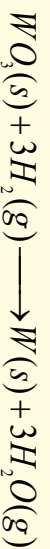
په پورتنۍ لارې حاصل شوي اکسایډونه د کیمیاوي اویا برښنايي لارو په وسیله ارجاع کېږي.

## الف - په کیمیاوي لاره د فلزونو د اکسایډونو ارجاع

په دې لاره کې د ضعيفو الکترولیزو تیزو فلزونو اکسایډونه په لوړه تودوخه د غښتلو الکترولیزو تیزو فلزونو په واسطه ارجاع کېږي؛ دیلګې په ډول:



د تنگستن فلز چي د برېښنا په گروېونو کې کارول کېږي، داسې ئې په لاس راوړي چي د هغه شپږ ولاسه اکساید (V1) اکساید ( $WO_3$ ) د مالیکولي هایدروجن په واسطه ارجاع کوي:



### ب - د برېښنا په واسطه د فلزونو د مرکبونو ارجاع

د جیرو الکترولیز تیفو فلزونو د لاسته راوړلو لپاره؛ د بیلگي په ډول:  $Na, Mg, Al$  د هغوی اکسایدونه یا هالایډونه ویلې کوي او د هغوی ویلي شوي حالت څخه د برېښنا بهیر تیروي چي په دې صورت کې نوموړي فلزونه په کتود کې تولیدېږي:



په دې معادلو کې Me فلزونه نیتري . د اوسپني اکسایدونه د کاربن په واسطه ارجاع کېږي .  
( 9-1 ) جدول مهم کاني منرالونه او د هغوی جیولژیکي نومونه

منرالونیمالگي	دمنرال جنس
$Pt, Pd, Cu, Bi, Au, Ag$	خالص فلزونه
$BaCO_3$ (ویدرایت)، $CaCO_3$ (کلسیت یا د چوڼي تیره) ، $MgCO_3$ (مگنسیایت) ، $ZnCO_3$ (سینوآیټ) ، $PbCO_3$ (دولومایت) ، $CaCO_3 \cdot MgCO_3$ . $CaF_2$ (فلورایت) ، $NaCl$ (هالایت) ، $KCl$ (سولایت) ، $Na_3AlF_6$ (کریولایت) .	کاربونیتونه
$Al_2O_3$ (کورنډم) ، $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$ (بوکسایت) ، $Fe_2O_3$ (هیماتایت) ، $Fe_3O_4$ (مگنیتایت) ، $Cu_2O$ (کوپریت) ، $MnO_2$ (پایرولوزیت) ، $SnO_2$ (کاسیتیرایت) ، $TiO_2$ (روتایل) ، $ZnO$ (زنسایت) .	هالایډونه اکساید ونه
$Ca_3(PO_4)_2$ (فاسفیتی تیري) ، $Ca_3(PO_4)_3OH$ (هایډروکسي اپاتیت) . $Be_3Al_2Si_6O_{18}$ (بیریل) ، $ZnSiO_4$ (زړکون) ، $NaAlSi_3O_8$ (الپایت) ، $Mg_3(Si_4O_{10})(OH)_2$ (تالک) .	فاسفیټونه سلیکاتونه
$Ag_2S$ (ارجنتایت) ، $CdS$ (گربنوکایت) ، $PbS$ (گالینا) ، $ZnS$ (سفالیرایت)	سلفایډ ونه
$BaSO_4$ (بارایت) ، $CaSO_4$ (انهایډرایټ) ، $PbSO_4$ (انگلیسایت) ، $BaSO_4$ (سلیسایت) ، $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ (ایسومرایت)	سلفیټونه

### 3- د فلزونو صافول

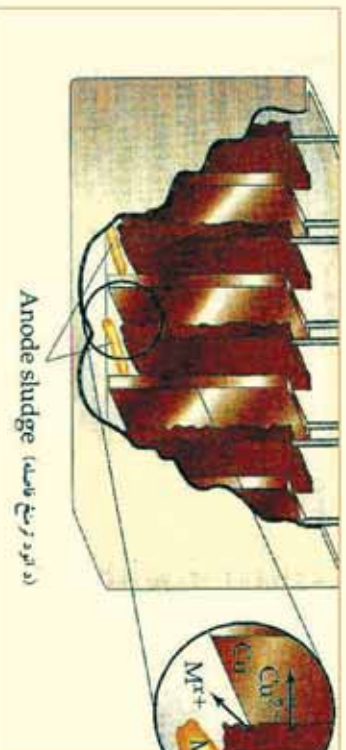
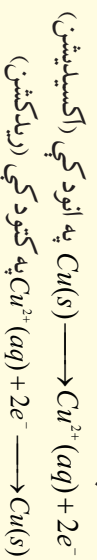
د ریډکشن د عملي په واسطه فلزونه په بشپړ ډول تصفيه کېدلای نه شي، د فلزونو د بشپړ تصفيي لپاره لاندې درې لارې جوړې مناسبې لارې دي:

**الف- تقطير (Distillation):** هغه فلزونه چې د ايشيدو نېټه درجه لري؛ لکه:  $Hg$ ،  $Mg$  او  $Zn$  د پرله پسې تقطير په واسطه جلا کېږي. يوه پيژندل شوې لاره د موند ( $L.Mond$ ) لاره ده چې  $Ni$  د جلاکول د ( $CO$ ) په واسطه ده چې د جلاکولو د بهير په نوم هم يادېږي، ډيره کارول شوې ده، د دې لارې د کار بهير داسې دی چې د کاربن مونو اکسايډ ( $CO$ ) گاز په  $70^\circ C$  کې د  $Ni$  لرونکو ناخالصو موادو سره يو ځای کوي، د  $Ni$  ناخالصونه د نیکل تتراکربونيل (چې ډير زهري مرکب دی) د جوړېدو سره جلا کېږي. نیکل تتراکربونيل مرکب په  $200^\circ C$  تودوخې په ورکولو (تدریجي تقطير شوي) دکاربن مونو اکسايډ گاز د نیکل  $Ni$  څخه جلا او بيرته د تصفيه کولو بهير ته رجعت ورکول کېږي:



**ب - برېښنايي تجزيه Electroluysis:** د فلزونو د خالصولو بله لاره الکترولیز ده، مس د نورو فلزونو د مخلوط څخه؛ د بیلګې په ډول:  $Ag$ ،  $Fe$ ،  $Zn$  او  $Au$  د مخلوط څخه د دې لارې په واسطه په لاندې ډول په لاس راوړي:

ناخالص مس د انود په توګه، خالص مس د کتود په توګه او  $H_2SO_4$  الکترولیت توکي په توګه د مس د لاس ته راوړنې په لوبښي (د الکترولیز په لوبښي) کې کارول کېږي، د برېښنا د بهير په اغيزه هغه فعاله فلزونه چې د مس سره مخلوط دي، په انود کې اکسايډ کېږي؛ بیلګې په ډول:  $Zn$ ،  $Cu$  او  $Fe$  اکسايډ کېږي او کتود ته ليرل کېږي چې مس په هغه ځای کې ارجاع کېږي؛ خو په محلول کې  $Zn^{2+}$  او  $Fe^{2+}$  ايونونه د ضعيف الکتروپوزيټيف خاصيت په لرلو سره نه ارجاع کېږي.  $Ag$  او  $Au$  په انود کې نه اکسايډ کېږي او په لوبښي کې ښکته کېږي، په دې لارې 99.5% خالص مس لاس ته راځي. په انود او کتود کې د تعاملونو معادلي په لاندې ډول دي:



(9-1) شکل د الکترولیز په واسطه د مسو تصفيه



9- 2 شکل د فلزونو د خالصولو لپاره د ساحوي تصفي دلاري دستگه

**ج- ساحوي تصفيه:** د فلزونو د تصفيي لپاره د ساحوي تصفيي د کرنی څخه ډیره گټه اخيستل کېږي، په دې کرنې کې د فلزونو دنا خالصونو ميله د برېښنايي فلزي راد (لکه ټولي بنگري) وړدنه کوي، د دې ماريچېسيم تودوخه ډیره ده او فلز ويلې کوي.

(9- 2) شکل د نا خالص فلز راد ( ميله ) د بڼې لوري څخه کېن لوري ته خوځوي چې په دې صورت کې په ويلې شوي فلز کې نا خالصه توکي هم حل کېږي. د ويلې شوو توکو په سپړلو سره، د فلز کرسټلونه د ويلو شوتوکو دشا ساحی کې تشکېلېږي. که چېرې دا عمليه خو واري تکرار شي، %99.99 خالص فلز لاس ته راځي.

### 9- 2 : د لومړي اصلي گروپ فلزونه

د لومړي اصلي گروپ فلزونه د القلي عنصرونو په نوم يا دوي؛ ځکه د هغوی د اکسايډونو د هايډرېشن څخه ډیرې غښتلې قلوي(Bases) تشکېلېږي، د دوی د بانډني قشر الکتروني جوړښت  $ns^1$  دی چې په هغه کې  $n$  دهغوی د پېرود نمبر ټاکی، دا عنصرونه د دویم پېرود څخه د ایتیم په عنصر بانډني پیل او په اووم پېرود بانډني ختم کېږي، د هغوی ځانگړتیاوي او فزيکي خواص په لاندي جدول کې ښودل شوي دي:

9- 2 جدول د لومړي اصلي گروپ د عنصرونو فزيکي خواص

عناصر	Li	Na	K	Rb	Cs	Fr
فزيکي مشخصات						
دوبلې کېدو درجه	108.5C	97.8	64.7	38.9	28.7	27
دايشيدو درجه	1340C	C $\infty$	160	688	690	-
الکترونيگالېميټي	1	0.9	1	0.8	1	1
اتومي کتله	6.9	22.9	39.1	85.37	85.47	223
الکتروني جوړښت	1S $^2$ 2s $^1$	Ne 3s $^1$	Ar 4s $^1$	Kr . 5s $^1$	Xe 6s $^1$	Rn 7s $^1$
کثافت	0.53	0.9	0.86	1.53	1.9	-
اتومي نمبر	3	11	19	37	55	87

څرنگه چې په پورتني جدول کې ليدل کېږي، د لومړي اصلي گروپ د عنصرونو کېمياوي او فزيکي خواص د هغوی د الکترونيونو د ورکولو ميل پورې اړه لري، د دې گروپ عنصرونه په خپل بانډني قشر کې يو الکترون لري او د هغوی ولانس يو دی؛ نو پر دې بنسټ د دوی هيڅ يو په نړۍ کې په خالصه توگه نه موندل کېږي او کېدای شي چې د غښتلې ارجاع کوونکي په واسطه د نورو توکو څخه جلا کړ شي. د دغه گروپ خالص فلز کېدای شي چې د دوی د اړوند مالگو د الکتروليز د عمليې په واسطه لاس ته راوړل شي. پوښتنېم کېدای

شي د سوډيم د براسونو او  $KCl$  د تعامل په واسطه د لاندې معادلي سره سم لاس ته راوړل شي:

$$KCl(s) + Na(s) \rightarrow NaCl(s) + K(g)$$

سره د دې چې  $NaK$  په نسبت اکسيدي کونکي دي او بايد تعامل له بڼې لور څخه کښ لوري ته بهير درلودلای وي؛ نو دا چې  $NaK$  په نسبت تېټيونکي دي، له دې کبله تعامل له کښ خوا څخه بڼې خواته بهير لري.

د دې گروپ ټول عنصرونه نرم دي، سره د دې چې لېتيم د دې گروپ ډير کلک عنصر دی؛ خو د سرب په نسبت ډير نرم دی، د دغو عنصرونو د اټومي نمبرو په زياتوالي د ايزوټوپون انرژي، د ايشيدو درجه، د هغوی د کنگل کېدو او ويلى کېدو درجه پرله پسې توگه ټيټېږي، د  $Na$  او د  $K$  ځينې ايزوټونه د مايع حالت لري؛ ځکه د دوی اټومونه متراکمي شبکې نه شي تشکېلولای، دا ډول ايزوټونه د سروونکې مادې په توگه د اټومي ټيټوپه د ستگاوو کې کار ول کېږي؛ ځکه د دوی د تودوخې تېرونه ډيره لوړه ده او د راډيو اکټيفو نودورانگو د لگېدلو په پايله کې نه تجزيه کېږي او ثابت پاتې کېږي. تر 1450م کال پورې د لېتيم څخه کار نه اخېستل کېده؛ خو په دې نړدي کلونو کې د هایدروجن د اټومي بم په جوړولو کې ورڅخه گټه اخېستل کېږي. څرنگه چې د دې عنصرونو د ايزوټوپون کچو اندازه ټيټه ده؛ نو له دې امله په ماليکولونو کې د ايزونو په حالت شتون لري.

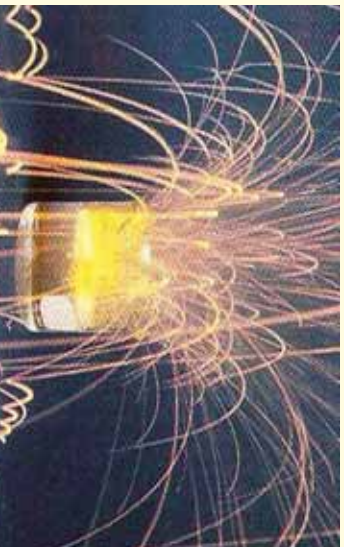
### 2-1: له اوبو سره د لومړي اصلي گروپ د عنصرونو تعامل

د لومړي اصلي گروپ عنصرونه د اوبو سره تعامل کوي چې هایدروجن ازاد او القلي تشکېلوي:



د لومړي اصلي گروپ د عنصرونو د تعامل چټکتيا په گروپ کې له پورتنۍ خوا څخه ښکته خواته زياتېږي، د  $Cs$  او  $Rb$  تعامل د اوبو سره چاوديدونکي دي، د سوډيم تعامل نسبت پوتاشيم او د لېتيم نسبت سوډيم ته ست دی.

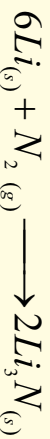
(9-3) شکل د اوبو سره د سوډيم تعامل او د هایدروجن ( $H_2^{\uparrow}$ ) توليد راښيي:



(9-3) شکل په اوبو باندې د سوډيم اغيزه

### 9-2-2: د غير فلزي عنصرونو سره د لومړي گروپ د عنصرونو تعامل

ټول القلي فلزونه د ډيرو غير فلزي عنصرونو سره تعامل کوي او مرکبونه تشکېلوي؛ خو نايټروجن يوازې د لېتيم سره تعامل کوي او د نورو القلي فلزونو سره تعامل نه کوي:



اکسيجن هم د القلي فلزونو سره تعامل کوي او د هغوی اړوند اکسيډونه تشکېلوي؛ خو د القلي فلزونو ترکيبي ميل د اکسيجن سره توپير لري چې د دوی په اټومي او ايوني شعاعو پورې اړه لري. ددغه گروپ هغه عنصرونه چې کوچنۍ ايوني شعاع لري، د اکسيجن سره په ښه توگه تعامل کوي؛ خو هغه عنصرونه چې

لوي ايزني شعاع لرونكي دي ، د اكسيجن سره د لږ تركيبې ميل لرونكي دي او زياتره د پر اكسايډونو د توليد لامل گرځي .



ليټيم اكسايډ ( $Li_2O$ ) سپين رنگ لري او ليټيم پر اكسايډ ( $Li_2O_2$ ) د ژبر رنگ لرونكي دي.

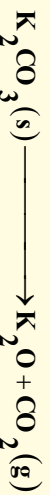


په نړۍ کې د پورتاشيم توليد شوي زياته برخه په همدې موخه په مصرف رسيدلې ده. سوډيم پر اكسايډ هم همدغه تعامل ترسره كولي شي؛ خو لږ اكسيجن توليد وي:



ليټيم پر اكسايډ  $Li_2O_2$  هم پورتنې تعامل ته ورته تعامل ترسره كوي او څرنگه چې د هغه اتومي كتله ډيره كوچنې ده؛ نو اكسيجن په ډيره ښه توگه له ځان څخه جلا كوي؛ نو له دې كبله له هغه څخه په فضايي سفينو کې د اكسيجن د توليد او  $CO_2$  د جذب په غرض ترې گټه اخيستل کېږي.

د لومړي اصلي گروپ د عنصرونو اكسايډونه په نېغه توگه په لاس نه راوړي، خود هغوي د کاربونډونو څخه اړونده اكسايډونه په لاس راوړل کېږي؛ د بېلگې په ډول:



د فلزونو اكسايډونه د اوبو سره تعامل كوي، هايډروكسايډ توليد وي. د ليټيم مركبونه د هغه د كيون د كوچنيوالي له كبله د القلي عنصرونو له نورو مركبونو څخه توپير لري او د  $Mg$  مركبونو ته ورته دي چې د هغه سره د پياوړتيا په حالت کې شتون لري، دا چې د ليټيم د اټوم حجم كوچني دي، نو د هغه مركبونه قطبي ځانگړتياوي لري او د كولاټ اړيکې د جوړيدو ميل د نورو توکو سره لري، له همدې كبله د ليټيم مالگه زياته هايډریشن کېږي، په وروستيو كلونو کې د ليټيم د کارولو اندازه ډيره شويده ځکه له هغه څخه د بفرنو، د سراميک په توليد، د ميخانيکي وسايلو په هدايت ورکوونکو توکو کې او همدارنگه په طبابت کې د کاربونډونو په بڼه په لږه اندازه د رواني ناروغو د درملنې لپاره؛ لکه روحي خفگان (Manic depressive syndrom) د تداوی لپاره په کارول کېږي .

### د لومړي اصلي گروپ د عنصرونو کلورايډونه

د غير عضوي توکو د لگښت د اندازې گرافونه رابښي چې د سوډيم کلورايډ  $NaCl$  د لگښت اندازه د  $H_2SO_4$  څخه هم ډيره شوې ده، دا مرکب د کانونو څخه را ايستل کېږي اويا يې د اوبو څخه په لاس راوړي .

دلته بايد پوه شو چې سوډيم کلورايډ ولې د سيندونو په اوبو کې وي؟ د سوډيم د آيونونو ( $Na^+$ ) غلظت 30 ځلي د  $K^+$  څخه ډير دي، په داسې حال کې چې په طبيعت کې دواړه يو شان سلنه لري.

په اوبو کې درې مهم عاملونه  $Na^+$  زيات والی له  $K^+$  ايون څخه ښيي چې عبارت دي له: لومړي دا چې د  $K^+$  ايونونه د  $Na^+$  د ايونونو څخه زيات حجم لري، د هغوي لوی حجم په اوبو کې د هغوي د مالگې د لږ حل کېدلو لامل شوي دي.

دويم داچي د سوديوم د ايزونوزوم  $Na^+$  اړيکه په خپلو مرکبونو کې ضعيفه ده؛ له همدې امله ده چې  $Na^+$  د خپلو اړونو مرکبونو څخه په اسانۍ جلا او په اوبو کې حل کېږي .



(9 - 4) شکل د لومړي اصلي گروپ د ځينو فلزونو د وړانگو رنگونه

يو د هغو د سپکتر خپرېدل دي. کله چې د دوی لږ څه مالګه د گازي څراغونو په لمبې باندې کېږدو، لیتيم مالګه يا قوتې قزمزې رنگ، د سوديوم مالګه زير رنگ او د پوتاشيم مالګه بنفش رنگ را منځته کوي:

### سوديوم Sodium

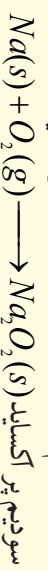
د سوديوم عنصر په لومړي گروپ او دريم پېرود کې شتون لري، دا عنصر په خپل گروپ کې دريمه درجه کيمياوي فعاله فلزي عنصر دی، نو په نړۍ کې په ازاده بڼه نه موندل کېږي.

سوديوم مرکبونه عبارت له خورو مالګه ( $NaCl$ ) څخه ده چې د سمندرونو په اوبو او د مالګينو تپرو په بڼه د ځمکې په قشر کې شته. د دې مالګې نورې مهمې سرچينې د چيلي بنوره ( $NaNO_3$ ) ، داش سودا ( $Na_2CO_3$ ) (SodaAsh) ، د وودۍ سوداي ( $NaHCO_3$ ) او گلاوير مالګه ( $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ ) ده.

د هغو مهم منرالونه کربولايت ( $Na_4AlF_6$ ) ، بورکس ( $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$ ) يا  $Na_2B_4O_7 \cdot 8H_2O$  او البايټ ( $NaAlSi_3O_8$ ) دي.

### د سوديوم کيمياوي خواص

1 - سوديوم د هوا د اکسيجن سره تعامل کوي او خپله فلزي ځلا له لاسه ورکوي:



په داسې حال کې چې  $Li$  د هوا د اکسيجن سره  $Li_2O$  او پوتاشيم ، سوپر اکسايډ  $KO_2$  جوړوي

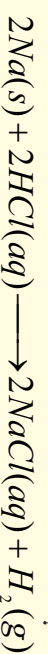
2 - سوديوم د تودوخې په شتون کې د هايډروجن سره تعامل کوي، سوديوم هايډرايد جوړوي:



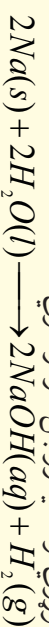
3 - سوديوم د هلو جنونو سره تعامل کوي د القلي هلايدونه (د القلي فلزونو مالګې) جوړوي:



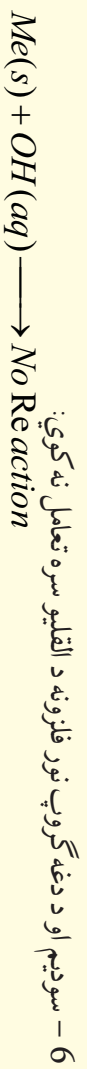
4 - سوديوم د تيزابونو سره تعامل کوي، مالګې جوړي او د هايډروجن گاز ازادوي:



5 - سوديوم د اوبو سره تعامل کوي القلي جوړوي او دهايډروجن گاز ازاد وي:







### فعاليت



له اوبو سره د سوڊيم تعامل  
سامان او د اړتيا وړ مواد : د اوبو څخه ډک تشت، فلزي سوڊيم چاقو او پنس.  
کړنلاره: د سوڊيم له فلز څخه دوه يا درې وري پورې د چاقو په واسطه پرې کړئ او د پنس په واسطه يې د اوبو څخه په ډک تشت کې وردننه کړئ، دسوڊيم اور اخيستل او د تعامل چټکتيا يې وگورئ او بيا يې په اړه څرگندونه وکړئ.

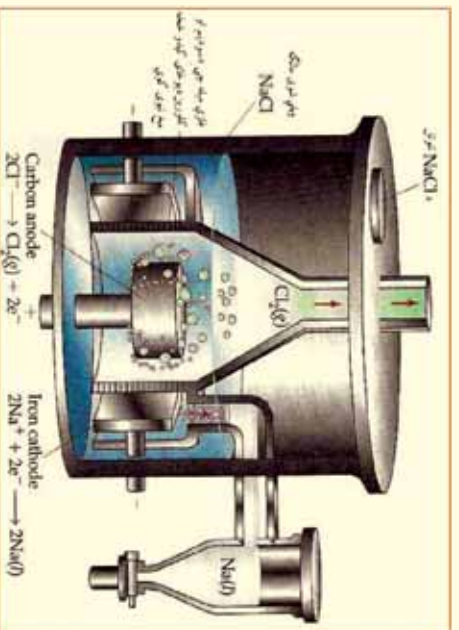


(5-9) شکل د اوبو سره د سوڊيم تعامل

### د سوڊيم لاس ته راوړنه

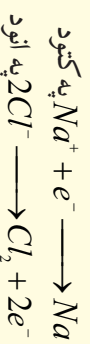
القلي فلزونه اود هغوي له ډلي څخه سوڊيم، د هغوي د ويلي شوو هايډروکسيډونو او هلايدونو د الکتروليز څخه لاس ته راوړل کېږي.

سوڊيم د لومړي ځل لپاره د ډيوي (Sir Humphry Davy) په نوم عالم په 1807م کال کې د ويلي شوي  $NaOH$  دالکتروليز څخه لاس ته راوړ، دا طريقه د ټيټلو د بهيرو د ميتودو په نوم (Downs Processmethod) يا ټيټي حجرې (Down's Cell) يادېږي. په اوسنيو وختونو کې د  $NaOH$  په ځايي له  $NaCl$  څخه کار اخيستل کېږي،  $NaCl$  په  $800^\circ C$  کې ويلي کېږي، د هغه دوولې کېدو درجه د بنسټه راوړلو لپاره، له دې القلي سره درې ځله د  $CaCl_2$  مالگه 1:3 ورزياته وي چې د ويلي کېدو درجه يې  $600^\circ C$  څخه هم بنسټه راوړي.



(6-9) شکل د ټيټ بهير لاره

دلته انود د گرافیت څخه او کتود د اوسپني څخه جوړ شوي دي، د دې د پاسني خولي څخه مایع مالګه (NaCl) ورزیاتېږي، کلورین ګاز د گرافیت انود له لارې ازاد او فلزي سوډیم د اوسپني په کتود کې راټولېږي. دویلي شوي سوډیم کلوراید دالکترولیز تعامل په لاندې ډول دی:



په دې طریقه 99.5% سوډیم خالص عنصر لاس ته راځي، لومړني توکي (NaCl) ډیر ارزانه او محصول مواد په ځانګړې توګه ډیر ارزښت لري.

### د سوډیم مرکبونه

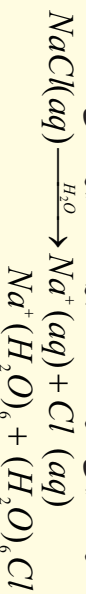
#### ۱ - سوډیم کلوراید

سوډیم کلوراید د معمولي مالګې (دخوړو مالګه) په نوم یا دوي، د دې مالګې کرسټلونه په  $800^\circ C$  کې ویلي کېږي او په  $1465^\circ C$  کې په ایښودو راځي. د سمندرونو په اوبو کې شتون لري. 96% په خالصوالي د سمندر د اوبو څخه داسې ډول په لاس راوړي کوم چې په لومړي سر کې د سمندرونو اوبه په یو ډنډو کې ځای پر ځای کوي تر څو خاوري او د هغوی زیاتې توکي ښکته کېږي، وروسته دا اوبه بل ډنډو ته لېږل کېږي چې د دې ډنډو لاندې برخه کانکریټ وي، تر څو د هغه اوبه په اسانۍ سره براس شي او یا داچې د هوا د بهیر په واسطه وچې شي.

د سوډیم کلوراید مالګینې بله سرچینه د کانو ډبرې دي چې د هغوی کانونه سلګونه متره پندوالی لري، د خالصولو لپاره دانېږي په اوبو کې حل کوي، ترڅو زیاتې توکي یې جلا شي.

د NaCl کلنی لګښت د 150 میلیون ټون په شاوخوا کې ټاکل شوی دی. د هغو له ډلې څخه د هغو 50% د  $Na_2CO_3$  او  $H_2$ ،  $Cl_2$ ،  $Na$  کولو لپاره، 20% په قطبو کې د غذایی مواد د پروسس لپاره، د اوبو د تصفیه کولو د رنگونو او غوړونو او د ډبر جوړونې او کاغذ جوړونې په صنعت کې، منسو جاتو کې، 10% یې د  $Na_2CO_3$  د برابرولو لپاره، 4% د ژویو د تغذیې لپاره، 3% یې په خوړو کې او 4% یې د نورو کېمیاوي محصولاتو لپاره کارول کېږي.

د NaCl د حل کولو بهیر په اوبو کې د  $Na^+$  او  $Cl^-$  د آیونونو په شاوخوا کې د اوبو دوه قطب لرونکي مالیکولونه راټولېږي؛ له دې کبله د دې مالګې محلول او ویلی شوی حالت د برینسا ښه تیروونکی دی:



(9-7 شکل : له سمندر د اوبو څخه سوډیم کلوراید لاس ته راوړنه)

## 9- 3: II صلي گروپ عنصرونه (د ځمکني القايي عنصرونه)

د II اصلي گروپ ټول عنصرونه فلزونه او کېمياوي فعال عنصرونه دي، له دي کبله په نړۍ کې په خالص ډول نه موندل کېږي. په لاندې جدول کې د دې عنصرونو ځينې فزيکي ځانگړتياوې بنودل شوي دي:

(9-3) جدول د II گروپ د عنصرونو ځانگړتياوې

عناصر						ځانگړتياوې
Ra	Ba	Sr	Ca	Mg	Be	
$[Rn]7s^2$	$[Xe]6s^2$	$[Kr]5s^2$	$[Ar]4s^2$	$[Ne]3s^2$	$[He]2s^2$	الکتروني جوړښت
226.03	137.33	87.62	40.08	24.31	9.01	اتومي کتله
-	222	215	197	160	112	اتومي شعاع په pm
148	135	113	99	65	31	آيونی شعاع په pm
509	502	548	590	738	899	د آیونایزیشن انرژی په kJ/mol
979	958	1058	1145	1450	1757	برېښنايي مثبتیت
0.9	0.9	1.0	1.0	1.2	1.5	کثافت $g/cm^3$
5.5	3.5	2.6	1.55	1.74	1.86	دوبلې کېدو درجه په $^{\circ}C$
700	714	770	838	650	1280	دلایشمو درجه په $^{\circ}C$
1527	1640	1383	1484	1107	2770	

د بريليم فزبري مشهورې کاني فزبري د (Beryll) په نوم دي چې د ( $3BeO, Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ ) بلورونو څخه جوړې شوي دي، ځينې دابلورونه د څو ټټو په اندازه کتله لري، زمره د بريل د ډولونو له جملې څخه دي چې د هغه شين رنگ د هغه د ناخالصونو ( $Cr^{+}$ ) شتون پورې اړه لري.

مگنيزم د سيندوونو په کاني فزبرو کې د ډولوميت (Dolomite)  $CaCO_3 \cdot MgCO_3$  په نوم شتون لري او همدا رنگه د مضاعفو کلورایدونو په بڼه د پوټاشيم سره د کارناليت (Carnalite)  $(H_2O.MgCl_2.KCl)$  په نوم هم شتون لري. کلسيم او مگنيزم د ځمکني باندیني قشر جوړکړي دي.

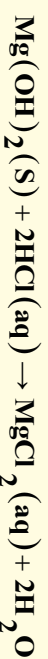
گچ (Gypsum)  $(CaSO_4)$  او کاربونېټونه په بيلا بيلو بڼو د کلسيم څخه جوړ شوي دي، د دوي بيلگه کېدای شي مرمر او ليمستون (Limestone) وړاندې شي. کلسيم او مگنيزم د ايونونو په بڼه د سيندوونو په اوبو کې موندل کېږي. بيولوژيکي توکي هم شتون لري چې د هغوي بنسټيزه جزء  $Mg$  اوبو  $Ca$  دی. د باريم او سټرانټيم (Sr) سلفاټونه او هم د هغوي کاربونېټونه په طبيعت کې شتون لري. راديوم (Ra) په ناخالصه بڼه د يورانيم په کاني فزبرو د پيټچبلنډ (Pitchblend) په نامه شتون لري. راديوم د يورانيم په شان راديو اکتيف دي، د هغه د نیم عمر د اوږدوالي 1622 کاله دي. مگنيزم او بريليم په عنصرې حالت د خالص فلز په بڼه ساتل کېږي، د دې گروپ نور پاتې عنصرونه فعاله دي او په خالصه بڼه نه موندل کېږي، د بريليم څخه راکټونه او سفيني جوړېږي او د هغه له هستې څخه په هستوي راديو اکتيف تعاملونو کې گټه اخيستل کېږي.

که چیری بریلیم کلوراید الکترولیز شوی، په پایله کې خالص بریلیم لاس ته راځي چې هغه د مسو سره په ډیره لږه اندازه مخلوط کوي او ډیر کلک الیازمي لاس ته راځي چې د هغه څخه په بریښنايي دستگاؤ کې گټه اخیستل کېږي.

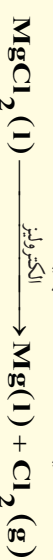
مگنیزیم سینیټو زرو ته ورته سپین رنگه فازی رنگ لري، د هوا له اکسیجن څخه اغیزمن کېږي چې اکساید تولید یری. د مگنیزیم کثافت ډیر لږ دی؛ نو له دې امله د طیارو په جوړولو کې کار ول کېږي. دلاندې معادلي سره سم مگنیزیم په لاس راوړل کېږي:



د مگنیزیم هایدروکساید لاس ته راغلی رسوب پاک او تصفیه کوي او وروسته هغه په هایدروکلوریک اسید کې حلوي:



د  $\text{MgCl}_2$  له وچولو څخه وروسته، دا مالګه په ویلي شوي بڼه الکترولیز کېږي:



کلسیم، سترانشیم او فازی باریم هم د هغوی دویلي شوي مالګو د الکترولیز په طریقه اویا دا چې دالمونیم په واسطه د هغوی د اکسایدونو د ارجاع کولو له امله لاس ته راوړي:



ځمکنی القلي عنصرونه په خپل باندني قشر کې دوه الکترونه  $ns^2$  په اوریتال کې لري او د هغوي د دواړو الکترونونو د ایونایزیشن انرژي لږه ده؛ له دې کبله دا عنصرونه په خپله بلوري شبکه کې  $Me^{2+}$  کتیونونو په بڼه شتون لري. د دې عنصرونو د اکسایدونو د هایدریشن څخه القلي تر لاسه کېږي او د دې ګروپ عنصرونه اوبه ارجاع کوي چې القلي تولید او هایدروجن آزاد وي:



خوکه چیرې بریلیم ته د فرمزي رنگ ښکاره کېدلو پورې هم تودوخه ورکړو، اوبه نه شي ارجاع کولای.

9-3-1: **کلسیم** (Calcium) (Ca)

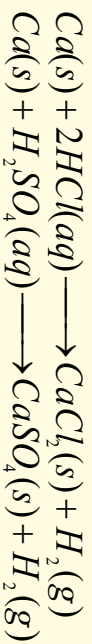
کلسیم د دوره یي جدول په دویم ګروپ او څلورم پیرود کې ځای لري، د ځمکې په قشر کې د کتلې له مخې %4-3 شتون لري. کلسیم د  $\text{CaCO}_3$  په بڼه د چوڼي د ډبرو، کلسایټو، تباشیرو او د مرمرو دولومایت ( $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$ )، جیپسوم ( $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) او په فلورایدو کې ( $\text{CaF}_2$ ) د نورو عنصرونو سره یوځای موندل کېږي. هغه دسلیکاتي، سلفیټي او فلورایدو مالګو په بڼه د ځمکې په قشر کې شتون لري. کلسیم د سرو اویو سره تعامل کوي، کلسیم هایدروکساید او هایدروجن تولیدوي چې د اویو سره د هغه تعامل د القلي فلزونو د اویو سره د تعامل پر نسبت له لږ څخه سره تر سره کېږي:



کلسیم د کلورین ګاز سره تعامل کوي اوکلسیم کلوراید تشکیلوي:



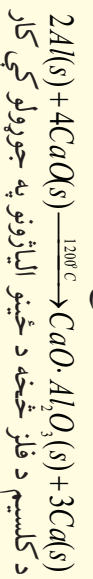
همدا رنگه کلسیم د تیزابونو سره تعامل کوي او د هایدروجن گاز ازادوي:



### د کلسیم لاس ته راوړنه

کلسیم د  $\text{CaCl}_2$  او  $\text{CaF}_2$  د مخلوط د ویلي شوي الکترولیز څخه (د هغې د ویلي کېدو درجه د فلزي کلسیم Ca د ویلي کېدو درجې  $840^\circ\text{C}$ ) څخه ټیټه راوړل شوي ده) لاس ته راوړي.

(8-9) شکل سره سم Ca په او سینتیز کتود کې او کلورین گاز په گرافایټي انود کې راټولېږي چې یو قیمتي گاز دی. د کلسیم د لاس ته راوړلو بله طریقه د المونیم د فلز په واسطه د هغه د اکساید ارجاع ده:



د کلسیم د فلز څخه د ځینو الیاژونو په جوړولو کې کار اخستل کېږي.

### د کلسیم مرکبونه

#### کلسیم اکساید یا ژونډی، $\text{CaO}$

چونه د سمستو په جوړولو کې کارول کېږي او دا مرکب د چوڼي ډبرې ته د تودوخې ورکولو په پایله کې لاس ته راځي:



چونه د  $900^\circ\text{C}$  څخه لوړه تودوخه کې د شگو سره ترکیب کېږي، کلسیم سلیکټ چې په ډبرو کې شتون لري، جوړوي:



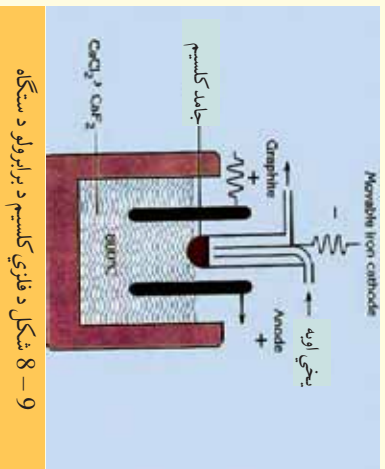
CaO سپینه او بي بڼې (amorphous) ماده ده. چونه د اوبو سره تعامل کوي او د چوڼي اوبه (مړه چونه) تولیدوي:



د  $\text{NaOH}(s) + \text{CaO}(s)$  مخلوط د سودالیم (Sodalime) په نوم یادیږي.

#### د ژونډی، چوڼي ( $\text{CaO}$ ) د استعمال ځایونه

- 1- د سختو اوبو د نرمولو لپاره.
  - 2- د بلیچنگ پوډرو د جوړولو لپاره.
  - 3- چونه د بورې د څوښې د سپینولو لپاره کارول کېږي.
  - 4- د اوبو د جنټوونکي په توګه په گازونو او الکولونو کې کارول کېږي، د شګو، چوڼي او د اوبو مخلوط د 5- چونه د سمستو، بیسینې او  $\text{CaCl}_2$  په تولید کې کارول کېږي.
- کلکي چوڼي د نښل ضد او نه تیروونکي (عایق) په نوم یادوي. که چیرې سمست د چوڼي سره یو ځای مخلوط شي، هغه توکي حاصلېږي چې والټې بروف (د اوبو عایق) دي.

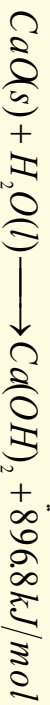


9- 8 شکل د فلزي کلسیم د برابرولو د سټګه

6 - سینه چونه په لابرارو کې د  $CO_2$  د تشخیص کونکې مادې په حیث کارول کېږي.

### کلسیم هایډروکساید یا مړه چونه $Ca(OH)_2$

چونه د اوبو سره تعامل کوي چې مړه چونه لاس ته راځي:



همدارنگه د  $CaCl_2$  او  $NaOH$  د تعامل څخه هم کلسیم هایډروکساید تشکیلېږي:



کلسیم هایډروکساید د تیزابو سره تعامل کوي، اوبه او مالګه تولیدوي:



کلسیم هایډروکساید د تیزابي اکسایډونو سره تعامل کوي، مالګه او اوبه تشکیلوي:



کلسیم هایډروکساید په سورمحیط کې د کلورین د ګاز سره تعامل کوي:



### کلسیم کاربونیټ $CaCO_3$

کلسیم کاربونیټ د چوڼي د ډبرې ( $CaCO_3$ )، مرمر ( $CaCO_3$ )، صدفونه ( $CaCO_3$ )، او دولومایټ ( $CaCO_3 \cdot MgCO_3$ ) په بڼه موندل کېږي.

### فعالیت



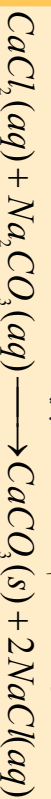
#### د مړي چوڼي او $CO_2$ څخه د ( $CaCO_3$ ) لاسته راوړنه

سامان او د اړتیا وړ توکي:  $Ca(OH)_2$ ،  $CO_2$ ، اوبه، بیکر، نښه نښه تیرب.

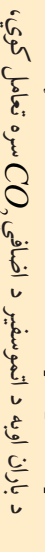
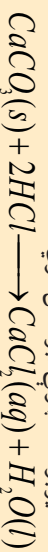
ګرڼلاره: په یو ګلاس کې د  $Ca(OH)_2$  لږ اندازه په مقطرو اوبو باندې ورزیات کوئ، ترڅو حل شي، لاس ته راغلي محلول ته هوا ورکوئ، په دې صورت کې به کلسیم کاربونیټ رسوب وکړي. څرنگه چې په پیل کې شیدو ته ورته محلول حاصلېږي او وروسته رسوب کوي:



د  $CaCl_2$  او سوډیم کاربونیټ د تعامل څخه کلسیم کاربونیټ حاصلېږي:



تیزابونه، د چوڼي ډبره حل کوي:

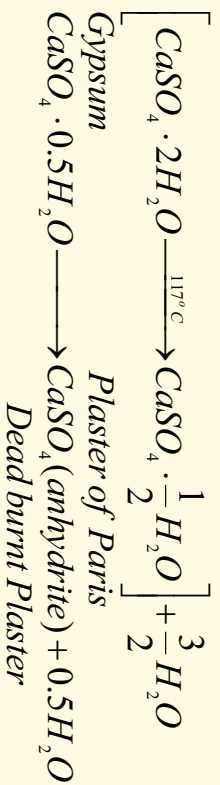


د باران اوبه د اتموسفیر د اضافي  $CO_2$  سره تعامل کوي، د کاربن د تیزاب ( $H_2CO_3(aq)$ ) د جوړېدو لامل کېږي، دا تیزاب د ځمکې په واسطه جذبېږي، د  $CaCO_3$  ډبرې د نه حل شوو مالګو په بڼو تولیدوي چې د ځمکې په منځ کې د شفشاڼګ ( $Stalactite$ ) او ګل فېشنګ ( $Stalagmite$ ) په نومونو جوړېږي. جړوښتونه جوړوي:



(9-9) شکل شفشاڼګ او ګل فېشنګ

**کلسیم سلفیت وای هایدريت ( گچ )** ( $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ )  
 او نه په لرونکې کلسیم سلفيت (*Anhydrite*) ( $CaSO_4$ ) د سوځيدلي مر پلستر په نوم هم يادېږي چې د اوبو د جذبېدلو وړتيا نه لري، که چېرې د پاريس پلستر د اوبو سره د کتلوي  $\frac{1}{3}$  نسبت مخلوط شي، د 15-5 دقيقو په موده کې په گچ تبديل او کلکېږي. که چېرې لږ څه د خوړو مالګه هم ور زياته شي د کلکېدلو چټکتيا به يې هم زياته او که لږ څه بورکس ورزيات شي نو د کلکېدلو چټکتيا به يې لږ وي. د گچو بدلول د پاريس پلستر او مړه پلستر باندې له لاندني تعامل سره سم ترسره کېږي:



د پاريس پلستر د انسانانو د بدن د ماتو هډوکو په قلب بندۍ کې، د غاښونو په طبابت، په قلب بندې او غاښونو په جوړولو کې کارول کېږي.

د پاريس پلستر فارمول  $2CaSO_4 \cdot H_2O$  په بڼه هم کېدای شي چې وليکل شي.

9-4: د **د دريم اصلي گروپ عنصرونه**  
 د III اصلي گروپ عنصرونه د  $ns^2 np^1$  ولانسي قشر الکتروني جوړښت لري او بورون د دې گروپ لومړني عنصر دی چې غير فلزي خواص ځانته غوره کوي او د هغه هایدروکساید تيرابي خاصيت لري چې د هایدروجن سره دوه عنصرې بيلايل مرکبونه جوړوي.

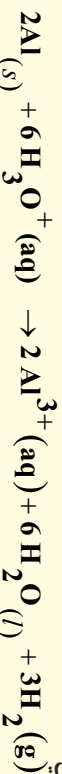
لاندي جدول د دې گروپ د عنصرونو فزيکي ځانگړتياوې راښيي:

**(4-9) جدول د دريم گروپ د عنصرونو فزيکي ځانگړتياوې**

10.811	2079	2550	2.0	He $2s^2 2p^1$	1.5	Ne $3s^2 3p^1$	69.723	29.78	2403	1.8	Ga	Ar $3d^{10} 4s^2 4p^1$	114.82	156.6	2080	1.5	Kr $4d^{10} 5s^2 5p^1$	204.38	303.5	1457	1.4	Xe $4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^1$	
5	B	13	Al	31	Ga	49	In	81	Tl	1.3													

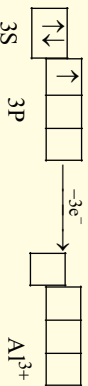
**المونيم (Aluminium)**

المونيم د دريم گروپ دويم عنصر دی، ټاکلي فزيکي ځانگړتياوې لري چې غير فلزي ځانگړتياوې يې هم لري ليدل کېږي، يوازې د غښتلو تيزابونو او غښتلو القليو په مقابل کې امفوتریک ځانگړتياوې ښيي، له دې امله د شپه فلزونو سره ګډه اړيکه لري:



المونيم د ځمکې د قشر په ترکيب کې په زياته کچه شتون لري؛ خو سره له دې هم په کاني ډبرو کې د هغه غلظت لږ دی. المونيم د ځمکې د قشر په ترکيب کې د کتلې له امله 7.5% شتون لري. په مرکبونو کې د المونيم اکسيډيشن نمبر 3+ دی چې په دې حالت کې المونيم د نيون د (Ne) د نجيب گاز الکتروني جوړښت ځانته غوره کړي دی.

المونیم کامپلکسونه جوړوي چې په هغو کې د المونیم د کواردینیشن نمبر 4 دی؛ څکه د  $Al^{3+}$  د یون په بڼه کې څلور تش اوربیتالونه لري:



د المونیم د پیدا یښت مهمې سرچینې د بوکسیت (Bauxite) ډبرې دي چې په صنعت کې المونیم د دوی څخه لاس ته راوړي، دا ډبرې اوبه لرونکې ناخالصه ډبرې دي چې له هغو څخه  $Al_2O_3$  لاس ته راوړل کېږي او وروسته دا اکساید په ویلي شوي کربولیت ( $Na_3AlF_6$ ) کې حلوي او په ویلي شوي بڼه الکترولیز کېږي. المونیم په طبیعت کې په خالص فلزي بڼه شتون نه لري، د هغه مهمه ډبره بوکسیت بڼه  $(Al_2O_3 \cdot 2H_2O)$  او نور منرالونه یې ارتو کلاز ( $KAlSi_3O_6$ )، بیرال ( $Be_3Al_2Si_6O_{18}$ ) کربولیت ( $Na_3AlF_6$ ) او کورنډم ( $Al_2O_3$ ) دي.

که چېرې لږ څه کرومیم د کورنډم په کرسټلې جوړښت کې مخلوط وي، کرسټل په سور رنگ لیدل کېږي او د لعل په نوم یادېږي، د کورنډم څینې کرسټلونه د کوبالت د عنصر سره هم مخلوط دي چې هغوی ته اوبه رنگه یاقوت وايي:



د یو امپیر برېښنا په شتون او د 80 ساعتونو په موده کې د المونیم د ارجاع کېدلو په موده کې د المونیم  $(AlI + 3e^- \rightarrow Al^{3+})$  څخه یومول (27g) المونیم تولیدېږي. دکوکا کولا او یا فانتا یوه قطی، په همدې کمیت کتله لري چې د شربت د څکللو وروسته داقطې بیا راټول او د المونیم د لاس ته راوړلو په غرض یې بیرته ویلي کوي.

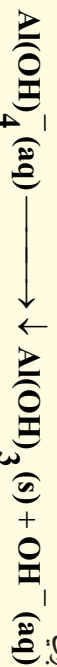
المونیم د تودوخې او برېښنا بڼه تېروونکې هم دی، د المونیم پرتنسپال  $\Xi_0 = -1.66V$  دی چې دقاعدی له مخې باید په اسانې سره په کټیون بدلون ومومي؛ خو دا چې په اسانې سره د هغه سطح اکساید نیسي؛ نو هغه په کټیون لږ بدلېږي. المونیم یو سپک فلز دی چې مقاومت یې ډېر دی. په طبیعت کې ډېر موندل کېږي؛ له دې کبله په صنعت کې د هغه څخه په زیاته کچه گټه اخیستل کېږي. د المونیم د الیاژونو له ډولونه څخه چې د فلزونو، لکه مس، سیلیم او نورو سره یې جوړکړي، دودانیو په کارونو او له یوې ساحې څخه بلې ساحې ته د برېښنا په لیږلو کې گټه اخیستل کېږي. د المونیم بله ځانگړتیا د نورو فلزونو ارجاع کول دي؛ د بیلگې په ډول: اوسپنه د المونیم په واسطه ارجاع کېږي چې د انرژي د ازادیدلو سره یو ځای دالارجاع ترسره کېږي؛ د فلزونو د اکسایدونو له ارجاع څخه خالص فلزونه لاس ته راځي؛ د بیلگې په ډول: د المونیم په واسطه د اوسپنې د اکساید له ارجاع کېدو څخه، خالصه اوسپنه حاصلېږي چې له دې اوسپنې څخه په ولیدینگ کاری او د اوسپنې د لوبو بلولونو په وصل کولو کې گټه اخیستل کېږي:





## د المونيم اکسايډونه

المونيم اکسايډ ( $Al_2O_3$ ) چې د الومين په نوم هم يادېږي د باير (Bayer) په طريقه له بوکسيت څخه په لاس راځي، چې ناخالص بوکسيت د سوډيم هايډروکسايډ په محلول کې حلوي، په پايله کې الومين او سليکان د امفوترېک خاصيت لرونکي توکي نوموړي محلول کې حل او نور ناخالصه توکي؛ د بيلگې په ډول: د اوسپني مالګه د فرمزي رنگه څخه په بڼه رسوب کوي او وروسته بيا دا مالګه د  $CO_2$  په واسطه تيزابي کوي چې ترڅو د  $OH^-$  غلظت کم شي، په دې صورت کې د الومينات ايونونه تجزيه کېږي، خو سليکاتونه د منحل توکي په بڼه محلول کې پاتې کېږي:



کله چې څښی المونيم هايډروکسايډ رسوب وکړي، له وچولو او صافولو وروسته د تودوخې په  $1200^\circ C$  کې په خالص المونيم تبديليږي. المونيم په خالص او جامد بڼه بيلا بيلې بلوري الورتروي لري، د  $\alpha$  الورتروي کلکه او تياره بڼفش رنگه توکه ده، د المونيم د  $\gamma$  الورتروي کثافت لږ او کېمياوي فعاليت يې ډير دی چې داوبو د جذب ځانګړتيا هم لري، له دې الورتوي څخه په کروماتو ګرافي کې هم ګټه اخېستل کېږي. د الومين ناخالص ډولونه د قيمتي تېرو په توګه په جواهراتو کې په کار ورل کېږي، که چېرې په الومين کې د  $Cr^{3+}$  مالګه وي، نو د سره ياقوت په نوم يادېږي، همدا رنگه که د  $Fe^{3+}$  او  $Tl^{4+}$  مالګې دالومين سره مخلوط وي، دسره لاجوردی ياقوت په نامه او که يوازې  $Fe^{3+}$  مالګه د الومين سره مخلوط وي، د ژر ياقوت په نوم شهرت لري.

## الوميناټونه (الونونه)

کله چې  $Al_2O_3$  د  $H_2SO_4$  سره تعامل وکړي، المونيم سلفيټ حاصلېږي، المونيم سلفيټ يا الون د کاغذ جوړولو په صنعت کې د سلولوز د نزيو تارونو د پرنو کولو (رڅڅته کېدل) او د هغوي بدلول په کلکو پانو کارول کېږي. رښتيا الون چې د المونيم نوم د هغه څخه اخېستل شوی دی، د سلفيټ له ډولونو څخه دی چې عمومي فارمول يې  $12H_2O \cdot Me^+(Me^{3+})SO_4$  دی. په دې فورمول کې  $Me^+$  کېدای شي  $K$  او  $(NH_4)$  وي او  $12H_2O \cdot 2KAl(SO_4)_2$  او  $12H_2O \cdot 2NH_4Al(SO_4)_2$  د المونيم هغه مرکبونه دي چې د تيارکار (پتکړی) په نوم هم يادسوي دي. د  $Al(OH)_3$  مرکب د جذب غښتلي ځانګړتيا لري چې داوبو ناخالصه توکي ځانته جذب وي او د اوبو د تصفيې او چالولو پرمخ پاتې کېږي.

## د المونيم هلو جن لرونکي مرکبونه

المونيم کلورايد د مهمو کلسټونو له ډلې څخه دی چې په صنعت کې هغه د کلورين او المونيم د نيغ تعامل او يا د کلورين تعامل د الومين ( $Al_2O_3$ ) سره لاس ته راوړي:



المونيم کلورايد جامد ايوني مرکب دی چې په هغه کې د  $Al^{3+}$  کتيون د کلورايد ( $Cl^-$ ) د شپږو ايونونو په واسطه راجاير شوي دي، د  $AlCl_3$  بلورونه د  $192^\circ C$  تودوخې په واسطه تصعيد کوي او براسونه يې د  $Al_2Cl_6$  په بڼه ليدل کېږي چې د بورون کلورايد ډای مير (Dimer) او د بورون برومايد ډای مير سره يو شان دي، څرنگه چې المونيم برومايد او المونيم ايو دايد ډير قطبي مرکبونه دي؛ نو له دې کبله د جامد اوريا مایع په حالت هم د ډای مير د ماليکول په بڼه ليدل کېږي او ثبات لري.

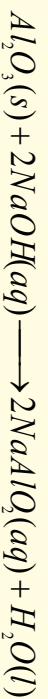
د المونیم کلوراید تعامل د اوبو سره د Exothermic تعاملو څخه دی ، کله چې دا مرکب په لمبې هوا کې شتون ولري ، د هایدرو کلوریدک براسونه ورڅخه ازاد پيري . په عمومي ډول المونیم کلوراید په خپلو مالیکولي بلورونو کې شپږ مالیکول بلوري اوبه لري چې د هغه ټولنیز فارمول  $AlCl_3 \cdot 6H_2O$  دی او د هغه بیچلې (کامپلکس) فارمول  $[Al(H_2O)_6]Cl_3$  دی ، د دې مرکب څخه د بکتیریا د وژونکو توکي او د نا مطبوع بوی د ضد توکر په توګه ګټه اخیستل کېږي . که چېرې  $AlCl_3 \cdot 6H_2O$  ته تودوخه ورکړل شي ، په پایله کې وچ المونیم کلوراید لاس ته راځي ؛ خو تجزیه یې تر سره کېږي چې  $Al_2O_3$  او  $HCl$  ورڅخه لاس ته راځي ؛ ځکه د  $Al-O$  اړیکه د  $Al-Cl$  اړیکې څخه کلکه ده :



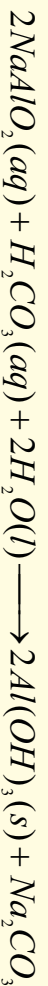
د دوره یي جدول د دریم ګروپ فلزونه د ځمکنیو فلزونو په نوم یادیږي ؛ ځکه د ځمکې د قشر په ترکیب کې شتون لري ، المونیم د قیمتي ډبرو په ترکیبونو او د بیبریل په منرال کې شتون لري . په نړۍ کې د المونیم کلني لګښت تر 25 ټنو پورې رسېدلی دی .

### د المونیم لاس ته راوړنه

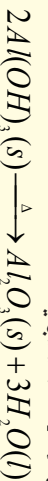
المونیم د  $Al_2O_3$  د بریښنايي تجزیې څخه په دوو طریقو لاس ته راوړي چې هره طریقه یې دوه پړاوونه لري ، په لومړي پړاو کې د یوکسیت ( $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$ ) څخه  $Al_2O_3$  لاسته راوړنه ده او په دویم پړاو کې د فلز لاس ته راوړنه له  $Al_2O_3$  څخه ده . په یوکسیت کې %60-50 المونیم اکساید شتون لري او د هغه نور پاتې شوني  $SiO_2$  ،  $Zr$  ،  $Ti$  او  $V$  اکسایډونه دي . په لومړي پړاو کې یوکسیت د بایر د روش Bayer Process پر بنسټ د کاني ډبرو څخه جلا کوي او بیا لاس ته راغلی یوکسیت د ډبر فشار او  $70^\circ C - 50^\circ C$  تودوخې لاندې د  $NaOH$  د محلول سره مخلوطوي ، تشکیل شوي اضافي اکسایډونه د فلتر په واسطه جلا کېږي چې دلته المونیم اکساید په سوډیم المونیت بدلیږي :



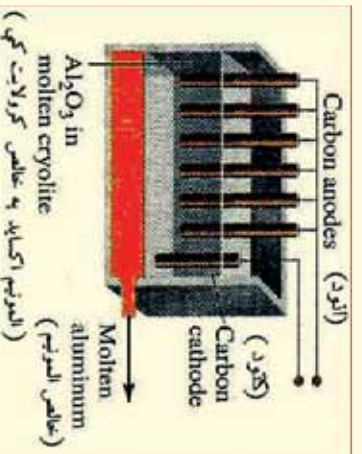
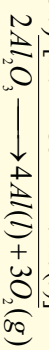
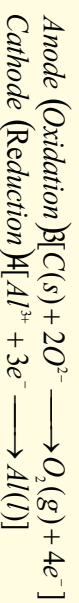
سوډیم المونیت په تیزابي محیط کې په غیر منحل المونیم هایدروکساید بدلیږي او بیا وروسته مخلوط چاپوي :



لاس ته راغلي المونیم هایدروکساید د تودوخې په پایله کې په  $Al_2O_3$  تبدیلېږي :



په دویم پړاو کې خالص المونیم اکساید ډبرینینا په واسطه تجزیه کوي چې دا طریقه د مارتین هال په نوم یادېږي . د مارتین هال د حجری الکترولیزونه د کاربن څخه جوړ شوي دي او د هغه محلول کربو لایټ ( $Na_3AlF_6$ ) دی چې د المونیم اکساید د ویلې کېدو درجه یې له  $2045^\circ C$  تودوخې څخه  $1000^\circ C$  ته را ښکته کېږي :



(9- 11) د المونیم د لاس ته راوړني دستګاه (مارتین هال)

د المونیم د لاس ته راوړنې دویمه طریقه د لومړۍ طریقي (پورتي) طریقي ( څخه یې %70 لگښت لري ؛ ځکه په دې طریقه کې اوبه نه لرونکې بوکسیت ته د کاربن په مرسته د کلورین گاز سره تعامل ورکوي او په  $AlCl_3$  یې تبدیلي، لاس ته راغلي المونیم کلوراید ویلي او بیا الکترولیز کېږي:



### د المونیم کیمیاوي خواص

#### ۱ - د اوسپني د آکساید سره د المونیم تعامل

د المونیم پوړوړ د اوسپني (III) اکساید ( $Fe_2O_3$ ) سره تعامل کوي او  $3000^\circ C$  تودوخه تولیدوي؛ نوله دې کبله د ترمیت د تعامل په نوم یادېږي:



له دې تعامل څخه د فولاد او اوسپني په ولټنگ کولو کې گټه اخیستل کېږي:

#### 2 - د تیزابونو سره د المونیم تعامل

المونیم د  $HCl$  او  $H_2SO_4$  د رقیقو تیزابونو سره په عادي شرایطو کې تعامل کوي، هایدروجن ازاد وي او غلیظو سره یې د تودوخې په شتون کې تعامل کوي، خو هایدروجن نه ازاد وي.



### فعالیت

#### د مالګې د رقیق تیزابو سره د المونیم تعامل

**سامان او د اړتیا وړ مواد:** تست تیوبونه، تست تیوب دانې، د خالص المونیم سیم او د  $HCl$  رقیق تیزاب .  
**ګډلاره:** په یو تست تیوب کې یوه اندازه  $HCl$  واچوئ په هغه کې المونیمي سیم داخل کړئ، انتظار وپاست ترڅو منځته راغلي بلورونه ووبښئ چې د لیدني څخه یې وروسته په ګریني ډول وڅیړئ او څیړنې مو په خپلو کتابچو کې یې یادداشت کړئ.



9 - 12 شکل: د المونیم تعامل د مالګې د تیزاب سره

## 9 – 5 : انتقالي فلزونه (Transition metals)

د دوره يي جدول عنصرونه چې د هغوي د d او f فرعي سوبو اوربیتالونه يي د الکترونونو په واسطه د وک کېدو په بهير کې دي، د II او III اصلي گروپ ترمنځ 68 عنصرونه دي چې 40 عنصرونه يي د جدول په منځني برخي کې شتون لري، د هغوي د d فرعي سوبه او 28 نور يي چې د جدول په کښتۍ برخي کې شتون لري، د هغوي د f فرعي سوبي د الکترونونو په واسطه د وک کېدلو په حالت کې دي.

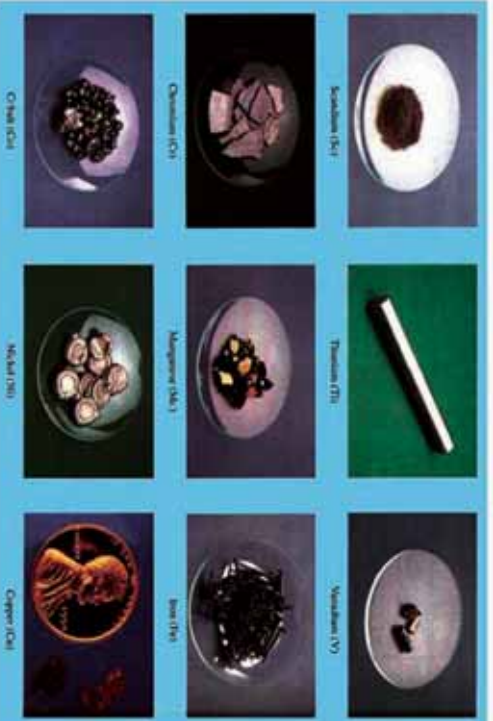
9 – 5 جدول د څلورم پېر يو د انتقالي عنصرونو يو شمير ځانگړتياوي

عنصرونه											خواص
Zn	Cu	Ni	Co	Fe	Mn	Cr	V	Ti	Sc		
$[Ar] 3d^{10} 4s^1$	$[Ar] 3d^9 4s^1$	$[Ar] 3d^8 4s^2$	$[Ar] 3d^7 4s^2$	$[Ar] 3d^6 4s^2$	$[Ar] 3d^5 4s^2$	$[Ar] 3d^5 4s^1$	$[Ar] 3d^3 4s^2$	$[Ar] 3d^2 4s^2$	$[Ar] 3d^1 4s^2$		الکتروني جوړښت
63.39	63.54	58.69	58.93	55.84	54.93	51.99	50.94	47.88	44.95		اتومي کله
138	128	124	125	126	135	130	134	147	162		اتومي شعاع په pm
-	72	60	75	77	80	85	88	99	$-M^{2+}$ $8m^{3+}$		ایوني شعاع په pm
906.4	745.5	736.7	758.8	759.4	717.5	652.8	650.3	658.1	631.1		ایونېشن انرژی په kJ/mol
	1958	1751	1645	1561	1509	1591	1413	1309	1235		
	3578	3393	3231	2956	3250	2986	2828	2650	2389		
1.65	1.90	1.91	1.88	1.83	1.55	1.66	1.63	1.54	1.36		برېښنايي منفيت
7.14	8.96	8.9	8.9	7.86	7.43	7.19	6.1	51.4	30		کثافت $g/cm^3$
419.5	1083	1453	1495	1536	1245	1875	1900	1668	1539		ولې کېدو ټکي په °C
906	2595	2730	2900	3000	2150	2665	3450	3260	2730		دپېښېدو ټکي په °C

انتقالي عنصرونه د اکسیدیشن د نمبرونو بیلابیل دولونه ځانته غوره کوي  
 9-6 جدول د انتقالي عنصرونو ممکنه اکسیدیشن نمبرونه

گروپ های عناصر انتقالي

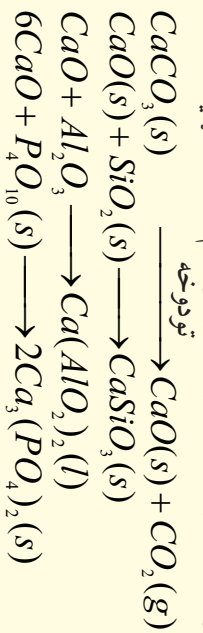
گروپ های عناصر انتقالي										
III B	IV B	VB	VI B	VII B	VIII B			IB	II B	
Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	
+3	+2 +3 +4	+1 +2 +3 +4 +5	+2 +3 +6	+2 +3 +4 +6	+2 +3 +4 +6	+1 +2 +3	+2 +3	+1 +2	+2	
Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	
+3	+2 +3 +4	+2 +3 +4 +5	+2 +3 +4 +5 +6 +7 +8	+2 +3 +4 +5 +6 +7	+2 +3 +4 +5 +6 +7 +8	+1 +2 +3 +4 +5 +6	+2 +3 +4	+1 +2 +3	+2	
La	Hf	Te	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	
+3	+3 +4	+2 +3 +4 +5	+2 +3 +4 +5 +6	+3 +4 +5 +6 +7	+2 +3 +4 +5 +6 +8	+1 +2 +3 +4 +5 +6	+2 +3 +4 +5 +6	+1 +3	+1 +2	



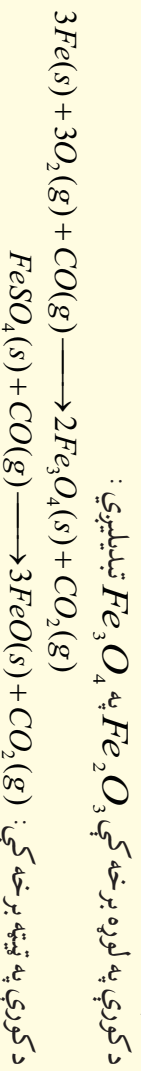
(9-13) شکل د ځینې انتقالي عنصرونو بڼې

## 9- 5- 1: اوسپنه

اوسپنه د ټولو انتقالي فلزونو په نسبت ډیره په کار ورل کېږي او د المونیم څخه وروسته د ځمکې په قشر کې ډیر موندل کېږي چې 4.7% د ځمکې قشر یې جوړ کړی دی. د اوسپنې مشهوره کاني ډیرې د همایټ ( $Fe_2O_3$ )، مگنیت ( $Fe_3O_4$ ) او پیریت ( $FeS_2$ ) د اوسپنې له سلفایډ څخه عبارت دي چې د پیریت ډیرې د لیونو سره زرو په نوم هم یادیږي؛ ځکه د ځلا او رنگ له کبله سره زروته ورته دي، د پیریت څخه اوسپنه لاس ته نه راوړي؛ خو همایټ او مگنیت په لوړو کورو کې د اهلک ډیرو او د ډیرو سکرو سره یې ډک او په ازاده هوا کې ارجاع کوي، په پایله کې د چوڼي د ډیرو څخه کلسیم اکسایډ لاس ته راوړي چې د کاني ډیرو ناخالصونه له لاندینو معادلو سره سم له منځه وړي:



د بیلا بیلو مرکبونو مخلوط دکورې په لوړه درجه تودوخه کې وېلي او ټول یې وېلي شوي بڼه لري؛ داچې له اوسپنې څخه سپک دي؛ نو د ویلو شوو اوسپنو څخه په لوړې سطحې کې شتون لري. په 9-14 شکل کې د اوسپنې د وېلي کېدو لوړه کوره او هغه تعاملونه چې په هغې کې ترسره کېږي، ښودل شوي دي. دکورې په بیلابیلو برخو کې دکاربن مونو اکسایډ په واسطه د اوسپنې ارجاع کېدل او د تعامل معادله یې په لاندې ډول ده:



د تودوخې په  $C$  1000°د کورې په منځنۍ برخې کې د اوسپنې اکسایډ ( $FeO$ ) په اوسپنه تبدیلېږي؛ د تودوخې په  $C$  1000°د کورې په منځنۍ برخې کې د اوسپنې اکسایډ ( $FeO$ ) په اوسپنه تبدیلېږي:  $FeO(s) + CO(g) \longrightarrow Fe(s) + CO_2(g)$  دکورې په لاندنۍ برخې کې چدن چې په کې کاربن اونورې ناخالصي شتون لري، ټولېږي. دفولادو دلاس ته راوړلو لومړني پړاو دچدن تخليصول دي. هغه ناخالصي چې په چدن کې شتون لري (له کاربن څخه پرته)، کېدای شي چې د سلیکان، فسفور س او سلفور نوم واخېستل شي.

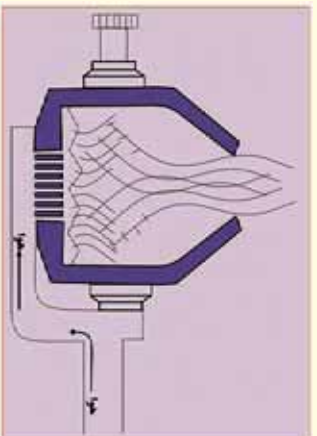


شکل 9-14) کوره کوره اوبه هغې کې ترسره شوي تعاملونه

د تخليص نورې طريقه چې د بسمر (Bessemer) دمیتود په نامه یاد شوې ده، د یوې بلورنګې دستګاه په واسطه ترسره کېږي، دا بدلون کورنګې یو لوی استوانه یې لوبنې دی چې د خپل محور په چاپیریال تر  $180^\circ$  پورې تاوېږي، دغه مخ یې په لومړي سر کې له کلکو توکو څخه جوړ او بیا د قلوې خاصیت لرونکو توکو په

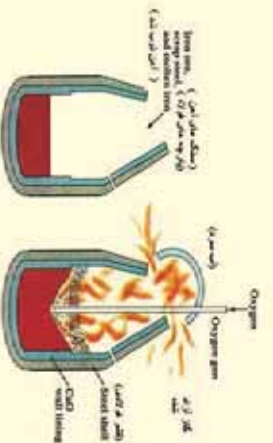
واسطه ډډیځگي په ډول: د دلومیت (د کلسیم او مگنیزیم مضامف کاربونیټونه) په واسطه پوښل شوی دی، په دی لورښي کې پنځه ورښت ټپه توکي ځای نیولی شي، دلومیت د تودوخې په واسطه تجزیه او  $MgO$  او  $CaO$  لاس ته راځي. ډولې شوي اوسپني د مخلوط څخه توده مترکه هوا تیره وي چې په پایله کې یې داوسپني ناخالصی (سلفر، فاسفور او سلیکان) په لومړي سر کې په اکساید بدلون

مومي او بیا له  $MgO$  او  $CaO$  سره تعامل کوي چې ملاگي جوړوي، دامالگي د اوسپني څخه سپکي دي چې د اوسپني په وړلې شوي ټپه کې لامبو وهي او دهغي په سطحه کې ځای نیسي. (9-16) شکل د بسمر مدرنه دستگه ښيي:



(9-16) د بسمر عصري ټیلورنګي دستگه

د بسمر د میتود پر ځای نوی میتود منځ ته راغلي دی چې په دی میتود کې خلاص زره کورې سیستم (Open-hearth furnace) څخه کار اچستل کېږي، د دې د بدلون ورکونکي لاندې برخه او دیوال یې د نه سوځیدونکو توکو،  $MgO$  او  $CaO$  په واسطه پوښل شوی دی او د هغه دنښتې برخه د ناخالصه اوسپني په واسطه چې داوسپني ډلورې کورې څخه وتلي ده او  $Fe_2O_3$  همدارنگه ډا هک په ډبرو ( $CaCO_3$ ) ډک وي. ډبره توده هو او تازه گازونه یې پرمخ تیروي چې مخلوط شوی توکوته وړلې شوی. حالت ور کوي، نو په دی صورت کې تیزابي اکسایدونه له  $CaO$  سره تعامل کوي او د اوسپني ناخالصونه د  $Fe_2O_3$  په واسطه په اړونده اکسایدونو بې بدلون مومي، همدارنگه هغه کاربن چې په اوسپني کې شتون لري، په  $CO_2$  بدلېږي او د ځکې په بڼه ډولې شو توکو له سطحې څخه بهر ته وځي، همدارنگه ډکوري ډلانډني برخې (ډکوري کف) نه سوځیدونکي پوښ داوسپني نورو ناخالصو توکو سره تعامل او د کورې په باندني سطحې کې د وړلې شوو سپکو توکو په بڼه جلا او ځای نیسي.



(9-17) شکل خلاص زره سره داوسپني د تخليص کوره:

دا پورتنۍ میتود، د بسمر له میتود څخه ډېر وخت ته اړتیا لري، د اتو څخه تر لسو ساعتونو پورې وخت پرې تېرېږي، خو باکیفیته پولاد حاصلېږي. د پورتنۍ طریقې د عمل سست والی کېدای شي چې د موادو د حجم په زیاتوالي پوره کړي؛ د بیلاګي په ډول: په هر ځل کې 200 ټپه خالصه اوسپنه حاصلېږي؛ خو که چیرې نور فلزونه؛ لکه کوبالت، کرومیم، ونادیم او تنگستن ور زیات شي، بڼه کیفیت لرونکي پولاد حاصلېږي. د زنگ ضد پولادو د تشکیل کوونکو اجزاو سلنه له 72% اوسپنه، 19% کرومیم او

90% نیکل څخه عبارت دی.

خالصه فلزې اوسپنه دومره کلکه نه ده، خود هغې الیاژ له کاربن سره هغې ته کلکوالی ورڅښلای دی چې د زنگو هلو (فرسایش) په مقابل کې یې مقاومت زیات دي. پولاد



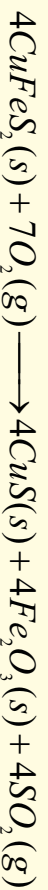
9-18 په اوسپنه کې د مقناطیسي خاصیت را منځته کول

فیرومقناطیسی خاصیت لری؛ خاکه په هغه کې الکترونونه یو جهت اویه یو وخت کې په زیاته اندازه د حرکت په حال کې دی چې مقناطیسی ساحه منځته راوړي او د هغو په اوربیتالي قشرونو کې د طاقه الکترونونو شتون لیدل کېږي. د پولاد جوړولو بهیر داسې دی چې فلزونه؛ لکه:  $Ni, Mn, Cr$  په اوسپنې باندې د فزیکې، کیمیاوي او میخانیکي خواصو پریښت وړ زیاتوي، ارزښت لرونکې پولاد د زنگ ضد پولاد یا (StainlessSteel) ایټا نوټیري چې له 18-20% کرومیم (Cr) او 8-12% نکل (Ni) لري.

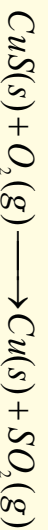
### مس (Copperium)

مس لړکیمیايي فعالیت لري اود ځینو ذیرو له پامه په زده بڼه شتون لري؛ خو د ځمکې د کرې دمسو لویه برخه د سفالیدونو په بڼه شتون لري چې د هغو کانی ذیروي د چلکیریت ( $CuFeS_2$ ) په نوم یا ذیروي او د شگو میخلو په طریقه یې له ذیرو څخه جلا کوي، داسې چې دمس لرونکې کانی ذیروي ټوټه، ټوټه او په پورډروي تبدیلوي، وروسته یې په مایعاتو کې دلامبو په حالت گډوي، ترڅو مس د کانی ذیرو څخه جلا شي، په دې مخلوط کې لږڅه غوړي هم ورزیاتوي او بیا د دې مخلوط له منځ څخه هوا تیروي، کانی تیري په لامبو وهونکې بڼه په پورتنۍ برخې کې، درندې تیري او خاوره د لوښي په لاندینۍ برخې کې ښکته کینی او کانی تیري د هوا او غوړیو سره یو ځای د پورتنیو سورنیو څخه د باندې وځي. دلته ځانگړي حاصل شوي تیري لاس ته راځي، (9-19) شکل د مسو د تیرو د تخلیص دستگانه ښیي:

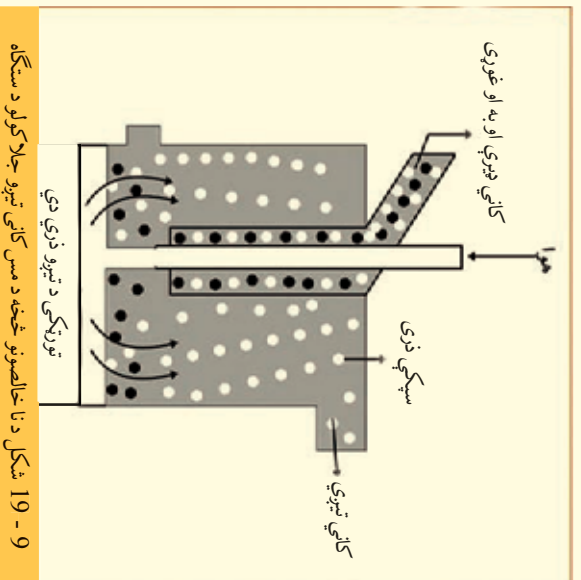
مس دخالصوکانی تیرو څخه په پورتنۍ ډول کیدای شي په دوه میتودو لاس ته راوړل شي چې یو یې *Pyrometallurgy* او بل یې *Hydrometallurgy* یعنی په اولین محلول کې حل کیدل دي. په لومړی میتود کانی ذیروي د هوا سره مخلوط وي:



ذیرو زرات  $SO_2$  حاصلیږي چې په هوا کې څیرېږي او دځمکې په کرې په کرې کې دروند او داوسیدلو محیط ته له خطرونو څخه ډکې پایلې منځ ته راوړي، نو پر دې بنسټ باید داگاز په سفوریک اسید بدلون ومومي. لاس ته راغلی د مس سلفاید ( $CuS$ ) د غښتلي ارجاع کوونکې په واسطه ښکته د اکسیجن ( $O_2$ ) په واسطه ارجاع او په خالصه عنصری بڼه جلا کېږي:



د هایدرو میتالورژي په دویم پړاو کې، کانی ذیروي د گوگرو په تیزابو کې حلوي او ورپسې هغوی د ارجاع کوونکو سره چې د هغو پوتنسیال له  $\frac{Cu^{2+}}{Cu}$  څخه ټیټ وي، یو ځای کوي چې په دې صورت کې خالص عنصری مس





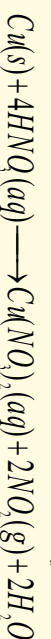
په لاس راځي.

د الکترولیز په طریقه هم کېدای شی چې مس د مرکبونو څخه یې په لاس راولر شی. مس د برېښنا بڼه تیزونکی دی چې له هغه څخه د برېښنا د تیروي مزي جوړوي. د مس او قلعي بڼه الیاژ د برونز په نوم یادېږي چې تل په تیزابونو کې په عادي حالت نه حل کېږي؛ خو په غلیظو نیتروټیزابونو کې یې حل کېدل ممکن دي:



مس د ښوړي دغلیظ تیزاب سره تعامل کوي او  $\text{NO}_2$  گاز

جوړوي:



د مس باندي، سطح اکسیدي کېږي او شین رنگ ځانته غوره کوي چې نوره دننه پاتی سطح یې د اکسیدیشن څخه ساتل کېږي.

### ګرومیم

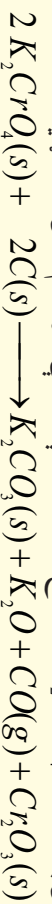
د شپږم فرعي ګروپ لومړنی عنصر کرومیم دی، دا عنصر زېر روښانه رنگ لري او د تخریبیدلو په مقابل کې غښتیا ښيي، د دې عنصر کاني څېرې د اوسپني او کرومیم مضامف اکسایدونه دي چې د هغوی ارجاع دکاربن په مرسته په برېښنايي قوس کې په لاندی ډول ترسره کېږي:



د کرومیم لاس ته راوړنه داسې ده چې کاني څېرې په قلعي محیط ه د هوا په شتون کې وچوي او پېرېږي:



ډېورتی، معادلې سره سم لاس ته راغلی پوتاشیم کرومیت په اوبو کې بڼه حل کېږي، په داسې حال کې چې  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  په اوبو کې نه حل کېږي، پر دې بنسټ د اوسپني اکساید د  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  څخه جلا کېږي، نو  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  دکاربن په واسطه د  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  ارجاع څخه دلاندې معادلې سره سم لاس ته راوړي:

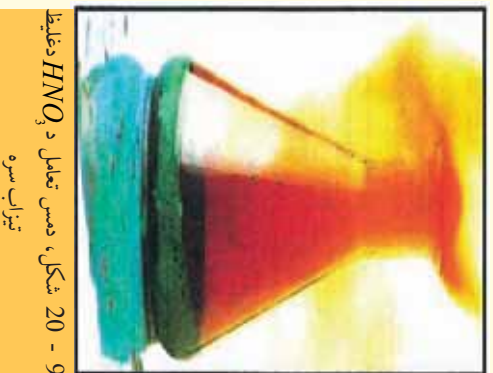


په پای کې  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  د المونیم په واسطه ارجاع او  $\text{Cr}$  حاصل کېږي:

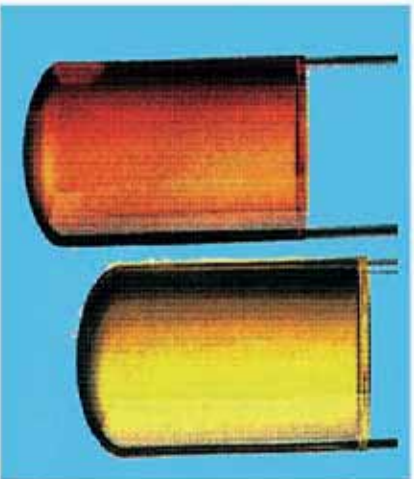


د کرومیم فلز د پوډرو په حالت کې د ترمودینامیکي په لحاظ ارجاعي ځانګړتیا لري او په بشپړ ډول په څیره چټکتیا د اکسیجن سره تعامل کوي؛ خو په فلزي حالت کې د هغه باندي، سطحه اکساید پوښوي او د هغه دننه برخه د اکساید کېدلو څخه ساتي، په دې حالت کې د زنگ وهلو (فوسایش) په مقابل کې مقاومت لري.

د کرومیم  $\text{Cr}^{3+}$  ایونونه د اولین محلول په حالت کې هایدراتي، کامپلکس مرکب په لاندې بڼه جوړوي چې د هغه تیزابي قوه د اسټیک اسید په نسبت څیره ده:

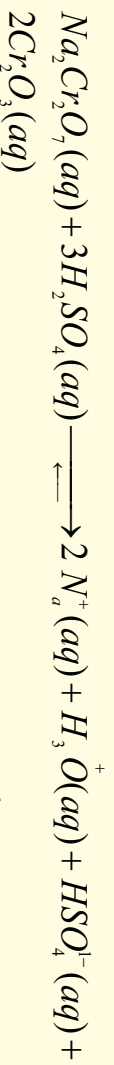


9 - 20 شکل، دمس تعامل د  $\text{HNO}_3$  دغلیظ تیزاب سره



(9 - 21) شکل شبي، خواته د سوردیم های کرومیت جوربیت او کین، خواته د پوتاشیم های کرومیت جوربیت.

که چیرې د  $Cr^{3+}$  آیون یا د  $d$  نورو فانزونو د ایونونو سره د  $M^{3+}$  په بڼه پرتله شپي،  $Cr^{3+}$  آیون د کین لور درې کینونونه د ارجاع کوونکي خاصیت لري؛ خو د هغه د شبي لور درې کینونونه د غښتلي اکسیدي کوونکي خاصیت لري؛ نو ځینې وختونه کروم د غښتلي اکسیدي کوونکي ځانگړتیا او ځینې وختونه د ارجاع کوونکي ځانگړتیا لري. که چیرې د  $CrO_4^{2-}$  محلول له تیزابو سره تعامل ورکړو، دهغه ټیورنگ په روښانه سره رنگ بدلون مومي او های کرومات ( $Cr_2O_7^{2-}$ ) جوربېږي. که چیرې دکرومات مالگي ( $Na_2Cr_2O_7$ ) ته  $H_2SO_4$  له غلیظو تیزابو سره تعامل ورکړل شي، دلاندې معادلي سره سم  $Cr_2O_3$  لاس ته راځي:



د پورتنیو لاس ته راغلو مالگو محلولونو څخه د لابراتوارونو د لوښو په مینځلو کې کار اخیستل کېږي؛ ځکه د دوی د اکسیدیشن وړتیا ډیره زیاته ده چې وازدې او غوړي په ځان کې حلوي.

د  $PbCrO_4$  مالگه په بیلا بیلو طریقو لاسته راوړل کېږي او په غوړو لرونکو رنگونو کې ورڅخه گټه اخیستل کېږي؛ د دې رنگونو څخه د موټرو په سرکونو او څلور لارو کې د روښنایي لپاره په شپه کې گټه اخیستل کېږي چې د موټر د تیلو کوڅې پرې ټاکل کېږي.



## د نهم څپرکي لنډيز

• فلزونه، فلزي، ځلا لري، دوی زياتره جامد او کرسټلي حالت لري، د پانی کېدلو او دوزی (سیم) جوړېدلو ځانگړتیا لرونکي دي. د سرورزو څخه داسې نازکي پاتې جوړېږي چې درنا وړانگي له هغوی څخه تیرېږي.

• ډیر زیات فلزونه په ترکیبي ډول په طبیعت کې موندل کېږي، د هغوی د خالصولو او لاس ته راوړلو طریقې ته میتالورژي وايي. میتالورژي په درې پړاوونو کې ترسره کېږي چې (1) د فلز د کاني ډبرو را ایستل او برابرول (2) د فلز لاس ته راوړل. (3) د فلز تصفیه ده.

• د فلزونو مهم متالونه کاربنیتونه، هالایډونه، اکسایډونه، فاسفیټونه، سلفایډونه او سلفیټونه دي.  
• د فلزونو د تصفې لپاره عمومي لارې، تقطیر، برېښنايي تجزیه او د ساحې د تصفې لاره ده.  
• د I اصلي گروپ عناصرونه د القلیو فلزونو په نوم هم یا ډیري؛ ځکه د هغوی د اکسایډونو د هایدیشن څخه ډیر ښتلي القالي (Bases) جوړېږي.

• سوډیم کلوراید د معمولي مالگې (د خوړو مالگه) په نوم هم یا ډیري، د دې مالگې کرسټونه په  $800^{\circ}C$  کې ویلي او په  $1465^{\circ}C$  کې په ایشیدو راځي.

• د سوډیم د لاس ته راوړنې ډیره ښه طریقه  $NaOH$  او  $NaCl$  د ویلي شوي حالت برېښنايي تجزیه ده.  
• د سوډیم مهم مرکبونه کاسټیک سوډا ( $NaOH$ )، د ایرو رنگه سوډا یا  $Soda\ Ash$  ( $Na_2CO_3$ ) دمیخلو سوډا ( $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ ) او د چیلی ښوره ده.

• د کلسیم مهم مرکبونه چونه ( $CaO$ ) د چوني تیره ( $CaCO_3$ )، کلسیم هایدروکساید ( $Ca(OH)_2$ ) گچ ( $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ ) او پارس پلستر ( $CaSO_4 \cdot H_2O$ ) دي.

• انتقالي فلزونه هغه عنصرونه دي چې د  $d$  او  $f$  ذرویی سوبو اوریتالونه یې د الکترونو په واسطه د وکیلو په حالت کې دي.

• اوسپنه په تخنیک کې دملا د تیر په توگه دنده ترسره کوي او مس د اوسپني څخه وروسته دویم ځای لري.

• مس لږکیمیالي فعالیت لري اود ځینو تیرو له پاسه په ازاده بڼه شتون لري؛ خو د ځمکې د کرې دمسو لویه برخه د سلفایډونو په بڼه لیدل کېږي.

• د شپږم فرعي گروپ لومړنی عنصر کرومیم دی، دا عنصر زیر او روښانه رنگ لري او د تخریبیدلو په مقابل کې مقاومت ښيي.

## د نهم څپرکي پوښتني څلور ځوابه پوښتني

1. فلزونو میتالورژي ----- پړاونه لري؟  
الف - 1، ب - 3، ج - 4، د - 5.
2. کورنډم د ----- د اکسایډونو د جملو څخه دی؟  
الف - المونیم، ب - کلسیم، ج - اوسپنه، د - سوډیم.

3. د لومړۍ اصلي گروپ عنصرونه د ----- په نوم هم یاد وي؟  
الف - ځمکني القلي، ب - القلي، ج - دکانونو جوړوي، د - انتقالي.  
4. د سودیم او هایدروجن د تعامل ----- څخه حاصلیږي.  
الف - کاسټیک سودا، ب سودیم هایدرایت، ج - سودیم هایدراید، د - هېڅ یو.  
5.  $NaCl$  دویلي شوي بریښنا د تجزیې په پایله کې  $Na$  په ----- کې او  $Cl_2$  - کی تولیدیږي؟  
الف - کتود، انود، ب - انود او کتود، ج - انود، د - کتود.  
6. - د سودا فورمول ..... دی.

الف -  $NaOH$  ب -  $CaCO_3$  ج -  $NaNO_3$  د -  $2CaSO_4 \cdot H_2O$

7. ددې مرکبونو څخه کوم یو یې د چلې بنوری په نوم یادېږي؟

الف -  $NaOH$ ، ب -  $NH_3$ ، ج -  $CaCO_3$ ، د -  $NaNO_3$ .

8.  $2CaSO_4 \cdot H_2O$  د کومې مادې فارمول دی؟

الف - گچ، ب - پلستر، ج - د پاریس پلستر، د - د چوڼی تیره.

9. المونیم د کوم منرال څخه په لاس راوړي؟

الف - کورنډم، ب - بوکسایټ، ج -  $AlCl_3$ ، د - المونیم هایدروکساید.

10. د اوسپني مشهوره کاني چیره عبارت ده له:

الف - همایټ ( $Fe_2O_3$ )، ب - مگنیت ( $Fe_3O_4$ )، ج - د اوسپني سفاید او پریټ  $FeS_2$  د - ټول

ځوابونه سم دي.

تشریحي پوښتنې

1. لاندې معادلي بشپړي کړئ:



2. دلوری کورې تعاملونه په لنډ ډول تشریح کړئ.

3. د سودیم د کیمیايي خواص په اړه لنډ معلومات وړاندې کړئ.

4. چونه څه ډول مرکب دی او د صنعت په کومو برخو کې تری گټه اخیستل کېږي؟

5. د کلسیم د لاس ته راوړنې درې طریقې د معادلي په واسطه توضیح کړئ.

6. فولاد څه ډول په لاس راوړي؟ په دې اړه معلومات وړاندې کړئ.

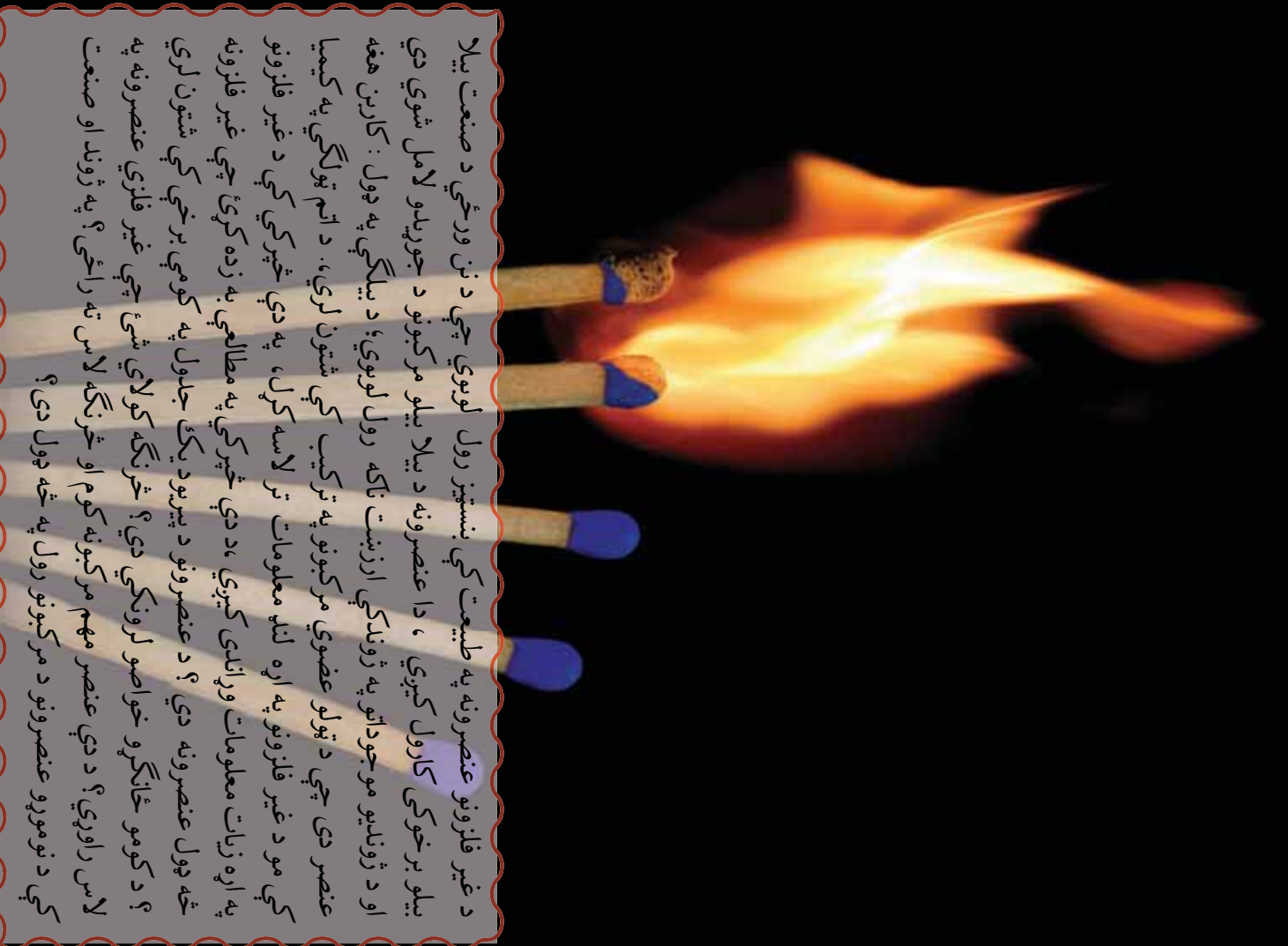
7. د مسو د لاس ته راوړلو طریقه او د کارولو ځایونه توضیح کړئ.

8. کرومیم څه ډول عنصر دی؟ د هغه د مرکبونو د کارولو ځایونه په لنډ ډول توضیح کړئ.

9. د I گروپ عنصرونه ولې د القلي په نوم او II گروپ عنصرونه ولې د ځمکني القلي په نوم یادوي؟

په دې هکله معلومات وړاندې کړئ.

10. د سودیم او کلسیم خواص او لاس ته راوړنې په اړه معلومات وړاندې کړئ.



د غير فلزونو عنصرونه په طبيعت کې بنسټيز رول لوبوي چې د نن ورځي د صنعت بيلا بيلو برخو کې کارول کېږي ، دا عنصرونه د بيلا بيلو مرکبونو د جوړېدو لامل شوي دي او د ژوندیو موجوداتو په ژوند کې ارزښت ناکه رول لوبوي؛ د بيلگې په ډول : کاربن هغه عنصر دی چې د ټولو عضوي مرکبونو په ترکيب کې شتون لري، د اتم ټولگي په کيميا کې مو د غير فلزونو په اړه لنډه معلومات تر لاسه کړل، په دې څپرکي کې د غير فلزونو په اړه زيات معلومات وړاندې کېږي ، د دې څپرکي په مطالعې به زده کړئ چې غير فلزونه څه ډول عنصرونه دي ؟ د عنصرونو د پيښو د بېگ جدول په کومې برخې کې شتون لري ؟ د کومو ځانگړو خواصو لرونکي دي ؟ څرنگه کولاي شئ چې غير فلزي عنصرونه په لاس راوړي ؟ د دې عنصر مهم مرکبونه کوم او څرنگه لاس ته راځي ؟ په ژوند او صنعت کې د نوموړو عنصرونو د مرکبونو رول په څه ډول دی ؟

## 10 - 1: د غیر فلزي عنصرونو ځانګړي ځانګړتیاوې

غیر فلزونه هغه عنصرونه دي چې د P بانډنې انرژيکې سومي اوربیتالونه یې د الکترونونو په واسطه په ډک کېدو په حال کې دي او د الکترونونو په اخیستلو سره د خپل وروستي انرژيکې سومي په اتو الکترونونو پوره کوي. غیر فلزونه د دوره یي جدول په ښي لور کې شتون لري.

د عنصرونو د دوره یي جدول 20% برخه د غیر فلزونو عنصرونو جوړه کوي ده. په دریم ګروپ کې بورون، په څلورم ګروپ کې کاربن، سلیکان او جرمایم، اووم او اتم ګروپ ټول عنصرونه غیر فلزونه دي، هغه عنصرونه چې دوه ګوني عنصرونو د پیرویونکي جدول د شپږم، اووم او اتم ګروپ ټول عنصرونه غیر فلزونه دي، هغه عنصرونه چې دوه ګوني خاص لري، د شبه فلزونو په نوم یادیږي. هر غیر فلز په خپل اړوند پیړیو کې د خپل کین اړخ د عنصرونو څخه زیاته برېښنايي منفیت لري او په کیمیايي تعاملونو کې د هغوی الکترونونه اخلي. د غیر فلزونو له ډلې څخه هایدروجن د القلي فلزونو په ګروپ کې ځای نیولی دی؛ خو قهاله غیر فلز دی، پوهان په پام کې لري چې هایدروجن په اووم اصلي ګروپ کې ځای کړي، د غیر فلزونو اکسایډونه تیزايي خواص لري چې د فلزونو سره د مالګې په نوم هغه مرکبونه جوړوي کوم چې ایوني اړیکې یې جوړه کړي ده. غیر فلزونه د ګاز او یا مایډونکي جامد حالت لري چې د هغوی د توده څي او برېښنا هډایت هم لري. په لاندې جدول غیر فلزي عنصرونه او د هغوی ګروپونه مطالعه کړو:

### 10 - 2: د VII اصلي ګروپ عنصرونه

د دې ګروپ عنصرونه د هلو جنونو (Halogens) د ګروپ په نوم هم یادیږي، هلو جن (د مالګې د جوړونکي) په معنا دی چې د خوړو مالګه (Table Salt) د هغوی له بیلګو څخه ده. لاندې جدول د VII اصلي ګروپ عنصرونه او د هغوی ځینې فزیکي خواص ښيي.

(10 - 1) جدول د VII اصلي ګروپ د ځینو عنصرونو خواص

عنصرونه	فلورین $F_9$	کلورین $Cl_{17}$	برومین $Br_{35}$	آیوډین $I_{53}$	استاتین $At_{85}$
ځانګړتیا					
الکتروني جوړښت	$1s^2 2s^2 2p^5$	$Ne 3s^2 3p^5$	$Ar 3d 4s^4 p^5$	$Kr 4d 5s^5 p^5$	$xe 4f^{14} 5d 6s^2 6p^5$
دایټایډون ټکی	2. -188	-34.7	58	989.08	-
دوړلي کېدونکی	-219.6	-101.0	217	449.5	254
اتومي کله	18.99	35.53	79.9	126.9	210
$g/cm^3$ کثافت	1.11	1.56	4.79	6.24	9.2
اتومي شعاع $A_{atom}$	-	-	1.4	1.6	1.76
د اکسیډیشن نمبر	-1	-1, 1, 3, 5, 7	+1, 4, 5, 1,	-1, 1, 3, 5, 7	-

فلورین، کلورین، برومین او آیوډین د غیر فلزي عنصرونو له ډلې څخه دي چې کیمیايي فعالیت یې زیات دی؛ نو له دې کبله په ترکیبي بڼه پیدا کېږي. د دې ګروپ عنصرونه څه نا څه نیول سره یوشان فزیکي خواص لري؛ مګر د هغوی په کیمیايي فعالیت او Oxidation او Reduction پوتنسیال کې لږ څه توپیر لیدل کېږي، فلورین په نړۍ کې یو الکترونیکاتیف عنصر دی چې په مرکبونو کې یوازې -1 اکسیډیشن نمبر لري، په داسې حال

کې چې کلورین ، برومین او آیوډین هم الکترون ښکته دي؛ خو سره د دې هم منفي او مثبت اکسیدیشن نمبرونه په کیمیايي مرکبونو کې ځانته غوره کولای شي . د دې گروپ ټول عنصرونه اکسیډي کونکي دي ، نو د هغوی د اټومي نمبر په زیاتیدو سره د هغوی د اکسیدیشن خاصیت ټیټیږي . هلو جنونه په عنصری حالت کې په مالیکولي شکل پیدا کېږي چې فلورین د گاز په حالت او کلورین هم گاز دی، برومین په مایع حالت او همدارنگه آیوډین په جامد حالت پیدا کېږي . په طبیعت کې د فلورین پراخیدل د نورو هلو جنونو په نسبت ډیر دی. فلورین زياتو  $CaF_2$  (Spath fluor) او  $AlF_3$  (Cryolith) په بڼه شتون لري. څرنگه چې فلورین غښتلی اکسیډي کونکی دی؛ نو یوازې د  $KHF_2$  څخه د الکترولیز په لړتیا کې یا د محلول په بڼه د HF مایع څخه لاس ته راځي . د هلو جنونو نور مرکبونه د دې کتاب په بیلابیلو عنوانونو کې مطالعه کېږي ، په دې ځای کې د هغو اکسیدونه او هلاکیدونه تر مطالعې لاندې نیسو.

### هایډروجن هلاکیدونه:

په لاندې جدول کې د هایډروجن هلاکیدونو فزیکي خواص د هغو ترموډینامیکي ځانګړتیاوو سره وړاندې شوي دي:

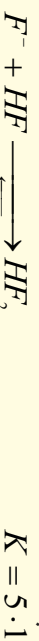
(10-2) جدول د هایډروجن هلاکیدونو فزیکي خواص

هلاکید	HF	HCl	HBr	HI
فزیکي ځانګړتیا				
د ویلي کېدو تکی	-83.1°C	-83.1°C-114.8	-86.9°C	-50.7
د اېشېدو تکی	19.5°C	-83.1°C -84.9	-66.8°C	35.4
د اېشېدو تکی $kJ/mol$ براس کېدل	30.3°C	16.1	17.6	19.8

د هایډروجن هلاکیدونو په منځ کې HF ضعیف تیزاب دی چې د هغه تکیک ثابت په لاندې ډول دی:



د HF د تیزابې خاصیت د ضعیف والي لامل د هغې په مالیکول کې د هایډروجنې اړیکې د شتون څخه عبارت دي چې مالیکولونه یې یو بل سره نښلوي دي او د  $(HF)_n$  بولي میټر منځته راوړي دي، د تعامل د تعادل ثابت،  $F^-$  د آیونونو نښلیدل د HF سره په لاندې ډول کولای شي چې وګوري:



د نورو هایډروجن هلاکیدونو قدرت د هغوی د هلو جن د اټومونو د اټومي نمبر په زیاتوالي زیاتیږي .

**د هلاکیدونو اکسایډونه:** د VII اصلي گروپ د عنصرونو پیژندل شوي مهم اکسایډونه په لاندې جدول کې لیکل شوي دي:

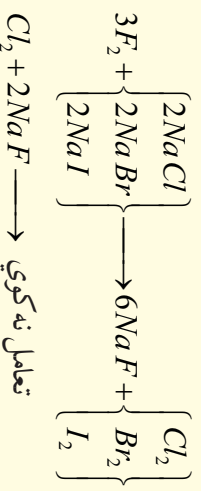
(10-3) جدول د VII اصلي گروپ د عنصرونو مهم اکسایډونه

د آیوډین اکسایډونه	د برومین اکسایډونه	د کلورین اکسایډونه	د فلورین اکسایډونه
-	$Br_2O$	$Cl_2O$	$F_2O$
-	$BrO_2$	$ClO_2$	$F_2O_2$
$I_2O_5$	$BrO_3$	$Cl_2O_5$	-
-	-	$Cl_2O_7$	-





د هلو جنونو هر عنصر خپل لاندني عنصرونه يې ځايه کولای شي او برعکس د هلو جن لاندني عنصر نه شي کولای چې د گروپ پورتنی عنصر يې ځايه کړي:



## 10 - 1: کلورين

کلورين د کوتي په تودوخه کې د گاز حالت لري او رنگ يې شين زرينجن دی، د ډير کيميايي فعاليت د لرول له کبله په خالصه بڼه نه پيدا کېږي، د هغه مرکبونه په ځمکې کې ډير دي او مهمې مالګې يې د  $NaCl$  (د خوړو مالګه) ،  $KCl$  ،  $CaCl_2$  او  $MgCl_2$  دي چې د ځمکې په قشر او په طبيعي اوبو کې پيدا کېږي. کلورين په 1774 کال د سوېډني کيميا پوه شيلې په واسطه کشف شوي دي. د دې عنصر اکسېدېشن نمبر په مرکبونو د 1- څخه تر 7 پورې بدلون مومي.

10 - 5 جدول د کلورين د عنصر مرکبونه او د اکسېدېشن نمبرونه

کټي	مرکبونه	د اکسېدېشن نمبرونه	گڼه
	$HClO_4$	+7	1
	$6Cl_2O_6$	+6	2
	$HClO_3$	+5	3
	$ClO_2$	+4	4
	$HClO_2, KClO_2, Cl_2O_3, \dots$	+3	5
	-----	+2	6
	$HClO, Cl_2O, NaClO, \dots$	+1	7
	$Cl_2$	0	8
	$HCl, NaCl, CaCl_2, MgCl_2$	-1	9

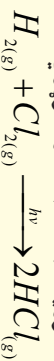
د کلورين طبيعي ايزوټوپونه عبارت له:  $^{35}Cl$  (75.53%) او  $^{37}Cl$  (24.47%) څخه دي، د دې عنصر مصنوعي او راډيو آکټيف ايزوټوپونه يې  $^{34}Cl, ^{36}Cl, ^{38}Cl, ^{39}Cl$  هم استحصال شوي دي.

د کلورین مالیکیول دوه اټومي دی، د هغه د اټومونو د جلا کولو لپاره  $243\text{KJ/mol}$  انرژي او د  $1000^\circ\text{C}$  څخه لوړې تودوخې ته اړتیا ده.

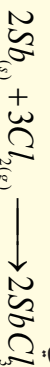
کلورین د اکسیدیشن غښتلی عامل دی چې د فلزونو او غیر فلزونو (د  $\text{O}_2$ ،  $\text{N}_2$  او نجیبه گازونو څخه پرته) سره په فعاله توګه تعامل کوي، مطلق مرکبونه، په اسانۍ سره اکسیدایز کوي؛ خو فلورین د اکسیجن لرونکو مرکبونو په مقابل کې ارجاعي خاصیت له ځانه ښکاره کوي.

### د کلورین کیمیايي خواص

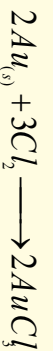
کلورین د رڼا په شتون کې د هایدروجن سره تعامل کوي او د هایدروجن کلراید ( $\text{HCl}$ ) گاز جوړوي:



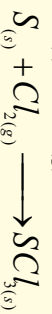
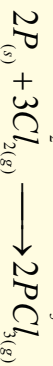
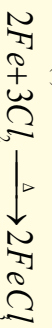
که چېرې د انتموني ( $\text{Sb}$ ) پودر د کلورین په گاز باندې واچول شي، په چټکۍ سره اور اخلې او د انتیموني درې و لانسې او څلور و لانسې کلراید ( $\text{SbCl}_4$ ،  $\text{SbCl}_3$ ) لاس ته راځي:



کلورین د نجیبه فلزونو سره هم تعامل کوي او هغوي اکسیدایز کوي؛ دیلګې په ډول: د سرو زرو سره تعامل کوي او درې و لانسې کلوراید جوړوي:

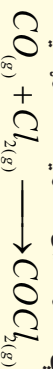


کلورین د فلزونو او نورو غیر فلزونو سره د لاندې معادلو سره سم تعامل کولی شي:



### د بیلابیلو مرکبونو سره د کلورین تعامل

کلورین د کاربن مونو اکساید ( $\text{CO}$ ) سره تعامل کوي چې په پایله کې د فوسجن زهري گاز جوړوي:



کلورین د امونیا سره په چټکه توګه تعامل کوي او د نایتروجن گاز تولید وي:

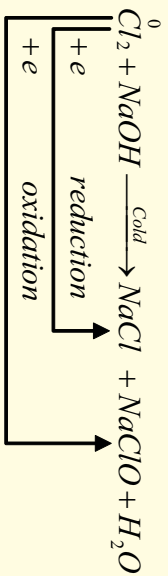


کلورین د اوبو سره تعامل کوي هاپیوکلورس اسید او هایدروکلوریک اسید جوړوي:

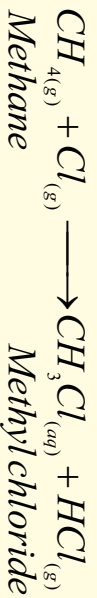
په هاپیو کلورس اسید کې د کلورین د اکسیدیشن نمبر (+1) دی.



کلورایت د هایدروکسیدونو سره تعامل کوي چې په پایله کې هم ارجاع کې هم اکسیدیشن کېږي؛ دیلګې په ډول: د سوډیم هایدروکساید سره تعامل کوي د خورو مالګه، سوډیم هاپیو کلورایت او اوبه جوړوي:

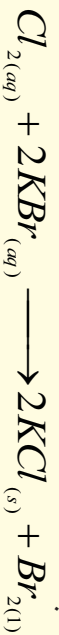


کلورین د عضوي مشبوع مرکبونو سره تعویضي تعاملونه او د غیر مشبوع عضوي مرکبونو سره جمعي تعاملونه تر سره کوي:



*Ethylene*                      *1,2-dichloroethane*

کلورین د پوټاشیم بروماید سره تعامل کوي چې برومین حاصلېږي:



### د کلورین لاس ته راوړنه

د غښتلي اکسیدانتونو په واسطه؛ لکه:  $Pb_3O_4$ ,  $CaO$ ,  $K_2Cr_2O_7$ ,  $KMnO_4$ ,  $MnO_2$  د مالګي تیزاب د اکسیدایز کېدو څخه کلورین لاس ته راوړي، اکسیدانتونه په دې تعامل کې  $MnO_2$  او  $KMnO_4$  پیژندل شوي دي.



### فعالیت

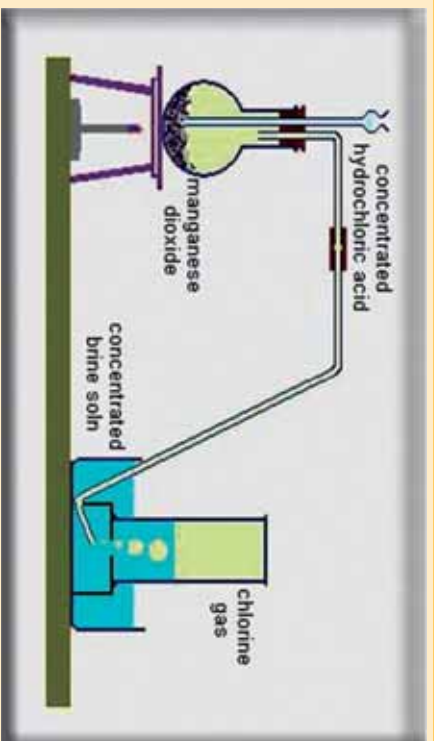
#### د مالګي د تیزاب څخه د کلورین لاس ته راوړنه

سامان او د اړتیا وړ مواد: پايه د ګیرا (نیوزکي) سره، فلاسک، سوري لرونکي زبري سربوټین، قیف، زبري تیوب فلزي جالی، د تودوخې سرچینه، دکلورین د ذیرمه کولو بوتل، اورلګیت،  $HCl$  او  $MnO_2$ .

**ګونډاره:** دوه قاشوخي  $MnO_2$  په فلاسک کې د (10 – 1) شکل سم واچوئ او د قیف په واسطه په هغه باندې  $HCl$  ورزیات کوئ د تودوخې سرچینه روښانه کوئ، وپه گورئ چې کلورین تولید او تولید شوي کلورین په بوتل کې د هوا ځای نیسي، ځکه کلورین د هوا په نسبت 44.2 ځله دروند دي:



د کلورین ګاز د رنگ سره او همدا رنگه د شني پاني سره امتحان کوئ، کلورین څه ډول رنگ لري؟ په شتو پايو کې کوم بدلون لیدل کېږي؟



(1-10) د کلورین لاس ته راوړنه د هایدروکلوریک اسید څخه



### فعالیت

#### د مالګي تیزاب او پوټاشیم کلوریت څخه د کلورین لاس ته راوړنه

**سامان او د اړتیاوړ مواد:** پايه د ګیرا سره، فلاسک، سوري لرونکی زېري سربونیس، قیف او زېري پیپ، فلزي جالي، دتودوخې سرچینه، د کلورین د ذخیره کولو لپاره بوتل، ګوګرد،  $HCl$  او  $KClO_3$  **ګونډاره:** د (10 - 2) شکل سره سم په فلاسک دوه قاشوخي  $KClO_3$  واچوئ د هغه د پايه  $HCl$  وړزبات کوئ، د تودوخې سرچینه روښانه کوئ، د کلورین لاس ته راوړنه د لاندې معادلي سره سم ترسره کېږي:



د کلورین شتون د تېري تجربې په شان امتحان کوئ.

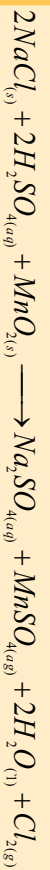


### فعالیت

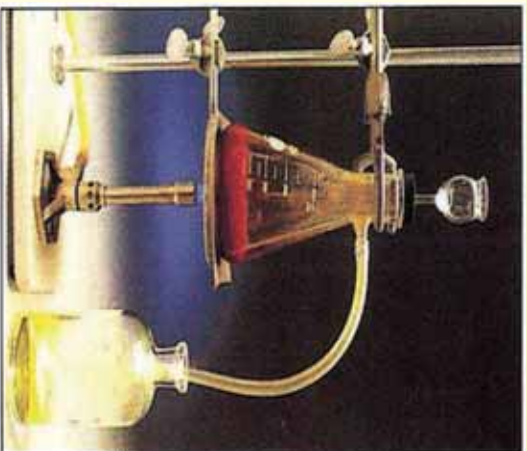
#### د خوړو له مالګي (NaCl) څخه د کلورین لاس ته راوړنه

**سامان او د اړتیاوړ مواد:** پايه له ګیرا سره، فلاسک، سوري لرونکی زېري سربونیس، زېري پیپ، فلزي جالي، د تودوخې سرچینه، د کلورین د ټولولو لپاره بوتل، اورلګیت، د خوړو مالګه، د ګوګرو تیزاب او منګان ډولې اکساید.

**ګونډاره:** د (10 - 2) شکل سره سم کوډاي شو چی د خوړو مالګه د  $MnO_2$  سره مخلوط کوو او د ګوګرو تیزاب پرې وړزبات کوو، د تودوخې سرچینه روښانه کوئ. تعامل محصول او د  $Cl_2$  د ګاز لاس ته راوړنه امتحان کوئ:



د  $\text{NaCl}$  او فلورین د تعامل څخه کلورین حاصلېږي، څکه نو د تعامل په پایله کې فلورین، کلورین تعویض او د کلورین گاز ازاوېږي:



( 10 - 2 ) شکل د خوړو مالګې څخه د کلورین لاسته راوړنه

### د خوړو مالګې برېښنايي تجزيه:

بریتانوي کیمیا پوه اچ. ډیوی ( $\text{H. Davy}$ ) په 1800م کال کې په خپله یوه بټرۍ جوړه اوپه هغې کې یې مایع سوډیم کلوراید د برېښنا د بهیر په واسطه تجزیه کړل. په اوسني عصر کې فلزونه په همدې طریقه برابروي چې دا طریقه په نهم څپرکي کې د سوډیم د لاسته راوړني لوست کې مطالعه شو.

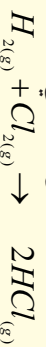
### د کلورین مهم مرکبونه:

#### ۱ - هایډروجن کلوراید ( $\text{HCl}$ ) او هایډروکلوریک اسید:

که چېرې د هایډروجن کلوراید گاز په اوبلن محلول کې حل شي، هغه د هایډروکلوریک اسید په نوم یادېږي. په عادي شرایطو کې هایډروجن کلوراید بې رنگه گاز دی د ایشیدوټکي یې  $84.9^\circ\text{C}$  - او د کنگل کیدو ټکي یې  $114.2^\circ\text{C}$  - دی، په ډیره لږه کچه په هغه گازونو کې چې د اورشیندونکو سیمو کې بهیر لري، پیدا کېږي.

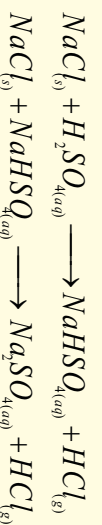
#### د هایډروکلوریک اسید لاس ته راوړنه:

د هایډروجن او کلورین د تعامل د نیغ پرنیغې اغیزې څخه د هایډروجن کلوراید گاز لاس ته راځي:



**پام وکړئ:** دا پورتنۍ تعامل باید په لازم احتیاط سره ترسره شي او د روښنايي یا د تودوخې په شتون کې دی ترسره نه شي.

د کلورایډونو د تعامل څخه؛ د بیلاګې په ډول: د سوډیم کلوراید او د ګوګرو د غلیظو تیزابونو د تعامل په پای کې هایډروجن کلوراید لاس ته راځي:



د تعامل معادله کیدای شي چې په یوه پړاو کې هم ولیکل شي:

$2NaCl_{(s)} + H_2SO_{4(aq)} \longrightarrow Na_2SO_{4(aq)} + 2HCl_{(g)}$   
 کله چې دکلورین گاز د اوبو د پراسونو څخه تیر کړای شي (د اوبو سره مخلوط شي) په پایله کې د مالګې تیزاب او هاپیو کلورس اسید حاصلېږي:



د اوبو په یو حجم کې د  $HCl$  د گاز 450 حجم حل کېدای شي چې د لاس ته راغلی محلول د مالګې د تیزاب په نوم یادېږي.

### د هایدروجن کلوراید او هایدروکلوریک اسید خواص

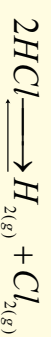
هایدروجن کلوراید بی رنگ، تخریش کوونکی او د اوبو جذب کوونکی گاز دی چې په لمدې هوا کې مینار (لرې) او سپین رنگه ورېځ جوړوي. د دې تیزابو له حلیدو څخه په اوبو کې د مالګې تیزاب جوړېږي چې په دې حالت کې په ایونونو جلا کېږي:



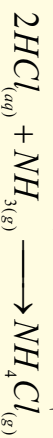
په اوبو کې د هایدروجن کلوراید د حل کېدو کچه زیاته ده او غښتلي تیزاب تشکيلوي چې دا تیزاب په زیاته کچه په صنعت طبابت، لابراتوار او نورو کې کارول کېږي. د معدني عصاره 0.4-0.5% پورې  $HCl$  لري، د مالګې تیزاب ځینې فلزونه؛ لکه: مس او المونیم په ځان کې حلوي:



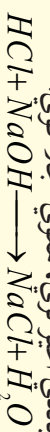
د مالګې تیزاب د  $1500^\circ C$  څخه په لوړه تودوخه کې جلا کېږي:



د مالګې تیزاب د امونیا د گاز سره تعامل کوي چې نوشادر (امونیم کلوراید) جوړوي:

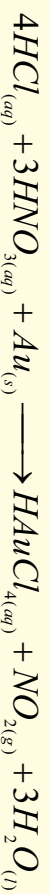


د مالګې تیزاب القلي ختی کوي او په کاربو نیټرونو او سفلیدینونو باندې اغیز لري، هغوي جلا کوي:



### د مالګې تیزابو د کارولو ځایونه

د کلورایدونو د لاس ته راوړنې لپاره د مالګې د تیزابو څخه گټه اخېستل کېږي.  $PVC$  (د پولی وینیل کلوراید) د تولید لپاره په کار وړول کېږي، په تجارت کې په معمولي ډول د هغه 38% غلظت لرونکی محلول برابروي. د دې تیزاب درې حجه د بشپړی د تیزاب سره د سلطاني تیزاب په نوم یادوي چې نښه فلزات په خپل ځان کې حل کوي.



### 10 - 3: د دوره يي جدول VIAد ګروپ عنصرونه

د دې ګروپ عنصرونه د کاني ډبرو د جوړونکو عنصرونو(Chalcogen) په نوم یادوي. د دې ګروپ عنصرونه اکسیجن(O)، سلفر(S)، اوسلینیم (Se) چې غیر فلزونه، تیلوریم(Te) او پلونیم (Po) چې شبه فلزونه دي.

سلیسیم ټیټاڼي اکساید، تیلوریم امفوتر اکساید او پلونیم ډیر ضعیف قلوي اکساید لري. سلیسیم په زرګونو زهري مرکبونو لري. دینو په سروکرویلانو کې حیاتي مرکب شتون لري، چې د هغه په مالیکول کې دسیلیم Se څلور اټومونه شته دي.

په 1898م کال کې مادم کیری اویری کیری کله چې رادیو اکتیف مواد یې مطالعه کول، د پلونیم د عنصر ذری یې کشف کړې او د رادیو اکتیف 27 فعاله ایزوتوپونه یې هم لاس ته راوړل؛ نو ورواندیز یې وکړ چې د پلونیم (Po) 210 ایزوتوپ د ټیناکو د پانو په طبیعي ککرتیا و کې رول لري او په هغو انسانانو کې د سرطان د پیدا کېدو لامل ګرځي، کوم چې سګرټ او ټیناکو څکوي. څرنګه چې په لوستل شوو ګروپونو کې ویلید شول، د هر ګروپ سپیک عنصر د هماغه ګروپ د دراندو عنصرونو سره یو شان خواص نه لري، د دې عنصرونو د خواصو دا توپیر د اصلي ګروپ د عنصرونو ترمنځ ډیر لیدل کېږي:

(10 - 6) جدول د VI اصلي ګروپ د عنصرونو ځانګړي خواص

عنصرونه ځانګړتیاوې	اکسیجن <sup>8</sup> O	سلفر <sup>16</sup> S	سلیسیم <sup>34</sup> Se	تیلوریم <sup>82</sup> Te	پولونیم <sup>84</sup> Po
الکتروني جوړښت	1S <sup>2</sup> 2S <sup>2</sup> 2P <sup>4</sup>	Ne 3S <sup>2</sup> 3P <sup>4</sup>	Ar 3d <sup>10</sup> 4S <sup>4</sup> 4P <sup>4</sup>	K 4d <sup>10</sup> 5S <sup>2</sup> 5P <sup>4</sup>	x <sup>64</sup> 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 6s <sup>6</sup> 6p <sup>4</sup>
دایټیلیدو درجه	-183	444.6	685	989.08	-
دوبلي کېدو درجه	-218.8	119	217	449.5	254
اتومي کتله	15.99	32.06	78.9	127.6	210
کثافت	1.14	2.07	4.79	6.24	9.2
اتومي شعاع A	0.73	1.27	1.4	1.6	1.76
داکسیدیشن درجه	-2	-2 و 6 الی 1	c-2,6,4	-2,6,4	4 و 2

د دې گروه استثنایي خاصیت داسی دی چې د خپل گروه د لومړني عنصر (اکسیجن) سره تعامل کوي او د مثبت اکسیدیشن نمبر ځانته غوره کوي، د دې عنصرنو گډې ځانگړتیاوې د هغوی په الکتروني جوړښت ( $ns^2 np^4$ ) پورې اړه لري، دا عنصرونه خپل د P سوبه په اوربیتالونو کې دوه ولانسه عمل کوي. اکسیجن ټیټیک یو غیر فلز دی چې د اتموسفیر %21، د ځمکې %45.5 او د انسان د بدن %65 کله یې جوړه کړې ده. د ټولو فلزونو او غیر فلزونو (د هیلیم، نیون او ارگون څخه پرته) تعامل کوي او اوونډه اګسایدونه یې جوړوي.

### 10 - 3: اکسیجن (Oxygen)

اکسیجن هغه عنصر دی چې په طبیعت کې ډیر زیات پیدا کېږي او د نورو عنصرونو سره د مرکب په بڼه شتون لري، یوازې د ځمکې د نادرو عنصرونو سره مرکبونه نه شي جوړولای. د کاربن سره تعامل کوي چې په میلیونونو عضوي مرکبونه جوړوي، اکسیجن د شپږم اصلي گروپ ډیر مهم عنصر دی چې په مالیکولي بڼه موندل کېږي. اکسیجن د عنصرونو اګسایدونه جوړوي او په اګسایدونو کې یې د اکسیدیشن نمبر (2-) دی او په پراګسایدونو کې (1-) غیر عادي اکسیدیشن نمبر لري. اکسیجن په طبیعت کې د دوو اوتروپیو په بڼه لیدل کېږي چې د مالیکولي اکسیجن ( $O_2$ ) او اوزون ( $O_3$ ) څخه عبارت دي. د مالیکولي اکسیجن د جلا کېدو انرژي لږ څه زیاته یعنې  $494 \text{ kJ mol}^{-1}$  ( $O-O = E_D$ ) ده. اکسیجن درې ثابت ایزوتوپونه لري:  $^{16}O$  (0.033%)،  $^{17}O$  او  $^{18}O$  (99.759%)، د اکسیجن مالیکول پارامگنیټیک دی؛ یعنې په مقناطیسي ساحه کې جذبېږي او د مقناطیسي ساحې لیکي له هغه څخه تیرېږي.

اکسیجن په 1774م کال کې انګلیسي عالم پرستلي پیټرنل دی او نوم یې فرانسوي عالم لاوزیه په واسطه کینودل شوی دی. مایع اکسیجن په  $219^\circ\text{C}$  - کې جامد او په  $183^\circ\text{C}$  - کې په ایشیدو راځي، دلاډې اکسیدیشن نمبرونه لرو سره مرکبونه جوړوي:

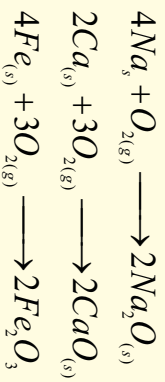
(10 - 7) جدول د اکسیجن د عنصر دا اکسیدیشن نمبرونه او مرکبونه

ملاحظات	مرکبونه	اکسیدیشن	ګڼه
	$OF_2$	+2	1
	$O_2, O_3$	0	2
	$KO_2$	$-\frac{1}{2}$	3
	$H_2O_2, Na_2O_2, BaO_2$	-1	4
	$H_2O, NO_3, SO_4^{2-}, PO_4^{3-}, OH^-, CO_2, CO_3^{2-}, \dots$	-2	5



## د اکسیجن کیمیايي خواص

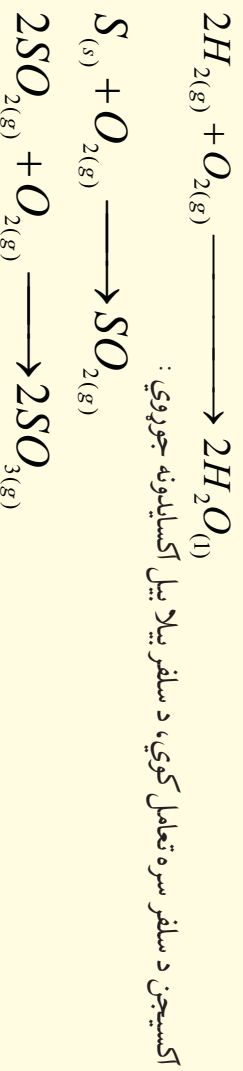
**الف - د فلزونو سره د اکسیجن تعامل:** اکسیجن د ټولو فلزونو سره تعامل کوي چې د اړوند فلزونو اکسایډونه جوړوي او د القلي فلزونو سره پر اکسایډونه هم جوړولی شي:



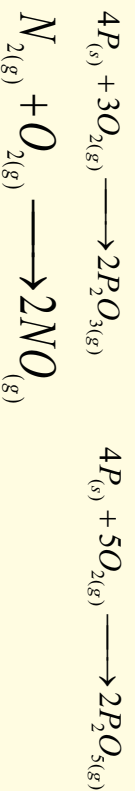
فلزي اکسایډونه القلي خاصیت او د هغو یو شمیر امفوتریک خواص هم لري.

**ب - د اکسیجن تعامل د غیر فلزونو سره:** اکسیجن د He, Ne او Ar څخه پرته له غیر فلزونو سره تعامل کوي چې د اړوندو عنصرونو اکسایډونه جوړوي .

د بریښنايي جرقې په واسطه اکسیجن د هایدروجن سره تعامل کوي او اوبه جوړوي :



اکسیجن د فاسفورس او نایتروجن سره تعامل کوي او نیلا بیل اکسایډونه یې جوړوي:



## د القلي فلزونو سره د اکسیجن تعامل

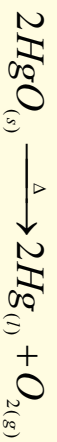
القلي فلزونه د کولتې په تودوخه کې د اکسیجن سره تعامل کوي، په داسې حال کې چې انتقالي فلزونه په سختې او یا د لنډه بل په شتون کې د اکسیجن سره تعامل کوي:



## د اکسیجن لاس ته راوړنه

اکسیجن د مایع هوا د تدریجي تقطیر څخه په لاس راوړي، ځکه اکسیجن په  $C^{-183}$  کې په ایشیدو راځي او  $N_2$  چې د هوا بنسټیز جز دی، په  $C^{-33.4}$  کې په ایشیدو راځي. په لابراتوار کې اکسیجن د  $KClO_3$  له

تجزیې څخه د  $MnO_2$  په شتون کې لاس ته راوړی. د سیلیور د اکساید څخه هم اکسیجن لاس ته راوړل کېدلی شي:



د سیلیور اکساید د تجزیه څخه هم اکسیجن لاسته راوړی.

### فعالیت

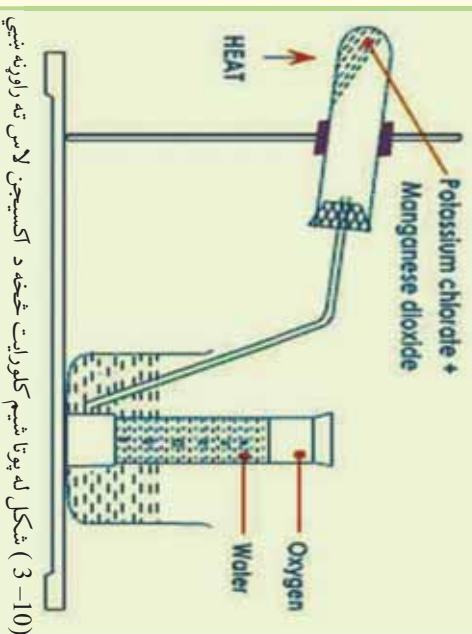


### د پوټاشیم کلورایټ څخه د اکسیجن لاس ته راوړنه

**سامان او د اړتیاو مواد:** فلاسک، سوري لرونکی سربونښ، زنگون کورنل، زېری پایپ،  $KClO_3$  ، د اوبو تښت، تست تیوبونه، تیوب دانې، اوبه، اورلگیت او دتودوڅي سرچینه.

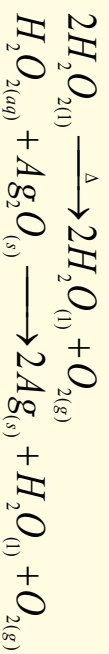
**ګډنلاره:** لږ څه  $KClO_3$  له  $MnO_2$

سره مخلوط کړئ او په فلاسک کې یې واچوئ، دستګاه د لاندې شکل سره سمه جوړه او د تودوڅي سرچینه روښانه کړئ، تست تیوب د اوبو څخه ډک او هغه د اوبو څخه ډک تښت کې په نسکوره بڼه کېږئ او داکسیجن څخه یې ډک کړئ، بیا یې د اورلگیت لږګي سره چې د اور لمبه یې مړه وي، امتحان کړئ او ددویم ځل لپاره د اورلگیت اور اخیستنه وګورئ، ولې مړشوي اورلگیت بیرته روښانه کېږي. د تعامل معادله یې ولیکئ:



## له هایدروجن پراکساید څخه ډاکسیجن لاس ته راوړنه

که چېرې هایدروجن پراکساید ته تودوخه ورکول شي، په اکسیجن او اوبو تجزیه کېږي:



### فعالیت

#### د اوبو بریښنايي تجزیه

**سامان او د اړتیاوړ مواد:** بټری، دوه عدده الکتروډونه، دوه عدده تست تیوبونه، د اوبو تشت او اورلگیت. **ګډنلاره:** الکتروډونه په جالانګه په هغو تست تیوبونو کې دننه کړئ کوم چې د اوبو څخه ډک تشت کې په نسکور ډول ایښودل شوي وي، دا الکتروډونه د بټریو قطبونو سره وصل کړئ.



(10-4) شکل د اوبو بریښنايي تجزیه ښيي

د هایدروجن او اکسیجن شتون د اورلگیت په واسطه امتحان کړي.  
ولې د هایدروجن حجم د اکسیجن د حجم دوه برابره دی؟  
د تعامل معادله یې ولیکئ.

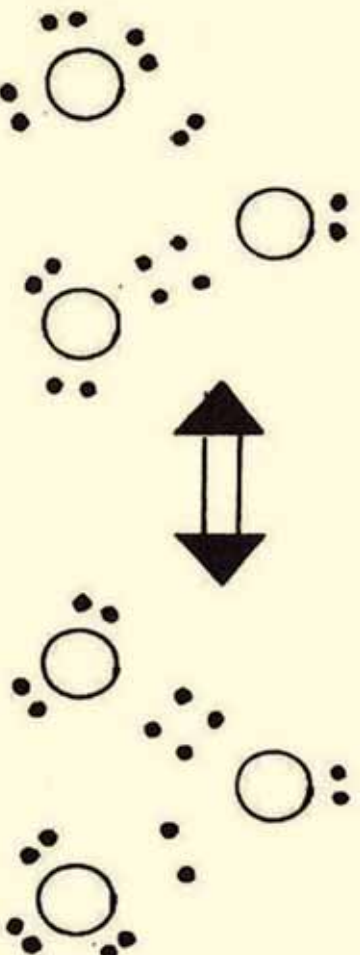
#### د اکسیجن د کارولو ځایونه

د اکسیجن دشتون څخه پرته د حیواناتو ژوند ترسره کول امکان نه لري، په هغه ځایو کې چې اکسیجن نه وي، د تنفس لپاره هلته له ځانه سره اکسیجن وړي؛ د بیلګې په ډول: لوړې فضا او دسمندرونو د اوبو لاندې، بالونونه له اکسیجن څخه ډک وي او له هغه څخه دتنفس لپاره ګټه اخیستل کېږي، هغه ناروغان چې د هوا اکسیجن په عادي توګه تنفس کولای نه شي، دوی ته خالص اکسیجن په مصنوعي ډول ورکول کېږي.

اکسیجن د اکسي اسیتلین په څراغونو کې د فلزونو د بړې کولو او ولټنیک کولو لپاره په کار وړل کېږي، د الکلو محلول له اکسیجن سره په مصنوعي سپور می کې د سون د موادو په توګه په فضا کې په کار وړي.

## اوزون Ozone

اوزون روښانه او بي رنگه گاز دی چې په  $111.3^{\circ}\text{C}$  کې په ايشيدو راځي او ډير زهري گاز دی، اوزون درې اتومي ماليکول ډاکسيجن دی او د اکسيجن د الوتر ويو يوه بڼه ده. د برېښنا د توليد د ماشينونو په نژدې ځايونو کې او په هغه ځايونو کې چې تندر (الماسک) ولگېږي، د اوزون تخريش کونکي بری پزې ته رسېږي. د اوزون په ماليکول کې د اړيکو اوږدوالی د سوبر اکسايډو ( $\text{O}_2$ ) په ماليکول کې د اړيکو د اوږد والی سره برابر دی او د يوه گونې او دوه گونې اړيکې په منځ کې منځنۍ حد دی چې په دې ماليکول کې شتون لري، لاندي نيزو نانسې جوړښت پورتنی مطلب روښانه کوي:



اوزون په  $1787$  کال کې د وان موسم (*Van Masum*) په واسطه کشف شو. د ځمکې د سطحې څخه اوزون په  $100\text{km} - 50$  لور په  $24\text{km} - 15$  پير والي واقع شوی دی او د لمر د ماورای بنفش وړانگو د تصفيې يوه طبقه يې جوړه کړې ده.

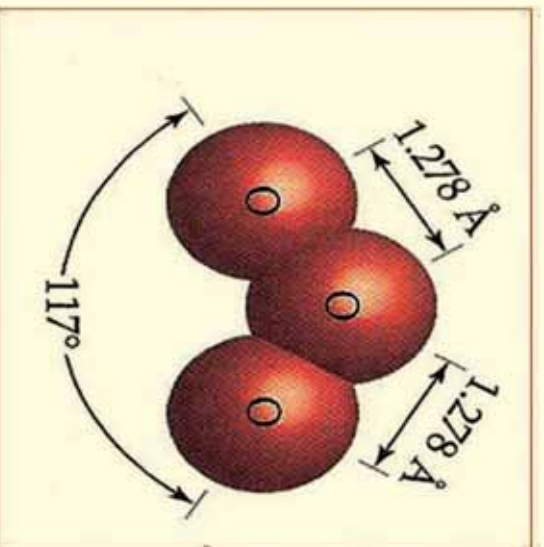
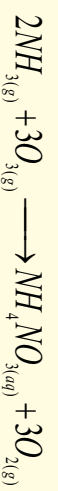
د ماورای بنفش وړانگې ماليکولي اکسيجن په اوزون تبديلي کې د يو مول په ترکيب کې  $163.4\text{KJ/mol}$  انرژي په مصرف رسېږي.

اوزون ثبات د اکسيجن د ماليکول په نسبت لږ دی او د هغه په ماليکول کې د اتومونو تر منځ اړيکو زاويه  $117^{\circ}$  ده.

اوزون له فلورين څخه وروسته غښتلی اکسيډايز کوونکی دی؛ د بيلگې په ډول: اوزون د جبرو فلزونو سلفايډونه په سلفيټونو بدلوي چې د هغو له ترکيبې سلفرو څخه اته الکترونه ( $8e$ ) جلا کوي:



اوزون په امونيا په امونيم نايټريت تبديلي:



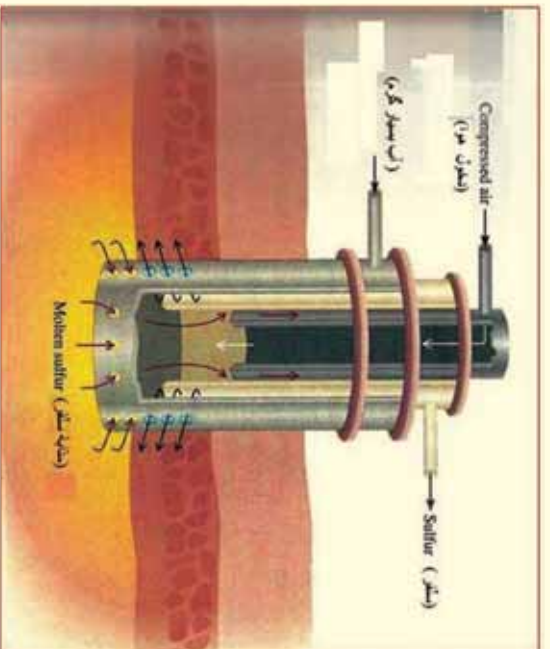
(10 - 5) شکل د اوزون په ماليکول کې د اړيکو اوږدوالي



په توگه خپل ځان بېکاره کوي چې په اوبو کې منحل دي. دنوموړو مالگو د هایدروجن پرمختګ، که چېرې د فلزونو په سفایډونو باندې تیزاب وړ زیات شي د هایدروجن سفایډ  $H_2S$  ګاز ازادېږي چې زهري دي او د انسانانو د ستومانتیا او قهر لامل ګرځي.

### د سلفر لاس ته راوړنه

سلفر په یو کال کې د 15 میلیون ټنو په کچه د فرسج د میتود پر بنسټ را ایستل کېږي. په دې میتود کې د کارکولو لاره داسې ده چې اوبو ته د  $1600^\circ C$  په اندازه تودوخه ورکوي او په عین وخت کې ورباندې د ډېر فشار په واسطه هوا وردننه کوي، ترڅو د اوبو د ایشیلو څخه مخنیوی وشي، دا اوبه د پایپ په واسطه سلفرو ته وردننه کوي چې سلفر ویلي کېږي، په داسې حال کې ویلي شوي سلفر د پایپ په واسطه ایستل کېږي. چې د ازادې هوا سره څښتنه د ایمیولیشن بڼه غوره کوي. دا چې دسلفر دایمیولیشن ډېرې کثافت د اوبو په نسبت لږدی نو پردې بنسټ د اوبو پر سطحه ځای نیسي او د منځني پایپ په واسطه یې جلا کوي.

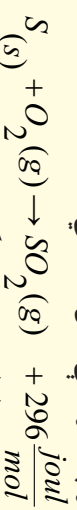


شکل (10 - 7) د سلفر را ایستل د فرسج په طریقه

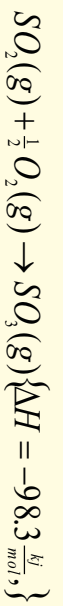
د امریکا په متحده ایالتونو کې 60% سلفر په عنصری بڼه په پورتي طریقي د تکزاس او لوزیانا (Texas and Louisiana) د ایالتونو څخه د ځمکې دلاندنیو برخو څخه را ایستل کېږي او 40% پاتې سلفر د سون د موادو د فوسیلونو څخه مخکې له دې چې وسوځول شي، په لاس راوړي او هم د سون د موادو د سوځیدو څخه لاس ته راغلی  $SO_2$  په چټکتیا سره ارجاع او سلفر لاس ته راوړي.

### د سلفر مهم اکسایډونه

د سلفر مهم اکسایډونه د  $SO_2$  او  $SO_3$  څخه عبارت دي چې  $SO_2$  د ګاز په حالت دی او په  $100^\circ C$  تودوخې کې په ایشیلو راځي.  $SO_2$  دسلفر د سوځیدو څخه د هوا په شتون کې لاس ته راځي:

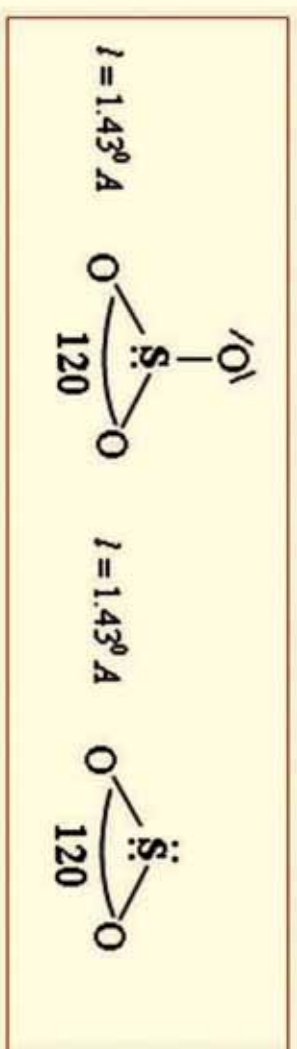


د پورتنۍ تعامل ترمودینامیکي ځانګړتیاوې روښانه کوي چې  $SO_2$  له لومړنیو موادو کوم چې هغه ورڅخه ترلاسه شوي دي، با ثباته دي؛ خو د هغه تبدیلیدل په  $SO_3$  هم د اکسټرومیټک د تعاملونو له ډولونو څخه



دي او په خپل سر ترسره کېږدي:

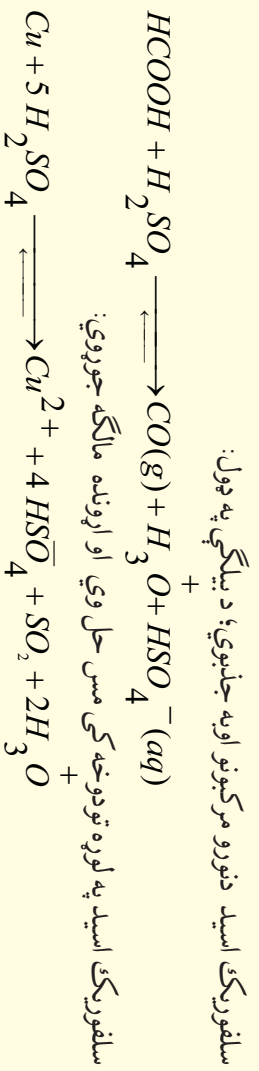
خړنگه چې د  $SO_2$  او اکسیجن تعامل د  $SO_3$  په جوړېدو کې ډیر سست دی؛ نو له دې کبله که چېرې و نادیم او یا پلاټین د کاتالست په توګه په کارېدل شي، تعامل به په چټکتیا سره ترسره شي.



### فعالیت

د سلفر دای اکساید مالیکول خو ائومه لري او په هغه کې ولانسي الکترونونه خو عددونو ته رسېږي؟

د سلفر د ډبرو زیاتو تیزابونو لرونکي دي چې بیلګې یې  $H_2SO_4$ ،  $H_2SO_3$ ،  $H_2SO_2$ ،  $H_2S_2O_8$  (پر اکسي سلفوریک اسید) او نور دي، د هغه تعامل د اوبو سره، د غلیظو مایعو مرکبونو  $H_2SO_4$  او  $H_2S_2O_7$  (سلفوریک اسید او دای سلفوریک اسید) د جوړېدو لامل ګرځي،  $H_2S_2O_7$  مخکې د پیلرو سلفوریک اسید (*Pyrosulphuric acid*) په نامه هم یاد شوی دی او د اوبو په واسطه د هغه رقیق کول د  $H_2SO_4$  د تشکیلېدو لامل کېږي. د  $H_2SO_4$  تعامل له اوبو سره اکزوترمیک *Exothermic* تعامل دی او خطر ونه راپېښوي نو باید د سرتو رسولو کې یې احتیاط وشي.



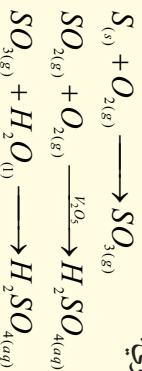
باید یادونه وشي، دا چې  $H_2SO_4$  په رقیقو محلولونو کې خپل اکسیدي خاصیت له لاسته ورکوي، په دې حالت کې مس (Cu) نه شي اکسیدي کولای.

## د سلفر کیمیايي خواص:

### د سلفر تعامل د فلزونو سره: $S_{(s)} + Fe_{(s)} \xrightarrow{\Delta} FeS_{(s)}$

### سلفوریک اسید یا د گوگړو تیزاب

سلفوریک اسید ډیر غښتلی تیزاب او دوه بنسټیزه (دوه پرتونه تولیدوي) تیزاب دي، سلفوریک اسید په کیمیايي صنعت کې نړیوال اهمیت لري، په صنعت کې هغه په ازاده هوا کې د سلفر د سوځیدو څخه لاسته راځي، د دې تعامل په لومړي پړاو کې  $SO_2$  تشکېلیږي او وروسته  $SO_3$  د ونادیم اکساید ( $V_2O_5$ ) د سطحې سره د تماس په صورت کې په  $SO_3$  تبدیلېږي؛ نو له دې کبله دې طریقي ته د تماس طریقه (Contact Process) وايي،  $SO_3$  په اوبو کې حل او په  $H_2SO_4$  بدلون مومي، په لابراتوارونو کې سلفوریک اسید له  $\frac{1.84 \text{ g}}{\text{ml}}$  (98%) کثافت او 18M غلظت سره تر لاسه کوي:



سلفوریک اسید د نایټروژین په طریقه [دسربۍ کونټي یا (Leadchamber) داسې په لاس راځي چې سلفر ډای اکساید ( $SO_2$ ) د  $NO_2$  په واسطه تر  $SO_3$  پورې اکسیدایز کوي، په پایله کې  $NO_2$  په تبدیلېږي او وروسته بیرته د هوا د اکسیجن په واسطه په  $NO_2$  تبدیلېږي چې بیرته په بهیر کې شاملېږي:



د امریکا متحده ایالتونه 60% سلفوریک اسید د تماس په طریقه او 40% د نایټروژین په طریقه برابروي. سلفر ترای اکساید په زیاته کچه په اوبو کې منحل دي، د هغه د دې خاصیت څخه گټه اخلي چې سلفوریک اسید د تجارتي موخو لپاره لاس ته راوړي، سلفوریک اسید په اوبو کې په زیاته اندازه حل وي او په ټاکلو غلظتونو سلفوریک اسید لاس ته راوړي چې داسې غلیظ محلولونه د اولیوم (Oleum) په نوم یادیږي. د اولیوم فورمول  $H_2O \cdot nSO_3$  دي؛ دمثال په ډول: که چیرې  $n = 2$  وي، په لاندې ډول د گړگو دتیزابو دوه مالیکولونه لاس ته راځي:



### د سلفوریک اسید کیمیايي خواص:

سلفوریک اسید د هغو فلزونو سره چې د هایدروجن څخه د لوړ ولټاژ په پیل کې ځلي لري، عمل کوي او د تیزابونو هایدروجن ازاوي:

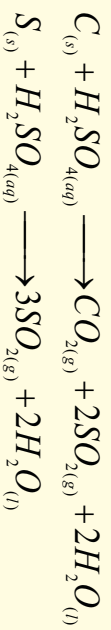


خو غلیظ سلفوریک اسید د پورټینو ځانگړتیاو لرونکو فلزونو سره تعامل کوي، دسلفر ډای اکساید گاز او اوبه دارزومه فلزونو سلفیټونه جوړوي:





د ګرګرو غلیظ تیزاب غیر فلزونه اکسیدایز کوي:



## د سلفوریک اسید کارول

### د سلفوریک اسید کارول په لاندې ډول خلاصه کيږي:

- 1 - سلفوریک اسید د تیزابي مالګو د جوړولو لپاره په کار وړل کيږي، د پترولو او فولادو په صنایعو کې د کثافتونو د لرې کولو لپاره کارول کيږي.
- 2 - سلفوریک اسید په ذخیره یي بټریو کې د الکترولیټو توکو په توګه کارول کيږي.
- 3 - د ربړونو، پلاستیکو، مصنوعي ورنیمو، منسوجاتو، دواګانو، رنگونو او چاودیدونکو موادو په صنایعو کې ورڅخه کار اخیستل کيږي.
- 4 - په کیمیايي سرو کې (د کلسیم سوپر فوسفیت او امو نیم فوسفیت) د سلفوریک اسید څخه ګټه اخیستل کيږي.
- 5 - د اوبه جذبونکې مادې په توګه په لابراتواري موادو کې (د پترجنټ په توګه) ورڅخه ګټه اخیستل کيږي.

### 10 - 4 : د دوره یي جدول د VA ګروپ عنصرونه

د دې ګروپ عنصرونه چې نایټروجن (N)، فاسفورس (P)، آرسنیک (As)، انټیموني (Sb) او بسموت Bi دي، 5 ولانسی الکترونونه لري.

د ګوټي په تودوخه کې نایټروجن یی رنگه ګاز، فاسفورس د مومو په شان (سپین، سور او تور) آرسنیک جامد خاورین فولادي، انټیموني جامد د اوبه ډوله سپین رنگ او بسموت روښانه ګالایي رنگ او فلزي جلا لري چې N او P ټیټیک غیر فلزونه او Bi شبه فلزونه As او Sb فلز دي. د دې ګروپ د عنصر د بالښی قشر الکتروني جوړښت  $ns^2np^3$  دي. په مرکبونو کې 5 تر 3 - پوري د اکسیدیشن نمبرونه ځان ته غوره کولای شي. د درې الکترونونو په اخیستلو د خپل پیړیو د نڅپه ګاز حالت او د 5 الکترونونو په ورکولو د مخکینی پیړیو د نڅپه ګاز حالت ځانته غوره کوي، د پنځم ګروپ د عنصرونو ځینی فزیکي خواص او الکتروني جوړښت په لاندې جدول کې لیکل شوي دي:

8-10) د دوره يي جدول د VA گروپ د عنصر ونو يوشمير خانگړ تياوی.

عنصر	7N	15P	33As	51Sb	83Bi
الکتروني جوړښت	$He2s^2 2p^3$	$Ne3s^2 3p^3$	$Kr4d^{10} 4s^2 4p^3$	$Kr4d^{10} 5s^2 5p^3$	$Xe5d^{10} 6s^2 6p^3$
دعنصر شعاع	115	171	212	222	76
ايوني شعاع په pm	$(N^{3-})$	1012 $(P^{3-})$	947 $(As^{3-})$	834 $(Sb^{3-})$	703 $(Bi^{3-})$
دايونائيزيشن انرژۍ په $KJ/mol$	1402	1903	1797	1590	
	2856	2910	2836	2443	
			1610		
بريښنايي مثبتيت	3.0	2.1	2.0	1.9	
کثافت $g/m^3$	0.879	1.823	5.778	6.697	9.808
دولي کيدو ټکي په K	63	317.1	1089	903.7	544.4
دپښو ټکي په K	77.2	553.5	888	1860	1837

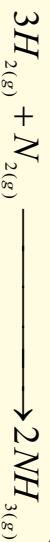
10 - 4 - 1 : نائيتروجن (Nitrogen)

نائيتروجن دپنځم گروپ لومړنی عنصر دی، د انرژي دوه سوبه لري چې په خپل فرعي سوبي کې د دري الکترونونو په لرلو سره دري اشتراکي اړيکي ( $N \equiv N$ ) تړي او کلک مالیکول جوړوي؛ نو د تېبل گاز يا Azote په نوم يا دتېري. د نائيتروجن د اکسيډيشن شمېرو څخه په مرکبونو کې د 5+ تر 3- پوري اوسيدلي شي، دا عنصر په طبيعت کې دوه ايزوتوپونه ( $^{14}N$  او  $^{15}N$ ) لري. د هوا د اتموسفير %78 او د انسان د بدن %35 کله نائيتروجن جوړه کړې ده، نائيتروجن بې رنگه ، بې بويه او بې خوښه گاز دی ، نائيتروجن په طبيعت کې په مالیکولي شکل پيدا کېږي او د هغه د اړيکو انرژي  $942Kj/mol$  ده چې د  $CO_2$  څخه وروسته ځای لري.

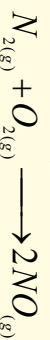
## کیمیایی خواص

### د غیر فلزونو سره د نایتروجن تعامل

نایتروجن د کنسلست، تودوخې او ډیر فشار په شتون کې د هایدروجن سره تعامل کوي او اموینیا جوړوي:



نایتروجن د اکسیجن سره هم تعامل کوي چې نایتروس اکساید (نایتروجن (II) اکساید) جوړوي:



### د فلزونو سره د نایتروجن تعامل

نایتروجن د Ca او Mg سره تعامل کوي او نایترايدونه جوړوي:



## فعالیت



### د اموینیم نایتريت څخه د نایتروجن لاس ته راوړنه

سلمان او د اړتیاوړ مواد: اموینیم نایتريت، د تودوخې سرچینه، ستیند د دوو پایو او گیراسره، ترمومتر،

زبرې تیریب، زنگون کوری نل، د اوبو ډک

نشت، دوه عدده تست تیوبونه.

**ګډلاره:** د ستګاه د لاندې شکل سره سمه

برابره کړئ او په یوه بالون کې یوه اندازه اموینیم

نایتريت واچوئ، د بالون خوله د دوه سوري

لرونکي کارکي سرپوښ په واسطه وتړئ، د هغه

په یو سوري کې ترمومتر او په بل سوري کې یې

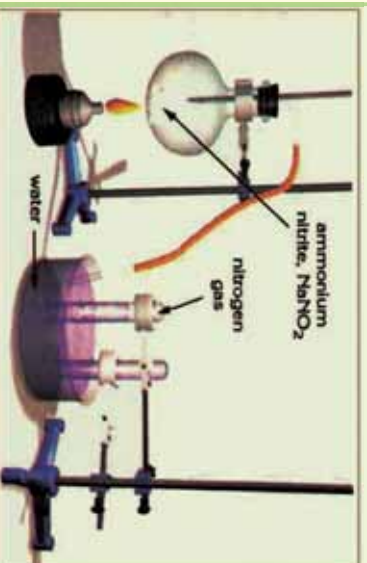
زنگون کوری نل چې د بل زنگون کوری نل

سره د ربرې تیوب په واسطه وصل شوی دی، وتړئ او د اوبو څخه ډک نشت کې چې د هغه د پاسه د اوبو

څخه دوه ډک تیوبونه کېښودل شوي دي، د دې تست تیوبونو خولې دننه کړئ

د بالون د ننه توکو ته تودوخه ورکړئ، بیا خپلې لیږنې، د دې فعالیت په سرته رسولو کې ولیکئ او هغه ګازونه

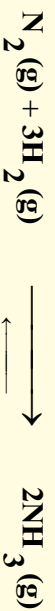
چې په تست تیوبونو کې ټول شویدي، وټاکي او د تعامل معادله یې ولیکئ.



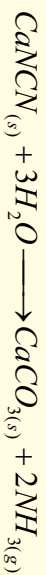
10 - 8 د اموینیم نایتريت څخه د نایتروجن لاس ته راوړنه

## د نائټروجن مهم مرکبونه په لاندې ډول دي امونیا

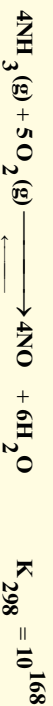
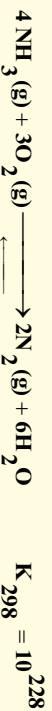
د پنځم گروپ ټول عنصرونه د هایدروجن سره تعامل کوي او مرکبونه جوړوي چې د هغوی مهم مرکب امونیا ده. د امونیا فورمول  $NH_3$  دی، امونیا د نائټروجن او هایدروجن د نیغ تعامل څخه لاس ته راوړی:



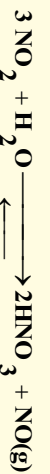
د پنځم گروپ د عنصرونو هایدروجن لرونکی لومړی مرکب امونیا ( $NH_3$ ) ده چې د هغې د جوړونکي عنصرونه د نیغ تعامل څخه په پورتنی ډول لاس ته راځي، دا تعامل په  $100-1000\text{atm}$  فشار،  $550^\circ\text{C} - 400^\circ\text{C}$  تودوخې او دکتلسټونو په شتون کې؛ لکه د  $Fe_2O_3$  ترسره کېدای شي. په صنعت کې امونیا د کلسیم سیانو امیاد او ډایو د براسونو د تعامل څخه د ډیر فشار په شتون کې لاس ته راځي:



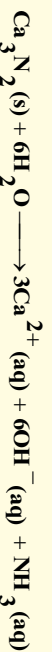
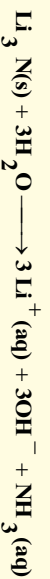
که چېرې امونیا اکسیدیشن شي په پایله کې  $NO$  گاز لاس ته راځي چې دا تعامل د کتلست په شتون کې ترسره کېږي:



سر بیره پر دې چې د لومړي تعامل د تعادل ثابت له دویم تعامل د تعادل ثابت څخه لوی دی؛ خو د پلاټین کتلست د دویم تعامل لوري دمحصو لرونو تشکیل ته په  $100K$  تودوخه کې چټکتیا وربخښي:



**نائټرایډونه:** نائټروجن د فلزونو سره د نائټرایډونو په نوم مرکبونه تولیدوي چې ممکن د ایوني او یا کوولانت اړیکې پر بنسټ دا مرکبونه جوړ کړي. د دې مرکبونو بیلګې کېدای شي  $Li_3N$ ،  $Zn_3N_2$ ، د ځمکنيو القلیو فلزونو نائټرایډونه او نور وړاندې شي چې د مرکبونو څخه یې د هایدولیز په پایله کې امونیا جوړېږي:



د  $III$ ،  $IV$  او  $V$  گروپونو دعنصرونو نائټرایډونه؛ د بیلګې په ډول:  $BN$ ،  $Si_3N_4$  او  $P_3N_5$  زیاتره کوولانسي اړیکې لري.

## د نایټروجن اکسایډونه:

په لاندې جدول کې د نایټروجن د اکسایډونو ځینې خواص او ځانګړتیاوې وړاندې کېږي.

(9 - 10) جدول: د نایټروجن د اکسایډونو فزیکي خواص

$N_2O_5$	$NO_2$	$N_2O_3$	$NO$	$N_2O$	د اکسایډ ټول ځانګړتیا
$30^\circ c$	-	-102	-163.6	-98.8	د وېلي کېدو ته کې
$27^\circ c$	-	50.4	-151.8	5.-88	د ایشیدو ته کې
5+	+4	+3	+2	1	$N_2$ د اکسایډیشن نمبر

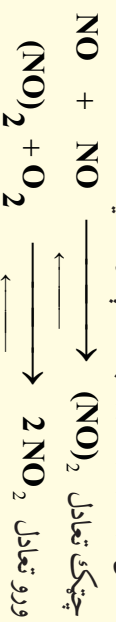
په دې اکسایډونو کې د نایټروجن د اکسایډیشن نمبر 1 + څخه تر 5 + پورې دی؛ خو د نایټروجن نور اکسایډونه هم شتون لري چې بسط فورمول یې  $NO_3$  او فعاله مواد دي، یوازې د سپکتر په واسطه د هغوی شتون ټاکل کېدای شي. د نایټروجن ټول اکسایډونه کېدای شي چې د تودوخې په واسطه دامونیم نایټریت د تجزیې څخه په لاس راوړل شي:



$N_2O$  یو بی رنگه گاز دی چې د هغه کیمیايي فعالیت لږ او زهري توب یې د نایټروجن د نورو اکسایډونو څخه لږ دی. د دې گاز تجزیه په  $550^\circ C$  تودوخه کې ممکنه ده چې په پایله کې یې نایټروجن او اکسیجن لاس ته راځي، نایټروجن مونو اکسایډ د اکسیجن سره په آسانی سره تعامل کوي او د  $NO_2$  قهوه یي رنگه گاز تولیدوي:



د پورتنۍ تعامل چټکتیا نېغ پر نېغ د فشار  $[NO]$ ، او  $[O_2]$  د غلظت سره تناسب لري؛ نو له دې کبله د تعامل میخانیکیت باید په لاندې توګه وي:



## د نایټروجن د هلایدونو مرکبونه

نایټروجن څلور ډوله هلاید مرکبونه جوړوي چې عبارت له  $NF_3$ ،  $NF_4$ ،  $NF_2$ ،  $NF_2$ ،  $NF_3$  دي. د  $NF_3$  او  $NF_2$  مرکبونه د  $NH_4F$  د محلول د الکترولیز په پایله کې حاصلېږي کوم چې د خالص هایدور فلوریک اسید سره شتون ولري.  $NF_4$  د  $NF_3$  د تجزیې په وخت کې چې د سمیلو پراسونه

شتون ولري، لاس ته راځي.

نايتروجن ترای فلورايد يو با ثباته گاز دي چې امرنیا ته ورته جوړښت لري.

### د نائيتروجن لاس ته راوړنه:

نايتروجن د مايع هوا څخه د پرله پسي تقطير د عملي په واسطه لاس ته راوړی، داسې چې هوا مايع کوي. نائيتروجن په  $196^{\circ}\text{C}$  او اکسیجن  $183^{\circ}\text{C}$  - په ايشيدو راځي. په لابراتوارکي نائيتروجن د امونيم نائيترايت څخه لاس ته راوړي:



د هایدرازين او د اکسیجن د تعامل څخه هم نائيتروجن لاس ته راوړي:



### د نائيتروجن کارول

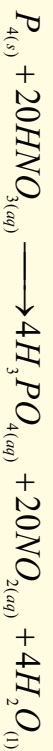
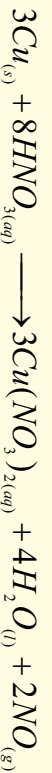
نايتروجن د بيلا بيلو کيميايي سرو او چاوديدونکو موادو (ډيناميت او TNT) په جوړولو کې کارول کېږي ، د هغو موادو په ترکيب کې چې د انسانانو په وجود کې انرژي توليدوي، بنسټيزه برخه لري . همدارنگه د هستوي تيزابونو DNA او RNA (چې د ارثي خواصو د ليرلو او په حجرو کې د پروتين د جوړولو مسؤليت لري) په ترکيب کې پروتينونو او ویتامينونو کې شتون لري.

### د ښوري تيزاب يا نائيتريک اسيد

د نائيتريک اسيد فورمول  $\text{HNO}_3$  دی او يو غير عضوي مهم تيزاب دی چې د 68% په غلظت جوړيدلای شي چې کتلوي کثافت يې  $1.428 \text{ g/cm}^3$  دی، نائيتريک اسيد مايع حالت لري. د لاندې معادلې سره سم تجزيه کېږي:



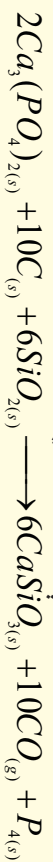
نائيتريک اسيد غښتلی اکسدايز کونکی خاصيت لري، د هایدروجن څخه وړاندې او د هایدروجن څخه وروسته فلزونه (د فلزونو د ولتاژ سلسله) او ځينې غير فلزونه اکسدايز کوي:



10 - 4 - 2 : فاسفورس (Phosphorus)

فاسفورس هم په VA گروپ کې ځای لري چې په طبيعت کې د کاني منگنيزو په بڼه، لکه: کلسيم فاسفيټ  $(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2)$  او فلوراپايت  $(\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F})$  پيدا کېږي. عضوري فاسفورس د کلسيم فاسفيټ څخه

د شگي ( $SiO_2$ ) او کوک (سکارو) په شتون کې لاس ته راوړي:

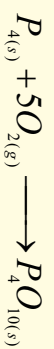


فاسفورس درې الورتروي لري چې عبارت له سپين، سره او توره الورتروي ده، سپين فاسفورس ( $P_4$ ) ډیر فعال دي، په هوا کې روښانه کېږي، څرنگه چې په اوبو کې نه حل کېږي ښو له دې کبله په اوبو کې ساتل کېږي، تور فاسفورس د سپين او سره فاسفورس څخه په لور فشار کې لاس ته راځي.

سپين فاسفورس د فلورو اډايت څخه د سکرو او شگو په شتون کې لاس ته راوړي:



فاسفورس په هوا کې سوځوي چې ترڅو  $P_4O_{10}$  تشکیل شي:



وروسته هغه د اوبو سره يو ځای کوي فاسفوریک اسيد (اورتو فاسفوریک اسيد) جوړوي:



فاسفورس د نباتاتو د ودې اونمو لپاره ضروري عنصر دی، نو کيميايي سرې د فاسفيټونو مرکبونو له ډلې څخه دي؛ سربيره پر دې فاسفورس د دواگانو او پاک کوونکو موادو په جوړولو کې کارول کېږي.

### 10 - 5 : IVA ډ گروپ عنصرونه

په دې گروپ کې شامل عنصرونه کاربن (C)، سليکان (Si) جرمنيم (Ge) قلعي (Sn) اوسرب (Pb) دي. کاربن او سليکان غیر فلزونه دي، د کاربن مرکبونه د شل ميليونو څخه ډیر دي، کاربن او سليکان هم صنعتي اهميت لري، جرمنيم شبه فلز دی، د هغه کاني ډیرې لږ پيدا کېږي، قلعي او سرب هغه فلزونه دي چې په مرکبونو کې د 2 + او 4 + اکسیديشن نمبرونه غوره کوي، د دې گروپ د عنصرونو د باندني الکتروني قشر جوړښت  $ns^2np^2$  څخه عبارت دی.

په لاندې جدول کې IVA گروپ د عنصرونو شمير ځانگړتياوي ليکل شوي دي: 10 - 10 جدول د IVA اصلي گروپ د عنصرونو ځانگړتياوي

عنصرونه	$6C$	$14Si$	$32Ge$	$50Sn$	$82Pb$
فيزيکي ځانگړتياوي					
اتومي کتله	12	28.086	72.59	118.69	207.19
الکتروني جوړښت	2S22P2	Ne 3S23P2	4S24P2	5S24P2	6S26P2
اتومي شعاع په nm	-	0.134	0.139	0.158	0.175
د ايشيدو درجه په $^{\circ}C$	830	2680	2830	2270	17.25
دوبلې کيلو درجه په $^{\circ}C$	3727.8	1410	927.4	231.9	327.9
کثافت $g/cm^3$	2.26	1.33	5.32	7.30	7.30

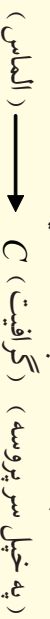
د دې گروپ د نښايمنه په حيث کاربن مطالعه کوو:

## کاربون Carbon

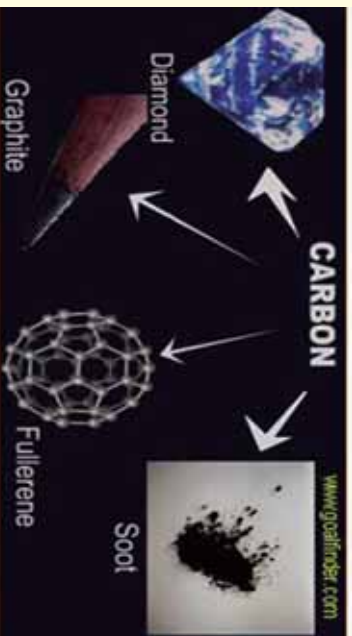
کاربون د  $1S^2 2S^2 2P^2$  الکترونی جوړښت لرونکی دی، د هغه د مرکبونو شمیر زیات او ډیر اهمیت لري چې عضوي کیمیا یوه مهمه برخه یې جوړه کړې ده. په مرکبونو کې د کاربن اټوم د تحرېک په حالت کې دی او  $1S^2 2S^1 2P^3$  الکترونی جوړښت لری. خو په ځینو غیر عضوي مرکبونو کې د  $C^{-4}$  په شکل هم لیدل کېږي؛ د بیلګې په ډول:  $Al_4C_3$ ،  $Be_2C$  او نوره، کاربن د 4- تر 4+ اکسیدیشن نمبرونه په مرکبونو لري. د هغه ځانګړې ځانګړتیاوې دا دي چې اټومونه یې په خپل منځ کې هم اړیکې ترلې دي او عضوي مرکبونه یې جوړ کړي دي. د کاربن غیر عضوي مرکبونه  $CO_2$ ،  $CO$ ، د کاربن تیزاب، کاربایډونه او کاربونیټونه دي چې د منرالونو په بڼه د ځمکې د قشر په ترکیب کې برخه لري، د عضوي مرکبونو بنسټ او د انسان د بدن 18% د کاربن عنصر جوړ کړی دی، په عمومي توګه د کاربن اټومونو کو ولانسي اړیکه جوړه کړې ده چې ډیر زیات اوږده زنجیرونه، لویې او وړې کړې یې جوړې کړې دي. په دې زنجیرونو او کړیو کې د کاربن د اټومونو ترمنځ یوه ګونې، دوه ګونې او یا درې ګونې اړیکې لیدل کېږي؛ حتی 1.5 اړیکه هم لیدل شوي ده چې هغه کېدای شي په بنزین کې د ریزونانس په حالت کې ولیدل شي، سلیکان او سلفر هم د کاربن په بڼه اړیکې ( $C-C$ ) جوړولای شي؛ خو بې ثباته دي او د هغوی مرکبونه هم د کاربن د مرکبونو په نسبت بې ثباته وي. د دې درې عنصرونو د اړیکو انرژي د زنجیر د جوړیدو لپاره  $X-X-X$  په لاندې سلسلې کې لیدل کېږي:



د کاربن دوه الوتروبي ډیر ارزښت لري چې د ګرافیت او الماس څخه عبارت دي، ګرافیت د تودوخې او ډیر فشار لاندې په لږ وخت کې په مصنوعي الماس تبدیلېږي.





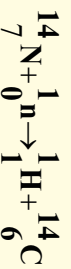


شکل د کاربن الیترونی گانې

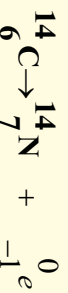
(د ویر فشار لاندې) الماس C → (گرافیت)

د کاربن د الیترونی نوری شکل په 1985 کال د انگریزانو څېړونکو د ډلې په واسطه د هنري کروتنو د لارښوونې لاندې په پخوانیو با ارزښتناکو ډبرو کې کشف شوی ده، په هغې کې د کاربن 60 اتومونو یو له بل سره یوځای د  $C_{60}$  مالیکول جوړ کړی دی چې د فوټ بال اویا د ساکر د توپ بڼه لري او د فولیرنس په نوم یاد شوی ده. د فولیرنس د کشف په اثر ددې گروپ پوهانو د نوبل جایزه په 1996 کې واخیستله.

د طبیعي کاربن ایزوتوپونه  $^{12}_6C$  او  $^{13}_6C$  دي چې په طیف کې د هغه د څېړیدو سلیزه په ترتیب سره %98.89 او %0.11 ده؛ خو په طبیعت کې  $^{14}_6C$  ایزوتوپ هم شتون لري چې د اتموسفیر په لورو طبقو کې د لاندې هستوي تعامل په پایله کې جوړېږي:

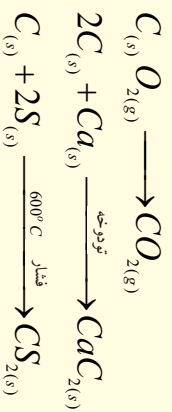


د  $^{14}_6C$  د عمر د اوږدوالي نیمايي 5568 کاله دی او  $\beta$  د وړانگې په څېرولو په نایټروجن تبدیلېږي:



د ژوندیو موجوداتو په مرکبونو کې د  $^{14}_6C$  او  $^{12}_6C$  ایزوتوپونه د تعادل په حالت کې دي او د هغه د تعادل نسبت  $\frac{^{14}_6C}{^{12}_6C} = 10^{-12}$  او ثابت دی؛ خو که چیرې ژوندي موجودات یعنی نباتات او حیوانات طبیعت سره اړیکه پري کړی، د پورتنی تعادل نسبت گډوډ کېږي، د  $^{14}_6C$  تجزیه او کمښت منځ ته راځي، حیوانات او نباتات د مرگ سره مخامخ کېږي او د هغه اندازه له منځه ځي، د کاربن د دې خاصیت په استفادې سره د لرگیو توکو یا دانسانانو د جسدونو او یا حیواناتو د نیمايي عمر د اوږدوالي د ټاکلو لپاره چې د 15 څخه تر اعظمي حد 30 زره کاله مخکې تر اوسه ژوند کړی وه، په %10 دقت سره کېدای شي گټه واخیستل شي.

د کاربن مرکبونه د کاربن د بیلابیلو اکسیدیشن نمبرونو سره په طبیعت کې شتون لري؛ خو کاربن په خالص او عنصری بڼه هم پیدا کېږي؛ نو ځکه په لابراتوار کې دهغه لاس ته راوړنې ته اړتیا نه لیدل کېږي. کاربن فلزونو او غیر فلزونو سره تعامل کوي او هم فلزونه د هغو د کاني ډبرو څخه ارجاع او بیلوي.

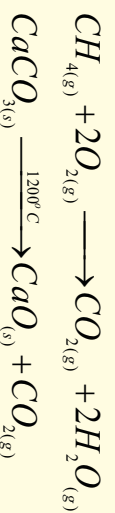


### کاربن مونو اکساید (CO)

کاربن مونو اکساید یو بی رنگه، بی بو، بی خوندنه او غیر زهری گاز دی، د موتورونو د انجنونو، کباب پخولو منقلونو کې، د سکرو تازه کول، په بخاریو کې د سکرو د نا مکمل سوځیدلو په پایله کې تولیدیږي، د وینې د هیمو گلوبین سره د کاربوکسي هیموگلوبین ترکیب جوړوي او د وینې په واسطه بدن ته د اکسیجن د انتقال مخنیوی کوي، نو ځکه د خپه کېدو او مرگ لامل ګرځي:

### کاربن ډای اکساید (CO<sub>2</sub>)

کاربن ډای اکساید بی رنگه، بی بو، او بی خوندنه گاز دی، په هوا کې 0.04% شتون لري، د عضوي مواد د سوځیدو او د چرني د جوړولو په بهیر کې تولیدیږي:

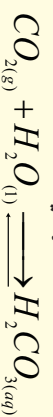


په کاربنو نیترو باندي د تیزابونو د اغیزې له امله هم کاربن ډای اکساید لاس ته راځي:

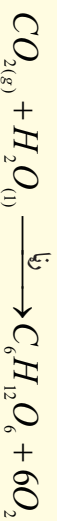


جامد شوی کاربن ډای اکساید دوج یخ (DryIce) په نوم یا ډیری. په اوبو کې په ښه ډول حل کېږي او دې محلول ته د اوبو سودا ویل کېږي.

کاربن ډای اکساید تیزابي خاصیت لري، د اوبو سره تعامل کوي کاربونیک اسید جوړوي:



کاربن ډای اکساید د اوبو سره د فوتو سنتیز په عملیه کې ګلوکوز جوړوي:





## د لسم څپرکي لنډيز

- غير فلزونه هغه عنصرونه دي چې د هغو د  $P$  باندي انرژيکي اوربیتالونه د الکترونونو په واسطه د ټوک کيدو په حالت کې دي او د الکترونونو په اخیستلو خپله اخري انرژيکي سويه په اتو الکترونونو پوره کوي.
- د اووم اصلي گروپ عنصرونه د هلو جنونو (Halogens) په نوم هم يا ډيري. هلو جن (د مالګې جوړونکي) په معنا دی چې د خوړو مالګه (Table salt) يوه د هغوی ديپلګو څخه ده او عبارت له  $F, Cl, Br, I, At$  عنصرونه دي.

- د شپږم اصلي گروپ عنصرونه دکاني ډبرو د جوړونکو عنصرونو (Chalcogens) په نوم يا ډيري . او د  $O, S, Se, Te$  او  $Po$  څخه عبارت دي.

- اوزون په  $1787$  کال کې د وان موسم ( $Van Masum$ ) په واسطه کشف شو چې د ځمکې د سطحي څخه  $100Km - 50$  لور او په  $24km - 15$  پير والي واقع شوي دی چې د لس ماوراي بنفش وړانګو په مقابل کې يې يوه طبقه جوړه کړې ده.

- د پنځم گروپ ټول عنصرونه د هايډروجن سره تعامل کوي، مرکبونه جوړوي چې د هغه مهم مرکب امونيا  $NH_3$  ده.

• په څلورم گروپ کې  $C, Si, Ge, Sn$  او  $Pb$  شامل دي.

- دکاربن دوه الټروني ډبرې با ارزښته دي چې دگرافيت او الماس څخه عبارت دي. گرافيت د تودوخې او ډير فشار لاندې په لږ وخت کې په الماس تبليږي.

## د لسم څپرکي پوښتي څلور ځوابه پوښتي

- 1- د-----گروپ د عنصر د وروستي الکتروني قشر جوړښت  $ns^2 np^3$  دی.
- الف - څلورم، ب - شپږم، ج - اووم، د - پنځم.
- الف - الماس يو د-----الټرونيو څخه دی .
- الف - فاسفورس، ب - المونيم، ج - کاربن، د - اوسپنه.
- 3- سپين فاسفورس په لنډه هوا کې-----کيږي .
- الف - متراکم، ب - جوي، ج - گاز، د - مایع
- 4- په  $H_2SO_3$  کې د سلفر د اکسیديشن نمبر-----دي
- الف - (5) ، ب - (4-) ، ج - (4+) ، د - (6+).
- 5- د فوسجين فورمول-----دي .
- الف -  $COCl_2$  ، ب -  $CO$  ، ج -  $Cl_{2(g)}$  + د هېڅ يو
- 6-  $nSO_3 \cdot H_2O$ -----په نوم يا ډيري .
- الف - اوليم، ب - ، ج - اور، د - الف او ب دواړه سم دي



7- د پنځم گروپ عنصرونه د-----اکسیدیشن لرونکی دي .

الف- 5 + ، ب - 3 + ، ج - 3 - د - ټول .

8- سیانایډونه قوي -----مواد دي .

الف - سمی ، ب - زهري ، ج - الف اوب ، د - هېچ یو .

9- هلو جنونه دا لاندی معنای لري .

الف - مالګه جوړونکی ، ب - مالګه ، ج غیر مالګه جوړونکی ، د - د کاني تیرو تولیدونکی .

10-  $H_2O \cdot nSO_3$  تعامل محصول -----مرکب دی .

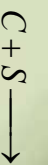
الف -  $H_3PO_3$  ، ب -  $H_3PO_4$  ، ج -  $P_4$  ، د - هېچ یو .

11-  $CO(OH)_{2(aq)} + Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow$  تعامل محصول عبارت دی له .

الف -  $CaO_{(s)} + CO_{2(g)} + H_2O_{(l)}$  ب -  $H_{2(g)} + CO_{2(g)}$  ج -  $CaCO_{3(s)}$  د - هېچ یو

12-  $CaC_2$  د ----- په نوم یادېږي .

الف - کلسیم ډای کارباید ، ب - کاربایډونه ، ج - کلسیم کارباید ، د - الف او ب سم دي .



**تشریحي پوښتي**  
1- لاندی معادلي بشپړي کړی .

2- د غیر فلرونو د خاصو ځانګړتیاو په اړه معلومات وړاندې کړی ؟

3- المونیم په لنډه ډول معرفي او د هغو لاس ته راوړنه د یوې معادلي په واسطه ولیکئ ؟

4- د  $6p^3$  ،  $5d^{10}$  ،  $4f^{14}$  ،  $xe$  الکتروني جوړښت په بشپړ ډول ولیکئ ؟

5- د هایدرو کلوریک اسید خواص د یوې معادلي په واسطه توضیح کړی ؟

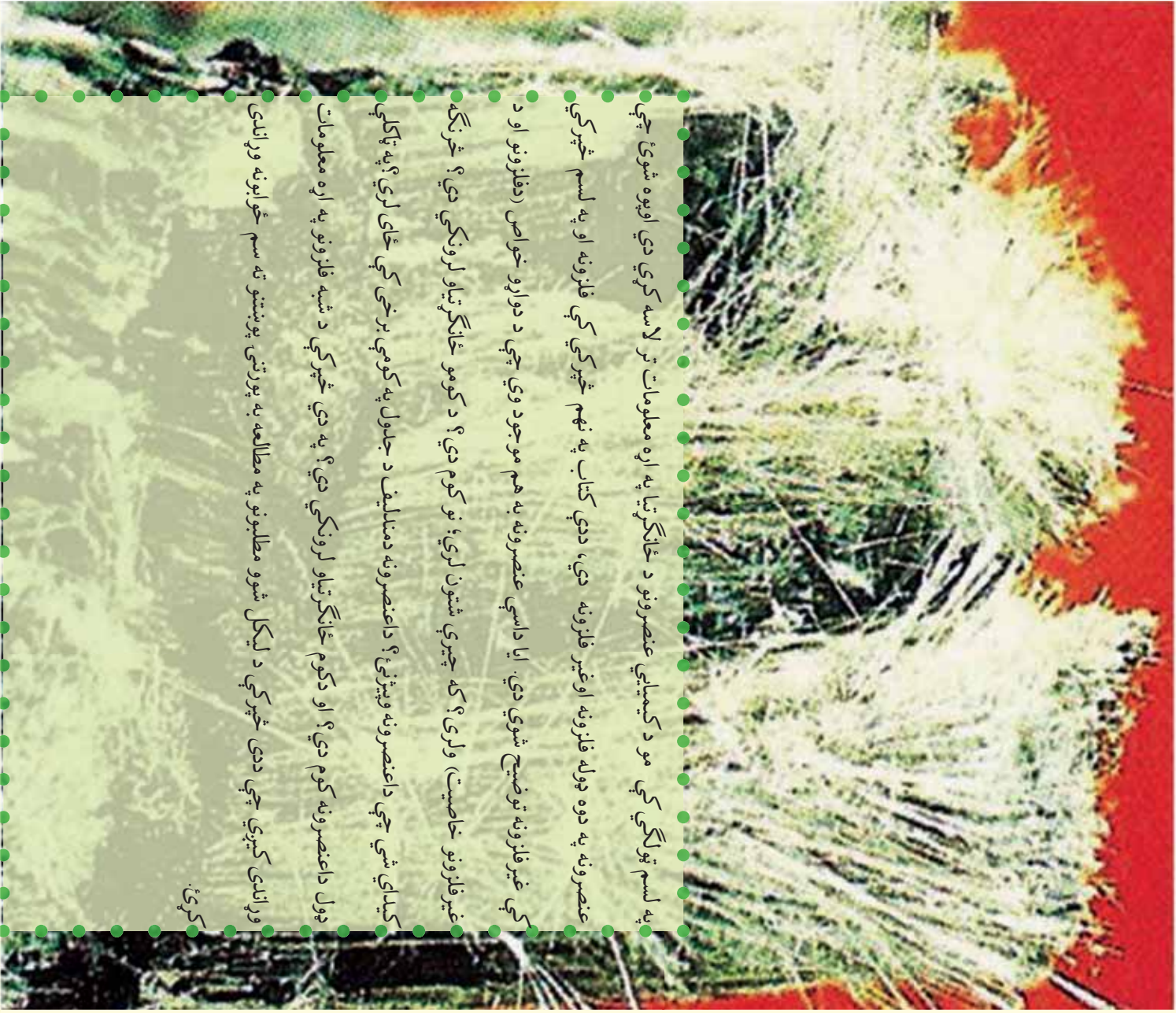
6- د شپږم گروپ د عنصرونو استثنایي خاصیت د دلیلونو په تفصیل سره بیان کړی او د دې گروپ نماینده اکسیجن معرفي کړی ؟

7- د اورون مالیکولي جوړښت ولیکئ او د هغه د اړیکو په اړه بحث وکړی ؟

8- د پنځم گروپ د عنصرونو ځانګړې ځانګړتیا په لنډه ډول روښانه کړی ؟

9- نایتروجن د کلست ، تودوخې او ډیر فشار لاندې د هایدروجن سره کوم مرکب جوړوي ؟ د هغه کیمیايي معادله د هغه د شرایطو په نظر کې نیولو سره ولیکئ ؟

10- د کاربن د الوتریدیمو د ځانګړتیاو په اړه لنډه معلومات وړاندی کړی .



- په لسم ټولگي کې مو د کيميايي عنصرونو د ځانگړتيا په اړه معلومات تر لاسه کړي دي او پوه شوي چې عنصرونه په دوه ډوله فلزونه او غير فلزونه دي، ددې کتاب په نهم څپرکي کې فلزونه او په لسم څپرکي کې غير فلزونه توضیح شوي دي. ايا داسې عنصرونه به هم موجود وي چې د دواړو خواص (فلزونو او د غير فلزونو خاصيت) ولري؟ که چېرې شتون لري؛ نو کوم دي؟ د کومو ځانگړتياو لرونکي دي؟ څرنگه کېدای شي چې داصنصرونه وپيژني؟ داصنصرونه دمنلپف د جدول په کومې برخې کې ځای لري؟ په ټاکلي ډول داصنصرونه کوم دي؟ او دکوم ځانگړتياو لرونکي دي؟ په دې څپرکي د شبه فلزونو په اړه معلومات وړاندې کېږي چې ددې څپرکي د ليکل شوو مطلبونو په مطالعه به پورتني پوښتنو ته سم ځوابونه وړاندې کړي.

## 1-11: د شبه فلزونو د عنصرونو جوړښت او خواص يي

د کيميا وی عنصرونو ځينې د هغوی دځانگړي الکتروني جوړښت پر بنسټ د شرایطو په پام کې نیولو سره د دوه گوني (Amphotric) خاصیت لرونکی دي؛ داسې چې په ځینو حالتونو کې فلزي خواص او په ځینو نورو حالتونو کې غیر فلزي خواص له ځان څخه رانښيي. هغه عنصرونه چې د امفوتریک خواص لري، دپېړودیک جدول په منځنۍ برخې کې خلي او د متحول اکسیدیشن نمبر لرونکي دي. که چیرې یې په مرکبونو کې مثبت لور اکسیدیشن نمبر ځانته غوره کړی وي، نو په رښتیا سره غیري فلزي خاصیت یې له ځانه څخه ښودلی دی او ارجاع کوونکی دی؛ دبیلاګي په ډول: د کرومیم عنصر د شبه فلزونو د عنصرونو له ډوله دی، که چیرې دا عنصر په مرکبونو کې د  $6 +$  اکسیدیشن نمبر لرونکی وي، غیر فلزي خواص د ځان څخه ښکاره کوي؛ نو کله چې په مرکبونو کې د  $3 +$  اکسیدیشن نمبر لرونکی وي، له ځانه څخه فلزي خاصیت رانښيي، دقوي القلیو سره ارجاعي او د قوي تیزابونو سره د اکسیدي کوونکي خاصیت له ځانه څخه ښکاره کوي.

د شبه فلزونو عنصرونه میل لري چې د نورو عنصرونو سره کولاسي مرکبونه جوړ کړي او کټیونونه  $(Me^{n+})$  جوړولی نه شی.



مگان ( $Mn$ ) په مرکبونو کې  $7 +$ ,  $6 +$ ,  $4 +$  او  $2 +$  د اکسیدیشن نمبرونه ځان ته غوره کولای شي، په کومو اکسیدیشن نمبرونو کې غیر فلزي خاصیت اوپه کومو اکسیدیشن نمبرونو کې د شبه فلزي خاصیت او د اکسیدیشن کوم نمبر په درلودلو سره ځان څخه فلزي خاصیت ښکاره کوي؟  
د پورتنیو مطالبو د روښانه کولو لپاره یو جدول ترتیب او په هغه کې د مرکبونو بیلاګي یې ولیکئ.

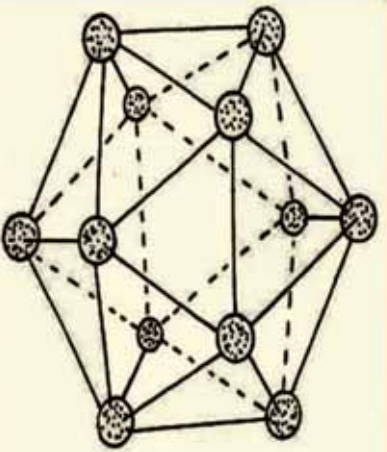
بورون او سیلیکان هم د شبه فلزونو د عنصرونو له ډلو څخه دي، په دې څپرکي کې د دوی خواص، جوړښت او د نورو مشخصاتو په اړه به هم معلومات وړاندې شي.

### 1-11:2: د بورون عنصر

د (III) اصلي گروپ د عنصرونو دو لاندې قشر د الکتروني جوړښت  $ns^2 np$  او بورون ددې گروپ لومړنی عنصر دی چې د شبه فلزي عنصرونو د خواصو لرونکی دی، د هغو الکتروني جوړښت ( $2P^1 2s^2 1s^2 5B$ ) دی. لاندی جدول د دې عنصرونو ځینې ځانگړتیاوې رانښيي  
(1-11) جدول د بورون د عنصر ځینې ځانگړتیاوې

مشخصات	ولې کېدل	اېشیل	اتومي شماع	ایوني شماع	دایونیزیشن انرژی	
					دوسې kJ/mol	درېمې kJ/mol
عنصر			ppm	ppm	لومړی/ mol kJ/mol	دوسې kJ/mol
بورون	2300	2550	80	-	801	2422
						3657

د بورون اکسایدونه او هایدروکسایدونه تیزایی خاصیت لرونکي دي او د هایدروجن سره دوه عنصری بیلابیل مرکبونه جوړوي. دځمکې د قشر % 3.10<sup>-4</sup> برخه یې جوړه کړې ده، د بورون کاني تیري عبارت دي له: بوراتونه؛ لکه: گرانیت (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>·4H<sub>2</sub>O، بورکس (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>·10H<sub>2</sub>O)، کولمانیت (SH<sub>2</sub>O)·Ca<sub>2</sub>B<sub>6</sub>O<sub>11</sub>) او الکسیت (CaNaB<sub>5</sub>O<sub>9</sub>·4H<sub>2</sub>O) دي. خالص مینور بورون د هایدروجن په واسطه د BBr<sub>3</sub> مرکب



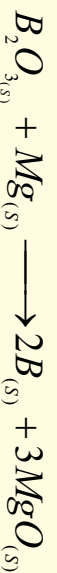
(11-1) شکل د بورون د الوتروبي بلوري جوړښت جي 12 اټومي انگز وړېر بنسټ جوړشوی دی

د ارجاع څخه په لوړی تودوخه کې (1500C°) تنگستن فلز د مزو له پاسه لاس ته راوړی. 
$$2BBr_{3(g)} + 3H_{2(g)} \longrightarrow 2B_{(s)} + 6HBr_{(g)}$$
 هغه بلورونه چې د تنگستن دسطحي له پاسه تشکيلیږي. تور رنگ او فلزي خلا لري. د بورون دبلورونو دري ډوله الوتروبي جوړښتونه پيژندل شوي دي، خود هغه يوه بله ډوله الوتروبي هم کشف شوي ده چې دهغه دبلورونو څخه په هريو کې 12 اټومه بورون شامل دی او په شلو مخو کې (درې بعدي شکلونه هريو د متساوي الاضلاع مثلث (د شلو مخونو سره) تنظيم شوي دي، لاندی شکل وگوري:

### 11-2: د بورون مرکبونه

بورون په لوړه تودوخه کې (د 2000°C په شاوخوا کې) په جیرو فلزونو باندی اغیزه کوي او بورونایدونه جوړوي، دا مواد جیر کلک او باثباته دي، د فلزونو د پرونایدونو په ځیني کرسالی جوړښت کې د بورون اټومونه دښکېکه په دننه کې ځای نیسي؛ مگنیزیم بورناید (MgBr<sub>2</sub>) د نورو بورونایدونو پر خلاف هایدرولیز کېږي او د هایدرایدونو بیلابیل مرکبونه جوړوي. د بورون دکان جېرې د بورکس Borax او کربالیټ (Kernalite) (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>·XH<sub>2</sub>O) په نوم یا ډیري چې په دوی کې X کېدای شي 10 او یا 7 قیمت ولري. دا جېرې په اور غورځوونکو ځایو کې موندل کېږي.

د بورون لاس ته راوړنه داسې ده چې د دی عنصر د کانو جېرې د تیزابونو په مرسته د بورون په اکساید بدلوي او وروسته بیا بورون اکساید د مگنیزیم په واسطه ارجاع کوي:



د بورون د لاس ته راوړلو بله لاره داسې ده چې د هغه هلو جین لرونکي مرکبونه د هایدروجن سره دتودو او مقاومت لرونکو سیمونو؛ لکه د تنگستن سیم څخه په لوړه تودوخه کې تیروي:



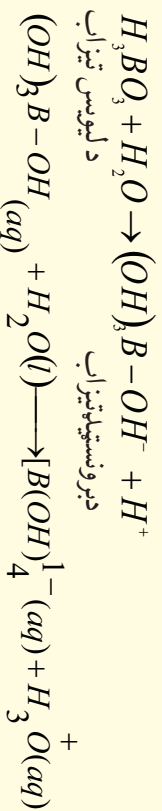
بورون څوډوله الوتروبي لري چې ځینې الوتروبي یې د ایرو په شان رنگ او جامد حالت لري او د ویلی کېدو ټکی یې لوړ دی، دبورون ځینې الوتروبي تیاره قهوه یې رنگ لري چې د هغوی بلوري شبکې د دولس اټومو څخه جوړي شوي دي.

د پالاسټیکو په موادو کې د بورون تارونه ځای پرځای کوي چې د هغوی مقاومت د فولادو څخه لوړېږي

او د المونیم څخه څو ځلي سپک دي او ورڅخه دطيارو او سفينو بڼو گانو په جوړولو کې کار اخستل کېږي.

### 11-2-1 د بورون دعنصر اکسايډونه

څرنگه چې بورون شبه فلز دی، د هغه اکسايډونه تيزابي خاصيت لري، د بورون څخه وروسته المونيم هم د بورون په گروپ کې شتون لري چې د هغه اکسايډونه دوه گوني خاصيت لري. د المونيم اکسايډونه د خاص اهميت څخه برخمن دي، ځکه د هغوی څخه خالص المونيم لاس ته راوړل کېږي. بوریک تيزاب ( $H_3BO_3$ ) کېدای شي چې د بورکس د تيزي دحل کېدلو له امله د گوگرو په تيزاب کې لاس ته راوړل شي. بوریک تيزاب سپين جامد بلوري مرکب دی چې په  $171^\circ C$  تودوخه کې ويلي کېږي، د بوریک تيزاب  $B(OH)_3$  ماليکول د اوبو د ماليکول د ازادو جوړه الکترونونو په اخستلو سره د ليويس د تيزابو په شکل عمل کوي او کامپلکس مرکبونه جوړوي چې د برونستېډ تيزابونو خاصيت لرونکی دی.



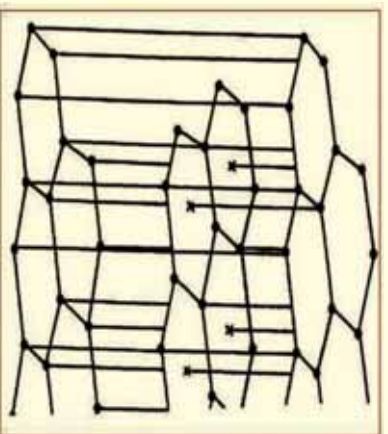
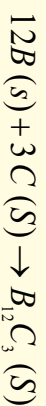
د بوریک تيزاب په لرگين موادو کې با د بيلگي په ډول: په کاغذ کې د اور د پرمختگ خنډ گرځي، د اور دسوځېدلو د خطر د بنسټه راوړلو لپاره د بوریک تيزاب 5% کاغذ په خميره او يا د کورونو د تودوخې په عايق موادو کې کارول کېږي.

د غير فلزونو اکسايډونه د اوبو نه لرونکي تيزابونو په نوم (*Anhydride acide*) يادېږي. که چيرې د غير فلزونو اکسايډونه هایدريشن شي، د هغوی اړونده تيزابونه لاس ته راځي.



### 11-2-1-2: د بورون د عنصر مهم مرکبونه

1 - بورکاربايد: که چيرې د بورون عنصر ته په لوړه تودوخه کې د کاربن عنصر سره تعامل ورکول شي، بورون کاربايد ( $B_{12}C_3$ ) لاس ته راځي:



(11-2) شکل د  $B_{12}C_3$  (Borazon) فضايي جوړښت

د بورکاربايد فضايي جوړښت د  $B_{12}$  فضايي جوړښت ته ورته دی چې په دې کې د کاربن اټومونه د  $B$  دانومونو ترمنځ شنه فضايولي ده.

که چيرې د بورون عنصر ته دامونيا سره تودوخه ورکول شي، د بورون نايترید مرکب ( $BN$ ) لاس ته راځي چې سپين رنگه پوډر دی:

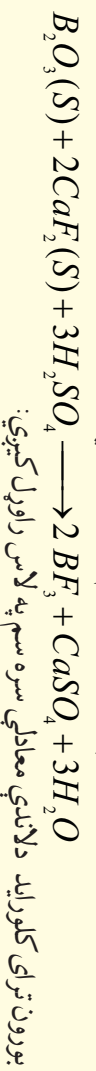


د بورون نايترید ( $BN$ ) د مرکب فضايي جوړښت گرافيت ته ورته دی او شپږمخ لري چې د بورون د دوو اټومو په منځ



کي د نايټروجن يو اټوم ځای لري. د گرافيت په خلاف د BN دسپين رنگ لرونکی دی او د برېښنا عايق دی. (2-11) شکل د BN فضايي جوړښت راښيي. بورون نايټريد د ډير فشار په واسطه الماس ته ورته په بلورونو بدلون مومي، چې د (Borazon) په نوم يادېږي.

2- د بورون د عنصر هلايدونه: د بور هلايدونه د بورون او هلو جنونو د نيغ پرنیغ ستنيز تعامل په پايله کې لاس ته راځي، داسې چې د بورون عنصر ته د هلو جنونو سره په لوړه تودوخه کې تعامل ورکوي، په پايله کې د هغو هلايدونه حاصلېږي، د بورون ډير مهم هلايد  $BF_3$  دی چې د کانسټ په حيث د هغه څخه گټه اخيستل کېږي، دامرکب د لاندې معادلې سره سم په لاس راځي:



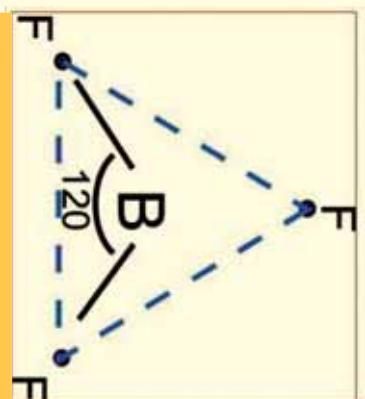
بورون ترای کلورايد د لاندې معادلې سره سم په لاس راوړل کېږي:

$$B_2O_3 + C(s) + 3Cl_2(g) \longrightarrow 2BCl_3(g) + CO(g)$$

د بورون د هلايدونو ماليکولونه مثلي بڼه لري چې په هغوي کې د  $2P$  تنس اوربیتالونه د ماليکول پر سطح باندې عمود دي، دغو تنسو اوربیتالونو د ليويس د تيزابونو خاصيت دي مرکبونو ته ورڅښلې دی.

### د بورون فلورايد جوړښت

د  $BF_3$  ماليکول د تړدې شوي مسطح جوړښت لرونکی دی، داسې چې د فلورين اټومونه د  $129.4^\circ$  په مساوي فاصلو د يو مستوي الاصلاح مثلث په رأس کې ځای لري او د بورون اټوم د هغه په مرکز کې د  $120^\circ$  زاويې په درلودلو سره د فلورين له درې واړو اټومونو سره دي. په (11-3) شکل کې د فلورين د اټومونو وضعيت د بورون د اټوم په نسبت په  $BF_3$  ماليکول کې راښيي:



(11-3) شکل د  $BF_3$  په ماليکول کې د فلورين د اټومونو وضعيت

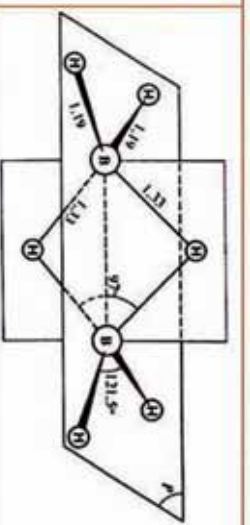
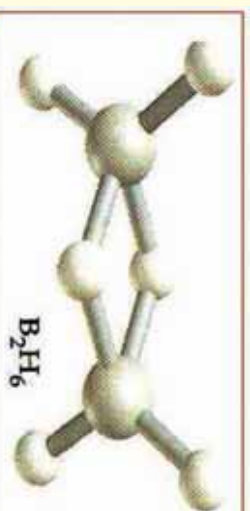
همدا مسطح جوړښت د (III) اصلي گروپ د عنصرونو

(*Ti, In, Ga, Al*) په نورو مرکبونو کې هم ليدل کېږي اوهم د اکسيجن لرونکو مرکبونو په ماليکول کې؛ د بيلگې په ډول:

$BF_3, CO_2, NO_3^-, SO_3$  ليدل کېږي.

د  $BH_3, BCl_3, BF_3$  مرکبونه په گازي حالت د ډايمير (*Dimer*) په شکل او څښې د  $B_2H_6, B_2Cl_6$  په

شکل ليدل کېږي. د هایدروجن يا کلورين او يا فلورين د اټومونو کوارډينيشن د بورون د اټوم په شاوخوا غير منظم څلور وجهي ده. (11-3) شکل د  $BF_3$  او (11-4) شکل د  $B_2H_6$  د ماليکول جوړښت راښيي.



شکل 4.11 د  $B_2H_6$  ماليکولي جوړښت په گازي حالت کې

## د بورون د عنصر هایدرایدونه

د دایمیر<sub>۲</sub>(BH<sub>۳</sub>) د مرکب یعنی B<sub>۲</sub>H<sub>۶</sub> څخه سریزه، B<sub>۱۰</sub>H<sub>۱۲</sub> مرکب چې د دیکا بورون هایدراید په نوم یادېږي، هم شتون لري، دامرکب د آیون په شکل هم موندل کېږي، چې د BH<sub>۲</sub> څخه عبارت دي او د NaBH<sub>۲</sub> په شکل موجود دي، دا جامد بلوري مرکب سپین رنگ لري چې د NaH او BCl<sub>۳</sub> د تعامل څخه لاس راځي:



### فعالیت

د لاندې تعاملونو کیمیاوي معادلي ولیکي:  
الف - Mg, B<sub>۲</sub>O<sub>۳</sub> سره د تودوخې په شتون کې. ب- BBr<sub>۳</sub> د H<sub>۲</sub> سره د تودوخې په شتون کې. ج- B او N<sub>۲</sub> تودوخې په شتون کې، د- Mg B

## ۱۱. ۲. ۲ د سیلیکان عنصر

د سیلیکان (silican) عنصر، د کاربن (Carbon) عنصر سره او د جرمنیم (Germanium) د فرعي گروپ عنصرونو قلمی (Tin) او سرب Lead سره یوځای په څلورم اصلي گروپ کې ځای لري چې لاندی جدول دهغوي فزیکي خواص او ځانگړتیا وړاندې کوي:

(1 - 11) جدول د څلورم اصلي گروپ د عنصرونو ځانگړتیا بشپړي

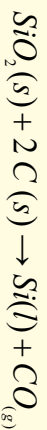
عنصر	14Si	32Ge	50Sn	82Pb
ځانگړني				
اتومي نمبر	14	32	50	82
اتومي کتلہ	28.086 C	72.59	118.691	207.19
د الکترون جوړښت	Ne3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	Ar <sub>4</sub> s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	Kr3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	Xe4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>
د اکسیدیشن نمبر	+ 4	+ 4	+ 4,2	+ 4,2
د تودوخې درجه	2680° C	3830° C	2270° C	1725° C
د ویلي کېدو درجه د	1410° C	1410° C	231.9° C	327.4° C
کثافت	1.33	5.32	7.30	11.4

خرنگه چې مخکې وویل شول، د هر گروپ د لومړي عنصر خواص د هماغه گروپ له نورو عنصرونو سره توپیر لري. کاربن چې د  $IV$  اصلي گروپ لومړنی عنصر دی، د ده خواص د  $IV$  گروپ د نورو عنصرونو د خواصو سره توپیر لري؛ دیلگې په ډول: دکاربن د دوه اتومونو ( $C=C$ ) ترمخ د وه گونې اړیکه شتون لري، په داسې حال کې چې دا ډول اړیکه د  $Si$  د اتومونو په منځ کې نه لیدل کېږي.  $CO_2$  یو ښایسته گاز دی چې د تنفس په وخت کې ازادېږي، په داسې حال کې  $SiO_2$  د  $O-S-O$  اړیکې څخه تشکیل شوی دی او کاني جامده ماده ده چې د ځمکې قشرې جوړکړی دی.

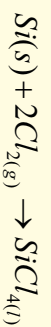


د دې عنصر باندنی قشر (ولانسي قشر)  $3S^2 3P^2$  الکتروني جوړښت لري او د څلورگونو اړیکو څلورواړه الکترونونه د اړیکو له کبله یوشان ارزښت لري او د اتومونو سره هم ارزښته اړیکې جوړوي، ددې گروپ دوه لومړني عنصرونه څلور گوني اړیکې جوړوي، په داسې حال کې چې د دې گروپ نورې اړیکې عنصرونه د  $Si$  د اوریتال الکترونونه یې د اړیکو د جوړیدو میل نه لري؛ ځکه چې هستې ته نژدې دي. خرنگه چې اتومي نمبر د عین گروپ په عنصر ونو کې د پورتنۍ برخې څخه ښکته خواته زیاتیږي، خو  $S$  او  $P$  د اوریتالونو تر منځ د انرژۍ توپیر لیدل کېږي، نو د  $S$  الکترونونه د اړیکې د جوړولو ډیر لږمیل له ځانه رانیږي. سلیکان شپه فلز عنصر دی چې اې تیاره شین رنگ لري، دا عنصر په سیارو کې ډیر پیدا کېږي او په طبیعت کې تل د اکساید ( $SiO_2$ ) په بڼه موندل کېږي چې یوه کلکه او مایدونکې ماده ده، دا اکساید د ایشیدو لوړ ټکی لري، د نښې جوړولو په صنعت کې یوه مهمه ماده ده. سلیکان د برنښنا نیمگړی تیرونکی دی، معمولې نښې (د کرکټو نښې) د سلیکان دویلي کولو څخه د اوبو نه لرونکې چوڼي ( $CaO$ ) او سوډیم کاربونیټ ( $Na_2CO_3$ ) سره لاس ته راځي، د پابرکس نښې (د اورضه) داسې لاس ته راوړي چې سلیکان د بورون اکسي ارسناید د المونیم اکساید او سوډیم اکساید سره یوځای کوي، په پایله کې د پابرکس د نښې د پابرکس د نښې الیاژ جوړېږي. د پابرکس نښینه دعادي نښینو په نسبت ډیر مقاومت لري.

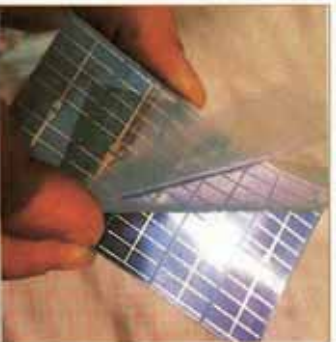
سلیکان په ترکیبي شکل په ځمکې کې ډیر زیات دی او په ډیورکي دسلیکانونو په شکل اود ځمکې پرمخ د  $SiU_2$  په شکل موندل کېږي. خالص سلیکان د کوارتیز او دانه لرونکي کوارتیز د ارجاع کولو څخه دکاربن په شتون کې لاس ته راوړي:



خالص محصول د سلیکان ( $Si$ ) دکلورین په واسطه په سلیکان تتراکلوراید تبدیل وي:



د لاس ته راغلي محصول له تقطیرو لور وروسته، هایدروجن په واسطه ارجاع کوي چې خالص سلیکان لاس ته راځي، د دې عنصر څخه برېښنايي ترانسټورونو په جوړولو کې گټه اخیستل کېږي، همدا رنگه د سلیکان څخه د لمبریزو حجرو په جوړولو د لمر انرژۍ د لاس ته

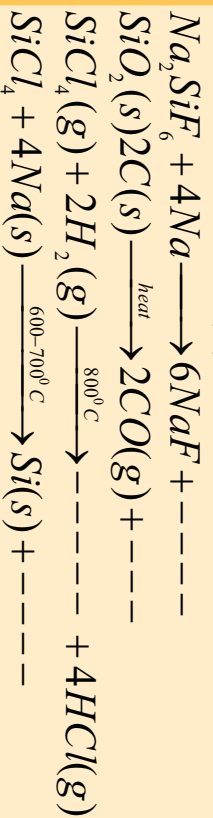


را وړلو په غرض کار اخيستل کېږي. هغه سليکان چې په دې منظور په کار وړل کېږي ، بايد په هغه کې له 1ppm څخه لږه نا خالصي وي.

### فعاليت

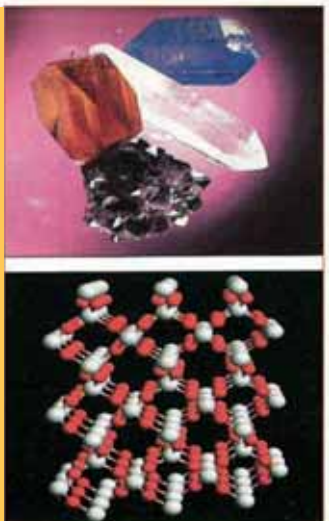


د لاندې تعاملونو د محصولاتو څخه يو مجهول دی، هغه پيدا او په اړوند معادله کې يې وزنات کوئ:



### د سليکان اکسايډ (SiO<sub>2</sub>)

دسليکان اکسايډ (SiO<sub>2</sub>) په جامد حالت کې د درې بعدي شبکو سره فوق العاده باثباته دی، د سليکان ډای اکسايډ په بلورې شبکه کې، سليکان د کاربن د اټومونو حالت ته ورته بڼه کوم چې کاربن يې په الماس کې لري، ځانته غوره کوي، په دې توپير چې د اکسيجن يو اټوم د سليکان د دوو اټومونو تر منځ ځای لري.



11 - 6 شکل دکوارتز بلورې جوړښت اود هغه په ماليکولونو کې د سليکان او اکسيجن داتومونو ځای پر ځای کيدل ښيي.

د کوارتز بلورې جوړښت د (SiO<sub>2</sub>) پيژندل شوی شکل دی، ځکه په لږ توپير د الماس د جوړښت لرونکی دی.

SiO<sub>2</sub> د تودوخې په 1983°C کې مطلق ویلي کېږي، د سپړلو په وخت کې بلورين شکل لری او د بېښپې په شان امورف (بی شکله) دی. په SiO<sub>2</sub> کې د اکسيجن اوسليکان د اړيکې د ټينگښت په نسبت ددې مرکب کيمياوي فعاليت خورا ډير دی چې يوازې هايډرو کلورېک اسيد او د فلورين گاز په لوړه تودوخه کې په هغه باندې اغيزه لري، SiO<sub>2</sub> د برښنا عايق دی، د دغه عنصر د انبساط ضريب ډير ټيټ دی. د X وړانگې او دماورايې بنفش وړانگې د ده څخه په آساني سره تپيږي.

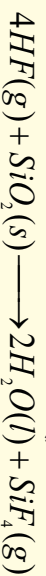
سليکان ډای اکسايډ په طبيعت کې په څو شکلونو شتون لري چې د اور بلورونکو تپيرو، عقيق، وړی، رنگارنگ عقيقونه، شگي او د کوارتز شکلونه لري.

که څه هم سليکان ډای اکسايډ تيزايي خاصيت لري، خو د دې څخه کوم تيزاب نه دی جوړشوی، دا اکسايډ نېغ پر نېغ ډول په اوبو اغيزه نه کوي، خو که چيرې دسليکانونو د اوبو محلول تيزايي کرل شي نو د SiO<sub>2</sub> اوبه لرونکی محلول تشکيلوي.

### کيمياوي خواص

سليکان ډای اکسايډ په اوبو او يا تيزابونو کې نه حل کېږي. سليکان ډای اکسايډ د هايډروجن فلورايډ سره

تعامل کوي چي په پايله کي سيلکان تترافلورايد او اوبه توليد وي:

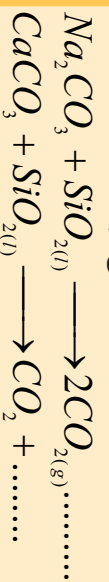


سيلکانونه کيدای شي چې له  $SiO_2$  سره د فلزي اکسايډونو او د فلزي کاربو نيتونو د تعامل په پايله کې د تولدوخي په شتون کې لاس ته راوړل شي، ځينې سيلکانونو؛ لکه: د لومړي اصلي گروپ سيلکانونه په اوبو کې منحل دي، د سيلکانونو د جسمونو بيلايل ډولونه په طبيعت کې شتون لري چې دهغوی د جوړښت بنسټيزه پايله يې څلورمخي  $SiO_4^{2-}$  تشکيل کړې ده. د  $SiO_4^{2-}$  ساده آيون په ځينو کانونو کې (د بيلگي په ډول: زيرکون  $Zr SiO_4$ ) شتون لري.



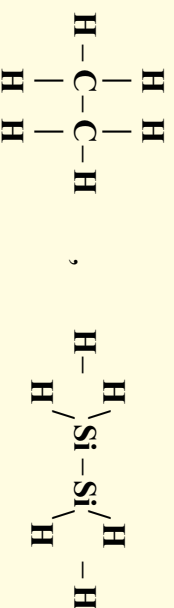
### فعاليت

لاندي کيميايي معادلي بشپړي او په هغوی کې د سيلکان ډای اکسايډ کيمياوي خواص توضيح کړئ.

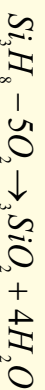


### سيلکان هايډرايد

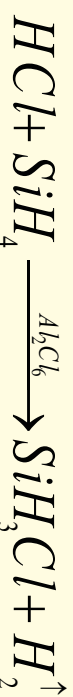
د سيلکان هايډرايد، د سيلان (*Silane*) په نوم ياد شوي چې هايډرو کاربنونو ته ورته دي:



د سيلانونو عمومي فارمول ( $Si_nH_{2n+2}$ ) دی چې د مشوع هايډرو کاربنونو د ( $Si_nH_{2n+2}$ ) فورمول ته ورته والی لري، خو په دې توپير چې په مشوع هايډرو کاربنونو کې  $n$  کيدای شي هر قيمت ولري ليکن په سيلانونو کې  $n$  د شپږو (6) څخه لوړ قيمت اخيستلی نه شي چې ( $Si_6H_{14}$ ) جوړولای شي، ځکه د  $Si-Si$  اړيکه ضعیفه ده او لوی مرکبونه جوړولی نشي او هم د سيلکان د اتومونو ترمنځ دوه يا درې گونې اړيکه شتون نه لري، د هوا په شتون کې سوځيږي:



سيلانونه د چاودنې د تعامل په شکل د هلوځونو سره تعامل کوي، که چېرې په محيط کې  $Al_2Cl_6$  دکتلسټ په توگه شتون ولري، دهغو تعامل د هايډرو کلوريک اسيد سره دکتورول وړ دی چې دکلوروسيلان په شان کلور سيلان، توليدوي.



الکانونه کولای شي چې د سيلانونو دهايډروجن په اتومونو تعويض او  $SiH_3(CH_3)$  مرکبونه اونور توليدوي. دا ډول مرکبونه په صنعت کې د خاص اهميت څخه برخمن دي؛ ځکه د دوی له هايډروليز څخه لوی ماليکولونه تشکيلېږي چې د سيلکون په نوم يادېږي؛ د بيلگي په ډول:  $SiCl_3(CH_3)_2$  د هايډروليز څخه اورده زنجيرونه لاس ته راځي:



## د یوولسم څپرکي لنډیز

د کیمیايي عنصرونو څښې د هغوی دځانگړي الکتروني جوړښت پرنسب د شرایطو په پام کې نیولو سره د دوه گوني (*Amphotrid*) خاصیت لرونکي دي؛ داسې چې په څښو حالتونو کې فلزي خواص او په څښو نورو حالتونو کې غیر فلزي خواص ښيي.

\* هغه عنصرونه چې د امفوتریک خواص لري، د پروویک جدول په منځنۍ برخې کې ځای او د متحول اکسیدیشن نمبر لرونکي دي.

\* بورون د (III) گروپ لومړنی عنصر دی چې د شبه فلزي عنصرونو خواص لري، د هغه الکتروني جوړښت ( $2s^2 2p^1$ ) دی.

\* د بورون اکسایدونه او هایدروکسایدونه تیزابي خاصیت لري او د هایدروجن سره دوه عنصری بیلابیل مرکبونه جوړوي. دځمکې د قشر 3.10% برخه یې جوړه کوي ده؛ بورون کاني ډبري عبارات له: بوراتونه؛ لکه: کرائیت ( $Na_2B_4 \cdot 4H_2O$ )، بورکس ( $Na_2B_4O_{10} \cdot 10H_2O$ )، کولمایت ( $CaB_6O_{11} \cdot SH_2O$ ) او والکسیت ( $CaNaB_5O_6 \cdot 4H_2O$ ) دي.

\* که چېرې د شبه فلزونو او غیر فلزونو اکسایدونه هایدروجن شې د هغو اړونده تیزابونه لاس ته راځي. د سیلیکان (*Silican*) عنصر په څلورم IV اصلي گروپ کې ځای لري چې د شبه فلزي عنصرونو له ډلې څخه دي.

\* معمولی ښیښې (د کریموښیښې) د سیلیکان ډولې کولو څخه په اړه نه لرونکي چوڼي (*CaO*) او د سوریوم کاربونیټ ( $Na_2CO_3$ ) کې په لاس راځي.

\* سیلیکان ډای اکساید ( $SiO_2$ ) په  $1983CO$  تودوخه کې ټول ویلي کېږي. دسپلو په وخت کې بلوري شکل نه لري او دښیښې په شان امورف دي په  $SiO_2$  کې ډاکسیجن او سیلیکان ډایرکې د ټینګښت په نسبت د هغه کیمیايي فعالیت ډیر لږ دی او یوازې هایدروکلوریک اسید او د فلورین گاز په لوړه تودوخه کې په خفیفه توګه باندي اغیزه اچولی شي.

\* دسیلاتو عمومي فورمول ( $Si_nH_{2n+2}$ ) دی چې د مشبع هایدروکاربونو د عمومي فورمول ( $Si_nH_{2n+2}$ ) سره ورته والی لري.

\* الکانونه هم کولای شي چې د سیلان د هایدروجن اټومونه تعویض کړي او  $SiH_2(CH_3)_2$  مرکبونه او داسې نور مرکبونه تولید کړي.

## دیولسم څپرکي یوښتی څلور څو اړه یوښتی

- 1- شبه فلزي عنصرونه میل لري چې - - - مرکبونه دنورو عنصرونو سره تشکیل کړي.  
الف - ایوني، ب - کولاسي، ج - کوارډینیشن، د - هیڅ یو
- 2- دبورون الکتروني جوړښت - - - دی  
الف -  $2p^1 2s^2 B 1s^2$ ، ب -  $2p^1 1s^2 B 1s^2$ ، ج -  $2d^1 3s^2 1s^2 B 1s^2$ ، د - ټول
- 3- دلاندې فورمولونو څخه کوم یو د کرنالیت (*Kernalite*) پورې اړه لري؟

الف  $(CH_3)_2SiCl_2$ ، ب  $(CH_3)_4SiCl_2$ ، ج  $(CH_3)_4O_7.H_2O$ ، د  $(Na_2B_4O_7)_{14}Si_6H_4$

4- د- - -  $Si(l) + 2 C(s) \rightarrow SiO_2(r) + 2 CO(g)$  تعامل دمحصولونو څخه ..... دي

الف  $CO(g)$ ، ب  $CO_2(g)$ ، ج  $SO_2(g)$ ، د  $SO_3(g)$

5- دلومري اصلي گروپ دعضرونو سلیکاتونه په اوبو کې - - - دي

الف - غیر منحل، ب- لږ منحل، ج- منحل، د- اصلا کلاک او هېڅ نه حل کېږي؛

6- معمولې بېښني (دکوکوبېښني) د- - - ویلي کېدو له امله په اوبو نارسیلې چوني  $(CaO)$  او سوډیم کاربونیټ  $(Na_2CO_3)$  څخه لاس ته راځي.

الف - المونیم اکساید، ب- سلیکان، ج- اوبه، د - المونیم هایدروکساید.

7- د  $3SiO_2 + dH_2O \rightarrow Si_3H_8 = 3O_2$  تعامل یو محصول ..... څخه عبارت دی.

الف  $H_2O$ ، ب  $4H_2O$ ، ج  $2H_2O$ ، د  $H_2O_2$

8 - که څه هم سلیکان های اکساید تیزابي خاصیت لري؛ خو له هغه څخه هېڅ ..... نه شی جوړېدلای.

الف- تیزابي، ب- بیلابیل تیزابونه، ج- القلي، د- مالګه

9- ټول سلیکونونه عایق او د اوبو د تیریدو مانع ګرځي او - - - فعالیت نه لري

الف - فزیکي، ب- کیمیاوي، ج- حیاتي، د- ټول درست دي.

10 - الکانونه هم کولای شي دسلیکان دهایډروجن اتومونه تعویض کړي او - - - مرکبه تولیدکړي.

الف  $SiH_2(CH_3)_2$ ، ب  $SiH(CH_3)_3$ ، ج  $Si(CH_3)_3$ ، د- ټول

### تشریحي پوښتي

1- د  $B_2H_6$  جوړښت و لیکئ او توضیح یې کړئ

2- د بوریک اسید ایونایزیشن د معادلې په واسطه ولیکئ

3- دریمه مرکزي اړیکه څه شی ده؟

4- د بورون یو مرکب 22.2% بورون او 77.8% فلورین لري، د  $280ml$  حجم کتله یې، د  $1.22g$  ده. د ده

مالیکولي فورمول پیدا کړئ.

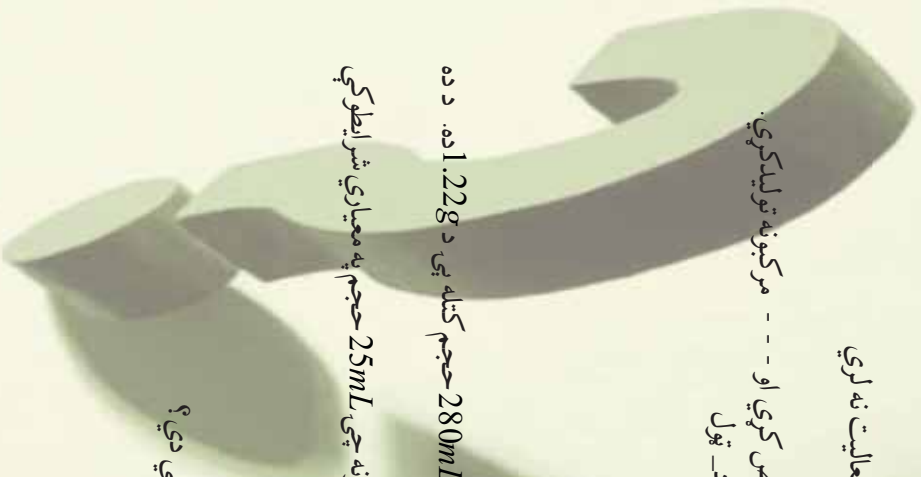
5- د بورون دهایډراید ونو څخه یو 1.2% بورون لري، ددې یوه نمونه چې،  $25ml$  حجم په معیاري شرایطو کې

$1.22g$  کتله لري، دهغه مالیکولي فارمول پیدا کړئ.

6-  $SiCl_4$  بلورین جوړښت ولیکئ.

7- دسلیکان هایدرایدونه توضیح کړئ.

8- د سلیکان کوم خواص دهغه دښه فلزونو د خواصو ښودونکي دي؟



### انجلیکونه:

- 1- Eksi Bulent Year, Aydin Muhammmet, Celik Meedet. Chemical Reacrins and Compounds. Zambak. Turkey, 2006.
- 2- Patli Ugur Hulusi, Nazi Ayhand and others. Metals. Zambak. Turkey, 2003.
- 3- Raymond chang. General Chmistry (third edition). McGraw Hill Companies., U.S.A., 2003.
- 4- Zumdahl Steven S. Chemistry (third edition), U.S.A., 1993.
- 5- King G. Brooks, William E. Caldwell, Max B. Williams. College Chemistry/seventh edition), D. Van Nostrand Company, New York, 1977.
- 6- Akhmetov N. S. General and Inorganic Chemistry(third Edition). Mir Publishers. Moscow , 1987.
- 7- Bown Theodore L., H. Eugene LeMay, Jr. Chemistry, The Central Ccience(eight edition). Printice-Hall. New Jersey, 2000.
- 8- Oxtoby David W., Wade A. Freeman. Chemistry, Science of Change(third edition). Emily Barrose. U.S.A., 1998.
- 9- Ebbing Darrel D., Mark S. Wrighton. General Chemistry/fifth edition). Mifflin Company. U.S.A., 1996.
- 10- Kotz John C., Paul Treichel, Jr. Chemistry and chemical Reactivity(fourth edition). Harcourt Barace and Company. U.S.A., 1999.
- 11- William L. Masterton, Gecile N. Hurley. Chemistry/Principles and Reactions. Saunders College Publishing. U.S.A., 1989.
- 12- David Goldberg E., Fundamental of Chemistry. McGraw- Hill Companies. U.S.A., 2001.
- 13- Hill John W., Kolb Dorisk. Chemistry For Changing times (seventh edition). U.S.A., 1979.

۱۴ - علوم تجربی. محمود دامانی، غلام علی محمود زاده، نعمت الله ارشدی و دیگران، سال سوم دوره راهنمایی تحصیلی، تهران، 1386 کال.

۱۵ - کیمیای عمومی، مؤلف: پوهندوی دیلیم انجنیر عبدالمحمد عزیز، د کابل پوهنتون، 1387 کال.



**Get more e-books from [www.ketabton.com](http://www.ketabton.com)  
Ketabton.com: The Digital Library**