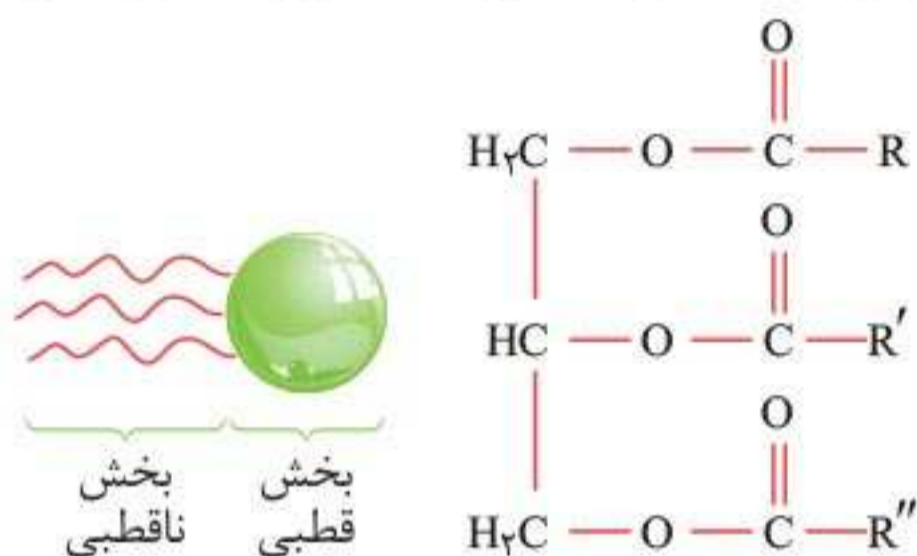


فهرست

- فصل ۱ (۱) مولکول‌ها در خدمت تندرستی ۷
- فصل ۲ (۲) آسایش و رفاه در سایه شیمی ۵۳
- فصل ۳ (۳) شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری ۱۲۳
- فصل ۴ (۴) شیمی، راهی به سوی آینده روشن‌تر ۱۵۹
- کارگاه حل مسئله ۲۰۷
- پیوست ۲۴۵

- پیوست ۱: عناصر ۲۴۶
- پیوست ۲: ترکیب‌ها ۲۴۸
- پیوست ۳: سری الکتروشیمیایی ۲۶۵
- پیوست ۴: واکنش‌ها ۲۶۶

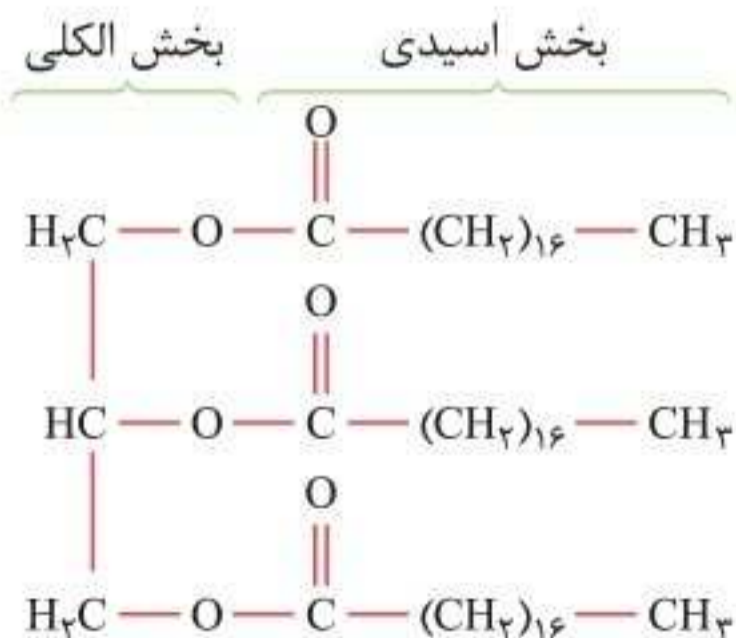
• در استرهای سنگین نیروی غالب از نوع **واندروالسی** است. در ادامه به بررسی یک استر سنگین با سه گروه عاملی استری می‌پردازیم:



• در این استر R ، R' و R'' زنجیر هیدروکربنی بلند هستند که بخش ناقطبی مولکول را تشکیل می‌دهند و مابقی مولکول بخش قطبی را تشکیل می‌دهد.

★ **حواست باشه:** R ، R' و R'' می‌توانند یکسان یا متفاوت، سیر شده یا سیر نشده باشند.

• برای اینکه ببینیم استر سنگین از چه الکل و اسید چربی ساخته شده است، به صورت زیر عمل می‌کنیم:
فرض کنید فرمول ساختاری استر به صورت زیر باشد:



طرز تهیهٔ یک مخلوط کلوئید از آب و روغن: می‌دانیم که روغن در آب حل نمی‌شود (مخلوط ناهمگن می‌سازند)، یعنی هنگامی که هم زدن مخلوط آب و روغن را متوقف کنیم، به‌سرعت اجزای تشکیل‌دهندهٔ آن از یکدیگر جدا می‌شوند و دو لایهٔ مجزا را به‌وجود می‌آورند (شکل سمت چپ)، در واقع مخلوط آب و روغن **ناپایدار** است. با اضافه کردن مقداری صابون به این مخلوط و هم زدن آن، به‌ظاهر یک مخلوط همگن و پایدار به‌وجود می‌آید (شکل سمت راست) اما گول‌ظاهر این مخلوط را **نخورد** مخلوط به‌دست آمده نوعی کلوئید است و کلوئیدها با اینکه پایدار هستند اما همگن نیستند.



مثال: سس مایونز، شیر، ژله، رنگ و گرد و غبار هوا نمونه‌ای از کلوئیدها هستند.

• شکل زیر مقایسهٔ رفتار نور در یک محلول و کلوئید را نشان می‌دهد. ذره‌های موجود در **کلوئید درشت‌تر** از محلول‌اند و به همین دلیل نور را **پخش** می‌کنند.



سوسپانسیون‌ها: نوع دیگری از مخلوط‌ها هستند که ذرات تشکیل‌دهندهٔ آن‌ها **بزرگ‌تر** از کلوئیدها می‌باشند.

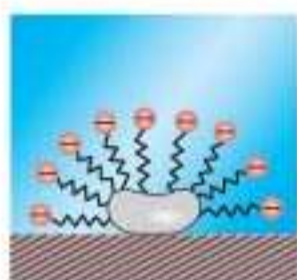
• سوسپانسیون‌ها مخلوط‌های **ناهمگن** و **ناپایدار** هستند و به‌دلیل اینکه ذره‌های سازندهٔ آن‌ها **درشت‌تر** از ذره‌های سازندهٔ کلوئیدها است **بیشتر** از کلوئیدها نور را **پخش** می‌کنند.

۸ مراحل پاک شدن لکه چربی یا روغن به وسیله صابون

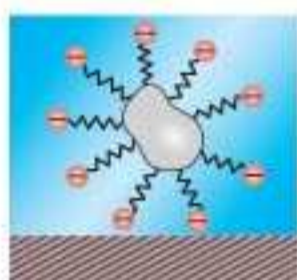
مولکول صابون



۱ هنگامی که صابون وارد آب می‌شود به وسیله سر آب‌دوست خود در آب حل می‌شود.



۲ ذره‌های صابون با بخش چربی‌دوست خود با مولکول‌های چربی جاذبه برقرار می‌کنند و همانند پلی میان آب و چربی قرار می‌گیرند.



۳ به این ترتیب ذره‌های چربی کم‌کم از سطح پارچه جدا شده و در آب پخش می‌شوند. با ادامه این فرایند لکه‌های چربی از روی لباس پاک می‌شود.

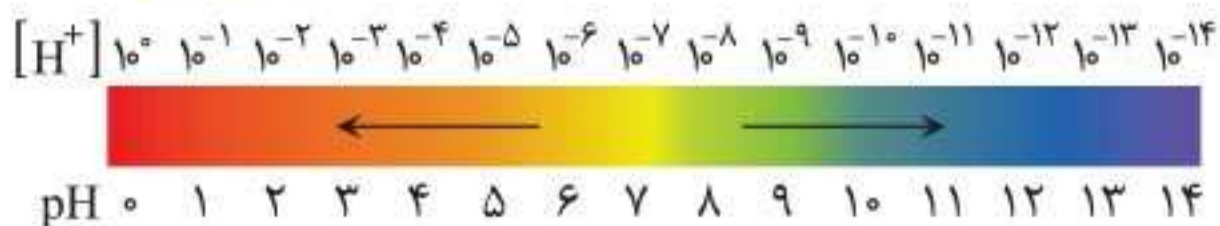
۹ قدرت پاک‌کنندگی صابون‌ها

قدرت پاک‌کنندگی صابون‌ها به عوامل گوناگونی از جمله نوع پارچه، دما، نوع آب، مقدار و نوع صابون بستگی دارد. هر اندازه یک صابون بتواند مقدار بیشتری از آلاینده‌ها و چربی‌ها را بزدايد، قدرت پاک‌کنندگی بیشتری دارد.

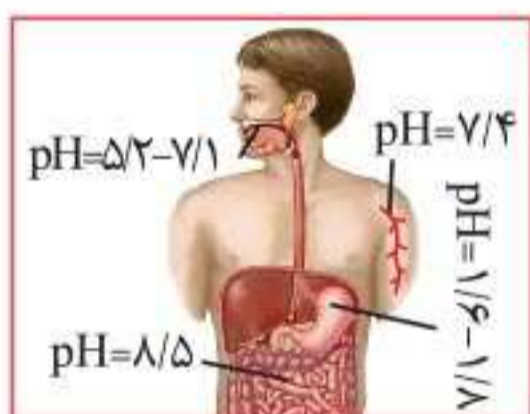
• آب مورد استفاده برای شست‌وشو، در عملکرد صابون تأثیرگذار است. هرچه مقدار یون‌های کلسیم و منیزیم در آب بیشتر باشد از قدرت شویندگی صابون کاسته می‌شود. چنین آب‌هایی به آب سخت معروف‌اند، صابون در این آب‌ها به خوبی کف نمی‌کند.

اما چرا این اتفاق می‌افتد؟

• در آب‌های سخت، صابون با یون‌های موجود در آب واکنش داده و رسوب تشکیل می‌دهد (به بیانی دیگر مرحله اول فرایند پاک‌کنندگی صابون به خوبی انجام نمی‌شود) وجود لکه‌های سفیدی که پس از شستن لباس با صابون روی آن‌ها بر جای می‌ماند، نشانه‌ای از تشکیل چنین رسوب‌هایی است.



- در دمای اتاق، محلول‌های اسیدی pH کوچک‌تر از « ۷ » و محلول‌های بازی pH بزرگ‌تر از « ۷ » دارند و محلول‌هایی که pH آنها برابر با « ۷ » است خنثی به‌شمار می‌آیند.
- شکل‌های زیر سامانه‌هایی هستند که اسیدی و بازی بودن آنها با توجه به مقیاس pH بیان شده است:



- شیر ترش شده هم به دلیل خاصیت اسیدی که دارد pH کوچک‌تر از ۷ دارد.

- کاغذ pH در محلول‌های اسیدی و بازی تغییر رنگ می‌دهد و به عنوان شناساگر محلول‌های اسیدی و بازی به‌حساب می‌آید. رنگی که کاغذ pH در محلول به خود می‌گیرد، نشان‌دهنده pH تقریبی آن محلول است.
- شناساگرها موادی شیمیایی هستند که بر اثر تغییر pH در یک محلول آبی دچار تغییر رنگ می‌شوند.
- داده‌های تجربی نشان می‌دهد که آب و همه محلول‌های آبی، محتوی یون‌های هیدرونیوم و هیدروکسید هستند، اما کاغذ pH در برخی

ب) از مخلوط آلومینیم و سدیم هیدروکسید برای باز کردن مجاری مسدود شده در دستگاه‌های صنعتی استفاده می‌شود. (فرداد ۹۸)

پ) آمونیاک به دلیل تشکیل پیوند هیدروژنی در آب به طور عمده به شکل مولکولی حل می‌شود. (شهریور ۹۸)

ت) در اثر حل شدن گوگرد تری‌اکسید (SO_3) در آب، محلولی با خاصیت بازی به وجود می‌آید. (دی ۱۳۰۰)

ث) هر چه ثابت یونش یک باز کوچک‌تر باشد، رسانایی الکتریکی محلول آن در شرایط یکسان بیشتر خواهد بود. (دی ۹۸)

ج) برای افزایش قدرت پاک کردن چربی‌ها به شوینده‌ها جوش شیرین می‌افزایند. (فرداد ۹۹)

۴. دلیل هر یک از عبارات‌های زیر را بنویسید.

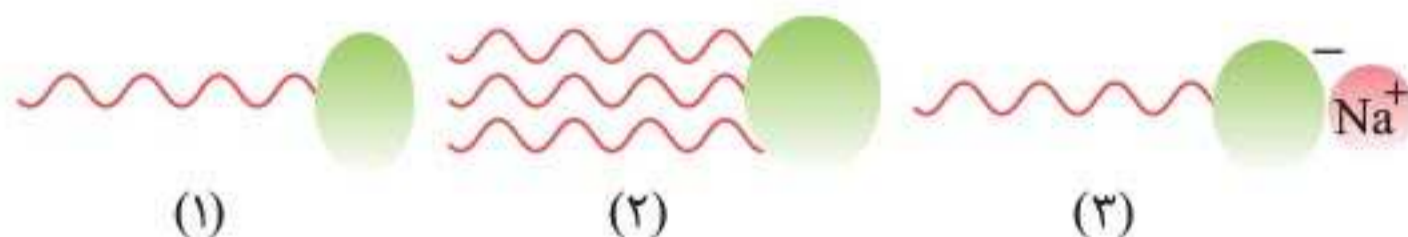
آ) می‌توان با محلول غلیظ هیدوکلریک‌اسید برخی لوله‌ها و مجاری جرم گرفته را باز کرد. (فرداد ۹۹)

ب) محلول آبی کلسیم‌اکسید (CaO) کاغذ pH را آبی می‌کند.

(دی ۹۹)

۵. تصاویر زیر الگوهای ساختاری صابون، اسید چرب و استر سنگین را

نمایش می‌دهند. با توجه به آن‌ها به پرسش‌ها پاسخ دهید: (فرداد ۹۹)



آ) چربی‌ها مخلوطی از کدام دو ترکیب هستند؟

ب) کدام ساختار مربوط به اسید چرب است؟

پ) نیروی بین مولکولی غالب در ترکیب (۲) از چه نوعی است؟ چرا؟

ت) کدام ترکیب در آب حل می‌شود؟

• اگر بتوانیم کاری کنیم که در واکنش اکسایش-کاهش الکترون مستقیماً از گونه کاهنده به گونه اکسنده منتقل نشود و این الکترون‌ها را از طریق یک مدار بیرونی جابه‌جا کنیم (یعنی به‌طور غیر مستقیم الکترون از گونه کاهنده به گونه اکسنده منتقل شود)، آن‌گاه می‌توانیم بخشی از انرژی آزاد شده در واکنش اکسایش-کاهش را به شکل انرژی الکتریکی در دسترس تبدیل کنیم.

🗨️ **سلول گالوانی:** نوعی سلول الکتروشیمیایی است که طی یک واکنش شیمیایی انرژی الکتریکی تولید می‌کند.

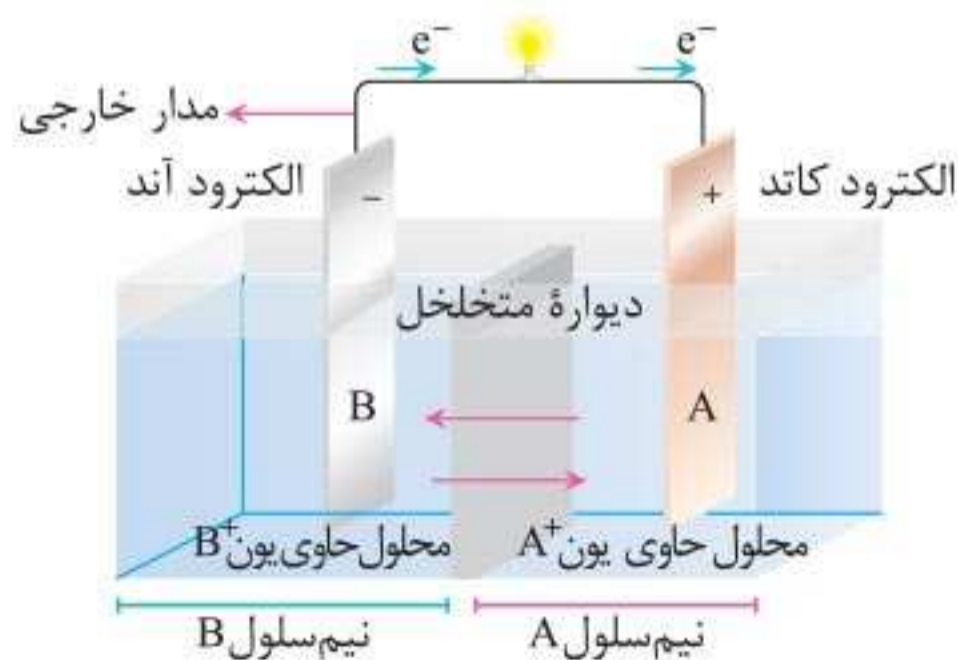
اجزای تشکیل‌دهنده سلول گالوانی:

۱ **الکتروود:** میله یا تیغه‌ای که رسانای جریان برق است (رسانای الکترونی است که به کمک مدار خارجی، الکترون‌ها را به الکتروولیت وارد یا از آن خارج می‌کند). هر سلول گالوانی دارای دو الکتروود است:

- **الکتروود آند (قطب منفی سلول):** در این الکتروود نیم‌واکنش اکسایش انجام می‌شود.

- **الکتروود کاتد (قطب مثبت سلول):** در این الکتروود نیم‌واکنش کاهش انجام می‌شود.

۲ **مدار بیرونی:** الکتروودهای آند و کاتد به وسیله یک سیم فلزی (مدار بیرونی) به یکدیگر متصل شده و الکترون از طریق این سیم رابط از آند به کاتد منتقل می‌شود.

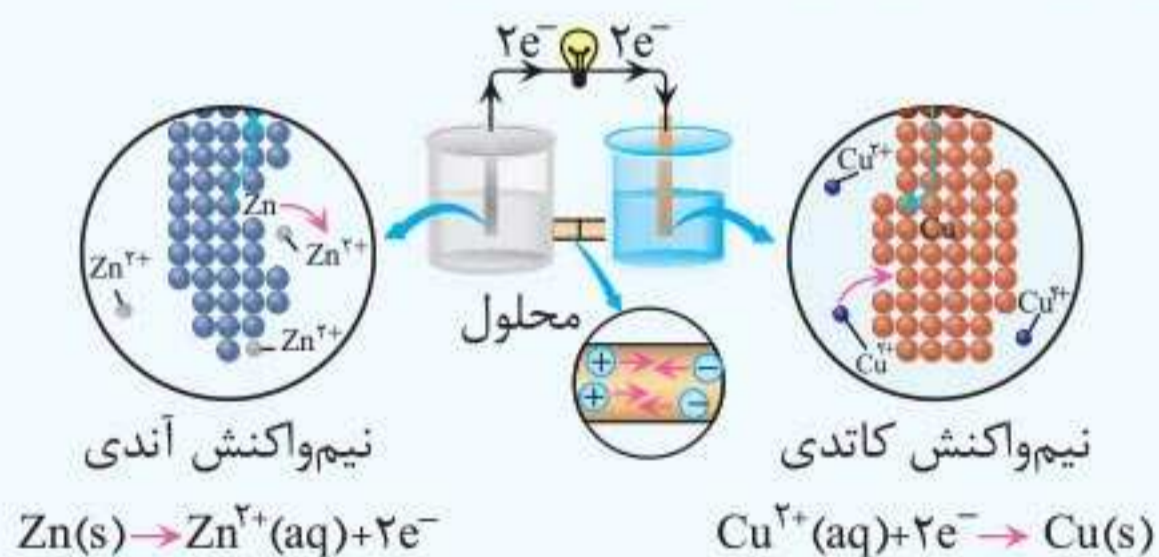


با ادامهٔ این واکنش جرم تیغهٔ مس (الکتروُد کاتد) به تدریج افزایش می‌یابد و جرم تیغهٔ روی (الکتروُد آند) پس از مدتی کاهش می‌یابد زیرا اتم‌های $Zn(s)$ در این تیغه با از دست دادن ۲ الکترون، به صورت یون‌های $Zn^{2+}(aq)$ وارد محلول شده و باعث کاهش جرم الکتروُد روی می‌شوند.

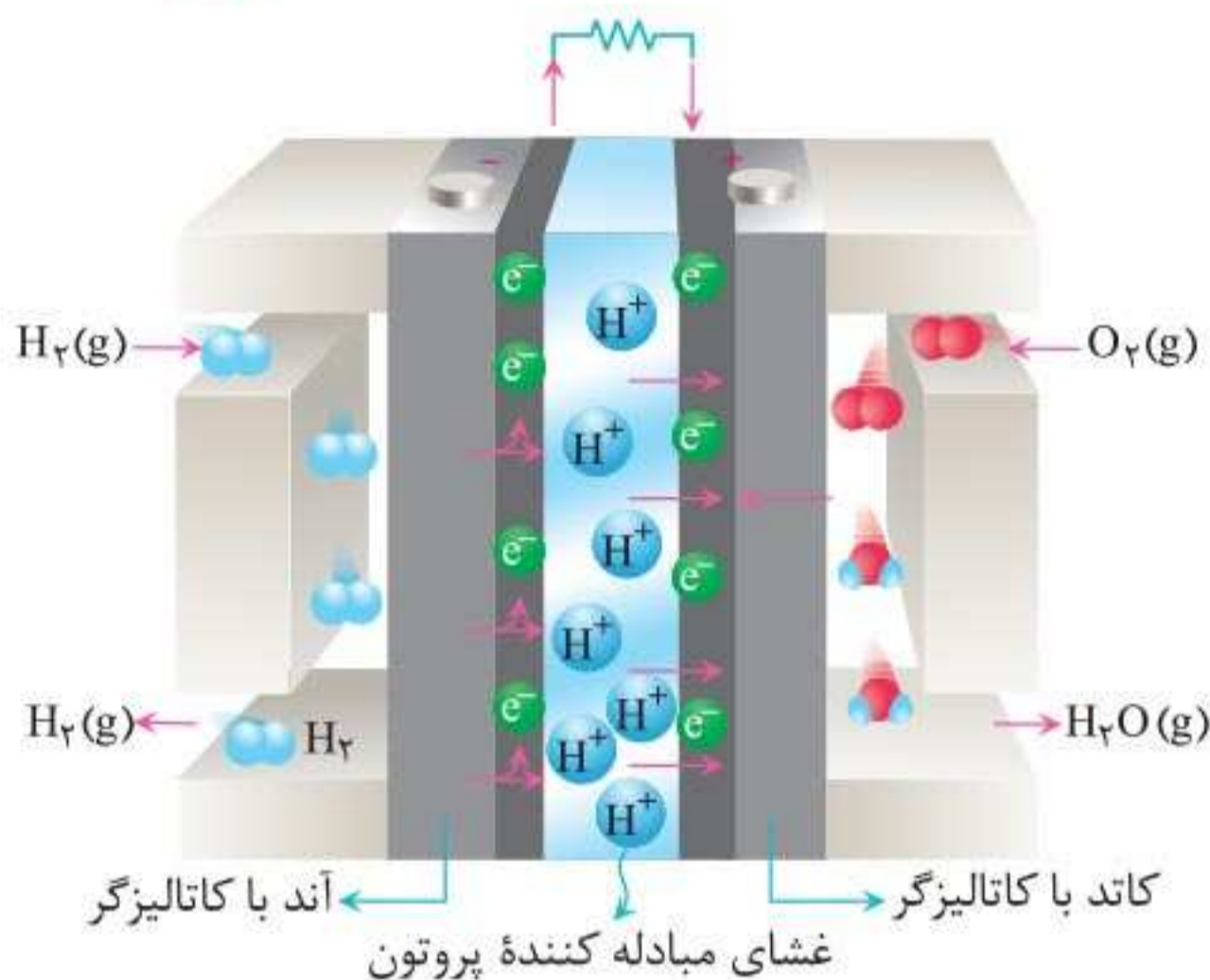


می‌دانیم در سلول گالوانی باید الکتروُد آند قدرت کاهندگی بیشتری نسبت به الکتروُد کاتد داشته باشد. در این مثال الکتروُد آند، فلز روی و الکتروُد کاتد، فلز مس است. پس نتیجه می‌گیریم که قدرت کاهندگی فلز روی از فلز مس بیشتر است و فراورده‌های این واکنش از واکنش‌دهنده‌ها پایداری بیشتری دارند.

در واقع سلول گالوانی دستگاهی است که می‌تواند براساس قدرت کاهندگی فلزها، انرژی الکتریکی تولید کند. ایجاد جریان الکتریکی در مدار بیرونی باعث روشن شدن لامپ می‌شود.

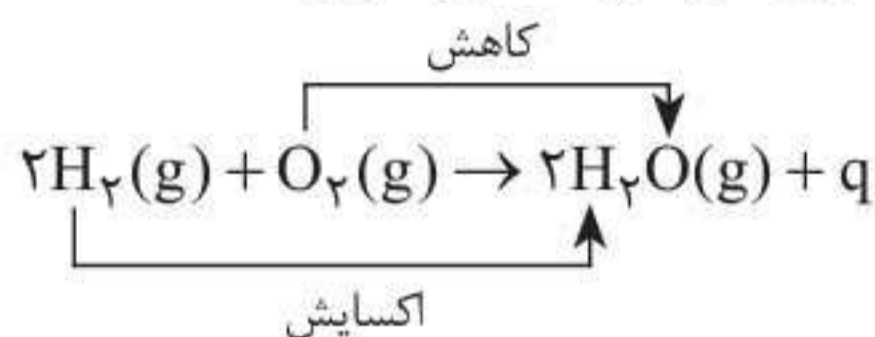


با ادامهٔ واکنش انتظار می‌رود که در محلول پیرامون الکتروُد آند غلظت یون‌های $Zn^{2+}(aq)$ افزایش یافته و این نیم‌سلول حاوی بار مثبت شود.



• همزمان با این فرایند گاز اکسیژن وارد کاتد شده و در واکنش با سوخت (H^+) کاهش می‌یابد.

واکنش کلی انجام‌شده در سلول سوختی به صورت زیر است:



• با استفاده از واکنش اکسایش-کاهش در سلول‌های گالوانی، مانند باتری‌ها و سلول‌های سوختی می‌توان انرژی الکتریکی را تأمین کرد. سلول‌های سوختی برخلاف باتری‌ها انرژی شیمیایی را ذخیره نمی‌کنند، اما در آنها سوخت به‌طور پیوسته در شرایط کنترل‌شده، مصرف و جریان الکتریکی برقرار می‌شود.

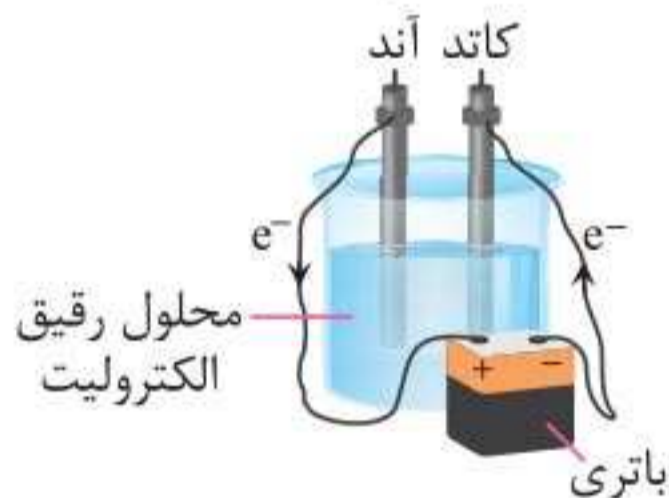
• در سلول‌های الکترولیتی با اعمال یک ولتاژ بیرونی و عبور جریان الکتریکی از درون محلول الکترولیت می‌توان واکنش‌ها را در خلاف جهت طبیعی پیش برد، یعنی در سلول‌های الکترولیتی واکنش‌های **غیر خودبه‌خودی** انجام می‌شوند.

• در برقکافت، آبکاری و ... از سلول‌های الکترولیتی استفاده می‌شود. کمی جلوتر به بررسی کاربرد برخی از سلول‌های الکترولیتی می‌پردازیم.

۲۷ برقکافت آب، راهی برای تولید هیدروژن

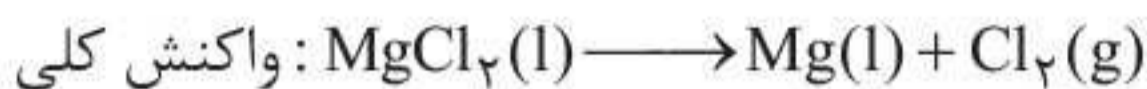
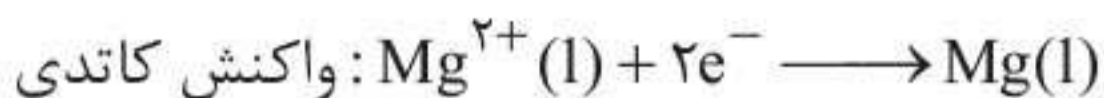
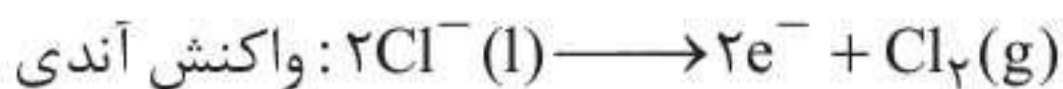
🗨️ **برقکافت (الکترولیز):** تجزیهٔ یک ماده به کمک جریان برق در حالت محلول یا مذاب را برقکافت گویند.

برقکافت آب فرایندی است که در آن، آب به عنصرهای سازنده‌اش تبدیل می‌شود. این فرایند در سلول‌های الکترولیتی و با مصرف انرژی الکتریکی انجام می‌شود.



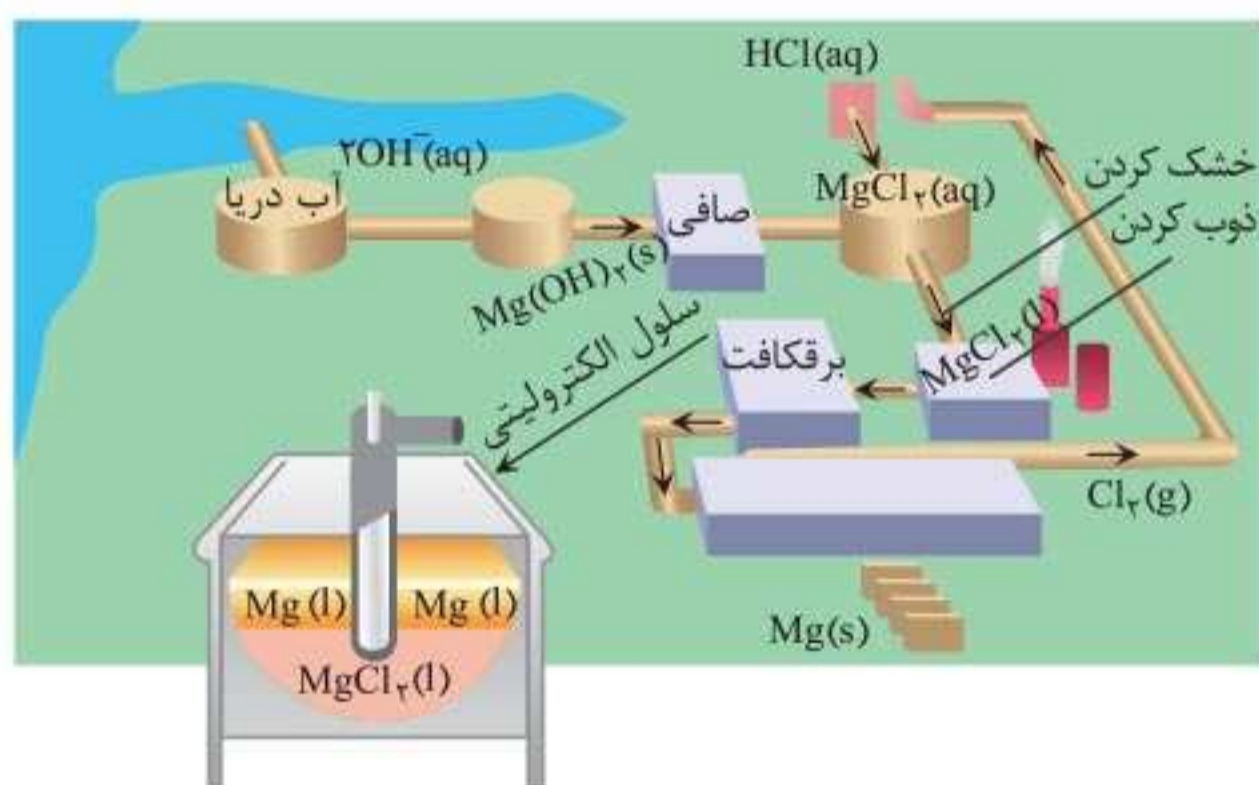
🗨️ **نکته:** آب خالص رسانایی الکتریکی **ناچیزی** دارد از این رو برای برقکافت آب باید اندکی **الکترولیت** به آن **بیافزاییم**. طی این واکنش بخشی از مولکول‌های آب در کاتد کاهش و بخشی دیگر در آند اکسایش می‌یابند.

• واکنش‌هایی که در این سلول الکترولیتی انجام می‌شود به صورت زیر است.



توجه: پس از برقکافت و تولید گاز کلر و منیزیم جامد، از گاز کلر تولیدشده جهت تهیه مجدد محلول هیدروکلریک اسید استفاده می‌شود. منیزیم مذاب را نیز به حالت جامد در می‌آورند.

منیزیم فلز ارزشمندی است که در تولید آلیاژها، شربت معده، ضداسیدها و ... کاربرد دارد.



توجه: در سلول الکترولیتی از منیزیم کلرید مذاب جهت تولید منیزیم استفاده می‌شود، نه محلول منیزیم کلرید.

نکته: چگالی منیزیم مذاب کم‌تر از چگالی نمک مذاب آن است.

◀ حالا فرض کنید فلز آهن با مس در تماس باشد، در این رقابت آهن دچار خوردگی می‌شود، زیرا مس E° بزرگ‌تری نسبت به آهن دارد و مس از خورده شدن در امان می‌ماند.



حفاظت از آهن با منیزیم

🗨️ **حفاظت کاتدی:** حفاظت یک فلز در برابر خوردگی، از راه اتصال آن فلز به یک قطعه فلز دیگر با E° منفی‌تر، حفاظت کاتدی نام دارد.

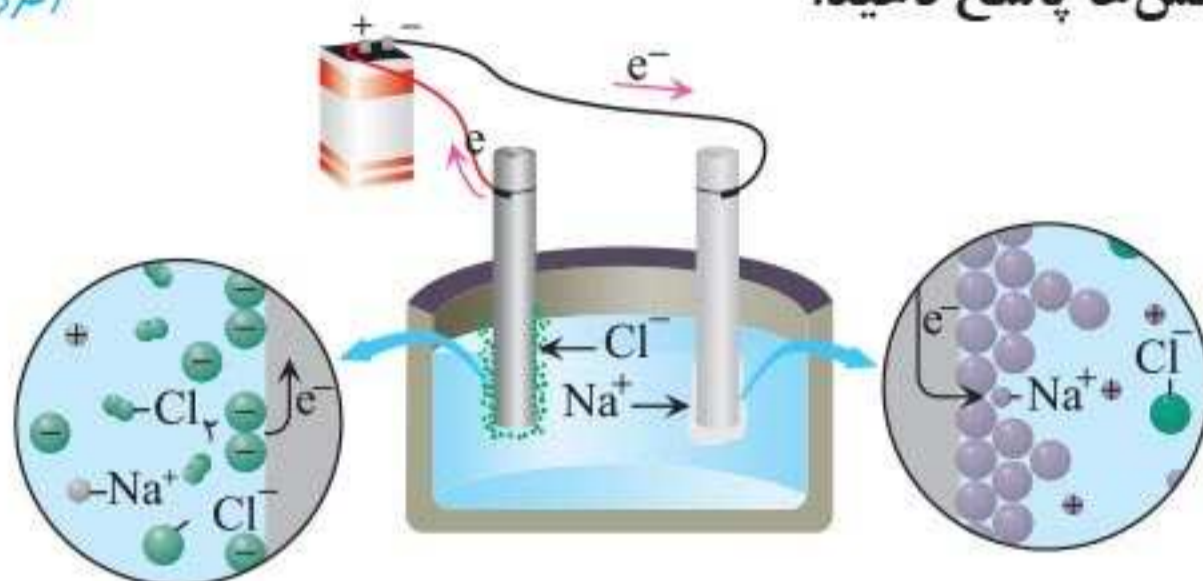
⚠️ **توجه:** در حفاظت کاتدی فلزی که در رقابت برنده می‌شود و از فلز دیگر محافظت می‌کند را باید به صورت دوره‌ای تعویض کرد.

۳۵ آهن گالوانیزه (آهن سفید)

دیدیم که فلز روی به دلیل این که E° کوچک‌تری نسبت به آهن دارد، هنگامی که در مجاورت آهن قرار می‌گیرد در هوای مرطوب زودتر اکسایش می‌یابد و مانع از اکسایش فلز آهن می‌شود.

- در صنعت ورقه‌های آهنی که با پوششی از فلز روی تهیه می‌شوند را آهن گالوانیزه یا آهن سفید می‌نامند و در ساخت تانکر آب، کانال کولر و ... از آن استفاده می‌کنند.
- هنگامی که خراشی در سطح آهن گالوانیزه به وجود می‌آید به ترتیب مراحل زیر اتفاق می‌افتد.

۵. با توجه به شکل زیر که مربوط به برقکافت سدیم کلرید مذاب است، به پرسش‌ها پاسخ دهید. (فرداد ۹۹)



آ) این سلول از نوع گالوانی است یا الکترولیتی؟ چرا؟
 ب) علت افزودن مقداری کلسیم کلرید به سدیم کلرید در این فرایند چیست؟

پ) نیم واکنش کاتدی را بنویسید؟

۶. در واکنش زیر با محاسبه تغییر عدد اکسایش، گونه اکسند و کاهنده را تعیین کنید. (فرداد ۹۹)



۷. ورقه‌های آهنی را در صنعت با پوششی از فلز روی تهیه می‌کنند. (فرداد ۹۹)

$$E^\circ(\text{Zn}^{2+} / \text{Zn}) = -0.76 \text{ V}$$

$$E^\circ(\text{Fe}^{2+} / \text{Fe}) = -0.44 \text{ V}$$

آ) این نوع آهن به چه نامی معروف است؟

ب) به چه علت از این ورقه‌ها در ساخت ظروف بسته‌بندی مواد غذایی استفاده نمی‌شود؟

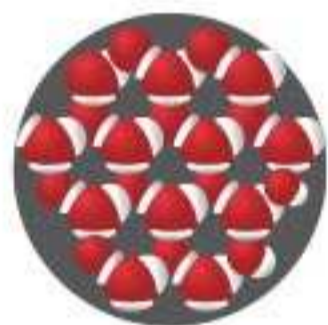
پ) اگر خراشی در سطح این نوع ورقه آهنی ایجاد شود، نیم واکنش اکسایش را بنویسید.

• رفتار فیزیکی مواد مولکولی نظیر آنتالپی تبخیر و نقطه جوش، به نوع و قدرت نیروهای بین مولکولی آنها بستگی دارد. در حالی که رفتار شیمیایی آنها به طور عمده به پیوندهای اشتراکی (جفت الکترون‌های پیوندی) و جفت الکترون‌های ناپیوندی موجود در هر مولکول وابسته است.

آب

یک ماده مولکولی است که از واحدهای سازنده H_2O ساخته شده است.

- مولکول‌های آب دارای ساختار لوویس $H-\ddot{O}-H$ هستند.
- بین مولکول‌های آب در حالت مایع و جامد، پیوند هیدروژنی برقرار می‌گردد.



در حالت جامد (یخ) مولکول‌های H_2O در آرایشی سه بعدی با تشکیل حلقه‌های شش گوشه، شبکه‌ای همانند کندوی زنبور عسل با استحکام ویژه پدید می‌آورند.

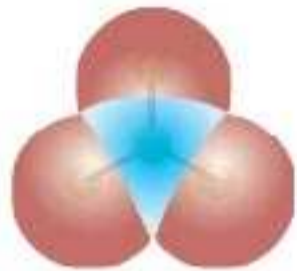
- در ساختار یخ هر اتم اکسیژن به دو اتم هیدروژن با پیوند اشتراکی و به دو اتم هیدروژن از مولکول‌های دیگر با پیوندهای هیدروژنی متصل است.

- دانه برف یک سازه یخی طبیعی است که مبنای تشکیل آن، حلقه‌های شش گوشه است.

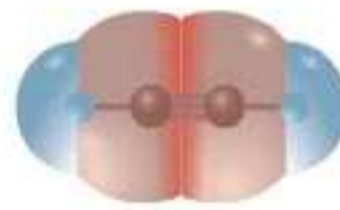


۱۷ بررسی چند مولکول قطبی و ناقطبی

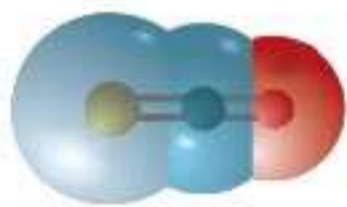
باتوجه به نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی مولکول‌های اتین، گوگردتری‌اکسید، پروپان، کربونیل‌سولفید، آمونیاک و دی‌متیل‌اتر متوجه می‌شویم که سه مورد اول ناقطبی و سه مورد بعدی قطبی هستند:



گوگردتری‌اکسید



اتین



کربونیل‌سولفید



آمونیاک

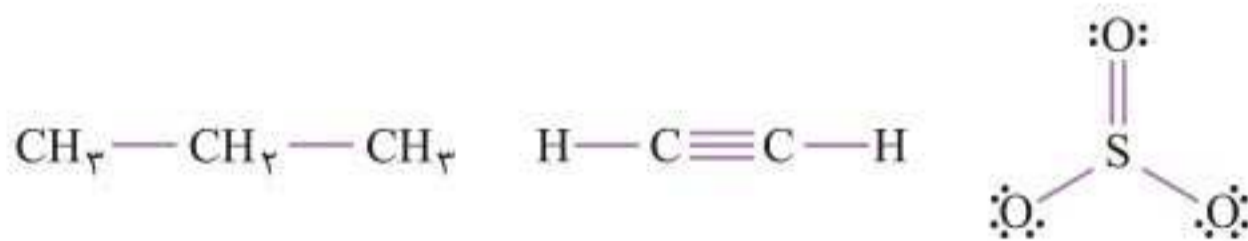


دی‌متیل‌اتر



پروپان

• گشتاور دوقطبی مولکول‌های زیر برابر با صفر است:





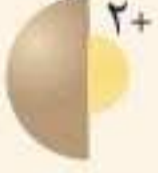




• گشتاور دوقطبی مولکول‌های $\text{H} - \ddot{\text{N}} - \text{H}$ ، $\text{CH}_3 - \ddot{\text{O}} - \text{CH}_3$ و $\text{:S} = \text{C} = \ddot{\text{O}}:$ بزرگ‌تر از صفر است.

• اتین، گوگردتری‌اکسید و پروپان برخلاف کربونیل‌سولفید، آمونیاک و دی‌متیل‌اتر در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کنند.


شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری مهر و ماه

- در یک گروه، یون پایداری که تمام عنصرها تشکیل می‌دهند، بار یکسان دارند و شعاع این یونها از بالا به پایین گروه افزایش می‌یابد.
- جدول زیر دو مطلب قبل را به خوبی نمایش می‌دهد:

۱	۲	۱۶	۱۷	گروه / دوره
Li  ۱۵۲.۷۶		O  ۷۳.۱۴۰	F  ۷۱.۱۳۳	دوم
Na  ۱۸۶.۱۰۲	Mg  ۱۶۰.۷۲	S  ۱۰۲.۱۸۴	Cl  ۹۹.۱۸۱	سوم

۲۴ چگالی بار و آنتالپی شبکه

بسیاری از خواص فیزیکی هر ترکیب یونی، به میزان برهم کنش یون‌های سازنده آن وابسته است.

 **چگالی بار:** اگر هر یون را کره‌ای باردار در نظر بگیریم، چگالی بار هم‌ارز با نسبت بار به حجم آن است:

$$\text{چگالی بار} = \frac{\text{بار}}{\text{حجم}}$$

- می‌توان از نسبت بار یون به شعاع آن، به جای چگالی بار استفاده کرد.
- هرچه چگالی بار یک یون بیشتر باشد، با سایر یونها برهم کنش (نیروهای جاذبه و دافعه) قوی‌تری خواهد داشت.

۲۸ رنگ‌دانه

سازنده اصلی یک ماده رنگی که به آن رنگ می‌بخشد، رنگ‌دانه نام دارد. رنگ چند رنگ‌دانه معدنی را در جدول زیر می‌بینید:

نام یا فرمول	TiO_2	Fe_2O_3	دوده (C(s))
رنگ	سفید	قرمز	سیاه

- انسان‌ها در گذشته مواد رنگی را از منابع طبیعی مانند گیاهان، جانوران و برخی کانی‌ها تهیه می‌کردند.
- رقابت اقتصادی در تولید فراورده‌های صنعتی باعث شده تولیدکنندگان علاوه بر جنبه‌های کمی و کیفی، رنگ و زیبایی آن‌ها را نیز مد نظر قرار دهند. در نتیجه رنگ‌های ساختگی گوناگونی تولید شده‌اند که در صنایع نساجی، غذایی و ساختمانی به کار می‌روند.
- رنگ‌هایی که برای پوشش سطح استفاده می‌شوند، نوعی کلئوئید هستند که لایه نازکی روی سطح ایجاد می‌کنند تا مانع خوردگی در برابر اکسیژن، رطوبت و مواد شیمیایی شوند.

۲۹ رنگ وانادیم

فلزها (به خصوص فلزهای واسطه) در حالت‌های اکسایش متفاوت می‌توانند رنگ‌های مختلفی داشته باشند. شکل زیر، واکنش بین نمک وانادیم (V) و فلز روی (Zn) را نشان می‌دهد که با تغییر رنگ محلول همراه است:



محلولی از نمک وانادیم (V)

افزودن گرد روی



محلولی از نمک وانادیم (IV)



محلولی از نمک وانادیم (III)



محلولی از نمک وانادیم (II)

مقدمه‌ای بر فصل (صفحه ۸۹ تا ۹۱ کتاب درسی)

- رشد و پیشرفت جامعه با تلاش هدفمند افراد خبره، کاردان و ورزیده دست‌یافتنی است. برای پیشرفت باید به دانش، توانایی، مهارت و زیرساخت‌های لازم تکیه کنیم.
- از جمله پیامدهای رشد و پیشرفت جامعه می‌توان دسترسی آسان و ارزان‌تر به فناوری نو را نام برد.
- بهره‌گیری از مبدل کاتالیستی در خودرو، کود شیمیایی سبز و همچنین تبدیل مواد شیمیایی خام به مواد ارزشمند از جمله فناوری‌هایی به‌شمار می‌رود که در آن‌ها دانش شیمی همراه با انگیزه و تلاش راهی را به‌سوی آینده‌ای روشن‌تر رقم می‌زند.
- مجموعه‌ی چنین تلاش‌هایی در گذر زمان منجر به تولید و انباشت دانش و فناوری شده است. یکی از آن‌ها، دانش شیمی و فناوری‌های آن است. شکل‌های زیر بخشی از دستاوردهای مهم شیمی را در این راستا نشان می‌دهد:



فناوری شناسایی و تولید مواد بی‌حس‌کننده و آنتی‌بیوتیک، راه را برای جراحی‌های گوناگون هموار کرد.



فناوری تولید پلاستیک، صنعت پوشاک و صنعت بسته‌بندی (غذا، دارو و ...) را دگرگون ساخت.



فناوری تصفیه آب، مانع گسترش بیماری‌هایی از جمله وبا در جهان شده است.

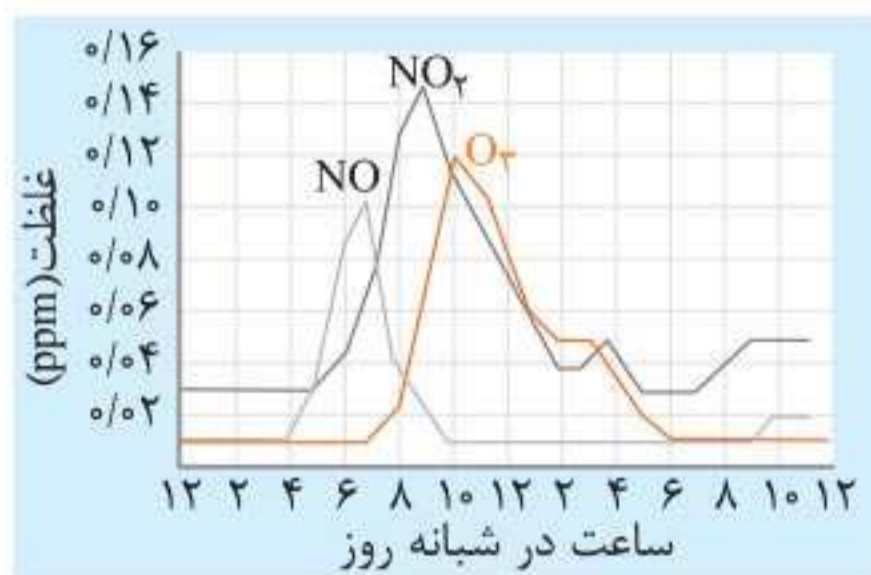
■ نیتروژن مونوکسید و نیتروژن دی‌اکسید هر دو اکسیدهای نافلزی هستند و خاصیت اسیدی دارند، به همین دلیل باعث ایجاد باران اسیدی می‌شوند.

● **کربن مونوکسید (CO):** اگر میزان گاز اکسیژن در دسترس کم باشد، در اثر سوختن ناقص سوخت‌های فسیلی، کربن مونوکسید به همراه سایر فراورده‌های آن تولید می‌شود.

■ کربن مونوکسید گازی بی‌رنگ، بی‌بو و بسیار سمی است، به سرعت در هوا پخش می‌شود و واکنش‌پذیری بالایی دارد.

● **هیدروکربن‌های فرار (C_xH_y):** بعضی از هیدروکربن‌های موجود در سوخت، در دماهای بالا بخار می‌شوند، از دست اکسیژن هم فرار کرده و نمی‌سوزند، در نتیجه به همان صورت وارد هوا کره می‌شوند.

۳ بررسی تغییر غلظت برخی آلاینده‌ها در شبانه‌روز



نمودار روبه‌رو غلظت برخی از آلاینده‌های موجود در هوای یک شهر بزرگ را برحسب ppm نشان می‌دهد:

📌 **یادآوری:** برای بیان غلظت محلول‌های بسیار رقیق از کمیتی به نام ppm استفاده می‌کنیم. ppm از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$\text{ppm} = \frac{\text{جرم حل شونده}}{\text{جرم محلول}} \times 10^6$$

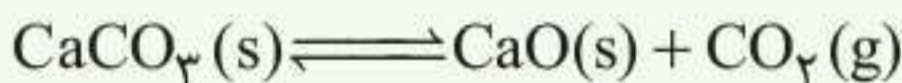
- در سطح سرامیک‌ها درون مبدل کاتالیستی، توده‌های فلزی با قطر ۲ تا ۱۰ نانومتر وجود دارند.
- شکل زیر نمایی از یک مبدل کاتالیستی را نشان می‌دهد:



NO	C _x H _y	CO	فرمول شیمیایی آلاینده	
۱/۰۴	۱/۶۷	۵/۹۹	در غیاب مبدل کاتالیستی	مقدار آلاینده، خروجی از آگزوز بر حسب گرم
۰/۰۴	۰/۰۷	۰/۶۱	در حضور مبدل کاتالیستی	به‌ازای طی یک کیلومتر

- مبدل کاتالیستی هر سه واکنش حذف آلاینده‌ها را به‌طور هم‌زمان انجام می‌دهد. مبدل کاتالیستی برای مدت **طولانی** کار می‌کند اما پس از مدت معینی کارایی آن **کاهش** می‌یابد و دیگر قابل استفاده نیست.
- **طرز کار مبدل کاتالیستی:** همانطور که گفتیم، گازهای آلاینده در مسیر خروج از خودرو با کاتالیزگرهای موجود در مبدل کاتالیستی برخورد می‌کنند و این امر موجب **کاهش انرژی فعال‌سازی** برای انجام واکنش‌های ذکر شده می‌شود.

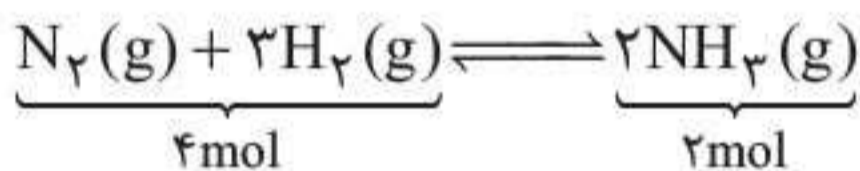
نکته: تغییر مقدار مواد جامد و مایع موجود در تعادل باعث جابه‌جایی تعادل نمی‌شود، زیرا در رابطه ثابت تعادل غلظت این مواد را وارد نمی‌کنیم و تغییر مقدار آن‌ها تأثیری بر ثابت تعادل ندارد. برای مثال افزایش $\text{CaCO}_3(s)$ در دمای ثابت منجر به پیشرفت واکنش زیر در جهت رفت نمی‌شود:



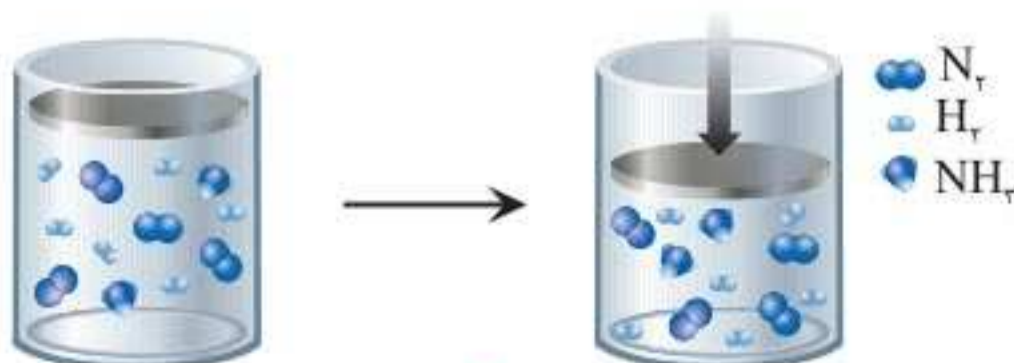
۱۶ اثر تغییر حجم (یا فشار) بر تعادل گازی

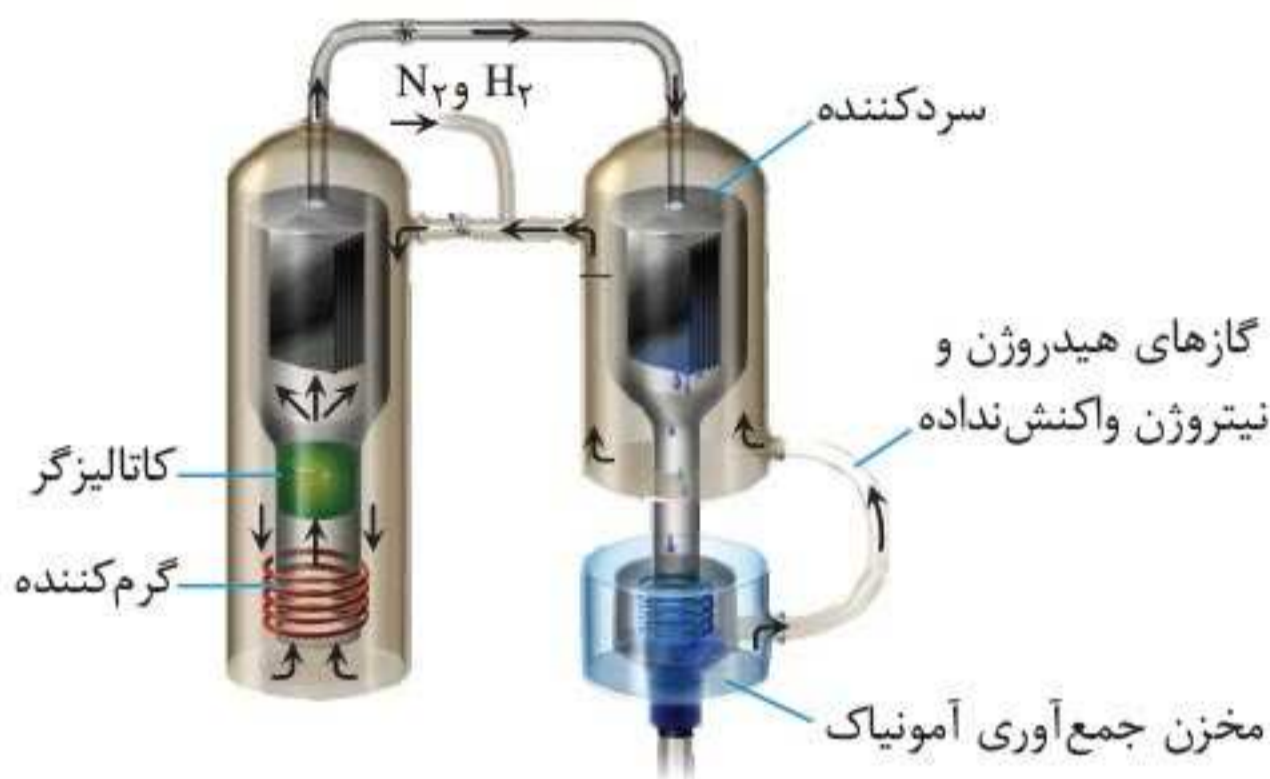
تعادل $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(g)$ را در نظر بگیرید.

• به‌ازای تولید دو مول $\text{NH}_3(g)$ ، چهار مول $(\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g))$ واکنش‌دهنده گازی مصرف می‌شود. به یاد دارید که در دما و حجم ثابت هرچه تعداد مول گازی بیشتر باشد، برخورد مولکول‌های گاز با ظرف واکنش بیشتر بوده و فشار آن بیشتر است. بنابراین اگر این واکنش در حجم ثابت در جهت رفت انجام شود، به دلیل کاهش تعداد مول گازی، فشار سامانه کاهش می‌یابد.



• حالا فرض کنید این تعادل در سیلندری مجهز به پیستون روان برقرار باشد. با افزایش فشار در دمای ثابت حجم پیستون کاهش می‌یابد. حالا به نظرت چه اتفاقی می‌افتد؟!





فناوری‌های نوین و رشد اقتصادی (صفحه ۱۰۹ تا ۱۲۱ کتاب درسی)

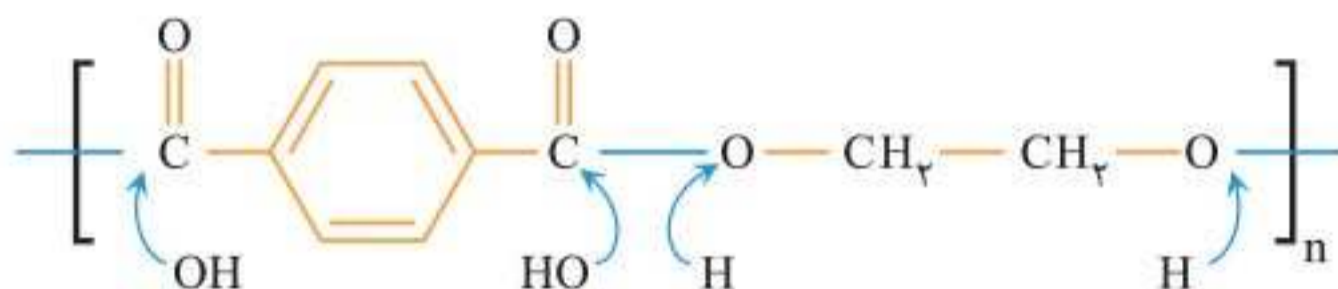
۲۵ فناوری‌های شیمیایی و ارزش آن‌ها

فناوری: فناوری را می‌توان به کار بردن دانش برای حل یک مسئله در صنعت یا زندگی روزانه برای رسیدن به هدفی خاص دانست.

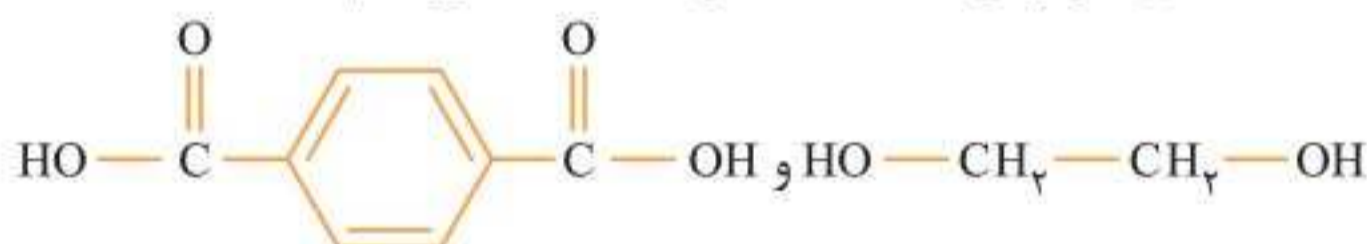
فناوری ارتباطات، کشاورزی، غذایی، نظامی، دارویی، الکترونیکی و آموزشی از جمله فناوری‌هایی هستند که بشر امروزی از آن‌ها برای حل مسئله خود بهره می‌برد.

- فناوری همواره با ساخت یا استفاده از یک وسیله همراه است.
 - شیمی‌دان‌ها نیز با استفاده از دانش شیمی، مواد جدیدی را می‌سازند یا روشی برای ساخت آسان‌تر و با صرفه‌تر آن‌ها ارائه می‌کنند. شیمی‌دان‌ها همچنین به دنبال یافتن روش، طراحی و ساخت دستگاه‌هایی برای شناسایی دقیق ساختار مواد هستند.
- همه این موارد ذکر شده بیانی از فناوری شیمیایی است. حالا ببینیم ارزش فناوری‌های شیمیایی در یک جامعه چه تأثیری بر اقتصاد آن جامعه دارد.

پس برای تعیین مونومرهای سازنده آنها باید پیوندی که بخش الکلی را به بخش اسیدی متصل کرده است پیدا کنیم، سپس به بخش الکلی H و به بخش اسیدی OH اضافه کنیم:



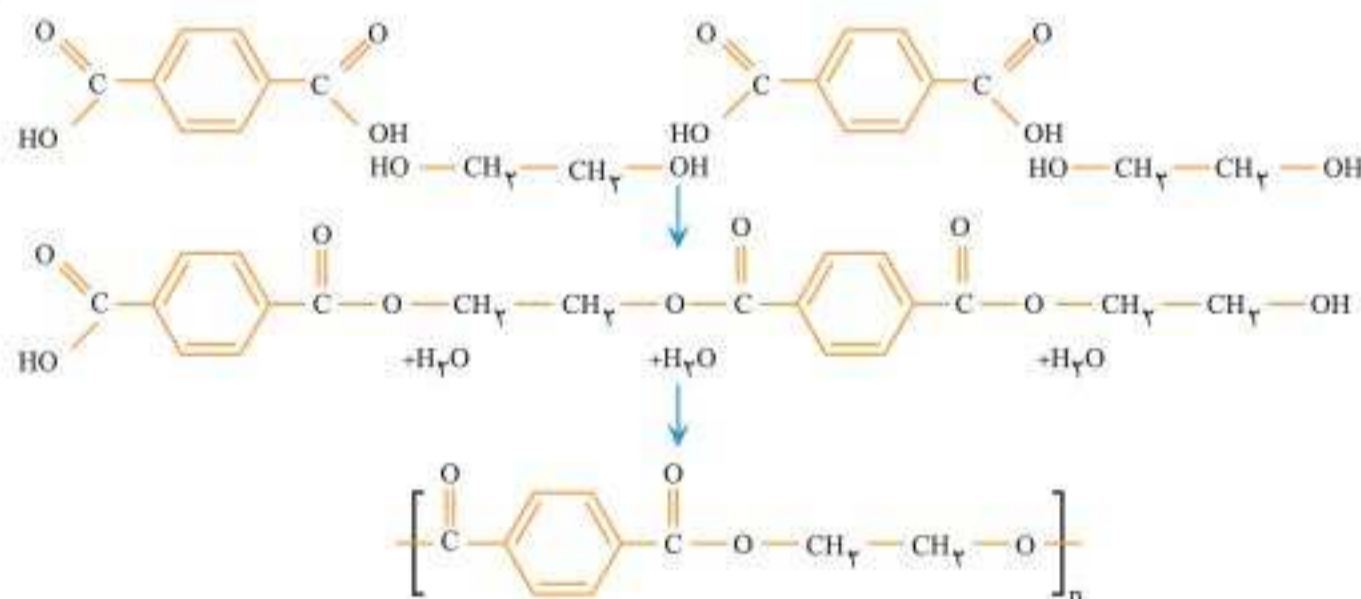
به همین راحتی مونومرهای PET را به دست آوردیم:



ترفتالیک اسید
(اسید دو عاملی)

اتیلن گلیکول
(الکل دو عاملی)

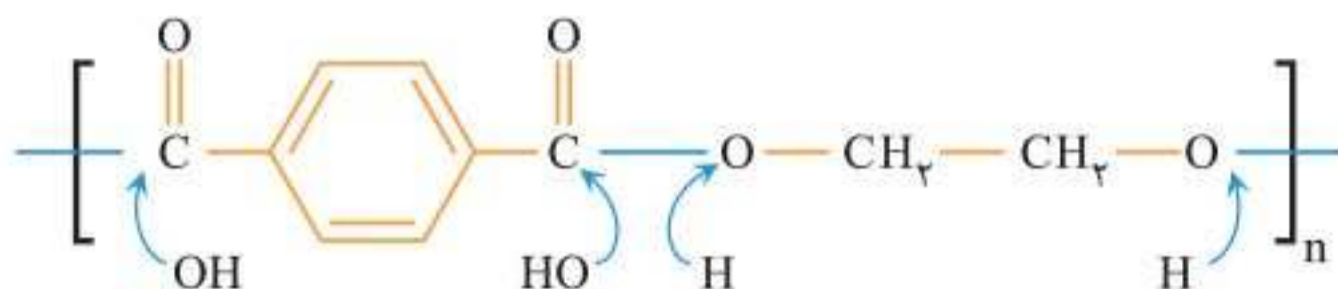
• اگر همین مسیر را برعکس برویم، می‌توانیم از واکنش اتیلن گلیکول با ترفتالیک اسید در شرایط مناسب، پلی‌اتیلن ترفتالات را سنتز کنیم:



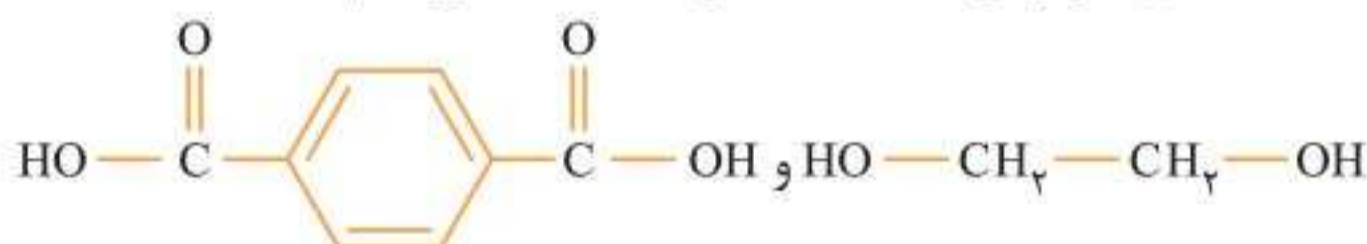
• می‌دانیم که نفت خام، دریایی از انواع ترکیبات آلی است و بسیاری از ترکیبات مورد نیاز برای سنتز مواد مختلف را در دسترس شیمی دان‌ها قرار می‌دهد.

حالا به خبر خوب براتون دارم و به خبر بد اول کدوم رو بگم؟
اول خبر بد می‌گم.

پس برای تعیین مونومرهای سازنده آنها باید پیوندی که بخش الکلی را به بخش اسیدی متصل کرده است پیدا کنیم، سپس به بخش الکلی H و به بخش اسیدی OH اضافه کنیم:



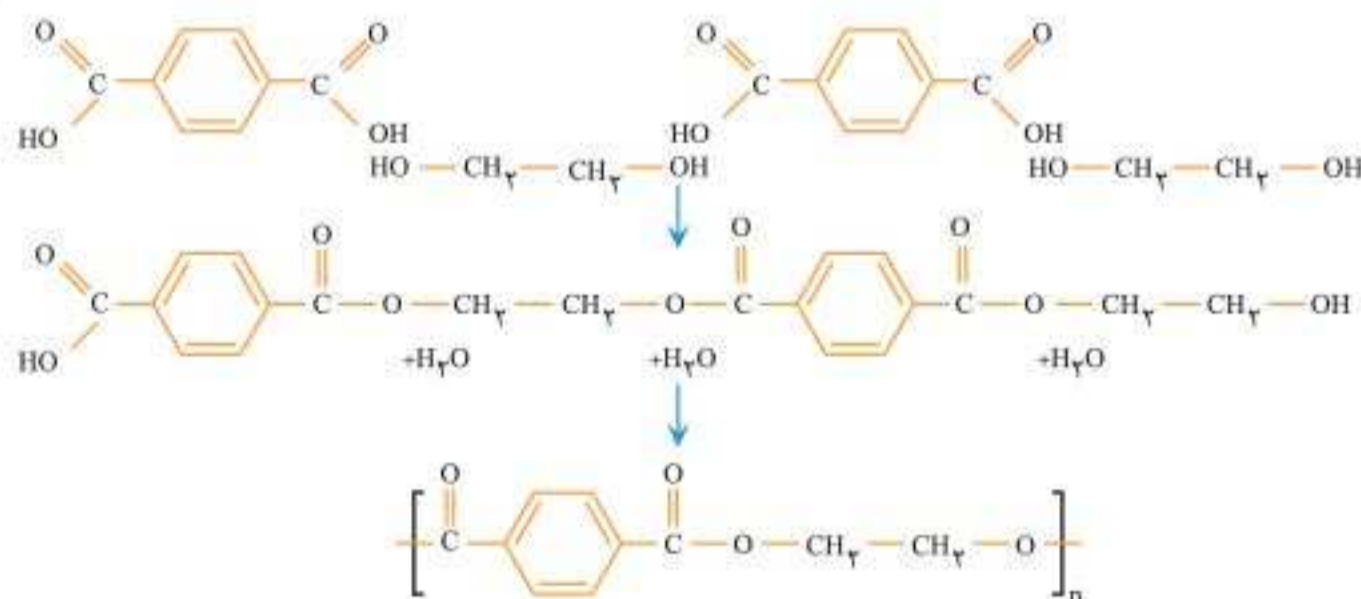
به همین راحتی مونومرهای PET را به دست آوردیم:



ترفتالیک اسید
(اسید دو عاملی)

اتیلن گلیکول
(الکل دو عاملی)

• اگر همین مسیر را برعکس برویم، می‌توانیم از واکنش اتیلن گلیکول با ترفتالیک اسید در شرایط مناسب، پلی‌اتیلن ترفتالات را سنتز کنیم:



• می‌دانیم که نفت خام، دریایی از انواع ترکیبات آلی است و بسیاری از ترکیبات مورد نیاز برای سنتز مواد مختلف را در دسترس شیمی دان‌ها قرار می‌دهد.

حالا به خبر خوب براتون دارم و به خبر بد اول کدوم رو بگم؟
اول خبر بد می‌گم.

تمرین: pH این محلول چند است؟

پاسخ ۱/۰

درصد یونش این اسید چند است؟

پاسخ ۱۷٪



۱۶. اگر در شکل روبه‌رو، هر ذره

نشان‌دهنده ۰/۰۱ مول ماده باشد،

pH محلول و K_b باز را بیابید.

$V = ۱/۰ \text{ L}$

استراتژی حل: مقدار مول و غلظت OH^- ، B^+ و BOH را

می‌یابیم. سپس به دست آوردن مقدار K_b و pH کاری ندارد.

با توجه به شکل ۰/۰۵ مول OH^- و ۰/۰۵ مول B^+ و ۰/۱ مول BOH در حجم ۱ لیتر وجود دارد. پس غلظت‌های این سه گونه

برابر هستند با:

$$[\text{B}^+] = [\text{OH}^-] = ۰/۰۵ \text{ mol.L}^{-۱}$$

$$[\text{BOH}] = ۰/۱ \text{ mol.L}^{-۱}$$

$$K_b = \frac{۰/۰۵ \times ۰/۰۵}{۰/۱} = ۲/۵ \times ۱۰^{-۲}$$

یافتن K_b :

به دست آوردن pH:

$$[\text{H}^+(\text{aq})] = \frac{۱۰^{-۱۴}}{۰/۰۵} = ۲ \times ۱۰^{-۱۳} \text{ mol.L}^{-۱}$$

$$\text{pH} = -\log(۲ \times ۱۰^{-۱۳}) = ۱۲/۷$$

۱۷. برای خنثی شدن کامل ۱۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۱۵ M HCl از HCl به چند گرم پتاسیم هیدروکسید نیاز است؟

($H = 1, O = 16, K = 39 \text{ g.mol}^{-1}$)

استراتژی حل: در واکنش خنثی شدن باید مقدار مول H^+ و OH^- برابر باشد. مول H^+ را از طریق مولاریته و حجم محلول به دست می آوریم. مول OH^- را هم به جرم پتاسیم هیدروکسید تبدیل می کنیم.

واکنش خنثی شدن:



ابتدا مقدار مول H^+ را حساب می کنیم:

$$0.1 \text{ L محلول} \times \frac{0.15 \text{ mol HCl}}{1 \text{ L محلول}} \times \frac{1 \text{ mol H}^+}{1 \text{ mol HCl}} = 0.015 \text{ mol H}^+$$

حالا جرم KOH را محاسبه می کنیم:

$$0.015 \text{ mol H}^+ \times \frac{1 \text{ mol OH}^-}{1 \text{ mol H}^+} \times \frac{1 \text{ mol KOH}}{1 \text{ mol OH}^-} \times \frac{56 \text{ g KOH}}{1 \text{ mol KOH}} = 0.84 \text{ g KOH}$$

۱۸. از واکنش ۲۵۰ میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید با $pH = 3$ با مقدار کافی سدیم هیدروژن کربنات، چند لیتر گاز کربن دی اکسید در شرایط STP تولید می گردد؟ معادله واکنش به صورت $HCl + NaHCO_3 \longrightarrow NaCl + H_2O + CO_2$ است.

پیوست ۲ ترکیب‌ها

۱. H_2O : این ترکیب به سه صورت گاز، مایع و جامد در طبیعت وجود دارد. مولکول‌های H_2O در ساختار یخ در یک آرایش منظم و سه‌بعدی با تشکیل حلقه‌های شش‌گوشه، شبکه‌ای همانند کندوی زنبور عسل با استحکام ویژه پدید می‌آورند. در این ساختار هر اتم اکسیژن به دو اتم هیدروژن با پیوند کووالانسی و به دو اتم هیدروژن دیگر با پیوند هیدروژنی متصل است.

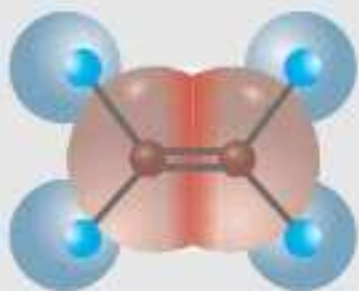


پروپان

مولکول H_2O به صورت خمیده است و تراکم بار الکتریکی منفی روی اتم اکسیژن بیشتر است. H_2O یک مولکول قطبی است و در میدان الکتریکی جهت‌گیری می‌کند.

۲. اتانول: فرمول مولکولی این ترکیب به صورت C_2H_5OH نوشته می‌شود. این ترکیب آلی در ساختار خود دارای گروه عاملی هیدروکسیل است و به عنوان ضدعفونی‌کننده در بیمارستان‌ها و مراکز بهداشتی مورد استفاده قرار می‌گیرد.

۳. اتن: ترکیب آلی است که از تقطیر نفت خام به دست می‌آید. فرمول مولکولی این ترکیب به صورت C_2H_2 است و از خانواده آلکن‌ها می‌باشد. اتن با محلول رقیق پتاسیم پرمنگنات واکنش داده و اتیلن‌گلیکول تولید می‌شود.



اتن

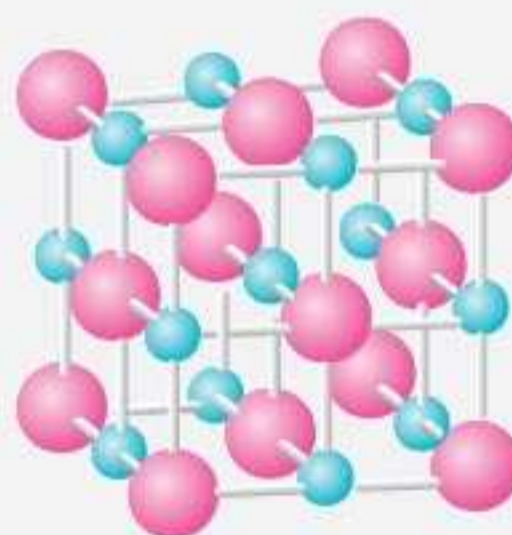
این مولکول غیرقطبی است و در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کند.

۳۰. سدیم کلرید: ترکیبی یونی است که فرمول آن به صورت NaCl نوشته می‌شود. فلز سدیم را می‌توان از برقکافت سدیم کلرید مذاب در سلول الکترولیتی (مانند سلول دانز) تهیه کرد.

سدیم کلرید خالص در دمای 801°C ذوب می‌شود و برقکافت آن انرژی زیادی نیاز دارد. سدیم کلرید را می‌توان از واکنش فلز سدیم با گاز سبز رنگ کلر تهیه کرد. این واکنش بسیار گرماده است. آرایش یون‌ها در شبکه بلور سدیم کلرید به صورت زیر است:



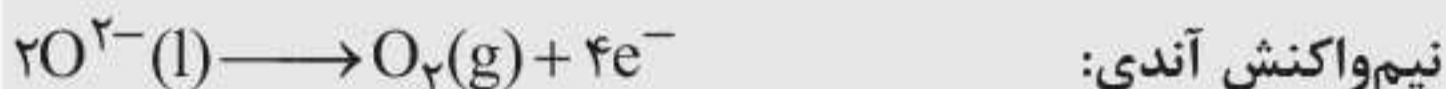
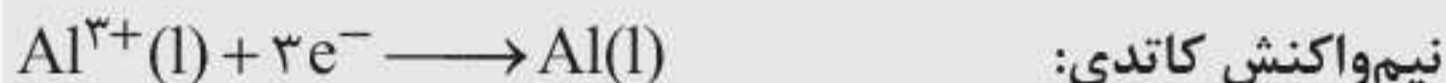
مدل فضا پرکن



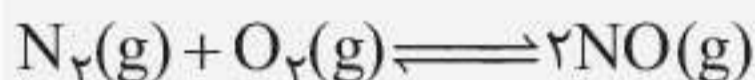
عدد کوئوردیناسیون یون‌های Na^+ و Cl^- در بلور سدیم کلرید با هم مساوی بوده و برابر با ۶ است.

۳۱. سدیم هیدروژن کربنات: نام دیگر آن جوش شیرین است و فرمول آن به صورت NaHCO_3 نوشته می‌شود. این ترکیب خاصیت بازی دارد و در ساخت ضد اسیدها و مواد شوینده کاربرد دارد.

۳۸ تا ۴۱. تولید آلومینیم به روش هال:



۴۲. تولید نیتروژن مونوکسید از عناصر سازنده:



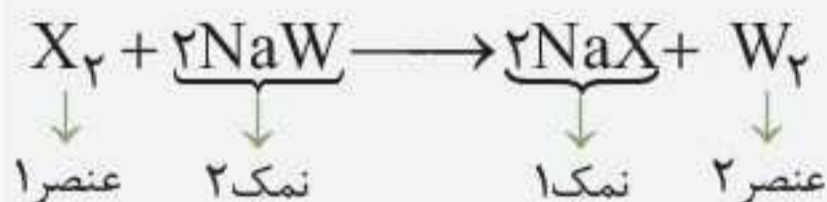
در هنگام رعد و برق و در موتور خودروها رخ می‌دهد. عکس این واکنش در مبدل‌های کاتالیستی رخ می‌دهد.

۴۳. واکنشی که در نوعی باتری دکمه‌ای انجام می‌شود:

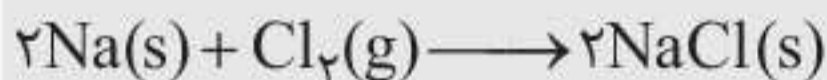


این واکنش، از واکنش‌های اکسایش - کاهش است.

۴۴. واکنش هالوژن بالاتر و نمک هالوژن پایین‌تر:



۴۵. واکنش فلز سدیم و گاز کلر:

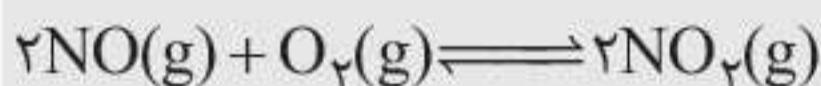


این واکنش گرماده است ($\Delta H < 0$)

۵۶. تولید متانول:



۵۷. واکنش گاز اکسیژن و نیتروژن مونوکسید:



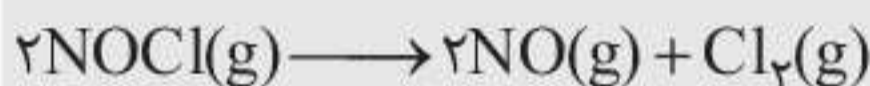
یکی از مراحل تولید اوزون تروپوسفری است.

۵۸. تجزیه دی نیتروژن تتراکسید:



محصول واکنش به رنگ قهوه‌ای است و واکنش دهنده بی رنگ است.

۵۹. واکنش تجزیه NOCl:



این واکنش گرماگیر است.

۶۰. واکنش کربن مونوکسید و بخار آب:

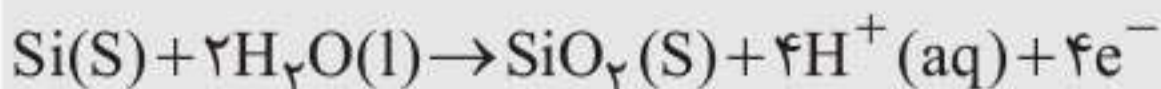


۶۱ تا ۶۳. تولید گاز هیدروژن در سلول نور الکتروشیمیایی:

نیم واکنش کاتدی:



نیم واکنش آندی:



واکنش کلی: