

گروه آموزشی عصر

ASR_Group@outlook.com

[@ASRschool2](#)

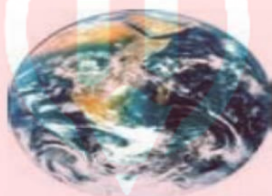
فصل دوم

ردپای گازها در زندگی



* در میان سامانه خورشیدی، تنها زمین دارای اتمسفری است که برای زندگی مناسب است. که در واقع متشکل از مخلوطی از گازهای مختلف تا ارتفاع ۵۰۰ کیلومتری است. این گازها به دلیل جاذبه زمین از اتمسفر خارج نمی شوند و به دلیل انرژی گرمایی مولکول ها، پیوسته در حال جنبش بوده و در سرتاسر هوا کره توزیع شده اند.

نکته طلایی: جاذبه ی زمین دلیل تجمع گازها در اطراف زمین است و توزیع گازها در اطراف هواکره مربوط به انرژی گرمایی مولکولها است.

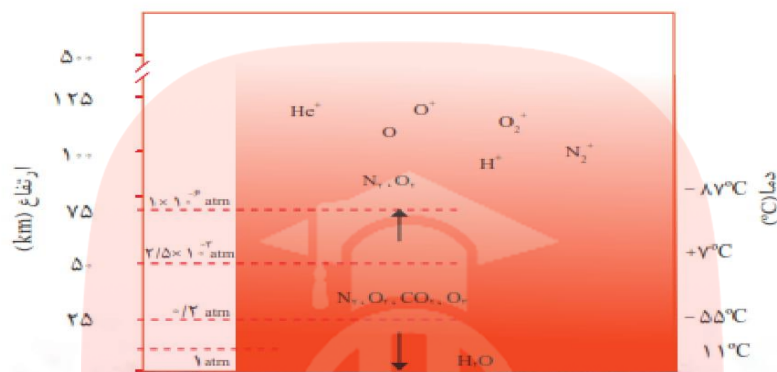


• اگر زمین را به سیب تشبیه کنیم، ضخامت هواکره نسبت به زمین به نازکی پوست سیب می ماند.



شکل ۱- لایه فیروزه ای پیرامون زمین، اتمسفر زمین یا همان هواکره است که اغلب هوا نامیده می شود.

۱. شکل زیر، رابطه تغییر دما و فشار هوا را بر حسب ارتفاع از سطح زمین نشان می دهد. مطابق آن، هر چه ارتفاع بیش تر می شود تعداد ذرات گاز کم تر شده (هوا رقیق تر می شود) و با کاهش چگالی هوا، شاهد کاهش فشار هوا خواهیم بود (روند کاهش فشار هوا با افزایش ارتفاع منظم است)



۲. رابطه تغییر دما با افزایش ارتفاع منظم نمی باشد و این امر نشان دهنده لایه ای بودن هوا کره است.

۳. با افزایش ارتفاع در لایه های هوا کره، تغییرات دما به ترتیب به صورت: تروپوسفر (کاهش)، استراتوسفر (افزایش)، مزوسفر (کاهش) و ترموسفر (افزایش) می باشد.

۴. در لایه های بالایی هوا کره به جز اتم ها و مولکول ها، شاهد وجود یون ها نیز می باشیم. زیرا پرتوهای الکترومغناطیس (همانند پرتوی فرابنفش) با برخورد به اتم ها و مولکول ها، می تواند آن ها را تبدیل به یون کند.

نکته طلایی: وجود یون در لایه های مزوسفر و ترموسفر به دلیل برخورد پرتوهای الکترومغناطیسی به اتمها و مولکولها و مبادله ی الکترونها است.

۵. ذرات بخار آب (H_2O) تا ارتفاع ۲۵ کیلومتری زمین وجود داشته و یون ها در ارتفاع بالای ۷۵ کیلومتری دیده می شوند.

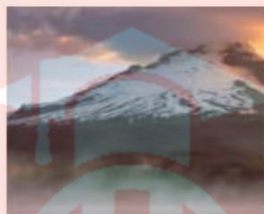
لایه های هوا کره به ترتیب به صورت زیر می باشند: www.mydars.ir

نکات طلایی تروپوسفر:

- ۱- از ارتفاع ۰ تا ۱۲ کیلومتری است.
- ۲- محل تجمع تمامی بخار آب در این قسمت است.
- ۳- پدیده هایی چون رعد و برق، مه و باران در این لایه است.

۴- منبع حرارتی آن گرمای تابش شده از سطح زمین است.

۵- تغییر آب و هوای زمین در لایه تروپوسفر و در فاصله ۱۰ تا ۱۲ کیلومتری تعیین می شود.



• آب و هوا نتیجه برهم کنش میان زمین، هواکره، آب و خورشید است. تغییرات آب و هوایی در فاصله ۱۰-۱۲ کیلومتری از سطح زمین (لایه تروپوسفر) اتفاق می افتد.

۶- در این لایه به ازای هر کیلومتر افزایش ارتفاع، دما حدود $(6^{\circ}C)$ کاهش می یابد و در انتهای لایه به حدود $(-55^{\circ}C)$ می رسد.

۷- اگر میانگین دمای سطح زمین را $(11^{\circ}C)$ در نظر بگیریم آنگاه ارتفاع تقریبی این لایه ۱۱ کیلومتر است.

$$11 - (-55) = 66$$
$$66 \div 6 = 11 \text{ km}$$

۸- حدود ۷۵ درصد از جرم هواکره در نزدیک ترین لایه به زمین (تروپوسفر) قرار دارد.

۹- همچنین می توان میان درجه سلسیوس و کلوین، رابطه زیر را بیان کرد:

$$T(K) = t(^{\circ}C) + 273$$

نکات طلایی استراتوسفر: www.my-dars.ir

۱- از ارتفاع حدود ۱۲ تا ۵۰ کیلومتری، را پوشش داده است.

۲- در سه کیلومتر ابتدایی آن دما ثابت است.

۳- دما با افزایش ارتفاع بیش تر می شود.

۴- وجود لایه اوزون در این لایه است.

نکات طلایی مزوسفر:

۱- از ارتفاع ۵۰ تا ۸۰ کیلومتری را در بر گرفته است.

۲- دما در بخش های بالایی آن تا $(-۸۰^{\circ}C)$ نیز می رسد

۳- سردترین لایه هوا کره می باشد.

نکات طلایی ترموسفر:

۱- از ارتفاع ۸۰ تا ۵۰۰ کیلومتری، را پوشش داده است.

۲- فاقد مرز فوقانی معین است.

۳- این لایه باعث انتشار سیگنال رادیویی به نقاط دورتر زمین می شود.

۴- در این لایه بار الکتریکی بسیار زیادی به دلیل وجود یون ها و الکترو های آزاد وجود دارد که دلیل آن جذب پرتوهای پر انرژی خورشید چون پرتوی ایکس و فرابنفش است.

نکات طلایی اگزوسفر:

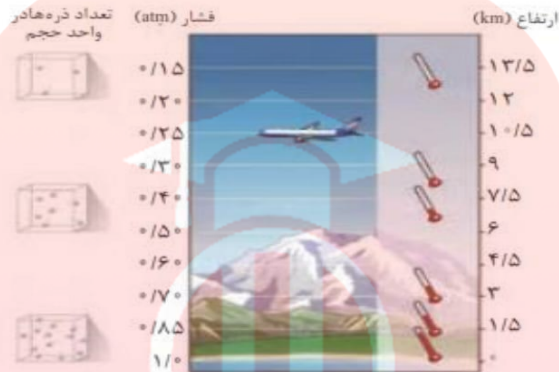
از ارتفاع بالای ۵۰۰ کیلومتری سطح زمین آغاز و تا خلا، کامل ادامه دارد.

در این لایه هم اندک ذرات گاز موجود قابلیت هدایت الکتریکی را دارند.

نکته طلایی : هواکره به دلیل داشتن گازهای گوناگون فشار دارد که این فشار در جهات مختلف اما

به میزان یکسان به بدن ما وارد می شود.

رابطه ی ارتفاع با فشار:



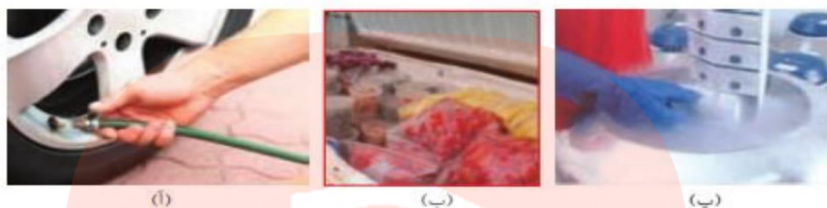
نکته ی طلایی: هواپیمادر فشار ۰/۲۵ و ارتفاع ۱۰/۵ حرکت می کند.

هوا معجونی ارزشمند

* گاهی مغز گردو و بادام و... بوی کهنگی می دهند که دلیل آن ماندن آن ها در هوای آزاد به مدت طولانی است. این مشکل را می توان با بسته بندی مناسب مواد غذایی و با استفاده از گاز نیتروژن از بین برد.

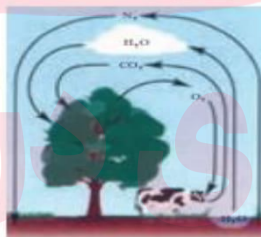
نکته طلایی برای کاربردهای گاز نیتروژن :

۱. بسته بندی مواد خوراکی: علاوه بر جلوگیری از رشد باکتری (به دلیل کاهش اکسیژن)، تازگی محصول حفظ می شود.
۲. پر کردن تایر خودروها: به دلیل سرد بودن گاز N_2 ، عمر لاستیک افزایش یافته ایمنی بیش تر شده و چون بزرگ تر از ذرات هوا می باشد سرعت نشست آن کم تر است. تحت تأثیر گرما و سرمای محیط نبوده و باعث اکسایش رینگ های فولادی نمی شود.
۳. انجماد مواد غذایی: به دلیل انجماد فوق سریع مواد غذایی متداول ترین ماده سرمازا است.
۴. نگهداری نمونه های بیولوژیکی در پزشکی



شکل ۲- از گاز نیتروژن، (آ) برای پرکردن تایر خودروها، (ب) در صنعت سرماسازی برای انجماد مواد غذایی و (پ) برای نگهداری نمونه‌های بیولوژیک در پزشکی استفاده می‌شود.

* به جز نیتروژن، اکسیژن (O_2) و کربن دی اکسید (CO_2) از جمله گازهای هواکره هستند که نقش حیاتی در زندگی روزمره دارند. در فرایند تنفس، گاز اکسیژن مصرف و کربن دی اکسید تولید می‌شود. درصد گاز اکسیژن در هوای دم بیش تر از هوای بازدم می‌باشد. در فرایند فتوسنتز که مکمل تنفس می‌باشد گاز کربن دی اکسید مصرف و گاز اکسیژن تولید می‌شود از نقش های مهم هواکره تأمین این دو گاز (O_2, CO_2) است. همچنین جانداران ذره بینی، گاز نیتروژن هوا کره را برای مصرف گیاهان در خاک تثبیت می‌کنند.



* حدود ۷۵ درصد از جرم هواکره در نزدیک ترین لایه به زمین (تروپوسفر) قرار دارد. این بخش از هوا کره، همان بخشی است که در آن زندگی می‌کنیم.

www.my-dars.ir

درصد حجمی گازهای تشکیل دهنده هوای پاک و خشک (بدون بخار آب) به صورت زیر است:

مقدار گاز (درصد) در هوا	ارتفاع از سطح زمین (km)
۷۸/۰۷۹	نیتروژن
۲۰/۹۵۲	اکسیژن
۰/۹۲۸	آرگون
۰/۰۳۸۵	کربن دی اکسید
۰/۰۰۱۸	نیون
۰/۰۰۰۵	هلیوم
۰/۰۰۰۱	کریپتون
ناچیز	زنون و (سایر گازها)

نکته طلایی: بیشترین مقدار گاز در هوای خشک مربوط به نیتروژن و کمترین مربوط به زنون است. بین گازهای نجیب بیشترین درصد متعلق به آرگون است.

* بررسی بر روی هوای به دام افتاده در بلورهای یخ یخچال های قطبی و سنگ های آتشفشانی نشان می دهد که از ۲۰۰ میلیون سال پیش نسبت گازهای سازنده هواکره تقریباً ثابت مانده است.

نکته طلایی: راه تشخیص ترکیب هواکره در زمانهای دور استفاده از تجزیه و تحلیل هوای به دام افتاده در بلورهای یخ یخچال های قطبی و سنگ های آتشفشانی است.

* بخش عمده گازهای هواکره را دو گاز نیتروژن (N_2) و اکسیژن (O_2) تشکیل می دهد. پس از آنها گاز آرگون (Ar) قرار دارد. هواکره یک منبع غنی برای تهیه این گازها بوده و در صنعت، این گازها از تقطیر جز به جز هوای مایع به دست می آید.

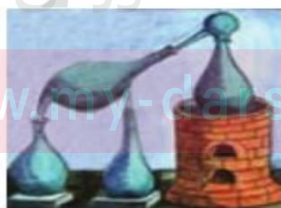


نکته طلایی: تقطیر جز به جز:

- ۱- برای تقطیر جز به جز هوای مایع ابتدا هوا را از صافی عبور می دهند (گرفتن گرد و غبار) سپس همراه با افزایش فشار، دما را پیوسته کاهش می دهند.
- ۲- کاهش دما، جنبش ذرات گاز را کم تر کرده و افزایش فشار این ذرات را به هم نزدیک تر کرده و با ایجاد جاذبه میان آن ها، باعث تغییر حالت آن ها به مایع می شود).
- ۳- با کاهش دما، ابتدا رطوبت موجود در هوا به صورت یخ جدا می شود سپس در دما ($-78^{\circ}C$) کربن دی اکسید به صورت جامد در آمده و با سرد کردن تا دمای ($-20^{\circ}C$) بسیاری از ذرات گاز هواره تبدیل به حالت مایع می شوند که به آن هوای مایع می گوئیم.
- ۴- با عبور هوای مایع از یک ستون تقطیر، گازهای موجود به ترتیب اختلاف در نقطه جوش، جدا شده و هر یک در ظرف جداگانه ذخیره می شود.



شکل ۴- نمایی از یک برج تقطیر برای جداسازی اجزای هوا در پتروشیمی اهواز



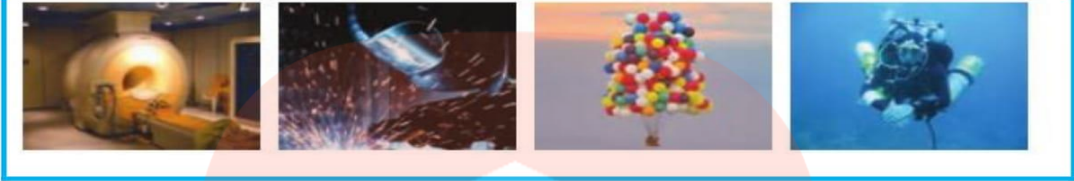
• انبیب، وسیله ساده‌ای که جابریں حیان به منظور تقطیر مواد طراحی کرد. این ظرف برای گرم کردن مخلوط‌ها و جمع‌آوری و هدایت بخارهای حاصل به‌کار می‌رفت.

نکات تکمیلی تقطیر جز به جز:

- ۱- در تقطیر جز به جز هوای مایع، با سردسازی مقدماتی بخار آب جدا می شود و با استفاده از آهک کربن دی اکسید موجود جذب می گردد.
- ۲- افزایش فشار تا حدود ۱۰۰ اتمسفر انجام شده و هوای متراکم و سرد شده را در اتاقکی وارد می کنند تا منبسط شود.
- ۳- در انبساط گازها به دلیل از بین رفتن نیروهای جاذبه بین مولکول های گاز، دما به شدت کاهش می یابد.
- ۴- معمولاً دما را به زیر نقطه جوش N_2 ($-196/8$) و O_2 (-183) و Ar (-189) می رسانند. با افزایش تدریجی دما ابتدا گاز N_2 با خلوص زیاد (۹۹/۵ درصد) جدا شده اما گازهای O_2 و Ar به دلیل نزدیک بودن دمای جوش، خلوص بالایی نخواهند داشت.
- ۵- اکسیژن تولید شده حدود ۳ درصد ناخالصی گاز نجیب دارد. برای تهیه اکسیژن خالص می توان از الکترولیز آب استفاده کرد.

*نکات طلایی گاز نجیب هلیوم:

- ۱- با توجه به دمای جوش گاز هلیوم ($-269^{\circ}C$) تهیه این گاز از مخلوط گاز طبیعی مقرون به صرفه تر می باشد اگرچه نیازمند فناوری بسیار پیشرفته ای است
- ۲- درصد گاز هلیوم در مخلوط گاز طبیعی حدود ۷ درصد است.
- ۳- امروزه در اکثر کشورها، گاز هلیوم از تقطیر هوای مایع به دست می آید.
- ۴- از هلیوم علاوه بر پر کردن بالن ها (هواشناسی یا تفریحی)، در جوشکاری، کپسول غواصی و مهم تر از همه برای خنک کردن قطعات الکترونیکی در دستگاه های تصویربرداری (MRI) استفاده می شود.



مجموع ذخایر هلیوم در جهان ۴۰ میلیارد متر مکعب برآورد می شود. بیشتر این ذخایر در امریکا، الجزایر، روسیه، ایران و قطر یافت می شود. سالانه ۱۷۵ میلیون متر مکعب هلیوم در جهان تولید می شود. ایران پس از روسیه دومین ذخایر گاز طبیعی جهان را دارد بنابراین کشور ما هم جز کشورهای دارای ذخایر هلیوم زیاد است.



هلیوم موجود در گاز طبیعی به همراه سایر فراورده‌های سوختن بدون مصرف وارد هوا کره می‌شود.

نکته طلایی: مقدار گازهای نجیب همانند هلیوم، آرگون، کریپتون و زنون در هوا کره بسیار کم است به همین دلیل به گازهای **کمیاب** یا **نادر** مشهور می باشند.

گروه آموزشی عصر

www.my-dars.ir



نکات هوای مایع: هوای مایع بسیار سرد، شفاف و به رنگ آبی است و در دمای معمولی این مخلوط به سرعت تبدیل به حالت گاز می شود به همین دلیل آن را در ظرف های دوجداره مخصوص نگهداری می کنند. گازهای هیدروژن (دمای تبخیر $-253^{\circ}C$) سردتر از هوای مایع می باشند.



• هنگام ریختن هوای مایع درون یک بالن، مخلوط شروع به جوشیدن می کند و بخار می شود.

• نکات طلایی گاز آرگون:

- 1- آرگون (Ar) یک گاز نجیب، بی رنگ، بی بو و غیرسمی است. آرگون به معنی تنبل است
- 2- واکنش پذیری این گاز بسیار ناچیز است (در عمل واکنش ناپذیر است).
- 3- به دلیل گرمایی پایین آن در فضای مابین پنجره های چند جداره استفاده می شود.
- 4- از این گاز در ساخت لامپ های رشته ای نیز استفاده می شود زیرا با رشته ملتهب درون لامپ حتی در دمای بالا واکنش نمی دهد.
- 5- از این گاز به عنوان محیط بی اثر در جوشکاری استفاده می شود (محیط اطراف محل جوشکاری را پوشانده و از اکسایش آهن گداخته جلوگیری می کند) همچنین برای برش فلزات کاربرد دارد.



www.myars.ir

اکسیژن، گازی واکنش پذیر در هواکره

نکات طلایی گاز اکسیژن:

- ۱- اکسیژن (O_2) از مهم ترین گازهای تشکیل دهنده هواکره است که زندگی در کره زمین به آن وابسته است.
- ۲- این عنصر در آب کره (در ساختار مولکول های آب) و سنگ کره (به صورت ترکیب با دیگر عنصرها) وجود دارد.
- ۳- اکسیژن در ساختار تمام مولکول های زیستی (کربوهیدرات ها، چربی ها و پروتئین ها) یافت می شود و در هواکره به طور عمده به صورت یک مولکول دو اتمی (O_2) دیده می شود.
- ۴- مقدار آن در لایه های گوناگون هواکره متفاوت است.

۷/۹	۷/۳	۶/۷	۶	۴/۸	۴/۲	۳/۶	۳/۰	۲/۴	۱/۸	۰/۶	۰/۳	۰	ارتفاع از سطح زمین (Km)
۷/۶	۸/۴	۹	۹/۷	۱۱/۴	۱۲/۳	۱۳/۲	۱۴/۳	۱۵/۴	۱۶/۶	۱۹/۴	۲۰/۱	۲۰/۹	فشار گاز اکسیژن ($\times 10^{-2} atm$)

مطابق این جدول با افزایش ارتفاع درصد گاز اکسیژن کمتر می شود به همین دلیل کوهنوردان هنگام صعود به قله های بلند باید از کپسول اکسیژن استفاده کنند.

- ۵- اکسیژن بسیار واکنش پذیر است و با اغلب عنصرها و مواد واکنش می دهد.
- ۶- بخش اصلی از واکنش های شیمیایی در پیرامون ما به دلیل وجود این گاز می باشد (همانند فساد مواد غذایی، پوسیدن چوب، فرسایش سنگ و خاک، زنگ زدن وسایل فلزی، سوختن سوخت در نیروگاه ها و...).
- ۷- انرژی شیمیایی ذخیره شده در مواد غذایی (چربی و قند) در سوخت و ساز یاخته ای به کمک اکسیژن آزاد شده و انرژی مورد نیاز تأمین می شود.

۸- انرژی + آب + کربن دی اکسید → اکسیژن + چربی ها یا قندها

- ۹- همچنین سوختن بنزین و گازوئیل و... انرژی مورد نیاز خودروها را تأمین کرده و سوختن گاز شهری گرمای لازم را برای پخت و پز و گرم کردن خانه ها فراهم می کند.

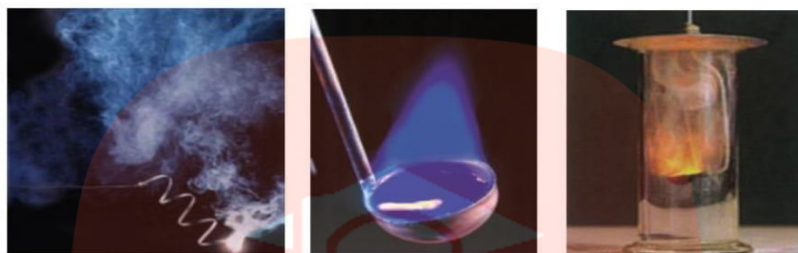
۱۰- به دلیل واکنش پذیری زیاد اکسیژن، اغلب عنصرهای فلزی و نافلزی در شرایط مناسب و به شرط تأمین انرژی فعال سازی می توانند بسوزند. همانند سوختن گرد آهن، منیزیم، سدیم و گوگرد که هر کدام پرتوهایی با رنگ معین می دهند.



● چراغ پیه سوز. در واکنش سوختن چربی، انرژی شیمیایی به انرژی نورانی و گرمایی تبدیل می شود.

نکات طلایی سوختن:

- ۱- سوختن یک واکنش شیمیایی است. در آن یک ماده با اکسیژن ترکیب شده، به **سرعت واکنش** می دهد و بخشی از انرژی شیمیایی آن به صورت نور و گرما آزاد می شود.
- ۲- نوع فراورده های واکنش سوختن به مقدار اکسیژن در دسترس وابسته است به طوری که در اکسیژن کافی، سوختن کامل انجام شده و گاز کربن دی اکسید (CO_2) و بخار آب (H_2O) تولید می شود.
- ۳- مقدار کم اکسیژن (سوختن ناقص) گاز کربن مونواکسید (CO) و حتی دوده (C) تولید می شود. رنگ آبی شعله نشانه واکنش کامل و رنگ زرد نشانه واکنش ناقص است.
- ۴- در سوختن زغال سنگ گازهای CO_2 و گوگرد دی اکسید (SO_2) تولید می شود
انرژی + کربن دی اکسید + گوگرد دی اکسید + بخار آب → اکسیژن + زغال سنگ



(ا)

(ب)

(پ)

شکل ۱۱- سوختن (ا) متیزیم، (ب) گوگرد، (پ) سدیم

نکات طلایی کربن مونو اکسید:

- ۱- گاز کربن مونو اکسید (CO)، بی رنگ، بی بو و سمی است.
- ۲- چگالی کم تر از هوا دارد و قابلیت انتشار آن در محیط بالا است و به سرعت در تمام فضای اتاق پخش می شود.
- ۳- میل ترکیبی بالایی با هموگلوبین خون دارد (حدود ۲۰۰ برابر اکسیژن) و پس از اتصال به هموگلوبین از رسیدن اکسیژن به بافت های بدن جلوگیری می کند. به همین دلیل باعث مسمومیت شده و سامانه عصبی را فلج می کند و قدرت هر اقدامی را از فرد گرفته و باعث مرگ می شود.
- ۴- سالانه حدود ۱۰۰۰ نفر در کشور بر اثر گاز گرفتگی جان خود را از دست می دهند. گاز کربن مونو اکسید ناپایدارتر از کربن دی اکسید (CO_2) بوده و CO تولید شده در سوختن ناقص در شرایط مناسب و در حضور اکسیژن دوباره سوخته و تولید CO_2 می کند.

www.my-dars.ir



(ا)



(ب)

شکل ۸-۱: رنگ زرد شعله، نشان دهنده سوختن ناقص است (ب) رنگ آبی شعله، نشان می‌دهد که وسیله گازسوز به درستی کار می‌کند و اکسیژن کافی در محیط واکنش وجود دارد.

منابع اصلی تولید گاز کربن مونوکسید در خانه ها، استفاده از وسایل گازسوز و گرمایشی بدون دودکش در منازل، نقص دودکش و نشت گاز به درون اتاق، استفاده از وسایل خوراک پزی برای ایجاد گرما در منزل، معیوب بودن مشعل شوفاژ و استفاده طولانی مدت روشنایی گازی در محیط بدون تهویه است.

برای جلوگیری از مسمومیت با این گاز، باید وسایل گازسوز دارای دودکش و هواکش بوده و کلاهک آن حداقل ۶۰ سانتی متر از بلندترین نقطه ساختمان بالاتر باشد.



شکل ۹-۱: دستگاه حسگر کربن مونوکسید

گروه آموزشی عصر

ASR_Group@outlook.com

@ASRschool2

※ بیشتر بدانید

نکات انرژی فعالسازی:

۱- انرژی فعال سازی به حداقل انرژی لازم برای شروع یک واکنش گفته می شود که باید به مواد اولیه داده شود.

۲- این انرژی می تواند به صورت نور، گرما، صوت، تخلیه الکتریکی، ضربه شدید یا کاهش یک باره و شدید حجم یا افزایش فشار که به آن شوک فشاری گفته می شود، به وجود آید.

نکته طلایی: گرما دادن به قندها(شکر) که جزو اکسی کربو هیدراتها هستند باعث تغییر شیمیایی در آنها شده و این فرآیند منجر به تغییر رنگ در آنها می شود.



واکنش های شیمیایی و قانون پایستگی جرم

※ تغییر شیمیایی: از یک یا چند ماده شیمیایی، ترکیب یا ترکیبات جدیدی تولید می شود. همانند سوختن مواد، فساد مواد غذایی و هضم مواد خوراکی و... .

نشانه های تغییر شیمیایی عبارتند از: تغییر رنگ، بوی مزه یا آزاد شدن گاز، رسوب و گاهی تولید نور و صدا.

※ واکنش شیمیایی: توصیف یک تغییر شیمیایی است. هر تغییر شیمیایی می تواند شامل یک یا چند واکنش شیمیایی باشد.

* **معادله شیمیایی:** توصیف و خلاصه نویسی یک واکنش شیمیایی است. در آن مواد واکنش دهنده (اولیه) در سمت چپ و مواد حاصل (فرآورده) در سمت راست قرار دارند. یک معادله شیمیایی به دو صورت بیان می شود:

۱. معادله نوشتاری: تنها نام مواد شرکت کننده در واکنش را بیان کرده و اطلاعات دیگری نمی دهد.
۲. معادله نمادی: بیانگر نمایش فرمول شیمیایی مواد، حالت فیزیکی واکنش دهنده ها و فرآورده ها و شرایط لازم برای انجام واکنش است. پس معادله نمادی کاملتر از نوشتاری است و در شیمی با این معادلات سروکار داریم.

کربن دی اکسید → اکسیژن + کربن



* نمادهای به کار رفته برای نمایش حالت فیزیکی مواد در معادله شیمیایی به صورت جدول زیر است.

معنا	نماد
جامد	(s)
مایع	(l)
گاز	(g)
محللول آبی	(aq)

* معنای برخی عبارت ها یا نمادهای مورد استفاده در معادله های شیمیایی که شرایط انجام واکنش را مشخص می کنند به صورت جدول است:

معنا	نماد
تولید می کند یا می دهد.	→
واکنش دهنده ها بر اثر گرم شدن واکنش می دهند.	\xrightarrow{A}
واکنش در فشار ۲۰ اتمسفر انجام می شود.	$\xrightarrow{20\text{ atm}}$
واکنش در دمای ۱۲۰۰ درجه سلسیوس انجام می شود.	$\xrightarrow{1200^\circ\text{C}}$
برای انجام شدن واکنش از پالادیم (Pd) به عنوان یک کاتالیزگر استفاده می شود.	$\xrightarrow{Pd(s)}$

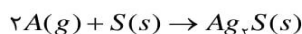
نکته مهم: گرما دادن به شکر سبب تغییر رنگ آن می شود (نشان دهنده انجام واکنش شیمیایی است). دلیل این امر، از دست رفتن آب از شکر است که رنگ آن را به نوعی قهوه ای تغییر می دهد.

موازنه کردن معادله یک واکنش شیمیایی

* یکی از ویژگی های مهم یک واکنش شیمیایی (و نه واکنش هسته ای) این است که تمام آن ها از قانون پایستگی جرم پیروی می کنند.

نکته طلایی : واکنشهای هسته ای از قانون پایستگی جرم تبعیت نمی کنند چون بخشی از جرم به صورت مقادیر متنابهی انرژی آزاد می شود.

می دانیم که در یک واکنش شیمیایی اتم نه از بین می رود و نه به وجود می آید بلکه پس از انجام واکنش، اتم های موجود در واکنش دهنده ها، به شیوه های دیگر و جدیدی به هم متصل می شوند و محصولات واکنش را به وجود می آورند. پس باید جرم مواد بیش از انجام واکنش برابر جرم مواد پس از انجام واکنش باشد. یعنی جرم مواد شرکت کننده در یک واکنش ثابت است و باید شمار کل اتم ها در یک واکنش ثابت باشد. (تعداد اتم های هر عنصر (نه تعداد مولکول ها) در دو سمت معادله برابر می باشد). به طور مثال در واکنش فلز نقره با گوگرد که تولید جامد نقره سولفید می کند، مجموع جرم مواد اولیه برابر جرم محصول تولید شده است.



یا مطابق شکل زیر، با تبدیل آهن به آهن زنگ زده که یک ترکیب یونی آب پوشیده است، شاهد افزایش جرم خواهیم بود که به دلیل اضافه شدن اکسیژن و آب به آهن می باشد. پس می توان گفت که: جرم کل مواد موجود در مخلوط وانش ثابت می ماند.



* برای موازنه یک واکنش به روش واریسی، معمولاً به ترکیبی که دارای بیشترین تعداد اتم است را انتخاب و به آن ترکیب پیچیده می گوئیم سپس به آن ضریب ۱ می دهیم. سپس با توجه به تعداد اتم های آن، ضرایبی به دیگر مواد می دهیم تا تعداد اتم های هر عنصر در دو سوی معادله برابر شود.

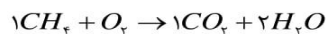
مثال ۱:

معادله سوختن متان (CH_4)

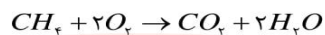
مرحله اول: انتخاب ترکیبی که بیشترین تعداد اتم را دارد (CH_4) و قرار دادن ضریب (۱) برای آن:



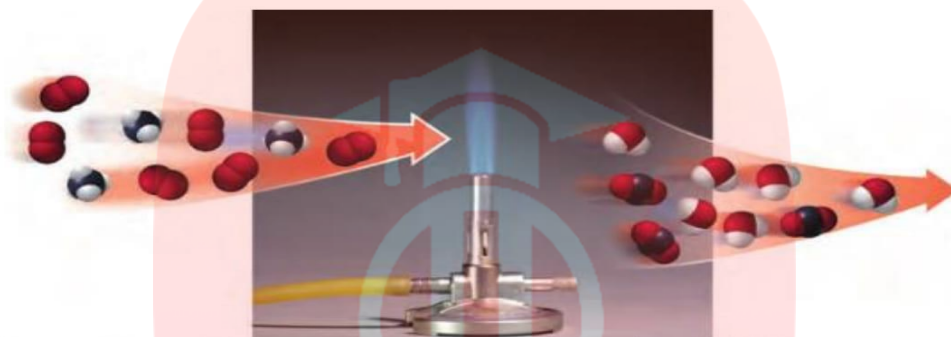
مرحله دوم: برای برابر شدن تعداد اتم های کربن به ترکیب CO_2 در سمت فراورده ضریب (۱) می دهیم و برای برابر شدن تعداد اتم های هیدروژن به ترکیب H_2O در سمت فراورده ضریب (۲) می دهیم.



مرحله سوم: برای اینکه تعداد اتم های اکسیژن در دو سمت معادله برابر باشد، برای O_2 در سمت مواد اولیه ضریب (۲) انتخاب می کنیم.



در معادله شیمیایی موازنه شده، ضریب ۱ نوشته نمی شود.



شکل ۱۲- سوختن متان. برابری شمار هر یک از اتم‌های کربن، هیدروژن و اکسیژن در واکنش دهنده‌ها با فراورده‌ها

* معادله موازنه شده $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ را می توان به دو صورت خواند:

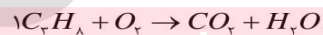
۱. یک مول گاز متان با دو مول گاز اکسیژن تولید یک مول کربن دی اکسید و دو مول بخار آب می کند.

۲. یک مولکول متان با دو مولکول اکسیژن تولید یک مولکول کربن دی اکسید با دو مولکول آب می کند.

مثال ۲:

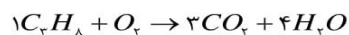
معادله سوختن پروپان

مرحله اول: انتخاب ترکیبی که بیشترین تعداد اتم را دارد و قرار دادن ضریب (۱) برای آن:

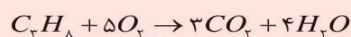


مرحله دوم: با انتخاب ضریب (۳) برای کربن دی اکسید و ضریب (۴) برای H_2O ، تعداد اتم های

کربن و هیدروژن را در دو سمت معادله برابر می کنیم:



مرحله سوم: با انتخاب ضریب (۵) برای اکسیژن در مواد اولیه، تعداد اتم های اکسیژن را برابر می کنیم.



* هنگام موازنه کردن یک واکنش، نباید زیروندهای موجود در فرمول شیمیایی واکنش دهنده ها و فراورده ها را تغییر داد. همچنین ضریب های به کار رفته در معادله موازنه شده باشد کوچک ترین اعداد صحیح (غیر کسری) باشند. در صورتی که ضریب کسری انتخاب شده بود با ضرب کردن ضرایب معلوم در مخرج کسر، تمام ضرایب را به صورت غیرکسری در می آوریم.

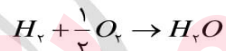
مثال ۳:



مرحله اول: انتخاب ضریب ۱ برای H_2O

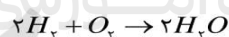
مرحله دوم: برابر کردن تعداد اتم های هیدروژن در دو سمت: $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

مرحله سوم: انتخاب ضریب $\frac{1}{2}$ برای O_2 و برابر کردن تعداد اتم های اکسیژن در دو سمت:



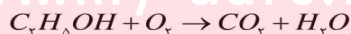
مرحله چهارم: با ضرب کردن تمامی ضرایب در مخرج کسر (۲)، ضرایب را به اعداد غیرکسری

تبدیل می کنیم:



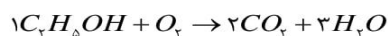
مثال ۴:

www.my-dars.ir

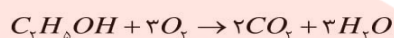


مرحله اول: انتخاب ضریب (۱) برای C_7H_8OH و سپس انتخاب ضرایب مناسب برای CO_2 و

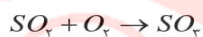
H_2O به جهت برابر شدن مقدار اتم های کربن و هیدروژن:



مرحله دوم: انتخاب ضریب (۳) برای اکسیژن در سمت مواد اولیه:



مثال ۵:



مرحله اول: انتخاب ضریب (۱) برای SO_2 و برابر کردن اتم های گوگرد در دو سمت معادله

واکنش:



مرحله دوم: برای برابری تعداد اتم های اکسیژن، باید ضریب $\frac{1}{2}$ را در سمت مواد اولیه برای

اکسیژن انتخاب کنیم:



مرحله سوم: برای تبدیل ضریب ها به ضریب غیر کسری، باید تمام ضرایب معلو را در مخرج کسر

(۲) ضرب کنیم:



مثال ۶:



مرحله اول: انتخاب ضرایب (۱) برای پیچیده ترین ترکیب و برابر کردن اتم های کربن در دو سمت

معادله:



مرحله دوم: انتخاب ضریب $\frac{3}{2}$ برای N_2 در سمت مواد فراورده به جهت برابری تعداد اتم های

نیتروژن، در دو سمت معادله:



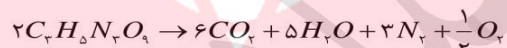
مرحله سوم: ضرب کردن ضرایب معلوم در مخرج کسر به جهت تبدیل ضریب N_2 ، به ضریب غیرکسری:



مرحله چهارم: انتخاب ضریب (۵) برای H_2O



مرحله پنجم: انتخاب ضریب $\frac{1}{2}$ برای O_2 در سمت مواد حاصل و سپس ضرب مخرج کسر (۲) در تمامی ضرایب معلوم:



ترکیب اکسیژن با فلزها و نافلزها

* به واکنش آرام مواد با اکسیژن که تولید اکسید می کند، اکسایش می گوئیم. این واکنش با تولید مقدار نسبتاً کمی انرژی همراه است.

نکته مهم: اگر واکنش سریع باشد و توام با آزاد شدن گرما و نور باشد به آن سوختن می گوئیم.

. اغلب فلزها در طبیعت به صورت خالص نبوده و ترکیب می باشند. بخش قابل توجهی از فلزات به

صورت اکسید وجود دارند. همانند آلومینیم که به صورت ترکیب بوکسیت (Al_2O_3 : آلومینیم

اکسید) و فلز آهن که به صورت هماتیت (Fe_2O_3) در طبیعت وجود دارند.



(ا)



(ب)

شکل ۱۳-۱) سنگ معدن آلومینیم، ب) سنگ معدن آهن

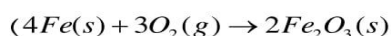
* فلزات کاربرد گسترده ای در زندگی روزانه دارند. برای استفاده از فلزات، ابتدا باید آنها را با صرف انرژی زیاد و در طی یک فرایند نسبتاً طولانی از سنگ معدن استخراج کرد و از آنها برای تولید وسایل مختلف استفاده کرد.

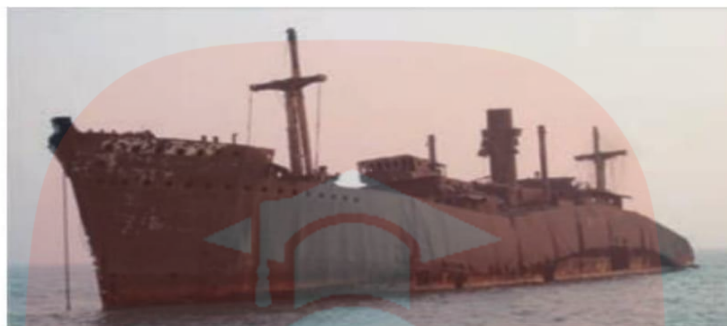
نکته مهم: تولید و خالص سازی فلزات با صرف انرژی همراه است.

* هنگامی که وسایل و دستگاه های فلزی در معرض هوا قرار می گیرند، دچار تغییر شیمیایی شده و دوباره با اکسیژن هوا ترکیب می شوند. زنگ زدن آهن واکنش شیمیایی معروفی است.

* نکات مهم زنگ زدن آهن:

- ۱- زنگ زدن آهن، یک واکنش اکسایش است.
- ۲- در آن آهن با اکسیژن هوا در هوای مرطوب واکنش داده و زنگ آهن قهوه ای تشکیل می دهد.
- ۳- این زنگ یک ترکیب متخلخل است، باعث نفوذ بخار آب و اکسیژن به لایه های زیرین شده و باقی مانده فلز نیز مورد حمله قرار می گیرد.
- ۴- به این ترتیب اکسایش آهن تا جایی پیش می رود که همه فلز به زنگار (زنگ آهن) تبدیل می گردد. زنگار تشکیل شده استحکام لازم را نداشته در اثر ضربه خرد شده و فرو می ریزد.
- ۵- به ترد شدن، خرد شدن و فرو ریختن فلزات در اثر اکسایش خوردگی گفته می شود:





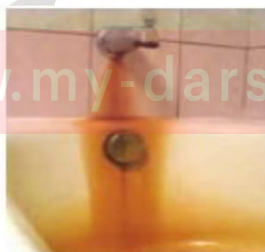
شکل ۱۴- به ترد شدن، خرد شدن و فروریختن فلزها بر اثر اکسایش، خوردگی گفته می‌شود.

فلز آلومینیوم نیز با اکسیژن هوا واکنش داده و به آلومینیوم اکسید تبدیل می‌شود اما اکسید تشکیل شده در برابر خوردگی مقاوم بوده و به همین دلیل از آن برای ساخت در و پنجره های آلومینیومی به جای آن استفاده می‌شود. آلومینیوم اکسید (Al_2O_3) لایه های سفید رنگ و نازک بر روی سطح فلز تشکیل داده و مانع از اکسایش کل فلز می‌گردد. کاربرد آلومینیوم اکسید در تهیه سمباده می‌باشد.

پس نتیجه می‌گیریم که رفتار تمامی فلزات در برابر اکسیژن یکسان نیست.

نکات مهم زنگ آهن و راه از بین بردن آن:

* وجود یون های $Fe^{2+}(aq)$ در آب، که به یون فرو موسوم است، سبب می‌شود تا هنگام چکه کردن شیرهای موجود در منازل، پس از مدتی رسوب قهوه ای که همان زنگ آهن است به وجود بیاید.



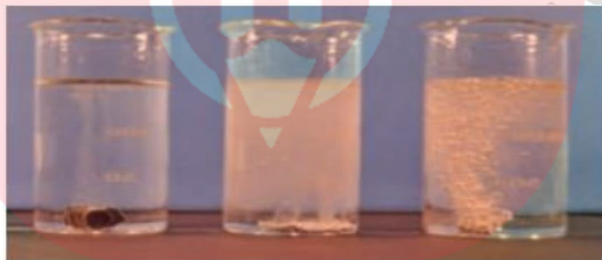
www.my-dars.ir

راه از بین بردن: کافی است پنبه آغشته به آبلیموی تازه یا سرکه (محیط اسیدی) را چند بار به آن بکشیم تا این رسوب قهوه ای رنگ پاک شود.

نکته مهم: سرعت واکنش فلزات با اسیدها متفاوت است.

نکات مسابقه ی واکنش دهی آهن و آلومینیوم و روی با هیدرو کلریک اسید:

* در واکنش سه فلز آهن (Fe)، روی (Zn) و آلومینیوم (Al) در شرایط یکسان (دما و فشار ثابت) با محلول یکسانی از یک اسید همانند هیدروکلریک اسید ($HCl(aq)$) داریم:



۱. واکنش فلز آلومینیوم سریع تر است، زیرا سرعت تولید گاز هیدروژن بیش تر است.



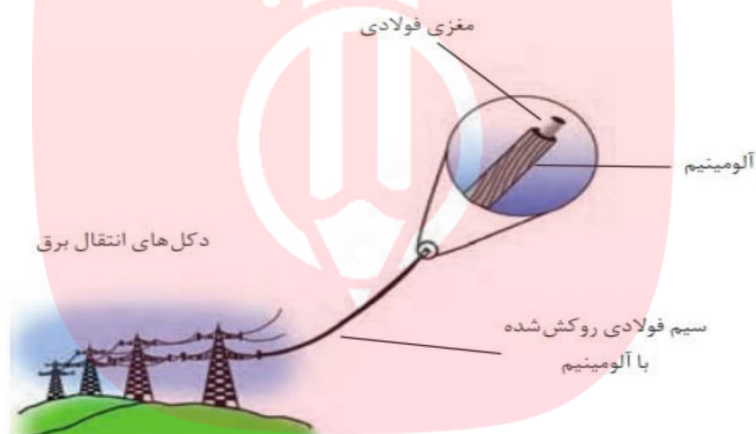
۲. در شرایط یکسان تیغه آلومینیومی زودتر اکسایش می یابد تا تیغه آهنی، زیرا فلز آلومینیوم واکنش پذیرتر از آهن است.

۳. اکسید آلومینیوم (Al_2O_3)، جامدی با ساختار متراکم و پایدار است. به همین دلیل با وجود آنکه آلومینیوم سریع تر از آهن اکسید می شود اما اکسید آلومینیوم تشکیل شده پایدار بوده و به عنوان یک محافظ عمل کرده و مانع از اکسایش بقیه قطعه آلومینیومی می شود. به همین جهت قطعات آلومینیومی در مقابل خوردگی مقاوم تر می باشند.

۴. فلز روی نیز کمترین واکنش پذیری را در این شرایط از خود نشان می دهد.

پس اولاً: آلومینیوم سریعتر با اسید واکنش می دهد، ثانیاً زودتر اکسایش می یابد و اکسید آن در مقابل خوردگی مقاوم است.

نکات مربوط به سیمهای انتقال برق:



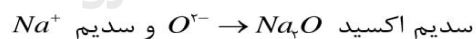
- ۱- سیمهای انتقال برق فشار قوی باید ضخیم و مقاوم و دارای رسانایی زیاد باشند.
- ۲- در برخی کشورها این سیم ها را از فولاد و آلومینیوم می سازند به طوری که رشته درونی آنها از فولاد و روکش آنها از آلومینیوم است.
- ۳- هر چه ضخامت سیم کم تر باشد، مقاومت آن در برابر جریان الکتریکی بیش تر است.
- ۴- روکش این سیم ها را از آلومینیوم می سازند. دلیل اینکه تمام سیم از آلومینیوم ساخته نمی شود رسانایی الکتریکی کم تر آلومینیوم است که باعث اتلاف انرژی الکتریکی می شود.
- ۵- آلومینیوم انعطاف پذیری بسیار زیادی دارد، به همین دلیل در سیم های انتقال برق فشار قوی باید از هسته های فولادی استفاده شود.
- ۶- رسانایی مس (Cu) بیش تر از آلومینیوم است اما به دلیل وزن کم تر و قیمت پایین تر بهتر است تا از روکش آلومینیومی به جای روکش مس استفاده شود.

۷- چگالی آلومینیم ($2/7 g.cm^{-3}$) بسیار کم تر از چگالی آهن ($7/8 g.cm^{-3}$) می باشد. به همین دلیل اگر کابل ها تنها از جنس فولاد باشند باید تعداد دکل ها به هم نزدیک تر و تعداد پایه های فلزی بیش تر شود تا بتواند تحمل وزن بالای فولاد را بکند.

نکته طلایی: برخی فلزات همانند آهن، ضمن واکنش با اکسیژن، دو نوع اکسید تولید می کنند. در ترکیب آهن با اکسیژن، ابتدا FeO (آهن II) اکسید) تولید شده و سپس ترکیب این ماده با اکسیژن تولید Fe_2O_3 (آهن III) اکسید) می کند.

نام گذاری و فرمول نویسی برخی اکسیدهای فلزی

اکسیدهای فلزی، ترکیب های یونی می باشند که برای نوشتن فرمول آنها، نماد کاتیون را در سمت چپ و نماد آنیون را در سمت راست می گذاریم، سپس بار هر یون به صورت زیروند (اندیس) برای ذره مقابل در نظر گرفته می شود. اگر زیروندها قابل ساده شدن باشند، باید ساده شوند. اگر یک فلز بیش از یک نوع اکسید داشته باشد بار کاتیون فلزی را بر حسب اعداد رومی جلوی نام فلز قرار می دهیم.



با توجه به جدول کاتیون و آنیون های زیر، می توان نام و فرمول شیمیایی برخی ترکیب های شیمیایی را بیان کرد:

کاتیون	K^+	Ca^{2+}	Al^{3+}	Cr^{2+}	Cr^{3+}
نام	پتاسیم	کلسیم	آلومینیم	کروم (II)	کروم (III)

آنیون	Cl^-	Br^-	F^-	S^{2-}
نام	کلرید	برومید	فلوئورید	سولفید

$Al^{3+}, F^- \rightarrow AlF_3$ آلومینیم فلوئورید:

$Ca^{2+}, O^{2-} \rightarrow Ca_2O_2 \rightarrow CaO$ کلسیم اکسید:

$Cu^+, Br^- \rightarrow CuBr$ مس (I) برومید:

$K^+, S^{2-} \rightarrow K_2S$ پتاسیم سولفید:

$Cr^{3+}, Cl^- \rightarrow CrCl_3$ کروم (III) کلرید:

$Cr^{3+}, S^{2-} \rightarrow Cr_2S_3 \rightarrow CrS$ کروم (II) سولفید:

$Cr^{3+}, O^{2-} \rightarrow Cr_2O_3$ کروم (III) اکسید:

* برخی رنگ های اشاره شده در کتاب درسی برای ترکیب های یونی مطابق جدول زیر است:

نام	مس (II) کلرید	مس (I) کلرید	آهن (II) کلرید	آهن (III) کلرید
فرمول	$CuCl_2$	$CuCl$	$FeCl_2$	$FeCl_3$
رنگ	آبی	سبز	سبز روشن	زرد



نام و فرمول شیمیایی اکسیدهای نافلزی

تنها فلزات نیستند که با اکسیژن واکنش می دهند. نافلزات نیز چنین ویژگی را دارند و به اکسید نافلزی تبدیل می شوند. در نام گذاری اکسیدهای نافلزی و دیگر ترکیبات مولکولی (ترکیباتی که شامل اتم های نافلز می باشند)، ابتدا تعداد و نام عنصری گفته می شود که در سمت چپ فرمول شیمیایی نوشته می شود (اغلب اتمی که در سمت چپ نوشته می شود اتم مرکزی است و سایر اتم ها با یک، دو یا سه پیوند به آن متصل اند)، سپس تعداد و نام عنصر دوم را با پسوند «ید» می نویسیم. جدول پیش وندهای تعدادی به صورت زیر است:

تعداد	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷	۸	۹	۱۰
نام بیش وند	مونو	دی	تری	تترا	پنتا	هگزا	هپتا	اکتا	نونا	دکا

NO_2	نیتروژن دی اکسید	CS_2	کربن دی سولفید	SO_2	گوگردی اکسید
N_2O_4	دی نیتروژن تترا اکسید	CCl_4	کربن تتراکلرید	N_2O_5	دی نیتروژن پنتا اکسید
SO_3	گوگرد تری اکسید	PBr_3	فسفر تری برومید	P_4O_{10}	تترافسفر دکا اکسید
CO	کربن مونواکسید	$SiCl_4$	سیلیسیم تتراکلرید		
CO_2	کربن دی اکسید	NO_2	نیتروژن دی اکسید		
N_2O_3	دی نیتروژن تری اکسید	NF_3	نیتروژن تری فلئوئورید		

* در نام گذاری ترکیب های مولکولی از لفظ «مونو» در ابتدا استفاده نمی کنیم:

گوگرد دی اکسید: SO_2 و کربن مونواکسید: CO

رسم ساختار لوپیس در ترکیب های مولکولی

۱- تعیین اتم مرکزی و طرز قرار گرفتن اتمهای پیرامون اتم مرکزی: اتم کربن مرکزی است.

☞ **نکته:** اتم مرکزی اتمی است که الکترونگاتیویته کمتر و تعداد کمتری دارد. اتم **H** هیچ وقت اتم مرکزی قرار نمی گیرد، و اتم های هالوژنها هم معمولاً به عنوان مرکزی وجود ندارند.
 ✓ اتم مرکزی را به یکی از روشهای زیر، مشخص می کنیم:
 ۱- اتمی که تعداد کمتری دارد، معمولاً مرکزی است. به طور مثال، در SO_3 اتم **S** مرکزی است.
استثناء: در مولکول N_2O یکی از اتمهای **N** مرکزی است.
 ۲- اگر تعداد برابر بودند اتمی که شماره ی گروه کمتری دارد، به طور مثال در HCN ، اتم **C** که شماره ی گروه کمتری از **N** دارد، اتم مرکزی است.
چند مثال خاص: در مولکولهای **HOI, HOBr, HOF, HClO** اتم **O** مرکزی است.

☞ **نکته:** اتم **H**، اتمهای فلزی و عنصرهای گروه ۱۳ از قاعده هشت تایی شدن مستثنی هستند.

* تعداد الکترون های ظرفیتی اتم هایی که می توانند در نقش اتم مرکزی پیوند کووالانسی تشکیل بدهند مطابق جدول زیر و برابر شماره گروه اصلی عنصر است. (عناصر واسطه (گروه ۳ تا

۱۲) پیوند کووالانسی نمی دهند)

شماره گروه	۱	۲	۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷
گروه اصلی	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷
تعداد الکترون ظرفیتی	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷
عناصر	H	Be	B	C	N	O	F
			Al	Si	P	S	Cl
							Br
							I

www.my-dars.ir

✓ روش ترسیم و تشخیص ساختارهای مولکولها در کنکور

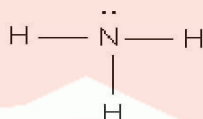
گام اول: اتم مرکزی به طریق گفته شده مشخص کرده و الکترونها ی لایه ظرفیت آنرا دور آن

می چینیم:

مثال:



نکته اول: اگر در اطراف اتم مرکزی هالوژن یا هیدروژن داشته باشیم آنها را با پیوند یگانه به اتم مرکزی متصل می‌کنیم.

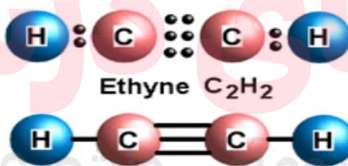


نکته دوم: اگر در اطراف اتم مرکزی هم الکترون منفرد و هم جفت الکترون ناپیوندی داشته باشیم، و هالوژن به مقدار کافی داشته باشیم، ابتدا الکترونها منفرد با هالوژنها پیوند یگانه کوالانسی داده و در مرحله بعد هالوژنها با برانگیخته کردن جفت الکترونها ناپیوندی آنها را شکسته و دو پیوند یگانه کوالانسی نیز با آنها تشکیل می‌دهند:



توجه: برانگیخته کردن الکترونها ناپیوندی فقط و فقط از هالوژنها بر می‌آید.

نکته سوم: اگر بیش از یک اتم نقش اتم مرکزی را داشت، ابتدا اتمهای کناری را به اتم مرکزی متصل نموده و در مرحله بعد دو اتم مرکزی را به نحوی که قاعده اکتت رعایت شود با پیوندهای یگانه یا دو گانه یا سه گانه بهم متصل می‌کنیم:



گام دوم: اکسیژن و گوگرد به دو صورت در اطراف اتم مرکزی رفتار می‌کنند: الف) اگر اتم مقابل الکترون منفرد داشته باشد با دو الکترون منفرد خود یک پیوند دوگانه را با آن تشکیل می‌دهند:

مثلا در مولکول CS_2 مشخص است که اتم مرکزی بر اساس موارد گفته شده کربن است که آرایش الکترونها لایه‌ی والانس آن دارای الکترونها منفرد است .



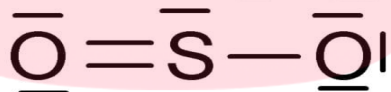
بنابراین دو اتم اکسیژن با برقراری دو پیوند دوگانه کوالانسی به آن متصل می‌شوند:



ب) اگر اتم مقابل جفت الکترون ناپیوندی داشته باشد با جفت کردن دو الکترون منفرد خود یک اوربیتال خالی برای پذیرش پیوند داتیو می‌سازند:
مثلا در مولکول اتم مرکزی گوگرد است که دارای الکترونهاى منفرد در کنار الکترونهاى ناپیوندی است:



بنابراین ابتدا پیوندهای دوگانه میان اکسیژن و یا گوگرد با آن تشکیل و در ادامه پیوند داتیو تشکیل می‌شود:



نکته: اگر اتم مرکزی هم الکترون منفرد و هم ناپیوندی داشت ابتدا پیوندهای دوگانه میان اکسیژن و یا گوگرد با آن تشکیل و در ادامه پیوند داتیو تشکیل می‌شود.

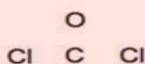
گام سوم: اگر در اطراف اتم مرکزی اکسیژن یا گوگرد به همراه هالوژن و هیدروژن داشتیم، ابتدا هالوژن و هیدروژنها را با پیوند یگانه کوالانسی به اتم مرکزی متصل کرده و اگر اتم مرکزی الکترون منفرد داشت ، اکسیژن یا گوگرد را با پیوند دوگانه به آن وصل می‌کنیم و اگر اتم مرکزی جفت الکترون ناپیوندی داشت ، اکسیژن و یا گوگرد را با پیوند داتیو به اتم مرکزی متصل می‌کنیم.

www.my-dars.ir

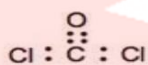
1) The total number of valence electrons in COCl₂ is 24.

note: C has 4, O has 6, and each Cl has 7 valence electrons
 $4 + 6 + 7 \times 2 = 24$

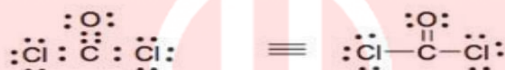
2)



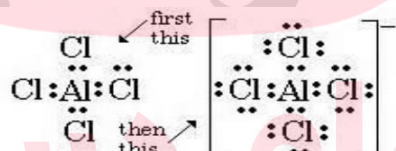
3)



4)



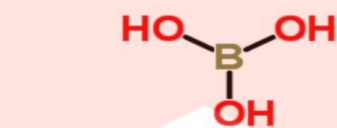
گام چهارم: برای رسم ساختار لوویس یونها، بار منفی را به اتم الکترونگاتیوتر و بار مثبت را به اتم با الکترونگاتیویته کمتر می‌دهیم و کلاً همانطور که قبلاً اشاره شد بار کل مولکول را در داخل کروشه قرار می‌دهیم:



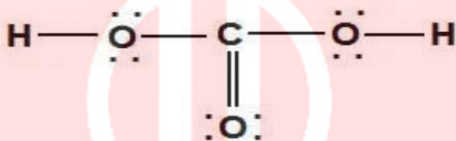
گام پنجم: برای رسم ساختار اسیدهای اکسیژن دار (اکسی اسیدها)، ابتدا اتم مرکزی را تعیین کرده و سپس به تعداد هیدروژنهای اسیدی گروه OH به اتم مرکزی وصل می‌کنیم. اگر بازم اکسیژنی باقی ماند، به اتم مرکزی نگاه می‌کنیم. اگر الکترون منفرد داشت اکسیژن مورد نظر را با پیوند دوگانه به آن وصل می‌کنیم و اگر جفت الکترون ناپیوندی داشت اتصال را از طریق پیوند داتیو انجام می‌دهیم:
مثال:

www.my-dars.ir





H_3BO_3 (Boric acid)



Carbonic acid (H_2CO_3)

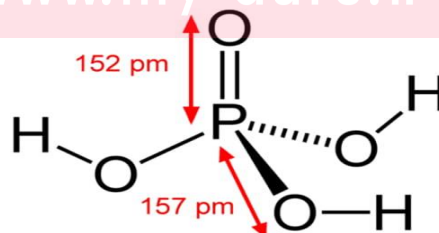
نکته طلایی: هیدروژن اسیدی هیدروژنی است که به اتمهای الکترونگاتیو مثل N ,F , Cl ,Br متصل باشد. I ,S ,O متصل باشد.

گام ششم: برای رسم اکسی اسیدهای فسفر باید بدانیم تعداد هیدروژنهای اسیدی برابر تعداد اکسیژنهای آنها منهای یک است. سپس اتم مرکزی را تعیین کرده و سپس به تعداد هیدروژنهای اسیدی گروه OH به اتم مرکزی وصل می کنیم. اگر بازم اکسیژنی باقی ماند، به اتم مرکزی نگاه می کنیم. اگر الکترون منفرد داشت اکسیژن مورد نظر را با پیوند دوگانه به آن وصل می کنیم و اگر جفت الکترون ناپیوندی داشت اتصال را از طریق پیوند داتیو انجام می دهیم. در صورتی که هیدروژن باقی ماند با یک پیوند یگانه کوالانسی به اتم مرکزی متصل می شود:

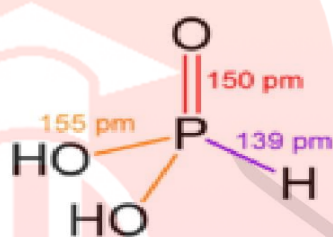
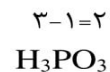
دارای ۳ هیدروژن اسیدی است. $4 - 1 = 3$



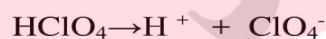
www.my-dars.ir



دارای دو هیدروژن اسیدی است.



گام هفتم: برای رسم بنیانهای (به ساختارهای باقیمانده از یک اسید در اثر جدا شدن هیدروژنهای اسیدی بنیان گفته می‌شود) اسیدهای اکسیژن دار ابتدا هیدروژن یا هیدروژنهای اسیدی را جدا کرده و به تعداد آنها بار منفی به بنیان می‌دهیم. سپس از قوانین بالا برای ترسیم ساختار لوویس استفاده می‌کنیم:



در رسم ساختار لوویس، نمایش پیوند دوگانه بر پیوند سه گانه مقدم است.

* تعداد الکترون های ظرفیتی اتم هایی که می توانند در نقش اتم مرکزی پیوند کووالانسی تشکیل بدهند مطابق جدول زیر و برابر شماره گروه اصلی عنصر است. (عناصر واسطه (گروه ۳ تا ۱۲) پیوند کووالانسی نمی دهند)

شماره گروه	۱	۲	۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷
گروه اصلی	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷
تعداد الکترون ظرفیتی	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷

عنصر	H	Be	B	C	N	O	F
			Al	Si	P	S	Cl
							Br
							I

نکات طلایی:

۱- برای محاسبه ی مجموع الکترونیهای ظرفیتی از رابطه ی زیر استفاده می شود:
بار روی ترکیب - تعداد هر عنصر در ترکیب ضربدر شماره گروه آن = مجموع الکترونیهای ظرفیتی

مثال: $CO_2 = 1C + 2O = 4 + 2(6) = 16e$ مجموع الکترونیهای ظرفیتی

۲- روش محاسبه تعداد کل الکترونیهای موجود در یک ترکیب شیمیایی :

[تعداد اتمهای غیر هیدروژن × ۸] + [تعداد اتمهای هیدروژن × ۲] = تعداد کل الکترونها

۲۴ = الکترونیهای به کاررفته در CO_2

خواص اکسیدهای فلزی و نافلزی

اکسیدهای فلزی و نافلزی کاربردهای فراوانی در زندگی دارند. پس لازم است به تفصیل پیرامون نکات کلیدی این ترکیبات بسیار مهم صحبت کنیم.

نکات کلیدی اکسیدهای فلزی و نافلزی:

۱- حل شدن اکسیدهای فلزی در آب باعث بازی شدن محیط می شوند ($PH > 7$) و حل شدن

اکسیدهای نافلزی در آب، محیط را اسیدی خواهد کرد ($PH < 7$).

۲- کلسیم اکسید (CaO): یک اکسید فلزی، یا همان آهک است. برخی کشاورزان برای افزایش

بهره وری خاک این ترکیب را استفاده می کنند زیرا سبب می شود که مقدار و نوع مواد معدنی در

دسترس گیاه تغییر کند. افزودن این ماده به آب دریاچه ها برای کنترل میزان اسیدی بودن آن

(کاهش اسیدی بودن آب) می باشد. زندگی آبزیان به میزان اسیدی بودن آب وابسته است.



شکل ۱۵- افزودن آهک به زمین‌های کشاورزی و دریاچه‌های اسیدی

۳- کربن دی اکسید (CO_2)، یک اکسید نافلزی و اسیدی است. با افزایش مقدار آن در هواکره، مقدار بیش تری از آن در آب دریاها و اقیانوس‌ها حل شده و خاصیت اسیدی آب افزایش می‌یابد. مرجان‌ها گروهی از کیسه تنان که اسکلت آهکی دارند و اگر در آبی که میزان کربن دی اکسید بالایی دارند قرار بگیرند، از بین خواهند رفت.



شکل ۱۶- با افزایش مقدار کربن دی‌اکسید در هواکره، بخش زیادی از آن در آب دریاها و اقیانوس‌ها حل می‌شود. به این ترتیب خاصیت اسیدی آب افزایش می‌یابد و زندگی آبزیان به خطر می‌افتد.

www.my-dars.ir

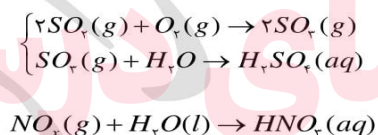
۴- نیتروژن دی اکسید (NO_2) و گوگرد دی اکسید (SO_2): اکسیدهای نافلزی و اسیدی می‌باشند. آلاینده‌هایی که از سوختن سوخت‌های فسیلی وارد هواکره شده و در نهایت به زمین باز می‌گردند. هنگام بارش در آب حل شده و به صورت محلولی با خاصیت اسیدی چشمگیر به زمین فرو می‌ریزند که همان بارش باران اسیدی است.

* باران اسیدی، اثر جبران ناپذیری بر جنگل ها، باغ های میوه و زندگی آبزیان دارد. با تغییر میزان اسیدی بودن آب به بافت های جانداران آسیب وارد می شود. آثار مخرب باران اسیدی بر روی پوست، دستگاه تنفس و چشم ها به سرعت قابل تشخیص است و گاهی باعث خشک شدن و ترک خوردگی پوست بدن می شود. محیط اسیدی لکه های قهوه ای رنگ در برگ درختان ایجاد می کند.



• اثر هیدروکلریک اسید بر روی برگ گیاه

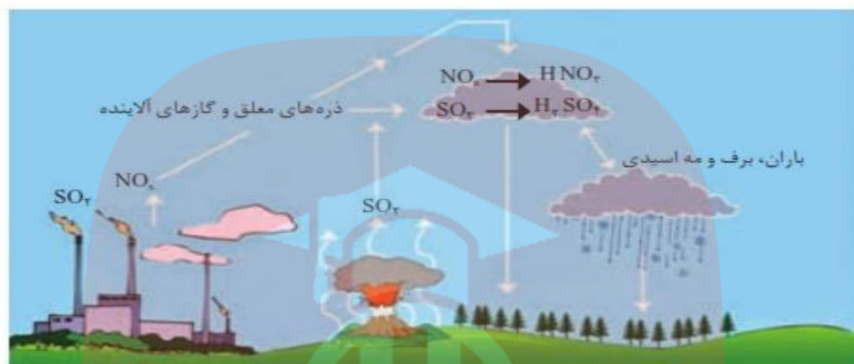
* مطابق واکنش های زیر، نحوه تولید باران اسیدی بیان می شود:



www.گروه آموزشی عصر ir

ASR_Group@outlook.com

@ASRschool2



شکل ۱۷- روند تولید باران اسیدی



شکل ۱۸- برخی از آثار باران اسیدی. تغییر pH آب در زندگی جانداران آثار جبران ناپذیری برجای می‌گذارد.

نکته طلایی: برای خنثی شدن خاک اسیدی به آن، گرد آهک (CaO) و برای خنثی شدن خاک بازی به آن پودر گوگرد می‌افزایند.

* از گچ و سیمان به مقدار زیادی در ساختمان سازی استفاده می‌شود. در جایی که بتن تهیه شده با مقدار زیادی سیمان با گچ باقی می‌ماند، تا مدت‌ها گیاهی رشد نمی‌کند. دلیل این امر این است که سیمان و گچ، هر دو محیط را بازی کرده (سیمان ترکیبی از مواد آهکی است) و به دلیل عدم امکان نفوذ رطوبت به خاک، مانع از رشد گیاه می‌شود.

* افزودن مقداری آهک به آب باعث بازی شدن محیط شده و کاغذ پی‌اچ را به رنگ آبی در می‌آورد. همچنین افزودن منیزیم اکسید (MgO) و سدیم اکسید (Na_2O) که اکسیدهای فلزی یا بازی هستند نیز به آب باعث تغییر رنگ کاغذ پی‌اچ به آبی خواهد شد. در حالی که قرار دادن کاغذ

پی اچ در آب گاز دار (مخلوط آب و کربن دی اکسید) که محیط اسیدی به وجود می آورد باعث تغییر رنگ کاغذ پی اچ به قرمز خواهد شد.

* در دمای $25^{\circ}C$ و برای مشخص کردن محیط اسیدی، بازی یا خنثی از معیاری به نام P_H استفاده می شود. برخی از ترکیبات و P_H آن ها عبارتند از:

۱- محیط اسیدی قوی : اسید معده و آب باتری خودرو $P_H = 0-1$

۲- محیط اسیدی نسبتاً قوی مثل آب گوجه فرنگی و قهوه $P_H = 4-6$

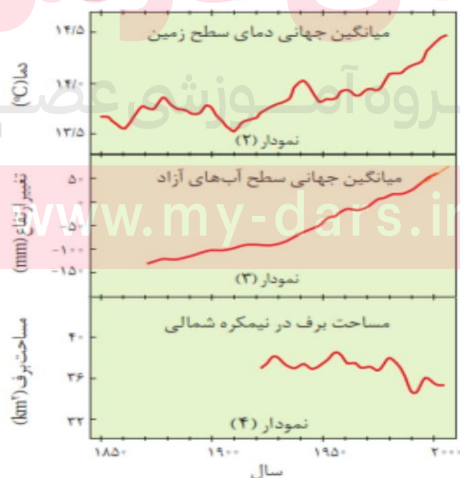
۳- محیط خنثی مثل آب خالص $P_H = 7$

۴- محیط نسبتاً بازی: شربت معده و آمونیاک محلول $P_H = 9-11$

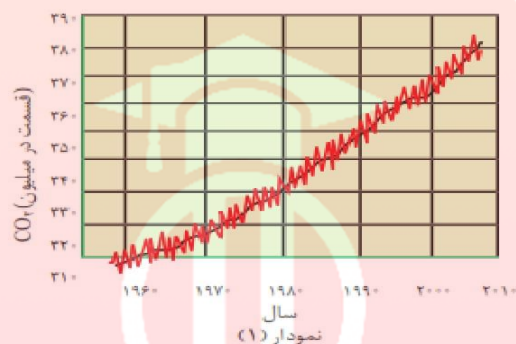
۵- محیط بازی قوی مثل محلول باز کننده ی لوله ها و محلول تمییز کننده ی اجاق $P_H = 12-14$

چه بر سر هواکره می آوریم؟

دانشمندان با استفاده از بالون های هواشناسی، ماهواره ها، کشتی های اقیانوس پیما و گویچه های شناور در دریاها که مجهز به حسگرهای دما می باشند پیوسته دمای کره زمین را رصد می کنند. در طی صد سال گذشته میانگین دمای کره زمین افزایش یافته و شرایط آب و هوایی در نقاط گوناگون زمین تغییر کرده است.



سالانه میلیاردها تن کربن دی اکسید (CO_2) به هوا کره وارد می شود (به ویژه در طی صد سال اخیر).



اثرات مخرب این پدیده عبارت است از:

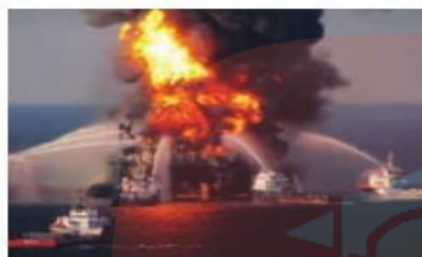
- ۱- باعث بالا آمدن سطح دریاها،
- ۲- افزایش میانگین دمای کره زمین
- ۳- پایین آمدن مساحت برف در نیم کره شمالی

پیش بینی می شود که دمای کره زمین تا سال ۲۱۰۰ بین $1/8$ تا 4 درجه سلسیوس افزایش یابد. به دلیل جابه جایی کربن دی اکسید در هوا کره، تولید آن در یک منطقه می تواند هوای شهرهای دیگر را نیز آلوده کند.

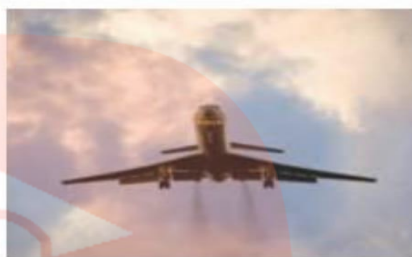
بر اساس شواهد، فصل بهار در نیم کره شمالی زمین، نسبت به ۵۰ سال گذشته در حدود یک هفته زودتر آغاز می شود که دلیل اصلی آن افزایش دمای کره زمین است.

نکات کلیدی مربوط به کربن دی اکسید و رد پای آن در طبیعت:

- ۱- کربن دی اکسید مهمترین گاز گلخانه ای است و نقش مهمی در آب و هوای کره زمین دارد.
- ۲- در طی صد سال گذشته با تحول صنعتی، تولید فراورده ها در مقیاس صنعتی و انبوه، نیاز بیشتر به انرژی الکتریکی و گسترش صنعت حمل و نقل، باعث مصرف بی رویه سوخت های فسیلی شده و حجم بسیار زیادی کربن دی اکسید وارد هوا کره می شود.



(ا)



(ب)

شکل ۱۹-۱) آتش سوزی در سکوهاى نفتى و (ب) سوزاندن سوخت فسئلى در هوايماها، حجم انبوهى کربن دى اکسید تولید مى کند.

۳-ردپای کربن دى اکسید به مفهوم بررسی تمام راه هایی است که از طریق آنها این گاز وارد هواکره می شود.

۴- این ردپا نشان می دهد که در تولید یک محصول یا در اثر انجام یک فعالیت چه مقدار گاز کربن دى اکسید تولید می شود.

۵- هر چه در اثر انتخاب سبک زندگی انسان، کربن دى اکسید بیش تری وارد طبیعت شود، ردپای ایجاد شده سنگین تر و اثر آن ماندگارتر است و زمان لازم برای تعدیل این اثر به وسیله فرایندهای طبیعى بیش تر است.

۶- هر چه در سبک زندگی انتخاب شده، نوع وسایلی که در زندگی استفاده می کنیم، غذایی که خورده می شود و وسایل گرمایشی مورد مصرف، استفاده از انرژی الکتریکی و سوخت های فسئلی بیش تر باشد، میزان ورود کربن دى اکسید به هواکره بالاتر است.

۷- طبیعت به کمک گیاهان، کربن دى اکسید را مصرف می کند. به همین دلیل یکی از راهکارهای کاهش ردپای کربن دى اکسید، کاشت و مراقبت از درختان و ایجاد کمربندهای سبز در شهرها می باشد. یک درخت تنومند سالانه ۵۰ کیلوگرم کربن دى اکسید را مصرف می کند.

نکته طلایی: در اثر سوزاندن سوخت های فسئلی، علاوه بر کربن دى اکسید گازهای C_xH_y و NO و NO_2 و SO_2 نیز وارد هواکره می شود. افزایش این مواد در هواکره علاوه بر ایجاد بوی بد در

شهرها، باعث سوزش چشم، سردرد، تهوع و ایجاد انواع بیماری های تنفسی همانند سرطان ریه می شود.

استفاده از درختان برای کاهش و تعدیل میزان کربن دی اکسید با توسعه ی کمربند سبز در اطراف شهرها و کارگاهها یکی از بهترین راهکارها در این زمینه به شمار می رود. به جدول زیر که رابطه ی قطر درخت با میزان مصرف کربن دی اکسید است توجه ویژه ای کنید.

میانگین قطر درخت (سانتی متر)	≤ 3	4-7	8-13	14-21	22-28	29-34	≥ 35
مقدار کربن دی اکسید مصرفی (کیلوگرم در سال)	1/0	4/4	9/4	19/1	34/6	55/3	92/7

مثال کلیدی:

- پیش بینی کنید برای از بین بردن ردپای کربن دی اکسید ناشی از سوخت خودروی خانواده شما چند درخت با قطر 22-28 سانتی متر لازم است؟ مقدار کربن دی اکسید تولید شده به ازای هر یک کیلومتر مسافت طی شده با خودرو را برابر با 25° گرم در نظر بگیرید. (البته یادتان باشد اگر امروز یک نهال بکارید، حداقل 2° سال طول می کشد تا به یک درخت تنومند تبدیل شود).

اثر گلخانه ای

گلخانه ها زمینهای کشاورزی ویژه ای ای هستند که دور تا دور آنها تا ارتفاع معینی از پلاستیکهای شفاف پوشانده شده است. کشت در این مکانها بصورت چهار فصل است. تغییرات دما در طول شبانه روز در گلخانه ها در قیاس با دمای بیرون در نمودارهای زیر آمده است.



مراحل اثر گلخانه ای:

- ۱- نور خورشید پس از عبور از هواکره با مولکول ها و دیگر ذره های موجود در آن برخورد کرده و تنها بخشی از آن به سطح زمین می رسد.
- ۲- طی این فرآیند زمین گرم شده و همانند یک جسم داغ از خود پرتوهای الکترومغناطیسی منتشر می کند.
- ۳- پرتوهایی که از زمین به سمت هواکره باز می گردد، انرژی کم تر و طول موج بلندتر از پرتوهای دریافتی دارد.
- ۴- پرتوهای ساطع شده از زمین توسط گازهای موجود در هواکره (همانند CO_2 و H_2O و...) جذب شده و دوباره با انرژی کم تر (طول موج بیش تر) به زمین باز می گردند.
- ۵- ادامه این روند باعث گرم شدن هواکره می شود. افزایش گازهای گلخانه ای در هواکره باعث می شود تا دمای هواکره بیش تر بالاتر برود.

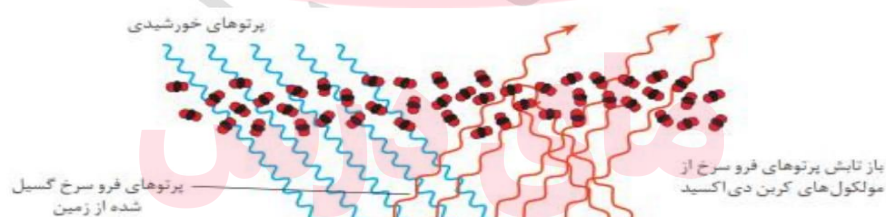
نتایج و نکات مهم اثر گلخانه ای:

۱. تمامی انرژی تأیید شده از خورشید به سطح زمین نمی رسد زیرا توسط لایه های فوقانی هواکره جذب شده و تنها بخشی از آن به زمین خواهد رسید.
۲. بخش کوچکی از پرتوهای خورشید که وارد جو زمین می شوند توسط گازهای موجود در هواکره و بخش بزرگی از آنها توسط زمین جذب می شود.

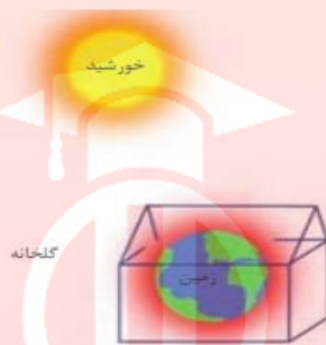
۳. زمین قسمت بزرگی از پرتوهای دریافتی را به صورت تابش فروسرخ دوباره از دست داده و به فضا باز می گرداند.

۴. گازهای گلخانه ای مانع از خروج کامل پرتوهای گرمایی بازتابش شده از زمین می گردند.

۵. مولکول های کربن دی اکسید (مهمترین گاز گلخانه ای) با بازتابش دوباره پرتوهای گسیل شده از زمین، طول موج آنها را بیش تر و انرژی آنها را کم می کنند.



نکته طلایی* در صورتی که هواکره در اطراف زمین وجود نداشت، عاملی برای نگهداری گرمای دریافت شده از خورشید در جو زمین نموده و میانگین دمای زمین به $18^{\circ}C$ - کاهش می یافت.



شیمی سبز، راهی برای محافظت از هواکره

شیمی سبز، شاخه ای از علم شیمی که در آن شیمیدان ها در جستجوی فرایندها و فرآورده هایی برای بالا بردن کیفیت زندگی با بهره گیری از منابع طبیعی هستند.

بالا بردن کیفیت زندگی با بهره گیری از منابع طبیعی در حوزه ی شیمی سبز است.

هدف اصلی شیمی سبز: محافظت از طبیعت و کاهش با توقف تولید یا مصرف موادی که ردپاهای سنگینی در کره زمین باقی می گذارد. سوخت سبز، استفاده از پلاستیکهای سبز، کاهش کربن دی اکسید مصرفی، دفن کردن کربن دی اکسید و بالا بردن کیفیت سوخت و کاهش مصرف سوختهای فسیلی از مهمترین اهداف شیمی سبز به شمار می رود که به تفصیل در نکات بعد به آن

می پردازیم.

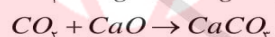
www.my-dars.ir

نکته طلایی سوخت سبز:

این سوخت دارای C و H و O است که از پسماندهای گیاهی (سویا، نیشکر و دانه های روغنی) تولید شده، زیست تخریب پذیر است و به وسیله موجودات ذره بینی به مواد ساده تر تجزیه می شود (همانند اتانول و روغن های گیاهی).

راهکار کاهش کربن دی اکسید مراکز صنعتی:

کاهش کربن دی اکسید: CO_2 تولید شده در نیروگاه ها و مراکز صنعتی را با منیزیم اکسید یا کلسیم اکسید (آهک) واکنش می دهند.



نکته مربوط به پلاستیکهای سبز:

این پلاستیکها زیست تخریب پذیر بوده، پلیمرهایی بر مبنای مواد گیاهی (مانند نشاسته) هستند، در ساختار خود دارای اتم اکسیژن می باشند، در زمان نسبتاً کوتاهی تجزیه شده به طبیعت باز می گردند.



نکات مربوط به دفن کربن دی اکسید:

به جای رها کردن CO_2 در هواکره، آن را در مکان های عمیق و امن در زیر زمین ذخیره می کنند (همانند سنگ های متخلخل در زیرزمین، میدان های گازی قدیمی و چاه های قدیمی نفت)



در کنار موارد بالا اعمال استانداردهایی چون یورو پنج در حوزه ی عملکرد خودروها و اعمال محدودیتهای بسیار سختگیرانه در کنترل و محدود سازی آلاینده های خروجی از اگزوز خودروها منجر به تولید خودروهای با کیفیت می شود که در کنار سوختههای با اکتان بالا میزان آلاینده ها را به نحو چشمگیری کنترل می کند.

تولید خودرو و سوخت با کیفیت بسیار خوب باعث تولید آلاینده های کم تری در هواکره می شود.

نکات کلیدی گاز هیدروژن

۱. فراوان ترین عنصر در جهان، به صورت ترکیب های گوناگون وجود دارد، همانند سوخت های فسیلی می تواند با اکسیژن سوخته و تولید نور و گرما بکند.
۲. گاز هیدروژن معایب سوخت های فسیلی را نداشته، نسبت به بنزین و زغال سنگ آلاینده ای کم تر می دهد.

۳. تولید، حمل و نقل و نگهداری هیدروژن بسیار پرهزینه است. تولید این گاز می تواند از منابع تجدیدناپذیر (همانند سوخت های فسیلی)، منابع تجدیدپذیر (الکترولیز) و از طریق گاز طبیعی باشد.

۴. علی رغم برخی مشکلات در تولید و نگهداری گاز هیدروژن، به دلیل حجم بسیار کم تر آلاینده های تولیدی از سوختن آن و حفظ منابع طبیعی چون سوخت های فسیلی، برخی از کشورها در جهت توسعه پایدار، سرمایه گذاری های هنگفتی برای تولید هیدروژن می کنند.

جدول مقایسه ای میان چهار سوخت متداول در دنیا

نام سوخت	بنزین	زغال سنگ	هیدروژن	گاز طبیعی
گرمای آزاد شده به ازای یک گرم کیلوژول	۴۸	۳۰	۱۴۳	۵۴
فرآورده های سوختن	CO ₂ , CO ₂ , H ₂ O	CO, CO ₂ , H ₂ O, SO ₂	H ₂ O	CO, CO ₂ , H ₂ O
قیمت (ریال به ازای یک گرم)	۱۴	۴	۲۸۰۰	۵

بیشترین مقدار انرژی و قیمت به ازای یک گرم : هیدروژن

کمترین مقدار انرژی و قیمت به ازای یک گرم : زغال سنگ

مقایسه انرژی به ازای یک گرم:

هیدروژن < گاز طبیعی < بنزین < زغال سنگ

مقایسه ی قیمت به ازای یک گرم:

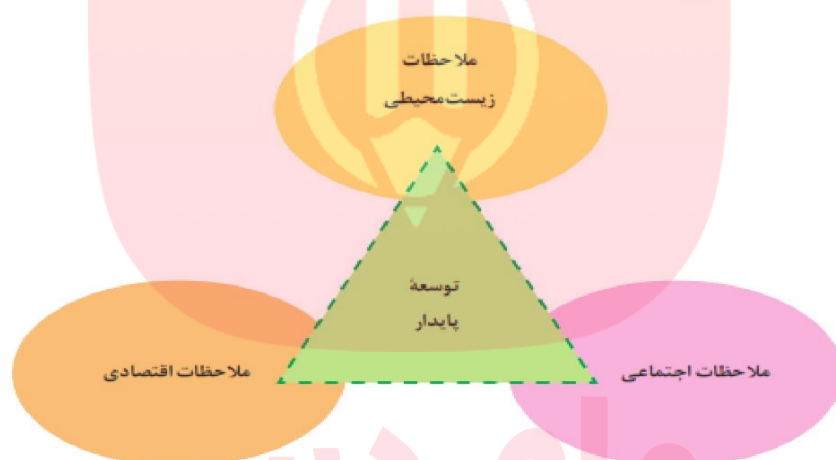
هیدروژن < بنزین < گاز طبیعی < زغال سنگ

مفهوم توسعه ی پایدار:

توسعه پایدار به مفهوم این است که در تولید یک فرآورده باید تمام هزینه های اقتصادی، اجتماعی و زیست محیطی در نظر گرفته شود. (مطابق بحث توسعه پایدار اگر در مجموع شرکت ها و کارخانه ها کالایی را تولید کنند که قیمت تمام شده تولید کالا برای کشور کاهش بیابد، این توسعه سبب رشد واقعی کشور شده و در درازمدت سبب کاهش مصرف یا حفظ منابع طبیعی می شود).

با وجود آنکه قیمت تمام شده پلاستیک های پایه نفتی بسیار کم تر از پلاستیک های زیست تخریب پذیر می باشد، برخی کشورها به دنبال تولید پلاستیک های زیست تخریب پذیر می باشند تا در جهت توسعه پایدار، ضمن حفظ محیط زیست، مصرف منابع فسیلی خود را کاهش دهند.

پس هزینه تولید پلاستیک تخریب پذیر از تخریب ناپذیر بالاتر است ولی در چارچوب توسعه ی پایدار، منطقی است برای حفظ منابع طبیعی کشور نسبت به توسعه ی آن مبادرت ورزید.



گروه آموزشی عصر

ASR_Group@outlook.com

@ASRschool2

لایه اوزون

دگر شکل یا آلوتروپ به شکل های مختلف مولکولی یا بلوری از یک عنصر گفته می شود، که در طبیعت بطور آزاد وجود دارند. به طور مثال عنصر اکسیژن در هوا کره در کنار وجود به صورت مولکول اکسیژن (O_2) در قالب دگر شکل دیگری به نام اوزون (O_3) نیز دیده می شود.

نکات مربوط به مولکول کلیدی اوزون:

- ۱- اوزون یک مولکول سه اتمی است .
- ۲- مقدار بسیار کمی در هوا کره دارد.
- ۳- در لایه استواتوسفر بیش ترین مقدار را دارد.
- ۴- در فاصله ما بین ۱۵ تا ۳۰ کیلومتری سطح زمین در منطقه ای قرار می گیرد که موسوم به لایه اوزون می باشد.

نقش کلیدی مولکول اوزون:

کنترل اشعه ی ماورا بنفش خورشید: مولکول های اوزون در لایه استواتوسفر، مانع ورود بخش عمده ای از تابش پرتوی فرابنفش خورشید به سطح زمین می شوند. (بخش کوچکی از این پرتوها به سطح زمین می رسد) به این ترتیب موجودات زنده از آثار زیان بار این پرتوهای پرتوی در امان می مانند.

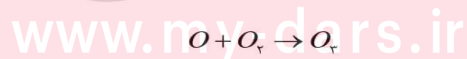


نحوه ی عملکرد اوزون در لایه ی اوزون:

مرحله ی اول: هنگام برخورد پرتوهای پرتوهای فرابنفش به مولکول اوزون، پیوند کووالانسی مستحکم ما بین دو اتم اکسیژن در ساختار آن شکسته و مولکول اوزون تبدیل به یک مولکول و یک اتم اکسیژن جدا از هم می شود.



مرحله ی دوم: اتم اکسیژن تولید شده دارای الکترون تک و جفت نشده بوده، میل واکنش پذیری بالایی دارد و به آن رادیکال اکسیژن گفته می شود. این اتم فوق فعال در واکنش دوباره با مولکول های اکسیژن، تولید اوزون می کند.



نتیجه گیری: برای شکستن مولکول های اوزون (O_3)، تابش فرابنفش خورشید جذب شده و مقداری از انرژی آن صرف شکستن پیوند در اوزون می شود. با واکنش رادیکال اتمی و مولکول اکسیژن و تولید دوباره اوزون، مقداری انرژی به صورت فروسرخ آزاد می شود. تکرار پیوسته این دو واکنش باعث جذب بخش قابل توجهی از انرژی فرابنفش خورشید و آزاد شدن تابش های کم انرژی تر فروسرخ به سمت زمین می گردد.

نکته طلایی: واکنش های لایه اوزون ($3O_3(g) \rightleftharpoons 2O_3(g)$) در دو جهت رفت (۱) و برگشت (۲) انجام شده و یک واکنش برگشت پذیر است. (واکنشی که در آن مواد اولیه به مواد حاصل و مواد حاصل به مواد اولیه تبدیل می شوند) مشابه شارژ و دشارژ گوشیهای تلفن و موبایل.

نکته : در واکنش های برگشت ناپذیر، واکنش تنها در جهت رفت و تبدیل مواد اولیه به مواد حاصل انجام می شود.

* در مقام مقایسه دو مولکول اکسیژن و اوزون می توان گفت:

نام دگر شکل	فرمول شیمیایی	جرم مولی	نقطه جوش ($^{\circ}C$)
اکسیژن	O_2	۳۲	-۱۸۳
اوزون	O_3	۴۸	-۱۱۲

۱. مولکول اوزون برخلاف اکسیژن، قطبی است. www.my-dars.ir

۲. جاذبه میان مولکول اوزون بیش تر از مولکول های اکسیژن می باشد.

۳. نقطه جوش اوزون بالاتر از اکسیژن است. یا مولکول O_3 آسان تر از مولکول های اکسیژن به مایع تبدیل می شود.

ترکیبات قطبی نسبت به غیر قطبی آسانتر مایع می شوند.

۴- واکنش پذیری اوزون از اکسیژن بیشتر است. در واقع پیوند اشتراکی در مولکول اوزون راحت تر از پیوند میان اتم ها در O_2 شکسته می شود.

نکته : ساختار هر ماده تعیین کننده خواص و رفتار آن است. دو مولکول O_2 و O_3 اگرچه آلوتروپ های اکسیژن می باشند اما به دلیل ساختار متفاوتی که دارند، خواص مختلف خواهند داشت. مولکول O_2 میل واکنش پذیری بیش تری نسبت به مولکول O_3 دارد به همین دلیل کاربردهای O_3 متفاوت از O_2 است

کاربردهای اوزون :

* از مولکول های O_3 برای گندزدایی از میوه ها، سبزیجات و از بین بردن جانداران ذره بینی درون آب استفاده می شود. O_3 ویروس کش و اکسنده بسیار قوی است و بسیار مؤثرتر از کلر برای گندزدایی می باشد.

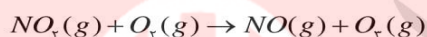
محاسن و معایب اوزون برای گند زدایی در قیاس با کلر:

برتری اوزون: ویروس کشی و گند زدایی بسیار مؤثرتر و قویتر

نقطه ی ضعفهای اوزون: در مقایسه با کلر، مولکول های اوزون، هزینه تولید بیش تر داشته، تنها در مقادیر با غلظت بالا کارایی بهتری دارند و به دلیل خاصیت اکسنده گی بالا به دستگاه ها می توانند آسیب بزنند و باعث خوردگی دستگاهها شوند.

اوزون تروپوسفری

معایب اوزون تروپوسفری: با وجود کاربردهای مهمی که اوزون دارد، اگر این گاز در لایه تروپوسفر (لایه ای که تنفس می کنیم) وجود داشته باشد، به دلیل میل واکنش پذیری بیش تر نسبت به اکسیژن، یک آلاینده خطرناک به شمار می رود. سبب سوزش چشم و آسیب دیدن ریه ها شده و به دلیل آلودگی در هوای شهرها تولید می شود. منبع این اوزون واکنش زیر است:



نکته طلایی: گاز O_3 در لایه نزدیک به زمین (تروپوسفر) یک آلاینده می باشد اما وجود این گاز در لایه استراتوسفر و برای محافظت از زمین ضروری است.

نکته های گاز N_2 (نیتروژن):

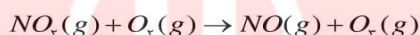
- ۱- به دلیل انرژی زیاد پیوند میان اتم های آن، میل واکنش پذیری بسیار کمی دارد.
- ۲- به طور معمول با اکسیژن واکنش نمی دهد اما هنگام رعد و برق و به دلیل انرژی زیاد دریافت شده، تبدیل به اکسیدهای نیتروژن می شود.



شکل ۲۳- در ناحیه ای که رعد و برق ایجاد شده است، دما به اندازه ای بالاست که باعث تشکیل اکسیدهای نیتروژن می شود.

نکات مهم اکسیدهای نیتروژن:

- ۱- در هوای آلوده شهرهای بزرگ و صنعتی، به دلیل واکنش میان گازهای N_2 و O_2 درون موتور خودروها، به مقدار قابل توجهی اکسیدهای نیتروژن وجود دارد.
- ۲- گاز NO (نیتروژن مونوکسید) بی رنگ و گاز NO_2 (نیتروژن دی اکسید)، قهوه ای است به همین دلیل هوای شهرهای آلوده به رنگ قهوه ای دیده می شود.
- ۳- گاز NO_2 می تواند تولید مقداری اوزون بکند.



بیشتر بدانید

نکات طلایی واکنش نیتروژن با اکسیژن در محفظه ی احتراق خودروها:

- ۱- دمای لازم برای واکنش میان گازهای N_2 و O_2 می باشد. درون محفظه احتراق موتور خودرو، دما به حدود $1000^\circ C$ می رسد و واکنش $N_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2NO(g)$ می تواند تا حدودی انجام شود.
- ۲- ساختار لوویس مولکول NO و NO_2 تولید شده در هوا به گونه ای است که دارای الکترون جفت نشده بوده، پس میل واکنش پذیری بالایی داشته و به بافت های بدن (به ویژه ریه) آسیب جدی می زنند.

خواص و رفتار گازها

اولین خصلت مهم گازها انتشار سریع و گسترده ی آنها در هواست. پخش شدن بوی نان تازه، گلاب، دود اسفند و عطر خوش گل‌هایی چون رز و محمدی... نشان می دهد که مولکول های یک ماده گازی می توانند در هوا منتشر شوند.

بیشتر بدانید

بوی نان تازه به دلیل آزاد شدن برخی مواد الکی است که هنگام تخمیر خمیر نان ایجاد شده و در هنگام پخت تولید می شوند. الکلها ترکیباتی هستند که دارای اتصال گروه -OH به کربن هستند.

این سینا افزون بر فعالیت‌های پزشکی، بر روی استخراج عطر گل محمدی و گل رز که بوی دلپذیری دارد کار می‌کرد. فعالیت‌های این دانشمند سبب شد تا فرایند استخراج عطرها ی گیاهی از گل‌های دیگر نیز مورد بررسی قرار گیرد.



در مقایسه حالت های مختلف یک ماده می توان گفت:

۱. گاز: برخلاف جامد و مایع، شکل و حجم معینی نداشته، به شکل ظرف خود درآمده و همه فضای ظرف را اشغال می کند. تراکم پذیر است و با افزایش فشار، حجم کم تری می یابد.
۲. مایع: شکل معینی نداشته اما حجم مشخص دارد. مایع ها به شکل ظرف محتوی آن در می آیند.
۳. جامد: شکل و حجم آن وابسته به شکل ظرف نمی باشد.

نکات کلیدی پیرامون رابطه ی بین فشار و حجم گازها:

شکل زیر رابطه میان حجم گاز و فشار آن را بیان می کند:



۱. هرچه فشار یک نمونه گاز درون سرنگ یا سیلندری با بیستون روان را بیش تر کنیم، گاز فشرده تر شده و حجم آن کاهش می یابد.
۲. با کاهش فشار یک نمونه گاز، فاصله میان مولکول های گاز افزایش یافته و حجم گاز بیش تر می شود.

نکته : برای توصیف یک نمونه گاز، باید مقدار، دما و فشار آن مشخص باشد.

نکات طلایی در ارتباط بین دما و حجم گازها



۱. با افزایش دما، جنبش ذرات گاز بیش تر شده، حجم اشغال شده گاز افزایش یافته و بیستون روان به عقب رانده می شود.
۲. میان حجم یک گاز و دمای آن (در فشار ثابت) رابطه مستقیم وجود دارد.

به عنوان مثال با قرار دادن بادکنک در نیتروژن مایع به علت کاهش شدید دما و به دنبال آن کاهش جنبش مولکولها حجم بادکنکها بشدت کاهش می یابد.

نکته طلایی مهم:






اگر در دما و فشار ثابت، تعداد ذرات تشکیل دهنده گاز افزایش یابد، حجم اشغال شده توسط ذرات گاز بیش تر می شود.
پس در واقع حجم یک نمونه گاز به دما، فشار و مقدار گاز وابسته است. پس اگر هر یک از کمیت های فوق را تغییر، حجم گاز تغییر خواهد کرد.



قانون آووگادرو:

* در دما و فشار یکسان، یک مول از گازهای مختلف، حجم ثابت و برابری خواهد داشت. اگر دما را $(^{\circ}C = 273K)$ و فشار را برابر $(1atm)$ در نظر بگیریم یک مول از هر گاز حجمی برابر $22.4L$ یا 22400 میلی لیتر دارد. به شرایط داده شده، شرایط استاندارد (STP) می گوئیم.

جدول ۲- برخی ویژگی‌های چند نمونه گاز در STP

مثال	۱	۲	۳	۴	۵
گاز	H ₂	Ne	CO ₂	O ₂	He
ظرف محتوی گاز					
مول (mol)	۰/۲۵	۰/۲۵	۰/۱۵۰	۰/۱۵۰	۱/۰
حجم (L)	۵/۶	۵/۶	۱۱/۲	۱۱/۲	۲۲/۴
جرم (g)	۰/۱۵۰	۵/۰	۲۲/۰	۱۶/۰	۴/۰

بیشتر بدانید

قوانین کلیدی بین گازها عبارتند از:

۱. قانون بویل: در دمای ثابت، رابطه عکس میان فشار و حجم یک گاز وجود دارد.
۲. قانون شارل: در فشار ثابت رابطه مستقیم میان دما و حجم گاز دیده می شود.
۳. قانون گئی لوساک: در حجم ثابت، رابطه مستقیم میان دمای گاز و فشار گاز وجود دارد (با تغییر دما، شدت جنبش ذرات تغییر کرده و شدت برخورد این ذرات با هم و ب دیواره ظرف تغییر می کند)

کارهای جابر ابن حیان:

- ۱- پایه گذاری تبلور و تقطیر ۲- طراحی برخی وسایل آزمایشگاهی ۳-نوشتن کتب رنگها ، ترکیب شیمیایی، کتاب جامع خواص شیمیایی، جرمها و اندازه گیریها

استوکیومتری

تعریف استوکیومتری واکنش: بخشی از دانش شیمی است که به ارتباط کمی (عددی) میان مواد شرکت کننده در واکنش (واکنش دهنده ها و فراورده ها) می پردازد.

کاربردهای استوکیومتری: با استفاده از استوکیومتری واکنش شیمی دان ها و مهندسان در آزمایشگاه و صنعت مشخص می کنند که برای تولید مقدار معینی از یک فراورده به چه مقدار از هر واکنش دهنده نیاز دارد. سالانه مردم جهان ۵۰ میلیارد قرص آسپرین که با الزامات استوکیومتری ساخته شده برای جلوگیری از التهاب و تپشهای قلبی و کاهش تب مصرف می کنند.

✓ برخی از مهمترین کسرهای تبدیل لازم در محاسبات استوکیومتری عبارتند از:

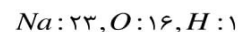
۱- **کسر تبدیل جرم - مول (جرم مولی):** (X ماده ی فرضی است)
$$\frac{1 \text{ mol } x}{? \text{ g } x} \rightarrow \text{ یا } \leftarrow \frac{? \text{ g } x}{1 \text{ mol } x}$$
کسر تبدیل $\rightarrow 1 \text{ mol} / (\text{گرم}) \text{ جرم یک مول} = \text{جرم مولی}$

مثال - گرم به مول: اگر ۲۰ گرم از NaOH داشته باشیم این مقدار چند مول است؟

$$20 \text{ gr NaOH} \times \frac{1 \text{ mol NaOH}}{40 \text{ gr NaOH}} = 0.5 \text{ mol NaOH}$$

$$40 = 23 + 16 + 1$$

جرم کل سدیم هیدروکسید = ۲۳ + ۱۶ + ۱



۲- **کسر تبدیل مول - حجم (شرایط STP):**

✓ **قانون آووگادرو:** حجم یک مول از گازهای مختلف در شرایط دما و فشار یکسان، برابر است. مهم نوع گاز نیست تنها حجم گاز اهمیت دارد. این قانون به قانون بادکنکها مشهور شده است. اگر در سه بادکنک رنگی کاملاً مشابه از سه گاز مختلف با یک مول گاز پر کنیم همگی یک حجم یکسان به اندازه ی ۲۲/۴ لیتر خواهند داشت.
✓ در شرایط استاندارد (STP) یک مول از هرگازی، دارای $(22/4 \text{ L} = 22400 \text{ mL})$ حجم می-باشد.

✓ شرایط STP یعنی دمای °C (273K) و فشار ۱ اتمسفر (1atm = 760mmHg).

با فرض برقراری شرایط STP کسر تبدیل «مول - حجم» به صورت زیر است:

$$\frac{1 \text{ mol گاز}}{22400 \text{ mL گاز}} \rightarrow \text{یا} \leftarrow \frac{22400 \text{ mL گاز}}{1 \text{ mol گاز}} \quad \text{و} \quad \frac{1 \text{ mol گاز}}{22.4 \text{ L گاز}} \rightarrow \text{یا} \leftarrow \frac{22.4 \text{ L گاز}}{1 \text{ mol گاز}}$$

مثال- حجم به مول در شرایط STP: در شرایط استاندارد چنانچه ۵/۷lit از گاز اکسیژن را با

۴/۳lit از گاز هیدروژن وارد یک ظرف کرده ایم کلا چند مول گاز داریم؟

$$۱\text{-حجم کل} = ۵/۷\text{lit} + ۴/۳\text{lit} = ۱۰\text{lit}$$

$$۲\text{-} ۱۰\text{lit} \times \frac{۱\text{mol}}{۲۲/۴\text{lit}} = ۰/۴۴\text{mol(gas)}$$

۲- کسر تبدیل مول - حجم (شرایط غیراستاندارد): در این حالت باید از رابطه چگالی بهره ببریم و با محاسبه جرم ماده ی مورد نظر با داشتن حجم و چگالی ماده ی مورد نظر به راحتی گرم ماده ی مورد نظر را حساب کرده و سپس با استفاده از کسر تبدیل جرم به حجم که قبلاً آموختیم مقدار مول را حساب کنیم.

مثال- در واکنش تجزیه حرارتی پتاسیم کلرات چنانچه چگالی گاز اکسیژن $۰/۹۶ \frac{\text{gr}}{\text{lit}}$ بوده باشد و

۸۰ لیتر از آن داشته باشیم، چند گرم $KClO_3$ مصرف شده است؟



$$1) m = \rho \cdot v = 0/96 \frac{\text{gr}}{\text{lit}} \times 80 \text{lit} = 76/8 \text{ gr } O_2$$

$$2) 76/8 \text{ gr } O_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{32 \text{ gr}} = 2/4 \text{ mol } O_2$$

$$3) 2/4 \text{ mol } O_2 \times \frac{2 \text{ mol } KClO_3}{3 \text{ mol } O_2} = 1/6 \text{ mol } KClO_3$$

$$4) 1/6 \text{ mol } KClO_3 \times \frac{122/5 \text{ gr}}{1 \text{ mol}} = 196 \text{ gr } KClO_3$$

۳- کسر تبدیل عدد آووگادرو (مول - تعداد):

✓ یک مول از هر ذره معادل تعداد $6/022 \times 10^{23}$ از آن ذره است که مبنای یک کسر تبدیل در استوکیومتری می شود:

$$1 \text{ mol (مولکول) اتم} / 6/022 \times 10^{23} \text{ (مولکول) اتم} \leftrightarrow 6/022 \times 10^{23} \text{ (مولکول) اتم} / 1 \text{ mol (مولکول) اتم}$$

مثال: اگر از اتم اورانیوم مقدار $12/044 \times 10^{23}$ ذره داشته باشیم این مقدار چند مول است؟

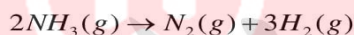
$$12/044 \times 10^{23} \times \frac{1 \text{ mol}}{6/022 \times 10^{23}} = 2 \text{ mol}$$

۴- کسر تبدیل قانون گی لوساک (لیتر- لیتر):

✓ **قانون گی لوساک** همان قانون نسبت‌های ترکیبی معین است که طبق این قانون، در **دما و فشار ثابت**، گازها در نسبت‌های حجمی معینی با هم واکنش می‌دهند. برای مثال، واکنش سوختن متان نمایش داده شده است.



می‌توان گفت که یک حجم گاز متان CH_4 با دو حجم گاز اکسیژن (O_2) واکنش می‌دهد و یک حجم گاز کربن دی‌اکسید (CO_2) و دو حجم بخار آب (H_2O) تشکیل می‌شود.
 ✓ استفاده از این قانون در محاسبات استوکیومتری، فقط زمانی مجاز است که تمام مواد واکنش دهنده و فرآورده‌های واکنش، حالت فیزیکی گاز، داشته باشند چنانچه همه‌ی مواد شرکت کننده در واکنش، گازی شکل باشند، کسر تبدیل حجم آنها همان نسبت ضرایب آنها به هم است. به عنوان مثال در واکنش:



$$\text{کسر تبدیل گی لوساک: } \frac{2LNH_3}{3LH_2} \leftrightarrow \frac{3LH_2}{2LNH_3}, \quad \frac{1LN_2}{3LH_2} \leftrightarrow \frac{3LH_2}{1LN_2}$$

مثال ۱:

هر فرد بالغ به طور میانگین ۱۲ بار در دقیقه نفس می‌کشد و هر بار ۰/۵ لیتر هوا به ریه‌هایش وارد می‌شود.

الف) در یک شبانه روز چند لیتر هوا و چند لیتر اکسیژن وارد شش‌ها می‌شود؟

حدود $\frac{1}{5}$ یا ۲۰ درصد حجم هوا را اکسیژن تشکیل می‌دهد:

$$\text{لیتر هوا} = ۱۲ \times ۰/۵ \times ۶۰ \text{ (دقیقه)} \times ۶۰ \text{ (لیتر هوا)} = ۸۶۴۰$$

$$\text{لیتر اکسیژن} = ۱۷۲۸ = ۸۶۴۰ \times \frac{۲۰}{۱۰۰} \text{ (لیتر هوا)}$$

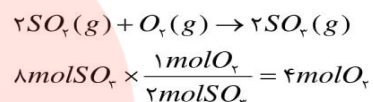
ب) چند مول اکسیژن در یک شبانه روز (در شرایط STP) وارد شش‌ها می‌شود؟ می‌دانیم که در شرایط STP یک مول از یک گاز حجمی برابر ۲۲/۴ لیتر دارد.

$$۱۷۲۸LO_2 \times \frac{۱molO_2}{۲۲/۴LO_2} = ۷۷/۱۴molO_2$$



مثال ۲:

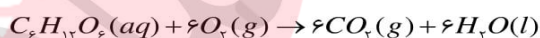
برای تولید ۸ مول گاز گوگرد تری اکسید به چند مول گاز اکسیژن نیاز است؟



* در نوشتن روابط استوکیومتری، عدد معلوم را نوشته سپس با استفاده از کسر یا کسرهایی به مقدار مجهول می‌رسیم. برای اینکه در یک واکنش از مول یک ماده به مول ماده ای دیگر برسیم از ضرایب مواد در معادله موازنه شده استفاده می‌کنیم.

مثال ۳:

مطابق معادله واکنش اکسایش گلوکز برای تولید انرژی در بدن:



الف) برای مصرف ۲/۵ مول گلوکز به چند مول اکسیژن و به چند لیتر اکسیژن (در شرایط STP) نیاز داریم؟ این مقدار اکسیژن هم ارز با چند گرم اکسیژن می‌باشد؟ ($O = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

$$2/5 \text{ mol } C_6H_{12}O_6 \times \frac{6 \text{ mol } O_2}{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6} = 15 \text{ mol } O_2$$

$$15 \text{ mol } O_2 \times \frac{22.4 \text{ L } O_2}{1 \text{ mol } O_2} = 336 \text{ L } O_2$$

$$15 \text{ mol } O_2 \times \frac{32 \text{ g } O_2}{1 \text{ mol } O_2} = 480 \text{ g } O_2$$

ب) اکسایش ۲/۵ مول گلوکز، چند گرم آب تولید می‌کند؟ ($H = 1, O = 16$)

$$2/5 \text{ mol } C_6H_{12}O_6 \times \frac{6 \text{ mol } H_2O}{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6} \times \frac{18 \text{ g } H_2O}{1 \text{ mol } H_2O} = 270 \text{ g } H_2O$$

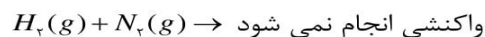
تولید آمونیاک، کاربردی از واکنش گازها در صنعت

ویژگیهای گاز نیتروژن N_2 :

۱. فراوان ترین جزء در هوا کره است. در مقایسه با اکسیژن از نظر شیمیایی غیرفعال و واکنش ناپذیر است.
۲. ساختار لویس N_2 به صورت $(\ddot{N} \equiv \ddot{N})$ می باشد و برای شرکت در واکنش باید پیوند سه گانه میان اتم های N بشکند، به همین دلیل میل واکنش پذیری آن بسیار کم است.
۳. گاز نیتروژن به «جو بی اثر» مشهور می باشد و در محیط هایی که گاز اکسیژن (O_2) عامل ایجاد تغییر شیمیایی است، به جای آن از گاز نیتروژن (N_2) استفاده می شود.
۴. کشاورزان کودهای شیمیایی نیتروژن دار را به خاک می افزایند. یکی از این کودها آمونیاک (NH_3) است که به صورت مستقیم به خاک تزریق می شود.

تعریف کاتالیزور یا کاتالیزگر: در حضور کاتالیزگر (ماده ای که به محیط واکنش افزوده شده، سرعت واکنش را افزایش می دهد اما خود مصرف نمی شود)

مقایسه ی واکنش هیدروژن با گازهای اکسیژن و نیتروژن:
و با زدن جرقه، گازهای اکسیژن و هیدروژن در یک واکنش سریع و شدید منفجر می شوند اما اگر همین جرقه و کاتالیزگر را به مخلوط گازهای هیدروژن و نیتروژن بزنیم، اتفاقی نمی افتد؛



مزایای استفاده از گاز نیتروژن بجای اکسیژن در تایر خودروها:

- ۱- افزایش فوق العاده عمر لاستیک: به دلیل سرد بودن دائمی لاستیک با استفاده از این گاز
- ۲- نرم شدن کمک فنرهای خودرو: به دلیل نرم شدن لاستیک‌ها، جلوبندی خودرو استهلاک کمتری خواهد داشت و این امر باعث سالم ماندن اتاق خودرو می‌گردد.
- ۳- تنظیم دائمی باد لاستیک‌ها: به دلیل اینکه مولکول‌های نیتروژن درشت‌تر از هوا یا اکسیژن هستند، هوای گرم و سرد تأثیر زیادی روی این گاز ندارد و همیشه ثابت است. در نتیجه خروج مولکول‌های بزرگتر از لاستیک زمان بیشتری نیاز دارد.
- ۴- کاهش مصرف سوخت: چون به دلیل تزریق گاز نیتروژن به لاستیک، اصطکاک آن با زمین کاهش می‌یابد، در نتیجه مصرف سوخت به میزان ۱۰ درصد تا ۱۵ درصد کاهش خواهد یافت.
- ۵- عملکرد عالی ترمز خودرو در سرعت‌های بالا: به دلیل نرمی بیش از حد لاستیک‌ها با گاز نیتروژن، عملکرد ترمز خودرو تا ۳۰ درصد بهبود می‌یابد.
- ۶- عملکرد بهتر رینگ‌های اسپرت: خشک بودن و کوبیدن رینگ اسپرت خودروها ۱۰۰ درصد برطرف می‌شود و در نتیجه عمر جلوبندی افزایش پیدا کرده و استهلاک لاستیک‌ها کمتر می‌شود.



نکات کلیدی مربوط به آمونیاک (NH_3)

۱. یکی از مهمترین موادی است که از گاز نیتروژن تهیه می شود.
۲. در ساختار لوویس آمونیاک سه پیوند اشتراکی و یک جفت الکترون ناپیوندی وجود دارد.
۳. فرینس هابر در ۱۹۱۸ و از واکنش میان گازهای N_2 و H_2 برای نخستین بار توانست آمونیاک را تهیه کند و جایزه نوبل شیمی را برای این کار به دست آورد.
$$3H_2(g) + N_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$$
۴. واکنش تهیه آمونیاک در شرایط بهینه انجام می شود. واکنش در دما و فشار اتاق به دلیل میل واکنش پذیری بسیار کم گاز نیتروژن انجام نخواهد شد.
۵. شرایط بهینه برای انجام این واکنش، فشار 200 atm و در دمای $450^\circ C$ می باشد. این واکنش در حضور کاتالیزگر (همانند یک ورقه آهنی) انجام خواهد شد.
۶. واکنش تهیه آمونیاک از گازهای هیدروژن و نیتروژن، یک واکنش یک طرفه و برگشت ناپذیر نبوده و به صورت برگشت پذیر انجام می شود. به همین دلیل همه مواد اولیه به فرآورده تبدیل نشده و در ظرف واکنش مخلوطی از گازهای نیتروژن، هیدروژن و آمونیاک خواهیم داشت.
۷. برای اینکه بتوانیم آمونیاک را از مخلوط فوق جدا کنیم با توجه به اختلاف نقطه جوش ($H_2 = -253, N_2 = -196, NH_3 = -34$) کافی است تا دما را کاهش دهیم. به این ترتیب گاز NH_3 زودتر از دو گاز دیگر به صورت مایع از مخلوط جدا می شود.
۸. با جمع آوری گاز هیدروژن و نیتروژن باقی مانده در ظرف واکنش و باز گرداندن آن ها به محفظه واکنش، بازدهی را افزایش می دهیم.



نمودار ۲- نمای تولید آمونیاک در صنعت به روش هابر

گروه آموزشی عصر
www.my-dars.ir

ASR_Group@outlook.com

@ASRschool2