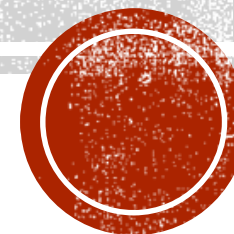


# گاز های آنتسزا



## مقدمه

امتراق ، فرآیندی شیمیایی می باشد که طی آن از شعله ، گرما آزاد می شود. این فرآیند خودپرور می باشد ؛ به عبارت دیگر در صورت شروع شدن ، ادامه پیدا می کند. جهت ایجاد امتراق سه چیز به طور همزمان باید وجود داشته باشد:

۱- ماده سوختنی؛ ۲- اکسیژن؛ ۳- منبع جرقه یا امتراق.

گازهای زیر در این دسته عموماً ترکیبات کربن دار بوده و به سبب تمایل بالا به مشتعل شدن در این دسته قرار گرفته اند. گازهای آتشنا در صورت مخلوط شدن با اکسید کننده ها و وجود منبع جرقه یا امتراق مناسب ، مشتعل می شوند. افزایش دمای مخلوط گازهای قابل اشتعال و اکسید کننده نیز می تواند موجب امتراق شود. این دسته از گازها با توجه به دارا بودن آستانه اشتعال، با ترکیب با هوا (در درصدهای مشخص) بدون مفسور شعله نیز می توانند مشتعل شوند.

اتان، اتیلن، هیدروژن، کربن مونوکسید، پروپان، بوتان، ایزو بوتان، پروپیلن، متان و...



# کربن مونوآکسائیڈ

## CO



گاز کربن مونوکسید گازی است که در اثر سوختن ناقص کربن (گاز طبیعی، نفت، ذغال سنگ) تولید می شود.

فرمول شیمیایی آن  $CO$  می باشد.

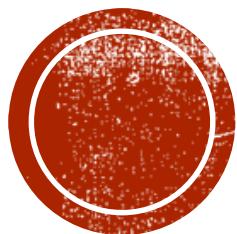
این گاز بسیار سمی می باشد و قابل اشتعال است.

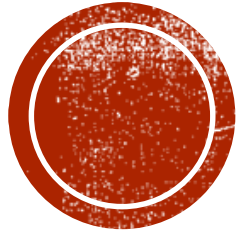
به همین جهت کربن مونوکسید به قاتل نامرئی معروف است.

کربن مونوکسید بی بو بی رنگ است.

میل ترکیبی گاز کربن مونوکسید با هموگلوبین  $300$  برابر اکسیژن است و در نهایت باعث مرگ می شود.

نقطه ذوب آن  $2050.2$  - درجه سانتی گراد و نقطه جوش آن  $1910.5$  - درجه سانتی گراد می باشد.

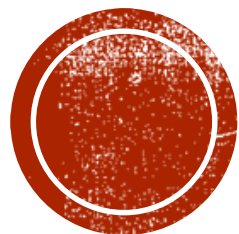




پادزهر این گاز نوروگلوبین می باشد.  
نوروگلوبین پروتئینی است که در مغز و شبکیه چشم یافت می شود.  
مسمومیت این گاز با فعال کردن مسیرهای ایمنولوژیکی باعث آسیب به سیستم قلب و اعصاب می شود.

پادزهر سم کربن مونوکسید





۱- تولید متانول با هیدروژن دار کردن کربن مونوکسید

۲- خاص سازی نیکل

۳- لیزرهای مادون قرمز پر قدرت

۴- ترکیب کربن مونوکسید با نیتروژن در فرایند پتروشیمی

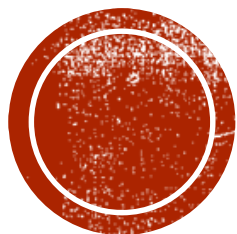
کاربردهای گاز کربن مونوکسید

سیلنדרهای کربن مونوکسید در حجم ۵۰ لیتری و با فشار ۱۵۰ بار به فروش می رسد.

رنگ استاندارد سیلندر های کربن مونوکسید قرمز با گلویی زرد می باشد.

سیلندر های گاز کربن مونوکسید به دلیل سمی و آتش زا بودن دارای شیر چپ گرد می

باشد.



سیلندر های کربن مونوکسید