

شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

سوختن و واکنش با اکسیژن

اکسیژن یکی از عناصر شیمیایی در جدول تناوبی است که نماد آن O و عدد اتمی آن ۸ است. یک عنصر زیستی بوده و همه جا چه در زمین و چه در کل جهان هستی یافت می‌شود و یکی از مهم‌ترین گازهای تشکیل‌دهنده هواکره است.

این عنصر پس از نیتروژن، فراوان‌ترین گاز موجود در هواکره است.

منابع اکسیژن را به طور مفصل در این جا بررسی می‌کنیم:

در هواکره به صورت مولکول‌های دو اتمی یافت می‌شود.

در آب‌کره (اقیانوس‌ها، دریاها و ...)، در ساختار دیده می‌شود.

در سنگ‌کره (پوسته جامد کره زمین) به صورت ترکیب با عنصرهای دیگر یافت می‌شود.

در ساختار همه مولکول‌های زیستی (کربوهیدرات‌ها، چربی‌ها و پروتئین‌ها) نیز یافت می‌شود.