

## شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

خواص اکسید فلزها و نافلزها (۱ از ۴)

همان‌طور که می‌دانیم فلزها واکنش‌پذیری متفاوتی دارند. اغلب فلزها با محلول اسیدها واکنش می‌دهند و گاز هیدروژن آزاد می‌کنند؛ به طوری که هرچه واکنش‌پذیری بیشتر باشد، سرعت واکنش آن با اسید بیشتر است و در یک بازه زمانی معین هیدروژن بیشتری تولید می‌شود.

نام‌گذاری اکسیدهای فلزی:

فلزهایی وجود دارند که با بیش از یک نوع اکسید در طبیعت شناخته شده‌اند. مانند آهن یا مس. فلز در ترکیب با اکسیژن دو نوع اکسید (آهن II اکسید) و (آهن III اکسید) تولید می‌کند.

می‌دانیم که اکسیژن به صورت مولکول دو اتمی وجود دارد. اکسیژن می‌تواند ۲ الکترون بگیرد و به یون  $O^{2-}$  تبدیل شود.

اکسیژن باعث اکسید شدن فلزات و نافلزات می‌شود. یک اکسید ماده‌ای شیمیایی است که در ساختار آن حداقل یک اتم اکسیژن وجود داشته باشد.

اگر یادتون باشه گفته بودیم که فلزات با از دست دادن الکترون (با توجه به شماره گروه آنها) به کاتیون یا همان یون مثبت تبدیل می‌شود. مثلاً می‌دانیم که سدیم در گروه ۱ جدول تناوبی قرار دارد پس با از دست دادن یک الکترون به  $Na^+$  تبدیل می‌شود.