

تعیین عدد اکسایش

برای تعیین عدد اکسایش به روشی سریع‌تر و بدون نیاز به رسم ساختار لوویس به ویژه در ترکیب‌های یونی که فاقد ساختار لوویس هستند می‌توان با در نظر گرفتن مجموعه قواعد زیر که بر پایه «جایگاه عنصرها در جدول تناوبی» بنا شده‌اند عدد اکسایش را به دست آورد.

۱) عدد اکسایش هر عنصر در حالت آزاد به شکل تک اتمی (Na, P, \dots) یا دو اتمی (H_2, Cl_2, \dots) برابر صفر است.

۲) عدد اکسایش یون‌های تک اتمی برابر با بار الکتریکی یون است.

مثال: عدد اکسایش یون Fe^{2+} برابر ۲+ و عدد اکسایش N^{3-} برابر ۳- است.

۳) عدد اکسایش اتم فلور (F) در ترکیب‌های دارای آن همواره برابر «-۱» است.