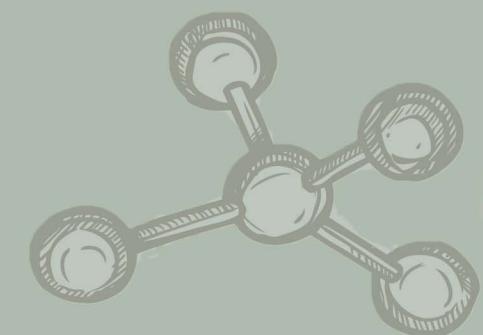


# مجموعه یک دقیقه - یک نکته مکعب

## فصل اول شیمی یازدهم

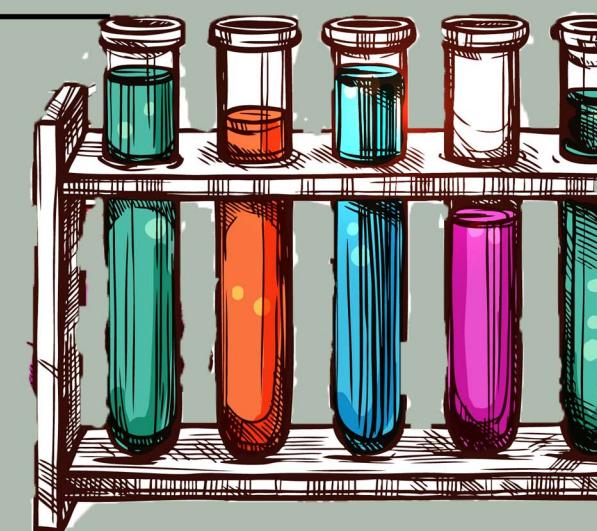
۱

در یک دوره از چپ به راست، با افزایش عدد اتمی واکنش‌پذیری عناصر ابتدا کاهش و سپس افزایش می‌یابد بجز در گروه آخر که گازهای نجیب هستند.



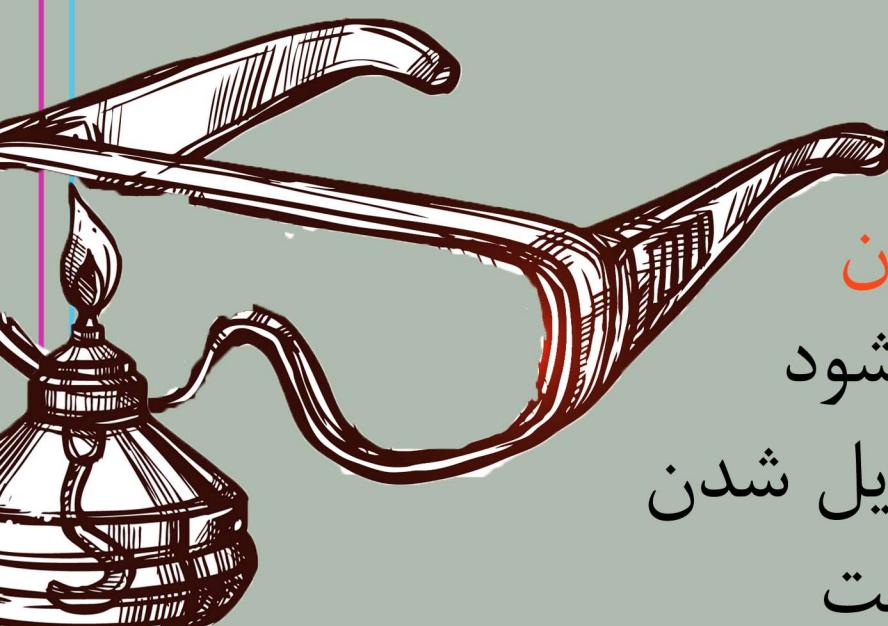
۲

فعالیت شیمیایی فلزها در هر گروه از بالا به پایین افزایش ولی نافلزها کاهش می‌یابد و بین شعاع اتمی یک عنصر نافلز و خصلت. نافلزی آن رابطه وارونه وجود دارد



۳

نافلزات در واکنش‌های شیمیایی تمایل به گرفتن الکترون دارند و تبدیل به آنیون می‌شوند و با توجه به اینکه تعداد پروتون‌ها ثابت است و تعداد الکترون‌ها زیاد می‌شود شعاع آنیون بزرگتر از عنصر خنثی است اما فلزات تمایل به از دست دادن الکترون و تبدیل شدن به کاتیون را دارند پس با کاهش الکترون شعاع کاتیون بزرگتر از عنصر خنثی است



# مجموعه یک دقیقه - یک نکته مکعب

## فصل اول شیمی یازدهم

۱

در اتم‌های فلز هرچه شعاع بیشتر باشد میزان **جادبۀ هسته** بر الکترون‌های لایه ظرفیت آن **کاهش** می‌یابد. پس شعاع اتمی با میزان جاذبۀ هسته در الکترون‌های لایه ظرفیت رابطه عکس دارند.

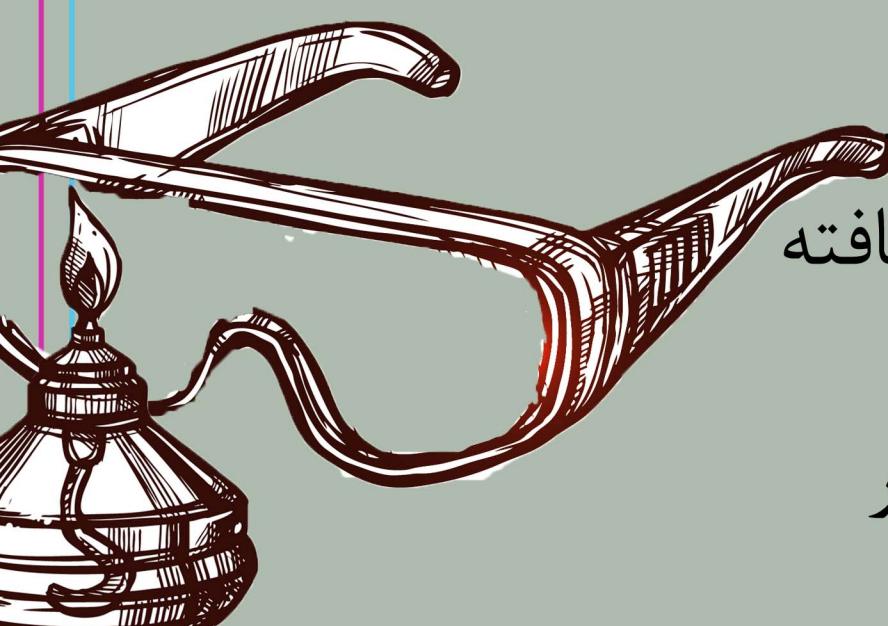
۲

به‌طور کلی در فلزات هر کدام در شرایط معین آسان‌تر الکtron از دست داده و به **کاتیون** تبدیل شوند. خصلت فلزی بیشتری دارند و از نظر فعالیت شیمیایی برتری دارند.



۳

در یک گروه از جدول تناوبی از بالا به پایین تعداد **لایه‌های الکترونی افزایش** یافته و تمایل به از دست دادن الکترون و **خصلت فلزی بیشتر** می‌شود و **شعاع افزایش** می‌یابد. و در هر دوره از چپ به راست تعداد لایه‌های الکترونی تغییر نمی‌کند ولی **شعاع کم شده** و **خصلت فلزی کم** می‌شود.



@konkoorname



cubeeducationalgroup



cubeeducationalgroup