

"دانش آموزان عزیز این جزوه و مطالبی که در ادامه در کانال قرار داده خواهد شد، به منظور پیش مطالعه شما عزیزان از شیمی یازدهم در کانال قرار داده می‌شود. انشاءالله با تصویب متن کامل کتاب درسی، مطالب بیشتر و جامع‌تری برایتان ارایه خواهیم کرد. با ما همراه باشید."

روندهای جدول تناوبی

عنصرها در جدول تناوبی برحسب افزایش عدد اتمی در کنار یکدیگر قرار گرفته‌اند. به این ترتیب می‌توانیم روندهای ویژه‌ای را در میان آن‌ها مشاهده کنیم.

روند تغییر خصلت فلزی و نافلزی در جدول تناوبی عنصرها

هر دوره در جدول تناوبی با یک فلز آغاز شده و به یک نافلز ختم می‌شود (البته بجز دوره اول!!!).

روند تغییر خصلت فلزی و نافلزی در یک دوره

در هر دوره از چپ به راست خصلت نافلزی افزایش و خصلت فلزی کاهش می‌یابد.

روند تغییر خصلت فلزی و نافلزی در یک گروه

در هر گروه از بالا به پایین خصلت فلزی افزایش و خصلت نافلزی کاهش می‌یابد.

نکته: گازهای نجیب از روندهای بالا تبعیت نمی‌کنند؛ زیرا یا دارای میل ترکیبی نیستند و یا میل ترکیبی بسیار کمی دارند.

نکته: با افزایش خصلت فلزی، واکنش‌پذیری فلزات افزایش می‌یابد؛ لذا در گروه‌های فلزات (مانند فلزات قلیایی)، از بالا به پایین واکنش‌پذیری فلزات افزایش می‌یابد.

نکته: با افزایش خصلت نافلزی، واکنش‌پذیری نافلزات افزایش می‌یابد؛ لذا در گروه‌های نافلزات (مانند هالوژن‌ها) از پایین به بالا واکنش‌پذیری افزایش می‌یابد.

"منتظر نکته‌های طلایی کانال ما باشید"

آدرس کانال: @konkurchem