

رفتار مواد و عنصرها

الهه مختاری

واژه های مناسب را انتخاب کنید.

هر دوره از جدول دوره ای، از چپ به راست از ویژگی های زیر کاسته میشود

عدد اتمی خاصیت فلزی شعاع اتمی واکنش پذیری نافلزات

در گروه 15، 16 و 17 عنصرهای خاصیت نافلزی بیشتری دارند زیرا از بالا به پایین خاصیت کم میشود

بالاتر فلزی پائین تر نافلزی

در هر دوره از جدول دوره ای، فعالترین در گروه اول و فعالترین در گروه هفدهم جدول جای دارد

فلز - نافلز فلز - فلز نافلز - نافلز نافلز - فلز

خواص شبه فلزها بیشتر به فلزها شبیه بوده درحالیکه رفتار آنها همانند نافلزها است

فیزیکی - فیزیکی - شیمیایی فیزیکی - شیمیایی شیمیایی - فیزیکی

کدام ویژگی ها در یک گروه از بالا به پایین افزایش می یابد

عدد اتمی خاصیت فلزی شعاع اتمی خاصیت نافلزی

مرز بین فلز و نافلزها است

عناصر واسطه عناصر دسته p شبه فلزها گرافیت

رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارد و در اثر ضربه خرد نمیشود

گوگرد گرافیت سرب سیلیسیم

در واکنش با دیگر اتم ها الکترون به اشتراك می گذارند یا می گیرند.

گوگرد فسفر سدیم کلر

عنصرهایی که آرایش الکترونی لایه ظرفیت اتم آنها مشابه است، در يك جای گرفته اند

دوره گروه دوره و گروه دسته