

# نمونه سوالات فصل اول علوم نهم

۱. تمایل به جذب الکترون کدام عنصر بیشتر است؟ (۱) فلورین (۲) سدیم (۳) اکسیژن (۴) پتاسیم
۲. گازی سبز مایل به زرد با مولکول دو اتمی از ویژگی عنصر .... (۱) اکسیژن (۲) کلر (۳) فلورین (۴) نیتروژن
۳. اتم A با عناصر Al و O تشکیل ترکیباتی با فرمول $AlCl_3$ و $A_2O$ می دهد. کدام گزینه در مورد A در ست است؟ (۱) اتم A یک شبه فلز است. (۲) اتم A دارای یک الکترون در لایه ظرفیت خود است. (۳) اتم A در گروه گازهای نجیب قرار می گیرد. (۴) اکسید A در آب اسید تولید می کند.
۴. کدام یک جز شبه فلزات بشمار میرود؟ (۱) Mg (۲) Si (۳) Al (۴) Pt
۵. از کدام گاز برای تولید آمونیاک استفاده می شود؟ (۱) $N_2$ (۲) $Cl_2$ (۳) $O_2$ (۴) $SO_2$
۶. با کمک جدول تناوبی نمی توان..... (۱) خواص شیمیایی عناصر کشف نشده را پیدا کرد. (۲) عدد جرمی عناصر کشف نشده را پیدا کرد. (۳) عدد اتمی عناصر کشف نشده را پیدا کرد. (۴) خواص شیمیایی عناصر تازه کشف شده را حدس زد
۷. در کدام ترکیب زیر اتم گوگرد وجود ندارد؟ (۱) آهک (۲) گچ (۳) اسید سولفوریک (۴) کات کبود
۸. با قرار دادن تیغه های آهن، روی، منیزیم و سرب در محلول کات کبود کدام تیغه زودتر تغییر رنگ می دهد؟ (۱) آهن (۲) منیزیم (۳) روی (۴) سرب
۹. در هر دوره از جدول تناوبی عدد اتمی از چپ به راست ..... و شعاع اتم ..... می شود. (۱) افزایش-افزایش (۲) کاهش-افزایش (۳) افزایش-کاهش (۴) کاهش-کاهش
۱۰. قوی ترین فلز و قوی ترین نافلز در گروه ..... و ..... قرار دارد. (به ترتیب از راست به چپ) (۱) ۱۷- (۲) ۱۸-۱ (۳) ۱۵-۲ (۴) ۱۶-۱
۱۱. واکنش اکسایش کدام عنصر با سرعت کمتری اتفاق می افتد؟ (۱) مس (۲) آهن (۳) روی (۴) آلومینیوم
۱۲. فرانسیم در تمام مدت تابستان به صورت مایع باقی می ماند. اما چرا به عنوان فلز شناخته می شود؟
۱۳. آلیاژ چیست؟
۱۴. عنصر سیلیسیم در لایه بیرونی خود دارای ۴ الکترون است. - آرایش الکترونی آن را رسم کنید.

