

نام و نام خانوادگی :		زمان آزمون: ۱۵ دقیقه	نام مدرسه:
نام کلاس :		تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۱۷	یاسین متوسطه اول
نام درس : شیمی هشتم		نام دبیر: قربانپور	
ردیف	بارم		
۱	درستی یا نادرستی را در هر مورد مشخص کنید. الف) $^{28}_{14}\text{Ni}$ در گروه ۱۰ جدول تناوبی قرار دارد. ب) با تغییر تعداد نوترون، نوع اتم هم تغییر می کند.		
۲	تعداد نوترون و الکترون را در $^{37}_{17}\text{Cl}^{-}$ مشخص کنید.		
۳	کدام یک از عنصرهای فرضی زیر با یکدیگر ایزوتوپ هستند؟ (ذکر دلیل) الف) $^{37}_{17}\text{A}$ ب) $^{37}_{17}\text{B}$ ج) $^{37}_{17}\text{C}^{-}$ د) $^{37}_{17}\text{D}^{+}$		

پاسخنامه

۱) الف) ص ب) غ

۲) نوترون = ۲۰ الکترون = ۱۸

۳) الف و ج می توانند ایزوتوپ باشند زیرا تعداد پروتون های (عدد اتمی) مساوی دارند و تفاوت در تعداد نوترون (عدد جرمی) است.