

تعداد زیاد از بچه‌ها پیام‌هایی به خود من و یا سایر سوولین مدرسه دادند و درخواست تمرین‌های ضروری به فصل ۱ داشتند. از آنجا که من خیلی به فکر شما هستم تعداد تمرین‌های ضروری فصل ۱ برای شما عزیزان آماده کرده‌ام

① یک جدول تناوبی رسم کنید که در آن مولد زیر رعایت شده باشد.

الف) مولد عناصر واسطه (ب) مولد شبه فلزات (ج) مولد تمام عناصر گروه ۱ و ۲ و ۱۳ و ۱۴

ت) دو عنصر ابتدایی گروه ۱۳ و ۱۴ و ۱۵ و ۱۶ (ث) بار یون با معادل هر گروه (ج) عدد اتمی گازها را بنویسید

② صرفاً به کمک عدد اتمی تعیین کنید که کدام عنصر زیر فلز است و کدام نافلز؟ راه حل یادتان نرود. از سوال

① نمی‌توانید به عنوان راه حل استفاده کنید.

۱۷A و ۲۷B و ۳۷C

۸۷D و ۵۷B و ۸۷C

③ بدون استفاده از سوال ۱ تعیین کنید.

الف) عدد اتمی عنصر پالادی و پالونی ۴۳A چیست؟

ب) عدد اتمی تمام عنصرهای که ۴ الکترون در آخرین مدار دارند؟

ج) عدد اتمی عنصر که شعاع آن ۲ برابر ۳۳X باشد.

ت) عدد اتمی عنصر که شعاع آن یکم بیشتر از ۳۳X باشد.

ث) " " " " " " " " " " " "

۱) صحیح یا غلط. در صورت غلط بودن علت را بنویسید.

الف) ازن خیلی خوب است.

ب) در صورت تماس فشر با هوا، خود به خود اکسیژن تولید می‌کند.

پ) گاز فلورین خیلی خوبه واسه دندان.

ت) شکلی از عنصر که به ابریدن خوب است یونی E اتمی با بار -1 است.

ث) اتم یون برای غده تیروئید مفید است.

ج) باید از یون طبیعی یک اتم همواره از خود آن اتم بیشتر است.

ح) گاز هلیوم جنبش می‌تواند با عناصر بسیار واکنش پذیر واکنش دهند.

۵) عنصر فلزی A با عنصر نافلزی B واکنش می‌دهد و ماده ای به فرمول AB_x تولید می‌شود. تعداد الکترون در یون فلزی با یون نافلزی برابر است. در مورد عمل عناصر A و B چه می‌توان گفت؟

۶) چرا از سمت چپ به راست جدول، شعاع اتم ها کم می‌شود؟

۷) چرا از بالا به پایین شعاع اتم ها زیاد می‌شود؟ آیا استثنا داریم؟

۸) سه روش برای تهیه هیدروژن بیان کنید.