

## 2022湖北高一下学期人教版高中化学同步练习

1.

主族元素在周期表中的位置取决于该元素原子的

- A. 相对原子质量和核外电子数      B. 相对原子质量和最外层电子数  
C. 电子层数和最外层电子数      D. 电子层数和次外层电子数

2.

原子序数为1~18号的元素中，下列叙述正确的是

- A. 最外层只有1个电子的元素一定是金属元素  
B. 最外层只有2个电子的元素一定是金属元素  
C. 原子核外各层电子数相等的元素一定是金属元素  
D. 核电荷数为17的元素的原子是硫原子

3.

下列关于元素周期表的说法正确的是

- A. 能生成碱的金属元素都在第IA族  
B. 原子序数为14的元素位于元素周期表的第三周期第IVA族  
C. 稀有气体元素原子的最外层电子数均为8  
D. 第二周期第IVA族元素的原子核电荷数和中子数一定为6

4.

某元素X的气态氢化物的化学式为 $H_2X$ ，则X的最高价氧化物水化物的化学式为

- A.  $H_2XO_3$       B.  $HXO_3$       C.  $H_3XO_4$       D.  $H_2XO_4$

5.

下列关于元素周期表的说法正确的是

- A. 元素周期表有7个主族和8个副族      B. IVA族的元素全部为非金属元素  
C. 元素周期表有7个周期      D. 短周期指第1、2周期

6.