

2022贵州人教版(2019)高中化学同步练习

1. \_\_\_\_\_

排布在下列各电子层上的一个电子, 所具有的能量最低的是( )

- A. K层      B. L层      C. M层      D. N层

2. \_\_\_\_\_

下列说法正确的是( )

- A. 某微粒核外电子排布为2、8、8结构, 则该微粒一定是氩原子  
B. 最外层电子达稳定结构的微粒只能是稀有气体的原子  
C.  $F^-$ 、 $Na^+$ 、 $Mg^{2+}$ 、 $Al^{3+}$ 是与Ne原子具有相同电子层结构的离子  
D. 根据硼在元素周期表中的位置, 推测硼的最高价含氧酸的化学式可能是 $HBO_3$

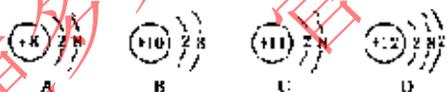
3. \_\_\_\_\_

科学家预测原子序数为114的元素, 具有相当稳定的同位素, 它的位置在第七周期IVA族, 称为类铅。关于它的性质, 预测错误的是( )

- A. 它的最外层电子数为4      B. 它的最高价氧化物的水化物是强酸  
C. 它具有+2、+4价      D. 它的金属性比铅强

4. \_\_\_\_\_

下列结构示意图所代表的微粒属于阴离子的是( )



5. \_\_\_\_\_

X元素最高价氧化物对应的水化物为 $H_2XO_4$ , 则它对应的气态氢化物为( )

- A.  $HX$       B.  $H_2X$       C.  $XH_4$       D.  $XH_3$

6. \_\_\_\_\_

与 $OH^-$ 具有相同质子数和电子数的粒子是( )

- A.  $H_2O$       B.  $F^-$       C.  $Na^+$       D.  $NH_3$