

2022甘肃高一下学期人教版高中化学期中考试

1. _____

美国科学家将两种元素铅和氟的原子核对撞，获得了一种质子数为118、质量数为293的超重元素，该元素原子核内的中子数和核外电子数之差为 ()

A. 57 B. 47 C. 61 D. 293

2. _____

已知 A^{n+} 、 $B^{(n+1)+}$ 、 C^{n-} 、 $D^{(n+1)-}$ 都有相同的电子层结构，则A、B、C、D的原子半径由大到小的顺序是 ()

A. $C > D > B > A$ B. $A > B > C > D$ C. $D > C > A > B$ D. $A > B > D > C$

3. _____

某元素最高价氧化物对应的水化物的化学式是 H_2XO_4 ，这种元素的气态氢化物的化学式为 ()

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

4. _____

X、Y两种元素原子的质子数之和为20，两元素形成的化合物在水溶液中能电离出电子层结构相同的阴阳离子，则X、Y形成的化合物是

A. MgF_2 B. NaF C. LiCl D. Na_2O

5. _____

下列物质中，既含离子键、又含共价键的是 ()

A. NaOH B. H_2O_2 C. Na_2O D. $CaCl_2$

6. _____

某元素的原子最外层有2个电子，则这种元素是 ()

A. 金属元素 B. 惰性气体元素 C. 第二主族元素 D. 以上叙述都可能

7. _____

下列反应中属于放热反应而且是氧化还原反应的是 ()

A. 铝粉与氧化铁粉末反应 B. 强酸与强碱的中和反应 C. 碳酸钙受热分解 D. 氧化钙