

2022安徽高一下学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1.

在任何原子中都具有的粒子是 ()

A、质子、中子、电子 B、质子、中子 C、质子、电子 D、中子、电子

2.

下列各分子中所有原子都满足最外层为8电子结构的是 ()

A. BF_3 B. CCl_4 C. SCl_6 D. HCl

3.

下列表示物质或微粒的化学用语或模型正确的是 ()

A. CSO 的电子式: $\text{:}\ddot{\text{S}}\text{:}\ddot{\text{C}}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}$

B. NaClO 的电子式: $\text{Na}^+ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}$

C. CO_2 的分子示意图: 

D. 次氯酸的结构式: $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$

4.

1999年曾报导合成和分离了含高能量的正离子 N_5^+ 的化合物 N_5AsF_6 , 下列说法正确的是 ()

A. 其中只含有共价键, 是共价化合物 B. 其中只含有离子键, 是离子化合物

C. 其中既有离子键, 又有共价键, 是离子化合物 D. 以上说法都不对

5.

下列化合物中阴离子半径和阳离子半径之比最大的是 ()

A. LiI B. NaCl C. MgCl_2 D. CaF_2

6.

第五周期某主族元素的原子, 它的最外电子层上有两个电子, 下列关于此元素的叙述正确的是 ()

A. 原子半径比铷的原子半径大 B. 氯化物难溶于水 C. 金属性比镁弱 D. 碳酸盐难溶于水

7.

短周期元素X、Y、Z、W在元素周期表中的相对位置如右下图所示, 其中W原子的最高化合价