

2022湖北高二下学期人教版高中化学月考试卷

1.

下列有关物质结构的表述正确的是( )

$\text{H}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:$  A. 次氯酸的电子式 B.  $\text{sp}^2$ 杂化轨道模型为 

C. 基态锌原子的电子排布式 $[\text{Ar}] 4\text{s}^2$  D. 二氧化硅的分子式 $\text{SiO}_2$

2.

下列各项叙述中正确的是( )

- A. 电子层序数越大, s原子轨道的形状相同, 半径越大
- B. 在同一电子层上运动的电子, 其自旋方向肯定不同
- C. 镁原子由 $1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{s}^2 \rightarrow 1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{p}^2$ 时, 释放能量, 由基态转化成激发态
- D. 电子云是电子绕核运动形成了一团带负电荷的云雾

3.

下列说法正确的是( )

- A.  $\text{HF}$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{HBr}$ 、 $\text{HI}$ 的熔沸点依次升高
- B.  $\text{H}_2\text{O}$ 的熔点、沸点大于 $\text{H}_2\text{S}$ 是由于 $\text{H}_2\text{O}$ 分子之间存在氢键
- C. 乙醇分子与水分子之间只存在范德华力
- D. 氯的各种含氧酸的酸性由强到弱排列为 $\text{HClO} > \text{HClO}_2 > \text{HClO}_3 > \text{HClO}_4$

4.

下列晶体性质的比较中正确的是( )

- A. 熔点: 晶体硅 $>$ 碳化硅 $>$ 金刚石
- B. 沸点:  $\text{HF} > \text{H}_2\text{O} > \text{NH}_3$
- C. 硬度: 白磷 $>$ 冰 $>$ 二氧化硅
- D. 熔点:  $\text{SiI}_4 > \text{SiBr}_4 > \text{SiCl}_4$

5.

下列说法中错误的是( )