

2022吉林高一上学期人教版高中化学期末考试

1. _____

下列表述不正确的是 ()

- A. 人造刚玉熔点很高, 可用作高级耐火材料, 主要成分是 Al_2O_3
- B. 硅是制造太阳能电池的常用材料
- C. 四氧化三铁俗称铁红, 可用于作油漆、红色涂料
- D. 分散系中分散质粒子的直径: $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 悬浊液 $>$ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体 $>$ FeCl_3 溶液

2. _____

用 N_A 代表阿伏加德罗常数, 下列说法正确的是 ()

- A. 相同质量的铝, 分别与足量的盐酸和氢氧化钠溶液反应放出的氢气体积一定不相同
- B. 56gFe与足量盐酸反应转移电子数为 $3N_A$
- C. 任何条件下, 22.4L NH_3 与18g H_2O 所含电子数均为 $10N_A$
- D. 46g NO_2 和 N_2O_4 的混合物含有的原子数为 $3N_A$

3. _____

下列变化必须加入氧化剂才能发生的是

- A. $\text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu}$
- B. $\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2$
- C. $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SO}_2$
- D. $\text{CO}_2 \rightarrow \text{CO}_3^{2-}$

4. _____

当光束通过下列物质: ①尘埃的空气 ②氢氧化钠溶液 ③蒸馏水 ④淀粉溶液, 能观察到有丁达尔现象的是

- A. ①②
- B. ②③
- C. ①④
- D. ②④

5. _____

下列关于胶体的叙述中, 不正确的是

- A. 可用丁达尔效应区分溶液和胶体
- B. 将1.0mol FeCl_3 全部制成胶体, 其中氢氧化铁胶粒为 N_A 个
- C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体的电泳实验说明了胶体粒子带有电荷