

2022安徽高三上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

“故近朱者赤，近墨者黑”出自晋朝傅玄的《傅鹑觚集·太子少傅箴》，这里的“朱”指的是朱砂，古代常用的一种红色颜料，也是古人“炼丹”的原料，有毒，它的主要成分是（ ）

- A. HgS B. Cu₂O C. Fe₂O₃ D. Cu

2.

设N_A表示阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是（ ）

- A. 标准状况下，0.1 mol Cl₂溶于水，转移的电子数目为0.1N_A
B. 常温常压下，14g C₂H₄和C₄H₈混合气体含有的碳原子数为N_A
C. 标准状况下，4.48 L 酒精所含的分子数目为0.2N_A
D. 在氢氧化铁胶体的制备中如果有1 mol 三氯化铁水解，则氢氧化铁胶粒数为N_A

3.

下列物质分类正确的是（ ）

- A. SiO₂、NO₂均为酸性氧化物 B. 稀豆浆、淀粉溶液均为胶体
C. 烧碱、乙醇均为电解质 D. 水玻璃、冰醋酸均为混合物

4.

宋代著名法医学家宋慈的《洗冤集录》中有“银针验毒”的记载，“银针验毒”的原理是：

$4\text{Ag} + 2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = 2\text{X} + 2\text{H}_2\text{O}$ 。下列说法正确的是（ ）

- A. X的化学式为AgS B. 银针验毒时，空气中氧气失去电子
C. 反应中Ag和H₂S均是还原剂 D. 每生成1 mol X，反应转移2 mol e⁻

5.

能正确表示下列反应的离子方程式的是（ ）

- A. 小苏打溶液中加入过量石灰水 $2\text{HCO}_3^- + \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$
B. NH₄HCO₃溶于过量的NaOH溶液中： $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$