

2022高二下学期人教版(2022)高中化学学业考试

1.

据《本草纲目》记载：“生熟铜皆有青，即是铜之精华，大者即空绿，以次空青也。铜青则是铜器上绿色者，淘洗用之。”生成“铜青”的反应原理为

- A.化学腐蚀 B.吸氧腐蚀
C.析氢腐蚀 D.铜与空气中的成分直接发生化合反应

2.

下列说法不正确的是



A. Na_2O_2 的电子式: $\text{Na}^+[\text{O}::\text{O}]^{2-}\text{Na}^+$

B. 金属钠着火时，用细沙覆盖灭火

C. 氯水、氯气、液氯均能与硝酸银溶液反应产生白色沉淀

D. 右图的研究方法是观察法

3.

下列关于配制一定物质的量浓度溶液的说法，不正确的是

- A. 容量瓶用蒸馏水洗涤后不用干燥
B. 其他操作都正确，称量药品时若砝码生锈会导致所配溶液浓度偏高
C. 配制 90 mL $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaCl 溶液，应选用 100 mL 容量瓶来配制
D. 摇匀、静置，发现液面低于刻度线，应加少量水至刻度线

4.

下列物质能抑制水的电离且属于强电解质的是

- A. 醋酸 B. 氯化铝 C. 碳酸氢钠 D. 硫酸氢钠

5.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 78 g $\text{Na}_2^{16}\text{O}_2$ 与足量的水(H_2^{18}O)反应生成的氧气所含的中子数为 $9N_A$
B. 常温下，0.1 mol Cl_2 溶于水中达到饱和，可得到 HClO 分子的数目是 $0.1N_A$