

## 2022甘肃高二下学期人教版高中化学期末考试

1. \_\_\_\_\_

中华文化源远流长、博大精深。从化学视角看，下列理解正确的是（ ）

- A. “玉不琢不成器”、“百炼方能成钢”发生的均为化学变化
- B. “冰，水为之，而寒于水”说明等质量和温度的水和冰，冰的能量高
- C. “所在山洋，冬月地上有霜，扫取以水淋汁后，乃煎炼而成”过程包括了溶解、蒸发、结晶等操作
- D. “丹砂(HgS)烧之成水银，积变又还成丹砂”描述的是升作和凝华过程

2. \_\_\_\_\_

在含有大量 $H^+$ 、 $Fe^{3+}$ 、 $SO_4^{2-}$ 的溶液中，还能大量存在的离子是（ ）

- A.  $NH_4^+$
- B.  $Ba^{2+}$
- C.  $SCN^-$
- D.  $CO_3^{2-}$

3. \_\_\_\_\_

在一定条件下， $Na_2S$ 溶液存在水解平衡： $S^{2-} + H_2O \rightleftharpoons HS^- + OH^-$ 。下列说法正确的是（ ）

- A. 稀释溶液，水解平衡常数增大
- B. 升高温度， $c(HS^-) / c(S^{2-})$  减小
- C. 通入 $H_2S$ ， $HS^-$ 浓度增大
- D. 加入 $NaOH$ 固体，溶液pH减小

4. \_\_\_\_\_

若 $N_A$ 表示阿伏加德罗常数，则下列说法正确的是（ ）

- A. 标准状况下，2.24LHF分子所含电子数目为 $N_A$
- B. 1mol甲基中含有电子数为 $10 N_A$
- C. 23g钠在空气中充分燃烧，转移的电子数为 $N_A$
- D. 50mL  $12mol \cdot L^{-1}$ 的盐酸与足量的 $MnO_2$ 共热，充分反应后，转移电子数为 $0.3N_A$

5. \_\_\_\_\_

常温下， $0.1mol \cdot L^{-1}$  BOH溶液的pH=10。下列说法正确的是（ ）