2022江西高二上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

化学与生产、生活、社会密切相关。下列有关说法中不正确的是

- A. "春蚕到死丝方尽,蜡炬成灰泪始干"中的丝和蜡炬的主要成分分别是纤维素和油脂
- B. 体积分数75%的酒精可用于抗新冠病毒的防疫消毒
- C. 高铁"复兴号"车厢连接关键部位所使用的增强聚四氟乙烯属于合成材料
- D. 水华、赤潮等水体污染与大量排放含氮、磷的污水有关

2.

某反应 $CH_3OH(I)+NH_3(g)$ == $CH_3NH_2(g)+H_2O(g)$ 在高温度时才能自发进行,则该反应过程 的 \triangle H、 \triangle S判断正确的是()

- A. $\triangle H > 0$, $\triangle S < 0$
- C. $\triangle H < 0$, $\triangle S < 0$

3.

已知氢气在氯气中燃烧时产生苍白色火焰。在反应过程中,破坏1 mol氢气中的化学键消耗的能 量为Q 1kJ,破坏1 mol氯气中的化学键消耗的能量为Q 2kJ,形成1 mol氯化氢中的化学键释 放的能量为Q 3 kJ, 下列关系式正确的是(

- 1+Q 2>2Q 3 C. Q 1+Q 2<Q 3

下列物质在水溶液中的电离方程式书写正确的是()

- A. $CH_3COOH === H^+ + CH_3COO^-$ B. $NaHSO_4 === Na^+ + H^+ + SO_{24}$
- C. $H_3PO_4 = 3H^+ + PO_{34}$ D. $NaHCO_3 = Na^+ + H^+ + CO_{23}$

5.

已知: HCN(aq)与NaOH(aq)反应的 $\Delta H = -12.1 \text{ kJ·mol}^{-1}$; HCl(aq)与NaOH(aq)反应的 $\Delta H = -12.1 \text{ kJ·mol}^{-1}$ $-55.6 \text{ kJ·mol}^{-1}$ 。则HCN在水溶液中电离的 Δ H 等于()

- A. $-67.7 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ B. $-43.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ C. $+43.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ D. $+67.7 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$