

2022年5月山东省泰安市第二学期高三模拟考试理综化学

1.

下列行为中不利于保护地球环境的是 ()

- A. 研发可降解塑料, 控制白色污染
- B. 植树造林, 控制工业废水的排放
- C. 加强新能源研究, 使用压缩天然气、氢气作汽车燃料
- D. 大量开采煤、石油以满足工业发展的需要

2.

下列说法中不正确的是 ()

- A. 乙烷、乙醇和乙酸都能发生取代反应
- B. 苯分子中没有乙烯分子中的双键结构, 因此苯不能发生加成反应
- C. 可用新制的 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 悬浊液检验患者的尿液中是否含糖
- D. 蛋白质溶液中加入饱和 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 溶液后蛋白质会析出, 再加水可溶解

3.

同温同压下, 下列各热化学方程式中反应热数值最小的是 ()

- A. $2\text{A}(\text{l})+\text{B}(\text{l})=2\text{C}(\text{g})$ $\Delta H=+Q_1\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
- B. $2\text{A}(\text{g})+\text{B}(\text{g})=2\text{C}(\text{g})$ $\Delta H=+Q_2\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
- C. $2\text{A}(\text{g})+\text{B}(\text{g})=2\text{C}(\text{l})$ $\Delta H=+Q_3\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
- D. $2\text{A}(\text{l})+\text{B}(\text{l})=2\text{C}(\text{l})$ $\Delta H=+Q_4\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

4.

某溶液中只有 Na^+ 、 CH_3COO^- 、 H^+ 、 OH^- 四种离子, 且浓度大小的顺序为:

$c(\text{CH}_3\text{COO}^-)>c(\text{Na}^+)>c(\text{H}^+)>c(\text{OH}^-)$, 下列说法正确的是 ()

- A. 该溶液由 $\text{pH}=3$ 的 CH_3COOH 与 $\text{pH}=11$ 的 NaOH 溶液等体积混合而成
- B. 在该溶液中加入适量的 CH_3COONa , 可使溶液中离子浓度大小顺序改变为: