宜宾市高二化学下册月考试卷同步考试检测

1. 选择题

随着能源危机影响的加剧，全球寻找新能源的步伐加快。下列能源中不属于新能源的是（ ）

- A. 生物质能 B. 天然气 C. 核聚变能 D. 潮汐能

2. 选择题

实验室利用石灰石与稀盐酸反应制取二氧化碳，为了降低其反应速率，下列措施可行的是（ ）

- A. 使用浓盐酸 B. 向反应体系中加入氯化钙晶体
C. 提高反应温度 D. 向反应体系中加入蒸馏水

3. 选择题

下列可以证明可逆反应 $N_2+3H_2\rightleftharpoons 2NH_3$ 已达到平衡状态的是（ ）

- A. $n(N_2) : n(H_2) : n(NH_3) = 1 : 3 : 2$
B. 恒温恒容时，混合气体密度保持不变
C. 一个 $N\equiv N$ 键断裂的同时，有3个 $H-H$ 键生成
D. 混合气体的总质量不变

4. 选择题

对于某平衡体系，下列措施一定会使平衡移动的是

- A. 升高温度 B. 使用催化剂
C. 改变体系压强 D. 改变各组分浓度

5. 选择题

醋酸溶液中存在电离平衡 $CH_3COOH \rightleftharpoons H^+ + CH_3COO^-$ ，下列叙述不正确的是

- A. 升高温度，平衡正向移动，醋酸的电离常数 K_a 值增大
B. 0.10mol/L 的 CH_3COOH 溶液中加水稀释，溶液中 $c(OH^-)$ 增大
C. CH_3COOH 溶液中加少量的 CH_3COONa 固体，平衡逆向移动
D. 室温下，欲使 0.1mol/L 醋酸溶液的pH，电离度 α 都减小，可加入少量水

6. 选择题

向5 mL $NaCl$ 溶液中滴入一滴 $AgNO_3$ 溶液，出现白色沉淀，继续滴加一滴 KI 溶液并振荡，沉淀变为黄色，再滴入一滴 Na_2S 溶液并振荡，沉淀又变成黑色，根据上述变化过程，分析此三种沉淀物的溶解度关系为

- A. $AgCl = AgI = Ag_2S$ B. $AgCl < AgI < Ag_2S$
C. $AgCl > AgI > Ag_2S$ D. $AgI > AgCl > Ag_2S$

7. 选择题

某温度下，向 $pH=6$ 的蒸馏水中加入 $NaHSO_4$ 固体，保持温度不变，测得溶液 pH 为1。对于该溶液，下列叙述不正确的是

- A. 该温度高于 25°C
B. 由水电离出来的 $c(H^+) = 1 \times 10^{-13}\text{mol/L}$
C. $c(H^+) + c(Na^+) = c(OH^-) + 2c(SO_4^{2-})$