

2022辽宁高二上学期人教版高中化学月考试卷

1.

下物质分类组合正确的是 ()

	A	B	C	D
强电解质	HCl	FeCl ₃	H ₃ PO ₄	HClO
弱电解质	HF	CH ₃ COOH	BaSO ₄	Ba(OH) ₂
非电解质	NH ₃	Cu	H ₂ O	C ₂ H ₅ OH

2.

中和 $c(\text{H}^+)$ 相同、体积相同的 H_2SO_4 、 HCl 和 CH_3COOH 溶液，耗用同一浓度的 NaOH 溶液，体积分别为 V_1 、 V_2 和 V_3 ，则 V_1 、 V_2 和 V_3 的关系正确的是()

- A. $V_1 > V_2 = V_3$ B. $V_3 > V_2 = V_1$ C. $V_1 > V_2 > V_3$ D. $V_1 = V_2 = V_3$

3.

对于反应 $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g})$ ，能增大正反应速率的措施是()

- A. 通入大量 O_2 B. 增大容器容积
C. 移去部分 SO_2 D. 降低体系温度

4.

一定温度下在一个2 L的密闭容器中发生反应 $4\text{A}(\text{s}) + 3\text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{C}(\text{g}) + \text{D}(\text{g})$ ，经2 min达平衡状态，此时B反应了1.2 mol。下列说法正确的是()

- A. 充入 N_2 使压强增大可加快反应速率
B. A的平均反应速率为 $0.4 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$
C. 平衡状态时B、C的反应速率相等
D. C的平均反应速率为 $0.2 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$

5.