广东高一下学期人教版高中化学同步练习

1. _____

下列各物质的溶液显酸性的是()

- A. NaHCO_3 B. NaCl C. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ D. CH_3COOK

2. _____

在盐类水解的过程中, 下列说法正确的是()

- A. 盐的电离平衡被破坏 B. 溶液的pH一定会增大
C. 水的电离程度一定会增大 D. $c(\text{H}^+)$ 与 $c(\text{OH}^-)$ 的乘积一定会增大

3. _____

一只规格为a mL的滴定管, 其尖嘴部分充满溶液, 管内液面在m mL处, 当液面降到n mL处时, 下列判断正确的是()

- A. 流出溶液的体积为(m - n) mL B. 流出溶液的体积为(n - m) mL
C. 管内溶液体积等于(a - n) mL D. 管内溶液体积多于n mL

4. _____

在密闭容器中, 充入 SO_2 和 ^{18}O 原子组成的氧气, 在一定条件下开始反应, 在达到平衡后, ^{18}O 存在于()

- A. 只存在于氧气中 B. 只存在于 SO_3 中
C. 只存在于 SO_2 和 SO_3 中 D. SO_2 、 SO_3 、 O_2 中都存在

5. _____

3 mol H_2 和1 mol N_2 放入密闭容器中, 使用催化剂发生反应: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$, 从反应开始到平衡过程中, 不可能出现的是()

- A. 2 mol NH_3 B. 0.5 mol NH_3 C. 0.9 mol N_2 D. H_2 和 NH_3 物质的量相等

6. _____

一定条件下, 可逆反应 $\text{C}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g})$ $\Delta H < 0$, 达到平衡状态, 现进行如下操作: ①升高反应体系的温度; ②增加反应物C的用量; ③缩小反应体系的体积; ④减少体系中CO的量。上述措施中一定能使反应的正反应速率显著加快的是()