

2022河南高三上学期人教版(2022)高中化学高考模拟

1.

一种制备高效漂白剂 NaClO_2 的实验流程如图所示，反应I中发生的反应为
 $3\text{NaClO}_3 + 4\text{SO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{ClO}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl}$ ，下列说法中正确的是



- A. 反应II中 H_2O_2 做还原剂
- B. 产品中含有 SO_4^{2-} 、 Cl^-
- C. NaClO_2 的漂白原理与 SO_2 相同
- D. 实验室进行结晶操作通常在坩埚中进行

2.

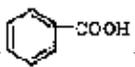
设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

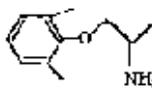
- A. 标准状况下，2.24LHF含分子数目为 $0.1N_A$
- B. 120 g NaHSO_4 固体含有 H^+ 的数目为 N_A
- C. 100mL0.1mol/L的 Na_2CO_3 溶液中，含阴离子的数目大于 $0.01N_A$
- D. 1 mol SO_2 与足量 O_2 在一定条件下反应生成 SO_3 ，共转移 $2N_A$ 个电子

3.

下列有关有机物结构和性质的说法错误的是

- A. 分子式为 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ 且能与 NaHCO_3 反应放出气体的结构共有4种
- B. 石油是混合物，可通过分馏得到汽油、煤油等纯净物

C. 苯甲酸()分子中所有原子可能位于同一平面

D. 1mol盐酸美西律()最多可与3 mol H_2 发生加成

4.