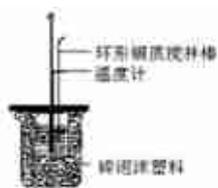


2022安徽高二下学期人教版高中化学单元测试

1.

下列有关热反应热的叙述正确的是 ()

- A. 用浓硫酸与NaOH溶液混合，生成1mol水时的反应热代表中和热
- B. 用50mL0.5mol/L盐酸与50mL0.55mol/LNaOH溶液反应来测定中和热时用到如图所示装置：



- C. 含20.0 g NaOH的稀溶液与稀盐酸完全中和，放出28.7 kJ的热量，则表示该反应中和热的化学方程式为： $\text{NaOH}(\text{aq})+\text{HCl}(\text{aq})\rightleftharpoons\text{NaCl}(\text{aq})+\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ； $\Delta H = -57.4 \text{ kJ/mol}$
- D. 已知 $2\text{C}(\text{s})+2\text{O}_2(\text{g})\rightleftharpoons 2\text{CO}_2(\text{g})$ ； ΔH_1 ， $2\text{C}(\text{s})+\text{O}_2(\text{g})\rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g})$ ； ΔH_2 。则 $\Delta H_1 > \Delta H_2$

2.

在一定条件下， Na_2CO_3 溶液存在水解平衡： $\text{CO}_3^{2-}+\text{H}_2\text{O}\rightleftharpoons\text{HCO}_3^-+\text{OH}^-$ 。下列说法正确的是 ()

- A. 稀释溶液，水解平衡常数增大
- B. 通入 CO_2 ，平衡向正反应方向移动
- C. 升高温度， $c(\text{OH}^-)$ 减小
- D. 加入NaOH固体，溶液pH减小

3.

把下列四种X溶液分别加入四个盛有10 mL 2 mol/L盐酸的烧杯中，均加水稀释到50 mL，此时，X和盐酸缓慢地进行反应，其中反应速率最快的是 ()

- A. 10°C 20 mL 3 mol/L的X溶液
- B. 20°C 30 mL 2 mol/L的X溶液
- C. 20°C 10 mL 4 mol/L的X溶液
- D. 10°C 10 mL 2 mol/L的X溶液

4.

常温下0.1mol/L醋酸溶液的pH=a，下列能使溶液pH=(a+1)的措施是 ()

- A. 将溶液稀释到原体积的10倍
- B. 加入适量的醋酸钠固体
- C. 加入等体积0.2mol/L盐酸
- D. 提高溶液的温度