

十分钟讲透

电解质溶液三大守恒

混合液「质子守恒」

也能直接写！

一、电荷守恒



- Na_2CO_3 溶液

- Na_2CO_3 与 NaHCO_3 混合溶液

Contents

分段	内容	例题		
1	电荷守恒	Na_2CO_3	Na_2CO_3 与 NaHCO_3	
2	物料守恒	Na_2CO_3	Na_2CO_3 与 NaHCO_3	
3	质子守恒 (单一溶液)	Na_2CO_3	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	
4	质子守恒 (混合溶液)	CH_3COOH 与 CH_3COONa 1:1 & 任意比	Na_2CO_3 与 NaHCO_3 1:1 & 1:2	NH_4HCO_3 与 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 1:3

一、电荷守恒



- Na_2CO_3 溶液

- Na_2CO_3 与 NaHCO_3 混合溶液

二、物料守恒



二、物料守恒



- $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{Na}_2\text{CO}_3$ 溶液
- Na_2CO_3 与 NaHCO_3 1:1 混合

三、质子守恒



- Na_2CO_3 溶液

- $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ 溶液

三、质子守恒



- CH_3COOH 与 CH_3COONa 1:1混合

- CH_3COOH 与 CH_3COONa a:b混合

三、质子守恒



- Na_2CO_3 与 NaHCO_3 1:1混合

- Na_2CO_3 与 NaHCO_3 1:2混合

三、质子守恒



- NH_4HCO_3 与 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 1:3 混合