

化学

1- 10 DAADC ACBCB

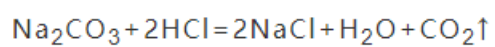
11. Na_2CO_3 丙 错误 Na_2CO_3 溶液也呈碱性 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaCl}$

甲 检验溶液中是否含有碳酸钠 用食醋中和皮蛋的碱性

12. 催化作用 氢氧化钙 放热 合金 分解 $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$

13. A > $\text{NaOH} + \text{HCl} === \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

设碳酸钠质量为 x



106

44

x

1.1g

$$\frac{106}{x} = \frac{44}{1.1\text{g}}$$

$$x = 2.65\text{g}$$

$$\text{NaOH}\% = \frac{5\text{g} - 2.65\text{g}}{5\text{g}} \times 100\% = 47\%$$