

7999

2.1 , 2.2 παραμοια με προηγούμενα

4a) Έχω 100 ml Δ1

$$\text{Έχουμε } \frac{m}{98} = 10 \cdot 0,1 \rightarrow m = 98 \text{ gr}$$

Α001 98% w/v

4β) Έχουμε αραίωση των Δ1

$$10 \cdot \frac{V}{1000} = 1 \cdot 1 \rightarrow V = 100 \text{ ml}$$

4γ) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

$$\eta_{\text{NaOH}} = 2 \cdot \eta_{\text{H}_2\text{SO}_4}$$

$$\text{Δηλ. } \frac{m}{40} = 2 \cdot \frac{50}{1000} \cdot 0,2 \rightarrow m = 0,8 \text{ gr}$$

NaOH

7950

2.1 , 2.2 παραμοια με προηγούμενα

$$4a) \frac{m}{127} = 0,2 \cdot \frac{50}{1000} \rightarrow m_{\text{FeCl}_2} = 1,27 \text{ gr}$$

$$4β) 0,2 \cdot \frac{80}{1000} = 0,1 \cdot \frac{80 + V_{\text{H}_2\text{O}}}{1000} \rightarrow V_{\text{H}_2\text{O}} = 80 \text{ ml}$$

4γ) $\text{Mg} + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Fe}$

$$\eta_{\text{Mg}} = \eta_{\text{FeCl}_2}$$

$$\text{Δηλ. } \frac{m}{24} = 0,2 \cdot 0,1 \rightarrow m = 0,48 \text{ gr}$$

Mg