

6467

2.1, 2.2 ποσοστά με ηφονζουφρα

$$4α) \quad 0,5 - 0,1 = 0,2 (0,1 + V_{H_2O}) \rightarrow V_{H_2O} = 150 \text{ ml}$$

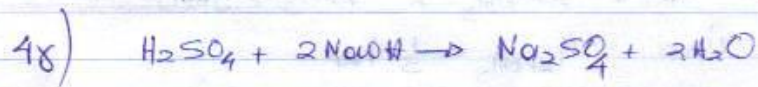
4β) Έστω V_1 & N_{NaOH} 1M
και V_2 & N_{NaOH} 0,5M

Μετά την ανάμειξη έχουμε

$$1 \cdot V_1 + 0,5 \cdot V_2 = 0,8 (V_1 + V_2)$$

$$0,2 V_1 = 0,3 V_2$$

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{3}{2}$$



$$\text{Άρα} \quad n_{H_2SO_4} = \frac{1}{2} \cdot n_{NaOH}$$

$$\text{Άρα} \quad \frac{V}{1000} \cdot 1 = \frac{1}{2} \cdot \frac{400}{1000} \cdot 0,5$$

$$\text{Άρα} \quad V = 100 \text{ ml}$$