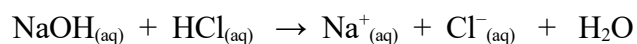


Problema783: Calcula o volume dunha disolución 0,1M de NaOH que se require para neutralizar 27,5ml dunha disolución 0,25M de HCl

Axustamos a reacción:



Ao final de calquera neutralización sempre se cumpre que:

Nº de H⁺ do ácido = Nº de OH⁻ da base

$$n^{\circ}\text{H} \cdot n_a = n^{\circ}\text{OH} \cdot n_b$$

Onde n^o H é o número de H do ácido e n^o OH é o número de OH da base.

$$n^{\circ}\text{H} \cdot M_a \cdot V_a = n^{\circ}\text{OH} \cdot M_b \cdot V_b$$

$$V_b = \frac{n^{\circ}\text{H} \cdot M_a \cdot V_a}{n^{\circ}\text{OH} \cdot M_b} = \frac{1 \cdot 0,25 \text{ M} \cdot 0,0275 \text{ L}}{1 \cdot 0,1 \text{ M}} = 0,06875 \text{ L} = \underline{68,75 \text{ ml}}$$