

Titulação - Mistura de solução com solutos diferentes

$$n = M \cdot V$$

↓ ↓ ↓
mol Mol/L L

$$\frac{M \cdot V}{\text{mol}} = \frac{M \cdot V}{\text{mol}}$$

$$\frac{M \cdot V}{\text{mol}} = \frac{\text{volume}}{22,4}$$

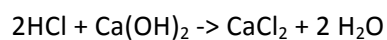
$$\frac{M \cdot V}{\text{mol}} = \frac{\text{massa}}{\text{massa molar}}$$

$$\frac{M \cdot V}{\text{mol}} = \frac{\text{mol}}{1}$$



Exercício Resolvido

200 mL de HCL à 0,5 mol/L foram misturados a uma solução de Ca(OH)₂ à 0,2mol/L.
Qual é o volume da base utilizada?



$$\frac{0,5 \cdot 0,2}{2} = \frac{0,2 \cdot V}{1}$$

$$V = 0,25\text{L}$$