

$$n = 4,78$$

$$\text{Volumen} = 7000 \text{ ml} / 1000 = 7 \text{ L}$$

3. Calcule la normalidad de una sustancia con 4,78 mol en volumen de 7000 ml

3. Calcule la molaridad M de una solución que contiene 3,65 gramos de HCl en 2,00 litros de solución

4. Calcule la molaridad de una solución que contiene 49,04 g de H_2SO_4 en 250 ml de solución

$$\text{SOLUCIÓN} = 250 \text{ ml} / 1000 = 0,25 \text{ L}$$

Solución

1

$$m = 82,5 \text{ g}$$

$$\text{Volumen} = 0,45$$

$$\frac{82,5}{46} = 1,7 / 0,45$$

$$= 3,98$$

$$C = 2 \times 12 = 24$$

$$H = 6 \times 1 = 6$$

$$O = 7 \times 16 = \frac{16}{46}$$

$$\boxed{M = 3,98}$$

$$\frac{82,5 \times 1000}{46 \times 0,45} = \frac{82,5}{20,7} = 3,98$$

2.

$$n = 4,78 \text{ mol}$$

$$V = 7000 \text{ ml} / 1000 = 7 \text{ L}$$

$$V = 7 \text{ L}$$

$$H = 4,78 \text{ mol} / 7 \text{ L} = 0,687$$

$$(0,687)$$

3.

$$M = 3,65$$

$$H = 1 \times 1 = 1$$

$$\text{Volunen} = 2$$

$$Cl = 1 \times 35 = \frac{35}{36}$$

$$\frac{3,65}{36} = 0,101$$

$$\frac{0,101}{2} = 0,050$$

$$Pm = 36 / \text{mol} = 36 \times 2 = 72$$

$$\frac{3,65}{72} = 0,050$$

Scribe

4.

$$M = 49,04$$

$$\text{Solución} = 250 \text{ ml} / 1000 = 0,25 \text{ l}$$

$$H = 2 \times 1 = 2$$

$$S = 1 \times 32 = 32$$

$$O = 4 \times 16 = \frac{64}{98}$$

$$\frac{49,04}{98} = 0,500$$

$$\frac{0,500}{0,25} = 2$$

$$P_m = 98 / \text{mol} = 98 \times 0,25 = 24,5$$

$$\frac{49,04}{24,5} = 2$$