

Ejercicios

Calcular % de concentración si hay 55 gr de sulfato de sodio en 239 gr de solvente o disolvente

% concentración = ?

✓ Sóluto = 55 gr

Solvente 239 gr

✓ Solución = 294 gr

$$\% \frac{m}{m} = \frac{55 \text{ gr}}{294 \text{ gr}} \times 100$$

18,7%

Calcular % de masa en volumen de 2,3 kg de azúcar disueltos en 6 litros de solvente

% Masa en volumen = ?

✓ Sóluto: 2,3 kg

Solvente: 6 L

✓ Solución: 8,3 L

$$\% \frac{m}{v} = \frac{2,3 \text{ kg}}{8,3 \text{ L}} \times 100$$

27,7%

~~Sr: 0~~

21/09/21

Ejercicio

D) Calcula el % de soluto en 13 g de bromuro en 110 g de solución

% Soluto = ?

Soluto = 13 g

110 g = Solución

$$\% \frac{m}{m} = \frac{13 \text{ g}}{110 \text{ g}} \times 100$$

11,8g

2) Calcula el % de soluto en 10 g de cloruro de sodio en 123 g de solución

% de soluto = ?

soluto = 10 g

Solución = 123 g

$$\% \frac{m}{m} = \frac{10 \text{ g}}{123 \text{ g}} \times 100$$

8,1g

3) Calcula el % de soluto en 15 ml de solvente con 2,04 ml de soluto

% soluto = ?

✓ solvente = 15 ml

✓ soluto = 2,04 ml

✓ solución = 17,04 ml

$$\% \frac{V}{V} = \frac{2,04 \text{ ml}}{17,04 \text{ ml}} \times 100$$

11,9 ml

Scribe

4) Calcula el % de Sólido en 11 ml de Solvente con 2,09 ml de Sólido

% de Sólido = ?

✓ Solvente: 11 ml

✓ Sólido: 2,09 ml

✓ Solución: 13,09 ml

$$\% V = \frac{2,09 \text{ ml}}{13,09 \text{ ml}} \times 100$$

15,9 ml