

1-

$$\text{Soluto} = 13 \text{ gr}$$

$$\% = 11,8 \text{ gr}$$

$$\text{Solución} = \frac{110 \text{ gr}}{0,118}$$

$$0,118 \cdot 100 = 11,8 \text{ gr}$$

2-

$$\text{Soluto} = 10 \text{ gr}$$

$$\text{Solución} = \frac{123 \text{ gr}}{0,081}$$

$$0,081 \cdot 100 = 8,13 \text{ gr}$$

$$\% = 8,13 \text{ gr}$$

3-

$$\text{Soluto} = 2,04 \text{ ml}$$

$$\% = 11,97 \text{ ml}$$

$$\text{Solvente} = \underline{15 \text{ ml}}$$

$$\cancel{\% = 835,29 \text{ ml}}$$

$$\text{Solución} = 17,04 / 2,04 = 8,35 \cdot 100 = 835,29 \text{ ml}$$

$$2,04 / 17,04$$

4-

$$\text{Soluto} = 2,09 \text{ ml}$$

$$\% = 15,9 \text{ ml}$$

$$\text{Solvente} = \underline{11 \text{ ml}}$$

$$\cancel{\% = 626,31 \text{ ml}}$$

$$\text{Solución} = 13,09 / 2,09 = 6,26 \cdot 100 = 626,31 \text{ ml}$$

ES

$$\% = 27.7 L$$

$$\frac{2.3}{8.3} = 0.3 \times 100 = 27.7 L$$

JG

- Comprender las características de las soluciones químicas

Solvente = Agua \rightarrow Universal

12.4 ml

Solución = soluto + solvente

$$\% \frac{M}{M} = \frac{\text{masa soluto}}{\text{masa solución}}$$

$$\% \frac{M}{V} = \frac{\text{masa soluto}}{\text{volumen solución}}$$

$$\% \frac{V}{V} = \frac{\text{masa soluto}}{\text{volumen solución}}$$

- Calcular % de concentración si hay 55 gr de Sulfato de sodio en 239 gr de solvente o disolvente
- Calcular % de masa en volumen de 2.3 gr de azúcar disueltos en 6 litros de solvente

$$1 \% = ? = 18.7 \text{ gr}$$

$$\text{Soluto} = 55 \text{ gr} \checkmark$$

$$\text{Solvente} = 239 \text{ gr}$$

$$\text{Solución} = \underline{294 \text{ gr}}$$

$$18.70 \%$$
$$\text{gr}$$