

Taller

1^o ¿Que tipo de mezcla es una solución química?

1^o R Son mezclas homogéneas que tienen 2 o más tipos de sustancias

2^o ¿Que sustancias forman una solución?

2^o R - Solute

- Solvente

3 ¿Que diferencia una solución insaturada, concentrada y sobre saturada, escriba un ejemplo de cada una

3^o R Insaturada: hay muy poco soluto para tanto solvente

EJ^o

se le hecha poco frutiño a mucha agua

Concentrada: la cantidad de soluto y solvente es justo para que el soluto se disuelva

EJ^o

un frutiño bien hecho

sobresaturada: cuando hay demasiado soluto para tan poco solvente

EJM

cuando se le hecha demasiado Frutiño en poca agua

4. Cuales son las unidades físicas de concentración, escriba un ejemplo

4R

(m/m) = masa sobre masa

(v/v) = Volumen sobre volumen

(m/v) = masa sobre volumen

EJM

(m/m) :

Calcule el % de soluto en 13g de bromuro en 110g de solución

soluto 13g

solvente 110g

$$13 \div 100 = 0,118 \times 100 = 11,81\%$$

5 Cuáles son las unidades químicas de concentración, escriba un ejemplo

5R

M = Molaridad

m = Molalidad

N = Normalidad

Ejm

Molaridad = M

se han disuelto 196g de ácido sulfúrico (H_2SO_4) en 0,5 L de solución ¿cuál es la molaridad?

H 1 X 2 = 2

O 16 X 4 = 64

S 32 X 1 = 32

98g/mol

$$196g \div 98g = \text{mol} = 2$$

$$\frac{2 \text{ mol}}{0,5 \text{ L}} = 4 \text{ M}$$

Molaridad = 4