

2. Disoluciones en estado líquido

1. Completa:

concentración

acuosa

disolvente

masa

soluto

disolvente

disolución

soluto

soluto

disolución

mayor

- Una es una mezcla homogénea.
- En una disolución podemos distinguir varios componentes: el
y el
- El disolvente es la sustancia que está en proporción en una
disolución.
- Una disolución en la que está presente el agua se conoce como disolución
.....
- En una disolución acuosa, aunque el agua esté en menor proporción, se considera a este
como
- El es la sustancia que se disuelve en el disolvente.
- La de una disolución es la cantidad de soluto que
hay en una cantidad determinada de
- La concentración se expresa en / volumen.

2. Calcula la concentración en g/L:

a) Se prepara una disolución con 3 g de KCl (cloruro potásico) y 2 L de disolución.

$$m_s = \dots\dots\dots \text{ g}$$

$$V_T = \dots\dots\dots \text{ L}$$

$$C = \frac{m_s(g)}{V_T(L)} = \frac{\dots\dots\dots \text{ g}}{\dots\dots\dots \text{ L}} = \dots\dots\dots \text{ g/L}$$

b) Una lejía contiene 1 Kg de hipoclorito sódico en 50 L de lejía.

$$m_s = \dots\dots\dots \text{ g}$$

$$V_T = \dots\dots\dots \text{ L}$$

$$C = \frac{m_s(g)}{V_T(L)} = \frac{\dots\dots\dots \text{ g}}{\dots\dots\dots \text{ L}} = \dots\dots\dots \text{ g/L}$$

c) Se prepara una disolución con 0,012 Kg de NaCl (cloruro sódico) y 1000 mL de disolución.

$$m_s = \dots\dots\dots \text{ g}$$

$$V_T = \dots\dots\dots \text{ L}$$

$$C = \frac{m_s(g)}{V_T(L)} = \frac{\dots\dots\dots \text{ g}}{\dots\dots\dots \text{ L}} = \dots\dots\dots \text{ g/L}$$

3. Las disoluciones A, B y C tienen las siguientes concentraciones:

	Disolución A	Disolución B	Disolución C
C(g/L)	200	300	400

Completa las siguientes frases utilizando las siguientes palabras:

concentrada

precipitado

solubilidad

saturada

temperatura

diluida

- a) La disolución A está más que la disolución B y que la C.
- b) La disolución C es una disolución ya que si añadimos más soluto este no se disolverá y obtendremos un
- c) La disolución C está más que la disolución B y que la A.
- d) La es la concentración de la disolución saturada. Su valor depende del soluto, del disolvente y de la

4. Completa la siguiente tabla:

	Estado físico	Disolvente	Soluto
Acero	Sólido	Sólido	Sólido
Alcohol en agua			
Azúcar en agua			
Oxígeno en agua			