

2. Disoluciones en estado líquido

1. Completa:

concentración

acuosa

disolvente

masa

soluto

disolvente

disolución

soluto

soluto

disolución

mayor

1. Una es una mezcla homogénea.
2. En una disolución podemos distinguir varios componentes: el
y el
3. El disolvente es la sustancia que está en proporción en una
disolución.
4. Una disolución en la que está presente el agua se conoce como disolución
.....
5. En una disolución acuosa, aunque el agua esté en menor proporción, se considera a este
como
6. El es la sustancia que se disuelve en el disolvente.
7. La de una disolución es la cantidad de soluto que
hay en una cantidad determinada de
8. 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			