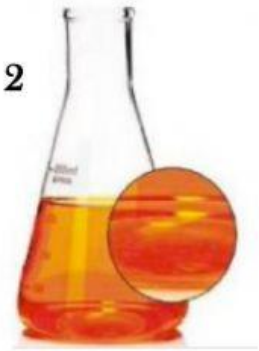
Nombre:

1. Determina Cual de las tres soluciones es una solución: saturada, insaturada o sobresaturada.

Saturada **Sobresatura** **Insaturada**

1 

2 

3 

2. Relaciona los conceptos de la columna A con las descripciones, definiciones o ejemplos de la columna B.

COLUMNA A	COLUMNA B
Solubilidad	Tipo de disolución en la que el disolvente se encuentra en estado gaseoso.
Insaturada	Sustancia que se encuentra en mayor proporción en una disolución.
Disolvente	Cantidad máxima de soluto que se disuelve en una determinada cantidad de disolvente a cierta temperatura.

LIVEWORKSHEETS

Disolución gaseosa	Tipo de disolución que posee muy poca cantidad de soluto en relación a la cantidad que admite el disolvente.
Saturada	Disolución que no alcanza la cantidad máxima de soluto que admite el disolvente.
Disolución diluida	Disolución que posee la cantidad máxima de soluto que admite el disolvente.

3. Clasifica las siguientes soluciones en saturada, insaturada y sobresaturada sabiendo que, a 20°C, la solubilidad de una sal es de 25g en 100mL de agua.

A. Se disuelve **25 gramos de sal en 100mL de agua** _____

B. Se disuelve **25 gramos de sal en 50mL de agua** _____

C. Se disuelve **25 gramos de sal en 200mL de agua** _____

D. Se disuelve **20 gramos de sal en 100mL de agua** _____

E. Se disuelve **30 gramos de sal en 100mL de agua** _____

F. Se disuelve **15 gramos de sal en 50mL de agua** _____

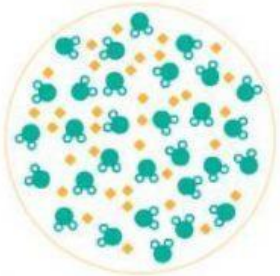
G. Se disuelve **50 gramos de sal en 200mL de agua** _____

4. Relacione la imagen que corresponda con el tipo de solución

Nota: Tengan en cuenta que las siguientes formas corresponden a:

Soluto:

Disolvente:

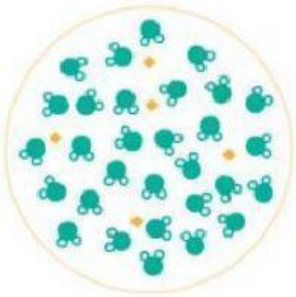


Insaturada

LIVEWORKSHEETS

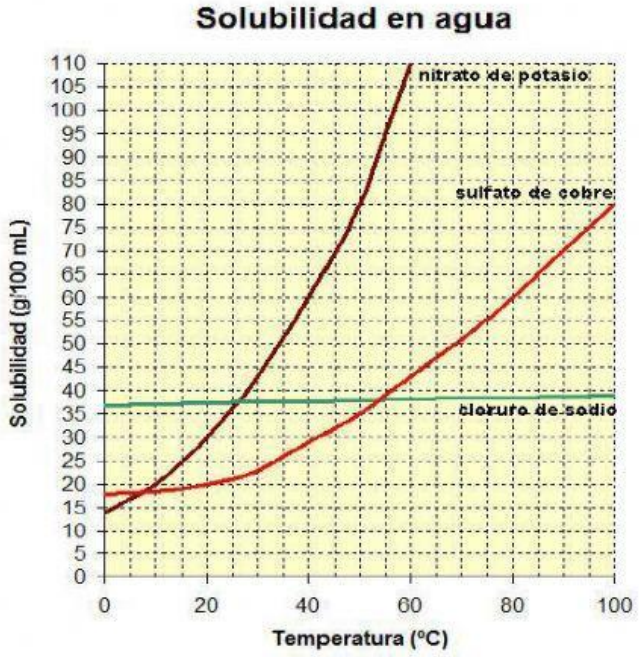


Sobresaturada



saturada

5. Observa las curvas de solubilidad de diferentes sustancias y contesta:



a. ¿Qué sustancia varía más su solubilidad con la temperatura? _____

b. ¿Qué sustancia apenas varía su solubilidad con la temperatura? _____

c. ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 0ºC? _____

LIVEWORKSHEETS

d. ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 20°C? _____

e. ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 60°C? _____

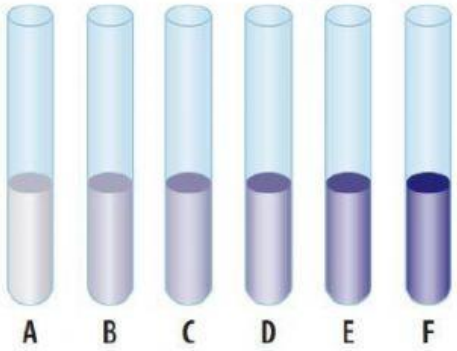
f. Máxima cantidad de nitrato de potasio que se puede disolver en 100mL de agua a 40°C = _____ g

g. Máxima cantidad de sulfato de cobre que se puede disolver en 100mL de agua a 80°C = _____ g

6. **Identifica el soluto con una (S) y el disolvente con una (D) en las siguientes soluciones:**

   a. agua (___) y azúcar (___)
   b. leche (___) y chocolate (___)
   c. Jugo en polvo (___) y agua (___)
   d. Alcohol común: 96% de alcohol (___) y 4% de agua (___)
   e. 10 g de plata (___) y 100 g de oro (___)

7. **Sobre la siguiente imagen, responda:**



A. ¿Qué solución contiene mayor soluto? _____

B. ¿Cuál es la más concentrada? _____

C. ¿Cuál es la solución más diluida? _____

LIVEWORKSHEETS