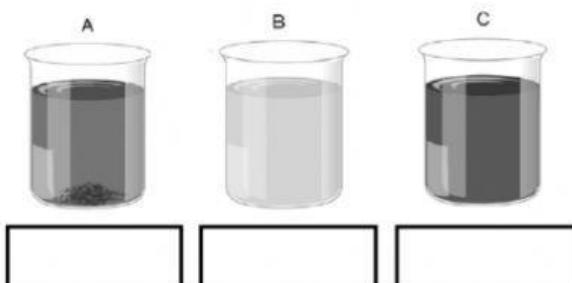


DISOLUCIONES_SOLUBILIDAD

1. 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.
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.

2. La siguiente imagen muestra 3 vasos precipitados con distintos tipos de disoluciones de 200g de agua con distintas cantidades de azúcar. La solubilidad del azúcar (sacarosa) en agua es aproximadamente 200 g de sacarosa/100 g de agua a 25 °.
- a. Coloca el nombre del tipo de solución según corresponda en los rectángulos que están bajo de cada vaso.



<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
----------------------	----------------------	----------------------

- b. Indica la cantidad de soluto que habrá disuelta en cada vaso suponiendo que en todos se preparó la disolución con 200 g de agua a 25°C

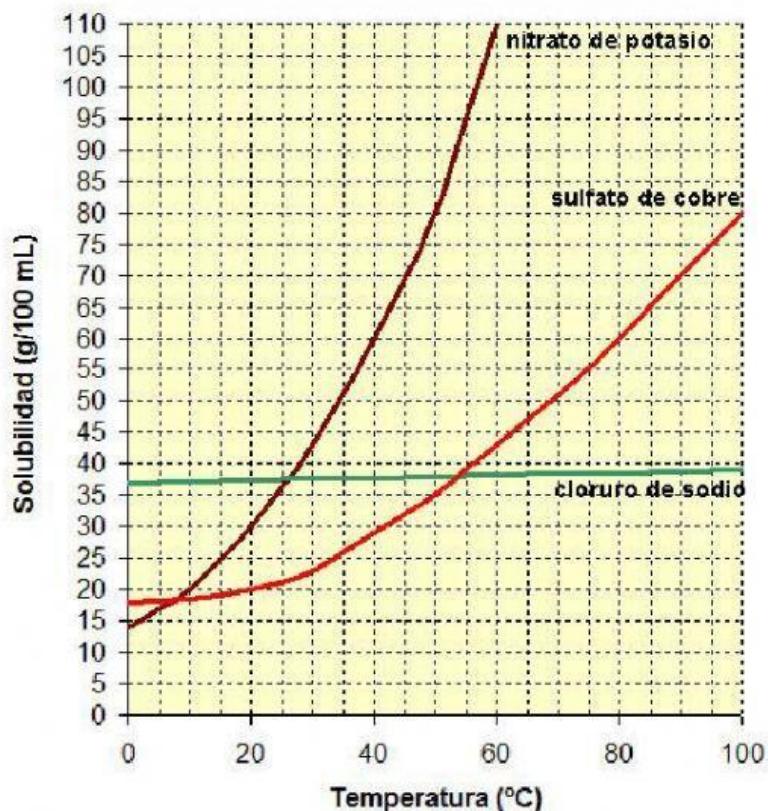
- Vaso A _____
- Vaso B _____
- Vaso C _____

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

Solubilidad en agua



- ¿Qué sustancia varía más su solubilidad con la temperatura?
- ¿Qué sustancia apenas varía su solubilidad con la temperatura?
- ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 0°C?
- ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 20°C?
- ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 60°C?
- Máxima cantidad de nitrato de potasio que se puede disolver en 100mL de agua a 40°C = _____ g
- Máxima cantidad de sulfato de cobre que se puede disolver en 100mL de agua a 80°C = _____ g