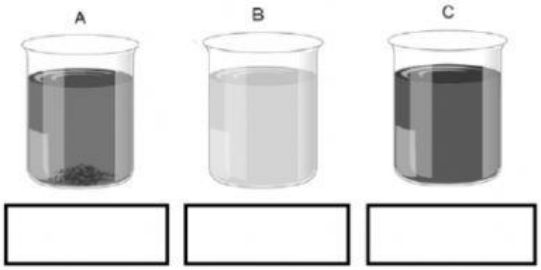
DISOLUCIONES_SOLUBILIDAD

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.

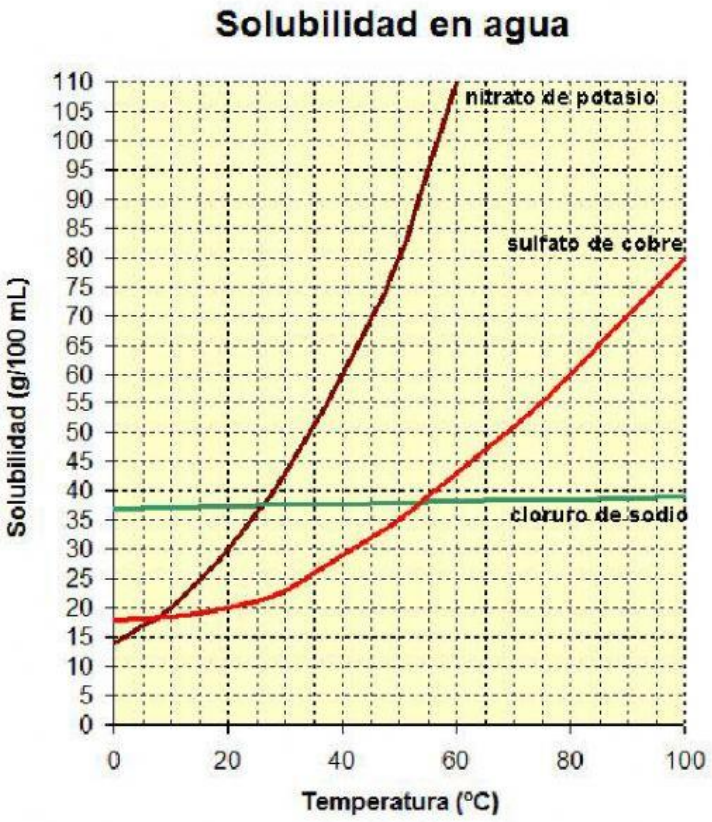


   b. Indica la cantidad de soluto que habrá disuelta en cada vaso suponiendo que en todos se preparó la disolución con 200 g de agua a 25ºC
      - Vaso A _____
      - Vaso B _____
      - Vaso C _____

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** _____

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS

4. 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?

d. ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 20ºC?

e. ¿Qué sustancia tiene la solubilidad más alta a 60ºC?

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

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

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS