

Determinar el soluto en las siguientes disoluciones

Disolución	Solutos	Disolvente
10 g de NaOH en agua		
Un vaso de jugo de naranja		
25 ml de ácido clorhídrico en agua		
CO ₂ en 75 ml de agua		
20 g de O ₂ en 100 gramos de aire		

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

- | | |
|---------------------------|---|
| a) Solubilidad | <input type="checkbox"/> Tipo de disolución en la que el disolvente se encuentra en estado gaseoso. |
| b) Sobre saturada | <input type="checkbox"/> Sustancia que se encuentra en mayor proporción en una disolución. |
| c) Disolvente | <input type="checkbox"/> Cantidad máxima de soluto que se disuelve en una determinada cantidad de disolvente a cierta temperatura. |
| d) Disolución gaseosa | <input type="checkbox"/> Tipo de disolución que posee muy poca cantidad de soluto en relación con la cantidad que admite el disolvente. |
| e) Saturada o concentrada | <input type="checkbox"/> Disolución que sobre pasa la cantidad máxima de soluto que admite el disolvente. |
| f) Disolución diluida | <input type="checkbox"/> Disolución que posee la cantidad máxima de soluto que admite el disolvente. |

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