

## 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 <sub>2</sub> en 75 ml de agua		
20 g de O <sub>2</sub> 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.

- Se disuelve 25 gramos de sal en 100mL de agua \_\_\_\_\_
- Se disuelve 25 gramos de sal en 50mL de agua \_\_\_\_\_
- Se disuelve 25 gramos de sal en 200mL de agua \_\_\_\_\_
- Se disuelve 20 gramos de sal en 100mL de agua \_\_\_\_\_
- Se disuelve 30 gramos de sal en 100mL de agua \_\_\_\_\_