

## FACTORES QUE AFECTAN LA SOLUBILIDAD.

### SELECCIÓN

#### 1 ¿cuál es la definición de solubilidad?

- A La cantidad mínima de soluto que se puede agregar a un disolvente.
- B La relación entre la cantidad de soluto y disolvente en una disolución.
- C La cantidad máxima de soluto que se puede disolver en una cantidad determinada de disolvente.

#### 2 ¿Cuál es el principio básico que explica la solubilidad de las sustancias?

- A La agitación de la mezcla.
- B La naturaleza química del soluto y el cartucho.
- C La temperatura del sistema.

#### 3 ¿qué sucederá si se agrega más soluto del que puede disolverse en un disolvente a una temperatura determinada?

- A Se formará una disolución insaturada.
- B Se formará una disolución saturada.
- C Se formará una disolución sobresaturada.

#### 4 ¿cómo afecta el aumento de temperatura a la solubilidad de los solutos sólidos en agua?

- A La solubilidad disminuye.
- B La solubilidad aumenta.
- C La solubilidad permanece constante.

#### 5 ¿cómo afecta el aumento de presión a la solubilidad de los solutos gaseosos?

- A La solubilidad disminuye.
- B La solubilidad aumenta.
- C La presión no afecta la solubilidad de los solutos gaseosos.

**6 ¿cuál es la razón por la que las moléculas de disolvente rodean a las moléculas de soluto en una disolución?**

- A Para aumentar la agitación de la mezcla.
- B Para romper las fuerzas que mantienen unidas a las moléculas de soluto.
- C Para aumentar la presión del sistema.

**7 ¿qué sucede cuando se destapa una bebida carbonatada?**

- A La solubilidad del dióxido de carbono aumenta.
- B La solubilidad del dióxido de carbono disminuye.
- C La presión del sistema aumenta.

**VERDADERO O FALSO**

- 1** Se agrega un soluto en agua y se agita para homogeneizar la mezcla.
- 2** La solubilidad se define como la cantidad mínima de soluto que se puede disolver en una cantidad determinada de disolventes.
- 3** Al agregar azúcar al agua, llegará un momento en que el agua no podrá disolver más azúcar.
- 4** La mayoría de las disoluciones diarias no contienen agua como disolventes.
- 5** La regla universal en la que se basa la solubilidad es “lo semejante disuelve a lo semejante”.
- 6** Si agregamos menos de 200 g de azúcar en 100 g de agua, formaremos una disolución saturada.
- 7** El valor de solubilidad de una sustancia no depende de la naturaleza química del soluto o del cartucho.