

FACTORES QUE AFECTAN LA VELOCIDAD DE DISOLUCIÓN

1 ¿Qué efecto tiene un aumento de presión en la solubilidad de los gases en líquidos?

- A No afecta la solubilidad de los gases.
- B Aumenta la solubilidad de los gases.
- C Disminuye la solubilidad de los gases.

2

¿Cuál de los siguientes factores tiene un efecto contrario en la solubilidad de los gases y los sólidos/líquidos?

- A La agitación
- B La temperatura
- C El grado de subdivisión del soluto

3

¿Cuál de los siguientes enunciados describe mejor la relación entre la temperatura y la solubilidad de los gases?

- A A mayor temperatura, mayor solubilidad.
- B A mayor temperatura, menor solubilidad.
- C La temperatura no afecta la solubilidad de los gases.

4

Si se desea aumentar la velocidad de disolución de un sólido, ¿cuál de los siguientes factores sería más efectivo?

- A Disminuir la temperatura
- B Disminuir la agitación
- C Aumentar el grado de subdivisión del soluto

5

¿Cuál de los siguientes factores afecta la solubilidad de todos los tipos de solutos (sólidos, líquidos y gases)?

- A La presión
- B La agitación
- C El grado de subdivisión del soluto

6

¿Qué tipo de información proporciona la definición de solubilidad presentada en el texto?

- A La capacidad máxima de un cartucho para disolver una solución.
- B La velocidad a la que un soluto se disuelve en un disolvente.
- C La relación entre la cantidad de soluto y disolvente en una disolución.
- C La cantidad de soluto que puede disolverse en una cantidad fija de disolvente a una temperatura dada.

¿Cuál de los siguientes factores no afecta la solubilidad de los sólidos y líquidos según el texto?

- A La presión
- B La temperatura
- C La agitación

Indique si los siguientes enunciados son verdadero o falso

1. La cantidad de gas disuelto en un disolvente líquido es mayor a presiones bajas que a presiones altas.
2. La temperatura no afecta la solubilidad de los gases.
3. Cuanto más finamente esté el sólido, mayor será su solubilidad.
4. El texto enumera los factores que afectan la velocidad de disolución.
5. La agitación no tiene impacto en la solubilidad.
6. Cuanto más finamente esté el sólido, mayor será su solubilidad.