

**UNIDAD EDUCATIVA “SIXTO SUAREZ NAVARRO”**  
**EVALUACIÓN DE PROPIEDADES COLIGATIVAS**

**NOMBRE:**

**I.- RELACIONA CON UNA LINEA LA LEY Y SU CONCEPTO**

1. “Propiedad física-química cuyo valor depende únicamente de la concentración del soluto no volátil disuelto y no de su naturaleza”.

**Propiedades constitutivas**

2. Son aquellas que dependen de la naturaleza de las partículas disueltas. Ej. Viscosidad, densidad, conductividad eléctrica, etc.

**Propiedades colectivas**

3. Son aquellas que dependen del número de partículas (moléculas, átomos o iones) disueltas en una cantidad fija de solventes. Son: 4

**Propiedades coligativas**

**II. SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA**

Es un proceso físico en el cual la temperatura de un líquido vence la presión atmosférica produciendo burbujas, por acción del calor.

ebullición

evaporación

ósmosis

5.

Producir burbujas por acción del calor

La temperatura de ebullición de un líquido es aquella a la cual su presión de vapor iguala a la atmosférica.

Conversión gradual de líquido a gas. Sin acción del calor.

6

Ósmosis es la difusión de líquidos a través de membranas

Es el proceso mediante el cual las moléculas del soluto tienden a alcanzar una distribución homogénea en todo el espacio que le es accesible.

La presión osmótica es la tendencia a diluirse de una disolución separada del solvente puro por una membrana semipermeable

**III. SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA**

7. “la relación entre la presión parcial de vapor de cada componente en una solución ideal es dependiente de la presión de vapor de cada componente individual y de la fracción molar de cada componente en la solución”

Ósmosis

Ley de Raoult

criogenia