Profesora Cintia Y. Yapura Llanos

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 aquélla 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 disolvente 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

LIVEWORKSHEETS