 **LICEO JUAN RUSQUE PORTAL 2020**

“Comprometidos con la calidad, integralidad e inclusión…”

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **AGOSTO** | **ASIGNATURA: Química 2 Medio** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 2 Medio** |
| **Unidad: QUIMICA EN SOLUCIONES** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender los conceptos sobre propiedades coligativas de las soluciones .** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar: Apuntes ,libro** | | |
| **Instrucciones : 1)responda las siguientes alternativas(justifique las alternativas)** | | |

1.-La presión que ejerce un gas sobre una superficie a una temperatura determinada, se denomina:

1. Punto de Fusión
2. Punto de ebullición
3. Presión atmosférica
4. Presión de vapor

2-¿Cuál es la relación entre evaporación y presión de vapor?

1. A mayor evaporación mayor presión de vapor
2. A mayor evaporación menor presión de vapor
3. Si la presión de vapor aumenta la evaporación no ocurre
4. La evaporación no afecta la presión de vapor

3.-La temperatura de ebullición se alcanza cuando la presión de vapor:

1. aumenta de manera constante
2. disminuye gradualmente
3. se mantiene en todo momento
4. alcanza la presión atmosférica

4.-El agua hierve a 100°C a una atmósfera de presión. Al agregar un soluto no volátil, la solución, hervirá a una temperatura:

1. sobre los 100°C
2. a 100°C
3. bajo los 100°C
4. no se puede predecir

5.-El agua congela a 0°C a una atmósfera de presión. Al agregar un soluto no volátil, la solución congelará a una temperatura:

1. sobre los 0°C
2. a 0°C
3. bajo los 0°C
4. no se puede predecir

2.- Responda los siguientes ejercicios con desarrollo:

Te = Tebullición de la solución-Tebullición solvente puro Te = Ke m

 Te = Tcongelamiento del solvente puro – T congelamiento solución

M = molalidad moles de soluto / Kg de solvente

1.-La butanona posee una temperatura de congelación de -86°C. Al agregarle un soluto no volátil se produce un descenso crioscópico de -3,7 ¿Cuál será la temperatura de congelación de la solución?

2.-El benzaldehido tiene una temperatura de ebullición de 178°C. Al agregrar un soluto no volátil se produce un ascenso ebulloscópico de 1,2 ¿Cuál es la temperatura de ebullición de la solución?