|  |  |
| --- | --- |
| **SEMANA N°: 1****MES: MAYO** | **ASIGNATURA: Química 2 Medio** |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE SEMANA N°1** **MAYO****Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** |
| **Nombre Estudiante:** | **Curso: 2 Medio** |
| **Unidad: Química en soluciones**  |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender, analizar y aplicar los conceptos relacionados con solución.** |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:** **Libro , ppt, internet** |
| **Instrucciones: Responde en tu cuaderno , solamente respuestas.** |

****** **LICEO JUAN RUSQUE PORTAL 2020**

“Comprometidos con la calidad, integralidad e inclusión…”

 **I )Términos pareados.**

Relacione los conceptos enumerados en la columna A con su definición correcta en la columna B. Para ello anteponga en la definición el número asignado al concepto.

**Columna A Columna B**

1. % m/m Moles de A en masa de AB en kg
2. Molaridad Masa de A en 100 gramos de AB
3. % m/v Moles de una sustancia
4. g/L g de A en 1 mL de A
5. % v/v Masa de una sustancia en gramos por unidad de mol
6. Molalidad Volumen de A por cada 100 mL de AB
7. Masa molar (MM) g de A en 1 L de AB
8. Cantidad de sustancia Masa de A en 100 mL de AB
9. Densidad Moles de A en un litro de AB

II)Complete el siguiente crucigrama

 

**III Completación de oraciones**

1. Si una solución presenta una concentración al 10%m/m significa que hay

 disueltos en

1. Una solución presenta una concentración si tiene 2 mol disueltos en 2 Litros de solución
2. Si una solución presenta disueltos 2 mol de disueltos en 1 de solvente, entonces presenta una concentración
3. La unidad de concentración que se mide en mol/L es
4. Una solución presenta una concentración de 5 , porque tiene disueltos

 de soluto en 1 litro de solución

1. es una medida de cantidad que es igual a unidades. La masa de esta unidad de cantidad es la . El volumen correspondiente a esta unidad es , pero sólo para sustancias

 y en condiciones , las que corresponden a

 de presión y grados de temperatura