**CURSO: 2° MEDIO ASIGNATURA: QUÍMICA**

**Guía N° 3: “Disoluciones Químicas”**

**NAME: .................................................................. GRADE: …………… DATE: ……/……./.2020**

**ACHIEVEMENT (**PONDERACIÓN**): 20%** de la evaluación final

**TOTAL SCORE: 8 POINTS** **STUDENT SCORE:\_\_\_\_\_\_**

|  |
| --- |
| **Habilidad (Skill) :** Reconocer.  **Objetivo de Aprendizaje (Learning Objetive):**   1. **Reconocer las concentraciones porcentuales y establecer la relación que existe en los componentes de una disolución.** |

|  |
| --- |
| **Instrucciones:**  **LAS ACTIVIDADES SERÁN CORREGIDAS UNA VEZ QUE SE RETOMEN LAS CLASES**  **PRESENCIALES**  **PAGINAS LIBRO: 40 A LA 44**  **REALIZAR LA GUÍA N°3, QUE TIENE RELACIÓN CON LAS CONCENTRACIONES PORCENTUALES.**  **.**  **PUEDES UTILIZAR CALCULADORA SI LO REQUIERES.**  **LA GUÍA DEBE SER REALIZADA EN TU CUADERNO.** |

Desarrolla los siguientes ejercicios: (2 puntos cada pregunta)

1. Calcula el % m/m de una disolución que tiene 6 gramos de soluto en 80 gramos de solución.
2. ¿Cuántos gramos de soluto tendrán 1200 ml de solución cuya concentración es de 6 %m/v.
3. ¿Cuántos gramos de soluto tendrán 200 ml de solución cuya concentración es de 20 %m/v.
4. Calcula la masa de soluto que tendría una solución de 220 gr, que es 4 %m/m.



