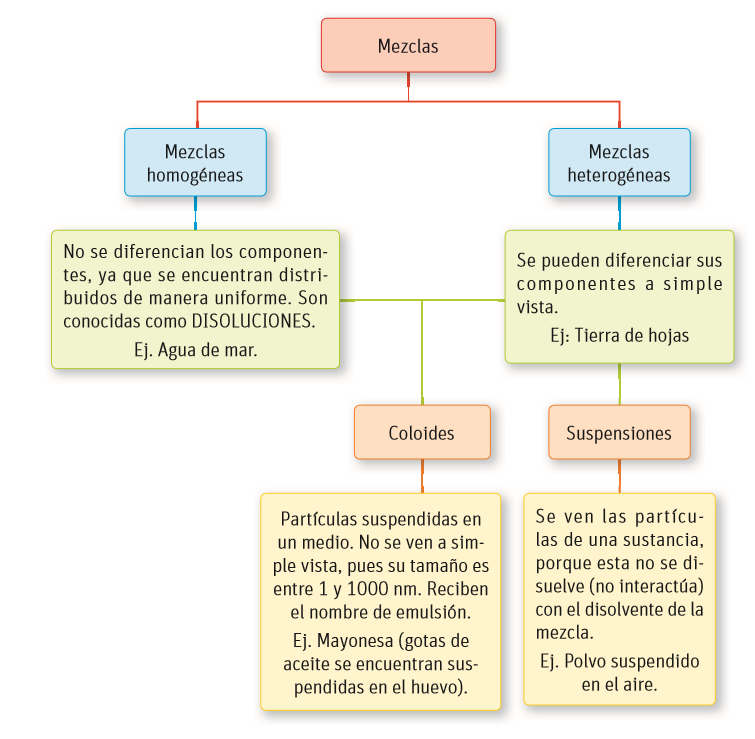
|  |  |
| --- | --- |
| **GREENHILL**  **COLLEGE**    **Punta Arenas**  **2020** | **Guía evaluada**  **Asignatura Química**  **Curso: 2do medio**  **Profesor: Thomas Fernández P.** |

|  |
| --- |
| **OBJETIVOS:** |
| * Conocer los tipos de mezclas que existen según las fases que se pueden distinguir en ellas. * Conocer las caracterices principales que poseen las suspensiones y los coloides. * Conocer el concepto de solubilidad y los factores externos que influyen en ella. |

**NOMBRE: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_FECHA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Puntaje Ideal** | **50 puntos** | **Puntaje Real** |  | **Nota** |  |

**Responder las siguientes preguntas.**

1. 

**En base al anterior mapa conceptual, averiguar y explicar 3 ejemplos de mezcla homogénea, mezcla heterogénea, coloide y suspensión.**

1. **¿Qué son las fuerzas intermoleculares? Explicar sus tres tipos (Van der Waals, puente de hidrogeno e ion dipolo).**
2. **¿Qué es una solución química? Explicar y dar ejemplos sobre sus tipos según su cantidad de soluto y sus tipos según su estado físico.**
3. **¿Qué es un electrolito? ¿Qué puede generar al pertenecer a una solución química?**
4. **¿Qué es la solubilidad? ¿Qué factores externos alteran este proceso?**