|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Resultado de imagen para insignia liceo industrial talca**  | **Liceo Industrial Superior Talca.****Depto de Ciencias.** **Evaluación Formativa 2** ASIGNATURA: Cs. Naturales /Eje Química PROFESORA: M° Eugenia Marín T (mmarin4916@gmail.com)ALUMNO(A): \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_CURSO: 2|° MEDIO FECHA:--------------- **OBJETIVO: : OA ( 15)** Explicar por medio de modelos y la experimentación, las propiedades de las soluciones en ejemplos cercanos, considerando: -El estado físico(sólido ,líquido y gaseoso); -Sus componentes (soluto y solvente).-La cantidad de soluto disuelto (Concentración)**Instrucciones:** **Lee y observa atentamente las indicaciones para contestar en forma correcta las siguientes preguntas.**De acuerdo a guías anteriormente entregadas responde las siguientes preguntas evaluativas:**1.- ¿Qué nombre reciben los componentes de una DISOLUCIÓN?**

|  |
| --- |
|  |

**2.- ¿Qué características tiene cada uno de los componentes de una DISOLUCIÓN?**

|  |
| --- |
|  |

**3.-¿Qué significa que una Disolución sea HOMOGÉNEA?**

|  |
| --- |
|  |

**4.- Dé 1 ejemplo de mezcla Homogénea**.

|  |
| --- |
|  |

**5.- ¿Cuál es la importancia que tiene el AGUA en las disoluciones?**

|  |
| --- |
|  |

**6.-En la lectura del TITANIC, página 26 del texto o en guía anterior, ¿Crees que en la disolución sólida (Hierro más Carbono) es decir ACERO , el exceso de Azufre pudo causar que fuera más frágil el acero que uno convencional, considerando otro factor que era la temperatura de – 2 ° Celcius?**

|  |
| --- |
|  |

 |  |