|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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?**   |  | | --- | |  | |  |