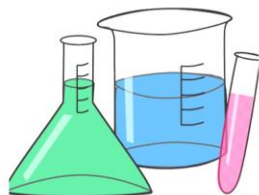
 LICEO MATILDE BRANDAU DE ROSS VALPARAÍSO		TIMBRE UTP o JEFE FORMACIÓN	
NOMBRE DOCENTE	Karen Pasmíño M		
UNIDAD	Soluciones Químicas	CURSO	2º Medio Química
OA o AE	- Clasificar a las disoluciones, según el estado de las sustancias que lo forman		

INSTRUCCIONES

1. Descargue el texto de química de 1º medio en el siguiente link
<https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/w3-propertyvalue-187786.html>
2. Desarrolla las actividades que se presentan a continuación, basándote en las páginas 33, 34, 35 y 36 del texto.
3. Copia las preguntas de la guía y responde en tu cuaderno de química.
4. Saca una FOTOGRAFÍA A TU CUADERNO con las actividades desarrolladas, pégalas en un Word y envíalo al siguiente correo:

tareasdeciencias.profekaren@gmail.com

**PLAZO MÁXIMO DE ENVÍO:
VIERNES 19 DE JUNIO**



FACTORES QUE AFECTAN LA SOLUBILIDAD

La solubilidad es la medida máxima cantidad o concentración de soluto que se puede disolver en un disolvente dado. Las disoluciones se pueden clasificar según su contenido de soluto en: solución diluida, concentrada, saturada y sobre saturada.

Factores que afectan la solubilidad

Existen diferentes factores internos y externos que afectan la solubilidad de un soluto en un disolvente.

ACTIVIDAD 1

Copia y desarrolla en tu cuaderno:

Recordemos algunos conceptos:

1. Defina: Solución, soluto, solvente (3 puntos)
2. De un ejemplo de una disolución e indique cuál es el soluto y cuál es el solvente (2 puntos)
3. Brevemente explique que es una solución diluida, concentrada y saturada. (3 puntos)
4. Lea el texto de esta guía y explique con sus palabras el concepto de **Solubilidad** (2 puntos)

ACTIVIDAD 2

En relación a los **factores externos** que afectan una disolución: **Temperatura y presión**. Investigue en el texto de estudio y responda:

1. ¿Por qué al aumentar la temperatura de una disolución, aumenta la solubilidad? (2 puntos)
2. Explique cómo afecta la presión a una disolución cuyo soluto es un gas (2 puntos)
3. Explique la diferencia entre un líquido miscible y un líquido inmiscible (2 puntos)
4. ¿Cuál es efecto de la agitación de las moléculas de una solución? (2 puntos)

ACTIVIDAD 3 (12 puntos)

Preparando café



Desarrolla el **TALLER DE CIENCIAS** de la página 37.

Copia y desarrolla las preguntas en tu cuaderno.