

 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		

**PLAZO MÁXIMO DE ENVÍO:
VIERNES 05 DE JUNIO**

INSTRUCCIONES

- DESARROLLA ESTA GUÍA EN TU CUADERNO CON LAPIZ PASTA AZÚL O NEGRO**
- SACALE FOTOS A TU CUADERNO**
- ENVÍALA AL CORREO: tareasdeciencias.profekaren@gmail.com**



ACTIVIDAD 1

Imprima el contenido la guía y péguela en su cuaderno (o copie o resuma en texto en su cuaderno) **(5 puntos)**

TIPOS DE DISOLUCION ES SEGÚN ESTADO DE SUSTANCIAS QUE LO FORMAN

Hay muchos tipos de disoluciones. Se mencionan a continuación las más importantes:

1. Disoluciones sólido - líquido. Ejemplo: azúcar y agua. El soluto es el sólido y el disolvente el líquido.
2. Disoluciones líquido – líquido. Ejemplo: alcohol y agua. Si preparamos una disolución mezclando 250 cm³ de alcohol y 500 cm³ de agua, el soluto será el alcohol y el disolvente el agua.
3. Disoluciones líquido- gas. Ejemplo: oxígeno y agua. El soluto es el gas, el disolvente el líquido.
4. Disoluciones gas – gas. Ejemplo: el aire. Se considera soluto el oxígeno (21%)
5. Disoluciones sólido – sólido: Ejemplo: aleaciones de metales (bronce, acero, hojalata)

ACTIVIDAD II

Copie en su cuaderno y complete la tabla con **dos ejemplos** para cada tipo de solución indicando el soluto y el solvente, como aparece en el ejemplo: **NO UTILICE LOS QUE APARECEN EN LA GUÍA. (30 puntos)**

DISOLUCIÓN	EJEMPLOS (2)	SOLUTO	SOLVENTE
Sólido – líquido (EJEMPLO)	café con leche	café	Leche
sólido - líquido	1. 2.		
Líquido – líquido.	1. 2.		
líquido- gas	1. 2.		
gas – gas	1. 2.		
sólido – sólido	1. 2.		

