



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE  
SAN BERNARDO-EL BOSQUE  
UNIDAD TÉCNICO-PEDAGÓGICA



GUÍA DE TRABAJO N° 2

COEF.1

ASIGNATURA: Química

Profesora: Rosa González

NOMBRE :		CURSO: Segundo Medio
FECHA: ..... Marzo /20	Tiempo Pedagógico: 45 minutos	
Puntaje Real: 34 puntos	Puntaje Obtenido:	

CONTENIDOS A EVALUAR	Reconocer el concepto de disolución química, diferenciando sus componentes.
----------------------	---

### INTRODUCCIÓN

Las soluciones son una de las formas más comunes en que se presenta la materia: vivimos en una solución de gases; los mares son complejas soluciones de gases y sólidos en agua; muchos de los líquidos que bebemos, incluso el agua potable son soluciones; algunos combustibles – gas licuado, bencina y otros semejantes – también son soluciones; el acero, las monedas, joyas y el bronce son soluciones sólidas que se realizan a altas temperaturas; en nuestro organismo también encontramos soluciones: el suero sanguíneo, la orina, la saliva por nombrar sólo algunas. Así pues, las soluciones son una parte muy importante de nuestro medio ambiente y lo más importante es que su condición de tales hace posible que ocurran las reacciones químicas.

1.- Indica qué es una mezcla y como están formadas (2 puntos)

.....  
.....  
.....  
.....

2.- ¿Qué tipos de mezclas hay?. Defínelas y da 2 ejemplos de cada una (4 puntos)

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

3.- ¿Qué es una disolución química y cuáles son sus componentes? (2 puntos)

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

4.- Define soluto y solvente ( 2 puntos)

.....  
 .....  
 .....  
 .....  
 .....

5.- Completa el siguiente cuadro con lo que se indica (3 puntos)

DISOLUCIÓN	ESTADO FÍSICO	SOLUTO	SOLVENTE

6.- Con las sustancias dadas a continuación, forma 5 disoluciones químicas, indicando el soluto y el solvente: agua, cloruro de sodio, alcohol, azúcar, harina, vinagre, bicarbonato, oxígeno ( O<sub>2</sub>), hidrógeno( H<sub>2</sub>), anhídrido carbónico (CO<sub>2</sub>). (5 pts)

DISOLUCIÓN	SOLUTO	SOLVENTE

7.- Clasifica las siguientes mezclas como heterogéneas u homogéneas (8 pts)

- a. Agua potable .....
- b. Agua y aceite .....
- c. Pizza .....
- d. Bencina y aceite .....
- e. Salmuera .....
- f. Acero .....
- g. Gas licuado .....
- h. Petróleo y agua .....

8.- Indica 4 propiedades de una disolución química ( 4 pts)

.....

.....

.....

.....

9. – Escriba ejemplos de disoluciones con respecto a los estados de la materia:  
( 4 puntos)

a. Sólido – líquido: .....

.....

b. Líquido – líquido: .....

.....

c. Gas – gas: .....

.....

d. Gas – líquido: .....

.....



“LO ESCENCIAL ES INVISIBLE A LOS OJOS” EL Principito