



**PRUEBA N° 1**

<b>Nombre:</b>	<b>Curso: Segundo Medio</b>
<b>Puntaje de la prueba: 38 puntos</b>	<b>Puntaje:</b>
<b>Fecha inicio: ABRIL</b>	

**Descripción Curricular de la Evaluación**

<b>Objetivos a evaluar NIVEL 1 (2020)</b>	<b>OA15</b>
<b>Habilidades a evaluar</b>	<b>Conocer -Analizar – Resolver – Calcular - Aplicar</b>

**INSTRUCCIONES:**

Queridos alumnos la presente Prueba debes contestarla sin ayuda de tus apuntes, su objetivo es saber cuánto han aprendido hasta el momento y poder reforzar los aprendizajes que les han presentado dificultades. Esta prueba la debes venir a dejar al colegio en lo posible antes del 15 de mayo si las condiciones sanitarias lo permiten o enviarla a mi correo:

**r.gonzález@colegiodomingoeyzaguirre.cl**

Cualquier consulta al celular: **963200815**

**I.- Selección múltiple: encierre en un círculo la alternativa correcta**

**1.- La mezcla de una cucharita de sal y agua corresponde a una solución:**

- a. no saturada
- b. electrolítica
- c. homogénea
- d. heterogénea
- e. sobresaturada

**2.- ¿Cuál de los siguientes ejemplos, corresponde a una mezcla heterogénea?**

- a. Sal + agua
- b. Azúcar + agua
- c. Aceite + agua
- d. Vinagre + agua
- e. Alcohol + acetona

**3.- El aire corresponde a una solución de tipo:**

- a. Sólido – líquido
- b. Líquido – líquido
- c. Gas - líquido
- d. Gas - gas
- e. Sólido - sólido

**4.- Una taza de café en polvo y se le agrega agua, corresponde a una solución de tipo:**

- a. líquido - sólido
- b. gas - gas
- c. sólido - líquido
- d. líquido – gas
- e. gas – líquido

**5.- El PESO MOLECULAR ( PM) de una sal llamada SULFATO DE COBRE (  $\text{CuSO}_4$  ) es:**

**DATOS: PA Cu: 63 5 g/mol ; S: 32,1 g/mol; O: 16 g/mol**

- a. 234,5 g/ mol
- b. 159,6 g/mol
- c. 321,9 g/mol
- d. 74,3 g/ mol
- e. 162,5 g/ mol

**6.- Una solución SOBRESATURADA es aquella que:**

- a. el soluto se disuelve completamente
- b. falta soluto por disolver
- c. queda soluto en exceso
- d. libera electrones
- e. se produce desprendimiento de gas

**7.- Una de las siguientes sustancias en solución acuosa NO conduce la corriente eléctrica:**

- a. agua pura
- b. agua oxigenada
- c. agua mineral
- d. agua potable
- e. suero fisiológico

**8.- Se define un IÓN como:**

- a. partícula con carga negativa solamente
- b. partícula con carga positiva solamente
- c. son partículas neutras
- d. son partículas con carga + y -
- e. ninguna de las anteriores

**9.- Una SOLUCIÓN SATURADA es aquella que:**

- a. se produce una precipitación del soluto
- b. el soluto se disuelve completamente
- c. falta soluto por disolver
- d. queda un exceso de soluto
- e. se produce una oxidación

**10.-A un vaso de agua, se le añade una cucharadita de sal y se revuelve hasta su completa disolución; en este caso el AGUA corresponde a:**

- a. soluto
- b. solución
- c. solvente
- d. mezcla heterogénea
- e. ión

**11.-¿Qué gas se utiliza en las bebidas gaseosas?**

- a. N<sub>2</sub>
- b. O<sub>2</sub>
- c. Cl<sub>2</sub>
- d. H<sub>2</sub>
- e. CO<sub>2</sub>

**12.-. El componente que se encuentra en mayor cantidad en una solución corresponde a:**

- a. Electrólito
- b. Solvente
- c. Precipitado
- d. soluto
- e. suspensión

**13.-Las mezclas se pueden clasificar en:**

- a. Compuestos y heterogéneas
- b. Elementos y compuesto
- c. Homogéneas y heterogéneas
- d. Elementos y homogéneas
- e. Sustancias puras y mezclas

**14.- Una SOLUCIÓN NO SATURADA es aquella que :**

- a. se produce una precipitación del soluto
- b. el soluto se disuelve completamente
- c. falta soluto por disolver
- d. queda un exceso de soluto
- e. se produce una oxidación

**15.-El Bronce, latón , acero, oro de 18 quilates, monedas; corresponden a soluciones:**

- a. Líquido - líquido
- b. Sólido - líquido
- c. Gas - sólido
- d. sólido - sólido
- e. líquido - gas

**16.- “Corresponde a la máxima cantidad de una sustancia (solute) que se puede disolver en una cantidad determinada de disolvente a una Temperatura específica” ; esta definición se trata de:**

- a. Solubilidad
- b. Mezcla
- c. Aleación
- d. solución no saturada
- e. mezcla heterogénea

**17.-¿Qué factores afectan la solubilidad de un soluto?**

- a. Interacciones soluto – solvente
- b. Temperatura
- c. Presión
- d. concentración
- e. todas las anteriores

**18.- El componente que se encuentra en menor cantidad en una disolución corresponde a :**

- a. Electrólito
- b. Solute
- c. Coloides
- d. Solvente
- e. Suspensiones

II.- 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)**

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

III.- 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>), agua oxigenada(H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)  
(5 puntos)

DISOLUCIÓN	SOLUTO	SOLVENTE
1.		
2.		
3.		
4.		
5.		

IV.- Escriba 2 ejemplos de disoluciones con respecto a los estados de la materia:  
(5 puntos)

a. Sólido – líquido: 1-.....

2.....

b. Líquido – líquido: 1.....

2.....

c. Gas – gas: 1.....

2.....

d. Gas – líquido: 1.....

2.....

e. Sólido- sólido: 1.....

2.....



“ EL QUE SIEMBRA EN BUENA TIERRA, COSECHARÁ BUENOS FRUTOS”