



Guía Pedagógica N°7

| | |
|-----------------------------|--------------------------|
| Nombre: | Curso: 2° Medio |
| Fecha inicio: 26 Junio 2020 | Fecha Término: 15/ 7 /20 |

Descripción Curricular de la Evaluación

| | |
|------------------------------|--|
| Nivel | N° 1 |
| EJE | QUÍMICA |
| Objetivos (sólo los números) | OA15 |
| Habilidades a evaluar | Conocer -Analizar – Describir – Explicar - Aplicar |

INSTRUCCIONES:

Utilice texto guía de Química y puede complementar usando INTERNET.

I.- ACTIVIDAD N° 1: SELECCIÓN MÚLTIPLE, elija la alternativa correcta

¿Qué significa una solución 2,5 M?

- Qué hay 2,5 grs de soluto en 100 ml. de solución
- Qué hay 2,5 moles de soluto en 1000 grs de solvente
- Qué hay 2,5 ml. de soluto en 100 ml. de solución
- Qué hay 2,5 moles de soluto en 1000 ml. de solución
- Qué hay 2,5 grs en 1000 ml. de solvente

1. ¿Qué significa una solución 6,5 % P/V? o M/V

- que existen 6,5 moles de soluto en 1000 ml. de solución
- que existen 6,5 grs de soluto en 100 ml. de solución
- que existen 6,5 ml. de solvente en 1000 grs de solución
- que existen 6,5 moles de soluto en 100 grs de solución
- que existen 6,5 ml. de solvente en 1000 grs de soluto

2. ¿Qué significa una solución 0,9 m?

- Qué hay 0,9 grs de solvente en 100 ml. de solución
- Qué hay 0,9 moles de soluto en 1000 grs de solvente
- Qué hay 0,9 grs de soluto en 100 ml. de solución
- Qué hay 0,9 moles de soluto en 1000 grs de solución
- hay 0,9 ml. de solvente en 1000 grs de solvente

3. ¿Qué significa una solución 4,7 % V/V?

- Que existen 4,7 moles de solvente en 1000 grs de solvente
- Qué existen 4,7 grs de solvente en 100 ml. de solución
- Qué existen 4,7 ml. de soluto en 1000 de solvente
- Qué existen 4,7 moles de soluto en 100 grs de solución
- Qué existen 4,7 ml. de soluto en 100 ml. de solución

4. ¿Qué significa una solución 7,6 % P/P? o M / M

- a. Qué hay 7,6 grs de soluto en 100 grs de solución
- b. Qué hay 7,6 moles de solvente en 1000 grs de solución
- c. Qué hay 7,6 ml. de soluto en 100 grs de solvente
- d. Qué hay 7,6 moles de soluto en 1000 grs de solución
- e. Qué hay 7,6 grs de solvente en 1000 ml. de solución

5. El componente que se encuentra en mayor cantidad en una solución corresponde a:

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

6. Una de las siguientes sustancias en solución acuosa NO conduce la corriente eléctrica:

- a. Ácido clorhídrico HCl
- b. Ácido nítrico HNO_3
- c. Ácido sulfúrico H_2SO_4
- d. Cloruro de Sodio NaCl
- e. Azúcar $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

7. Las mezclas se pueden clasificar en:

- a. Homogéneas y heterogéneas
- b. Elementos y compuestos
- c. Compuesto y heterogéneas
- d. Elementos y homogéneas
- e. Ninguna de las anteriores

8. Indica aquella mezcla que NO representa una disolución:

- a. Aire
- b. acero
- c. jarabe
- d. bronce
- e. agua de mar

9. Para preparar 100 grs de una disolución acuosa de Yoduro de Potasio (KI) al 5 % P/P , hay que disolver 5 grs de yoduro de potasio en:

- a. 100 grs de agua
- b. 95 grs de agua
- c. 50 grs de agua
- d. 5 grs de agua
- e. 100 ml de agua

10. El polvo en el aire corresponde a una disolución de:

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

11. 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

12. “ Corresponde a la máxima cantidad de una sustancia (soluto) 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

13. Una solución saturada es aquella que:

- a. Se produce una liberación de electrones
- b. El soluto se disuelve completamente
- c. Falta soluto por disolver
- d. Queda un exceso de soluto
- e. Se produce una aleación de dos metales a altas temperatura

14. corresponde a una solución de tipo:

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

15. 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

II.- ACTIVIDAD N°2: Averigüe sobre los métodos para separar mezclas (6), explique y realice un esquema para cada uno de ellos. (6 puntos).

“NO TE CONFORMES CON LO QUE NECESITAS, LUCHA POR LO QUE TE MERECEs”