



NOMBRE Y APELLIDOS: _____ GRADO _____

NIVEL: _____ AREA: _____ FECHA: __/__/__

- Una solución puede estar formada por...
 - Líquido+líquido
 - Gas+líquido
 - Sólido+líquido
 - Todas las anteriores
- La molaridad es...
 - La cantidad de moles por kilogramo de solución
 - La cantidad de moles por litro de solución
 - La cantidad de moles por litro de solución
 - La cantidad de gramos por litro de solución

.- ¿Cuál es la molaridad si se vierte 31 gramos de óxido de Sodio en 500 cc de Solución?

- 0.25 M.
- 2 M.
- 1 M.
- 0.5 M.
- 2.5 M.

1. Pareo:

- Partícula más pequeña e indivisible de la materia
- Sustancia que no se puede descomponer en sustancias más simples. Posee un solo tipo de átomo.
- Unión de dos o más elementos.
- Componente de la mezcla que se disuelve. Se encuentra en menor cantidad.
- Fenómeno que se presenta cuando las partículas que son suficientemente grandes reflejan el paso de la luz.
- Componente de la mezcla que disuelve al otro componente. Se encuentra en mayor cantidad.
- No pueden separarse en otras materias por medios físicos, como se puede hacer con las mezclas.

2.- Si se disuelven 8.96 g de H₂SO₄ (PM = 98) en agua suficiente para hacer 396 ml de disolución. ¿Cuál será la molaridad de esta solución?.

- 0.23 M.
- 0.34 M.
- 0.98 M.
- 1.00 M
- 1.25 M

3.- ¿Cuál es la molaridad, si se vierten 10 gramos de hidróxido de Sodio en 500cc de Agua?

- 1 M.
- 0.5 M.
- 0.25 M.
- 2 M.
- 2.25 M.

- | | |
|----|------------------|
| a. | sustancias puras |
| b. | disolvente |
| c. | solute |
| d. | Efecto Tyndall |
| e. | Compuesto |
| f. | Elemento |
| g. | átomo |

4.- Un vino tiene un grado alcohólico de 11.5%, lo que significa que hay 11.5 gramos de etanol (C₂H₅OH) por cada 100 ml de vino. ¿Cuál será la concentración molar del etanol en dicho vino?. (P.A: C = 12; H = 1; O = 16).

- 2.5 molar.
- 11.5 molar.
- 0.0025 molar.
- 40 molar.
- 1.25 molar.

3. Identifica con (ste.) el disolvente y con (sto.) el soluto.

- _____ agua
_____ azúcar
- _____ jugo en polvo
_____ agua
- _____ 100 ml de agua
_____ 50 ml de alcohol

5.- ¿Cuántos gramos de Carbonato de Calcio hay en 250cc de una solución 2M?.

- 20 g
- 100 g
- 25 g
- 50 g
- 15 g

4. Identifica con una (E) el elemento y con una (C) el compuesto:

- Bicarbonato de Sodio
- Agua
- Acetona
- Alcohol
- Rubidio
- Oxígeno
- Neón

6.- ¿Cuántos gramos de Sulfato Férrico hay en 500cc de una solución 1.5 M?.

- 100 g
- 200 g
- 300 g
- 400 g
- 500 g

