

$$PM = 36,5$$

$$Eg = 1$$

$$N = \frac{100}{109,5}$$

$$N = 0.913$$

$$Eg = 8.04$$

Taller

1. Que tipo de mezcla es una solución química
2. Que sustancias forman una solución
3. Que diferencia una solución insaturada, concentrada y sobresaturada, escriba un ejemplo para cada una
4. Cuales son las unidades físicas de concentración, escriba un ejemplo.
5. Cuales son las unidades químicas de concentración, escriba un ejemplo

Solución

1. Es la mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción. Las soluciones químicas pueden presentar los tres estados de la materia: líquida, física y gaseosa.
2. Una solución química esta compuesta por soluto y solvente. El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente la que lo disuelve.

3

Solución insaturada: contiene menor cantidad de soluto que la que es capaz de disolver el disolvente.

Solución concentrada: Contiene la máxima cantidad de un soluto que puede disolver un disolvente en particular, a una temperatura específica.

Solución sobresaturada: Contiene más soluto que el que puede haber en una disolución saturada. Estas disoluciones no son muy estables.

Ejemplos

Solución insaturada

Vinagre es una solución insaturada de ácido acético (CH_3COOH)

Solución concentrada

La miel - El agua de mar

Solución sobresaturada

Bebidas carbonatadas

4

Las unidades de concentración más empleadas son la Molaridad, porcentaje, fracción molar, partes por millón, normalidad y molalidad.

$$p/p = \frac{\text{masa del soluto}}{\text{masa del solvente} + \text{masa del soluto}} \times 100$$

$$p/p = \frac{\text{masa del soluto}}{\text{masa de la solución}} \times 100$$

5 Molaridad, molaridad y Normalidad

$$M = \frac{m}{(p)(V)}$$

$$m = \frac{\text{gramos}}{(PM)(\text{kg Agua})}$$