

Taller

1. Que tipo de mezcla es una solución química
2. Que sustancias forman una solución
3. Que diferencia una solución insaturada concentrada y sobre saturada, 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. Mezcla homogénea de una o mas sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción
2. El soluto y solvente
3. Insaturada = una solución contiene disuelto menos soluto del que puede disolver el solvente.

Sobresaturada = Una solución que contiene "disuelto" más soluto del que puede disolverse.

Concentrada = Se disuelve una gran porción del soluto, pero el solvente aún puede diluir más.

Ejemplo de insaturada

Consumo = Solución insaturada de agua y sal, ya que si se agrega un poco más de sal se disolverá fácilmente.

Ejemplo de sobresaturada

Leche con chocolate = Se le pone demasiado chocolate en polvo, se nota el asiento de este en la base del vaso.

Ejemplo de concentrada

Agua de mar = Presenta una alta concentración de diversas sales.

4. Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, normalidad y molalidad

Fracción molar ejemplo

$$X = \frac{n_{SO}}{n_{\text{totales}}}$$

5. Porcentaje masa-masa, porcentaje masa-volumen, porcentaje volumen-volumen, fracción molar (sin unidades), equivalente gramo, normalidad y densidad

Ejemplo masa-volumen

$$\% \text{ m/v} = ?$$