

04/11/2017

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, ejemplo c/u
- 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 más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción
- 2) El soluto y el solvente
- 3) **Insaturada** = Una solución contiene disuelto menos soluto del que puede disolver el solvente
- Sobresaturada** = una solución contiene "disuelto" más soluto del que puede disolverse
- Concentrada** = se disuelve una buena proporción del soluto, pero el solvente aún puede diluir más

Ejemplos

Insaturada

consomé = solución insaturada de agua y sal ya que si se agrega un poco más de sal se disolverá fácilmente

Sobresaturada

leche con chocolate = se le pone demasiado chocolate en polvo, se nota el asiente de este en la base del vaso

Concentrada

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

4 Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, normalidad y molaridad

Fracción molar

$$x = \frac{n_{so}}{n_{totales}}$$

5 porcentaje masa-masa porcentaje masa-volumen porcentaje volumen-volumen fracción molar (sin unidades) equivalente gramo normalidad y densidad
ejemplo masa-volumen % m/v = ?