

Solución

DD MM AA

1R/ Son mezclas homogéneas que contienen dos o más tipos de sustancias que no reaccionan químicamente.

2R/ Las sustancias son:

Soluto: es la sustancia que se va a disolver en el solvente.

Solvente: Es la sustancia que hace que el soluto se pueda disolver.

3R/

La diferencia es que en una solución **insaturada**, se obtiene un menor de la cantidad máxima de soluto que se puede disolver, se disuelve completamente pero no deja el suficiente material de la solución.

Ejemplo: El vinagre es una solución insaturada de ácido acético (CH_3COOH)

En una solución **concentrada** hay una gran cantidad de soluto en relación a la que podría disolver, por lo que queda con una pequeña parte del soluto que no puede disolver.

Ejemplo: La miel casera es una solución concentrada con un nivel elevado de azúcar.

Y en una solución **saturada** es aquella en la que se ha disuelto la máxima cantidad de gramos de soluto que el solvente puede coger.

Ejemplo: Suelo de tierra que se encuentra

Saturada por el nitrógeno.

UR/ Las unidades físicas de concentración se basan en el uso de los valores porcentuales, facilita el uso cuantitativo de los componentes en una disolución.
Peso, masa / Volumen en por ciento.

Ej: Concentración de sales en el mar presenta una concentración de un 3.5% (3.5% = 35 g/L) de sales minerales disueltas.

Concentración de gases: N: 78.09%
O: 20.95%

SR/ Son las unidades que se usan para expresar la de las soluciones se usan sistemas. Molaridad, molaridad, fracción molar, porcentaje masa-masa, porcentaje volumen-volumen, porcentaje masa-volumen y normalidad.

Ej: Concentración de alcohol en whisky:
 $40^{\circ} = 320 \text{ gramos/litro}$