

Solución

Una solución es un sistema monofásico ópticamente homogéneo, las cuales se encuentran en proporciones variables dentro de ciertos límites y pueden separarse mediante procedimientos físicos tales como la destilación y la evaporación, formado por dos componentes llamados **soluto y solvente**

Soluto La sustancia que se disuelve en un solvente.

Solvente La sustancia que disuelve el soluto.

Solvente La sustancia que disuelve el soluto.

Concentración La cantidad de soluto disuelto en una determinada cantidad de solvente y puede ser expresada **cuantitativa-** o **cuantitativam-**
ente.

Concentración cualitativa

Diluidas Son aquellas soluciones donde la cantidad de soluto es pequeña en comparación al volumen total de la solución.

Concentradas Son aquellas soluciones donde la cantidad de soluto es grande en comparación al volumen total de la solución.

Insaturadas Contiene mucho soluto disuelto sin llegar a la saturación.

Saturadas Son aquellas soluciones que han alcanzado la máxima concentración.

Sobresaturadas Contiene mayor cantidad de soluto que la saturada, pero en equilibrio inestable.

Concentración cuantitativa

Tanto por ciento masa-masa (%m/m) Expresa los gramos de soluto presentes o disueltos en 100 gramos de solución. $\%m/m = \text{gramos de soluto} / \text{gramos de solvente} * 100\%$

Tanto por ciento masa-volumen (%m/v) Expresa los gramos de soluto presentes o disuelto en 100 mililitros de solución. $\%m/v = \text{gramos de soluto} / \text{mililitros de solución} * 100\%$

Tanto por ciento volumen-volumen (%v/v) Expresa los mililitros de soluto presentes o disueltos en 100 mililitros de solución. $\%v/v = \text{mililitros de soluto} / \text{mililitros de solución} * 100\%$

En términos cuantitativos las soluciones se pueden expresar en unidades físicas y unidades químicas. En nuestro caso estudiaremos la concentración de las soluciones en términos físicos, las cuales se expresan en términos de porcentaje.

Fórmula esencial

$S_{to} + S_{te} = S_{ol}$



By Val (CrispyEmoBean)

Published 19th November, 2019.

Last updated 19th November, 2019.

Page 1 of 1.

Sponsored by **Readable.com**

Measure your website readability!

<https://readable.com>