

### 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 **cuantitativa-** **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 disueltos 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>