

### 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-**mente.

### 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

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

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

<b>Tanto por ciento volumen-volumen (%v/v)</b>	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

$Sto + Ste = Sol$



By Val (CrispyEmoBean)

Published 19th November, 2019.

Last updated 19th November, 2019.

Page 1 of 1.

Sponsored by [CrosswordCheats.com](http://CrosswordCheats.com)

Learn to solve cryptic crosswords!

<http://crosswordcheats.com>