

Soluciones cualitativas y cuantitativas

Qualitative and quantitative solutions

Lizeth Gómez-Chávez^a

Abstract:

A solution is a homogeneous mixture formed by a solute and a solvent, where the solvent is found in greater quantity. Its concentration expresses the relationship between the amount of solute and solvent, it can be calculated by chemical units such as molarity, normality, molality and molar fraction, by physical units in parts per million and percentages.

Keywords:

Solution, qualitative, quantitative

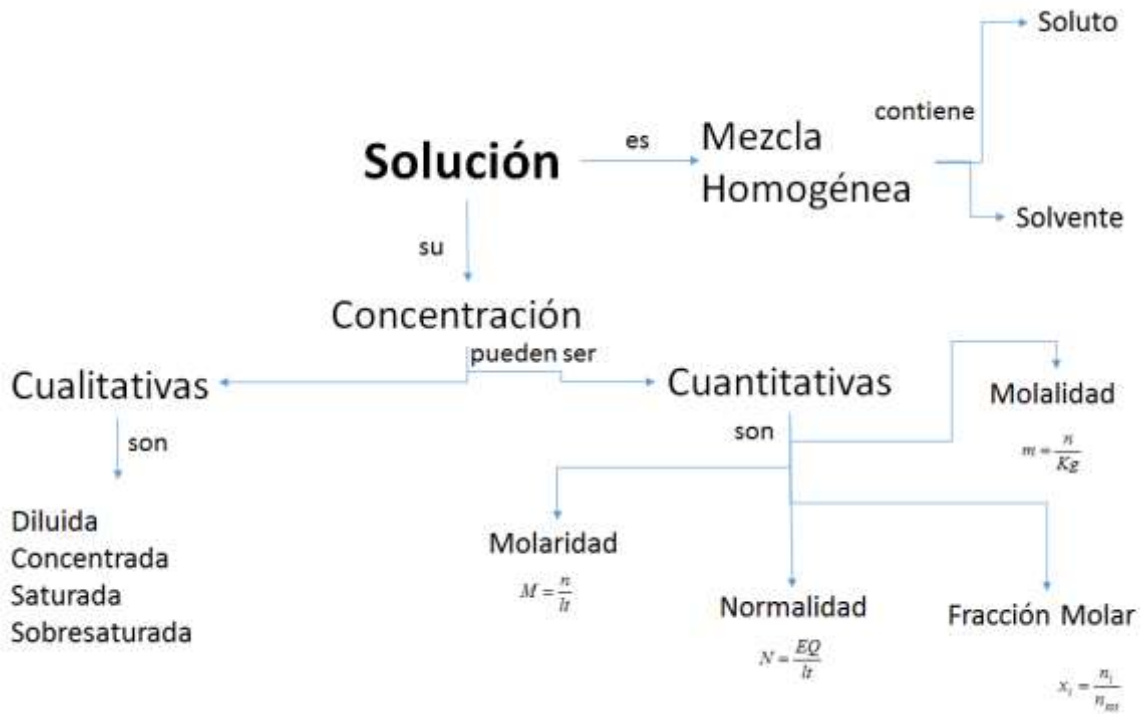
Resumen:

Una solución es una mezcla homogénea formada por un soluto y un solvente, donde el solvente se encuentra en mayor cantidad. Su concentración expresa la relación entre la cantidad de soluto y solvente, se puede calcular mediante unidades químicas como molaridad, normalidad, molalidad y fracción molar, por unidades físicas en partes por millón y porcentajes.

Palabras Clave:

Solución, cualitativa, cuantitativa

^a Autor de Correspondencia, Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo, <https://orcid.org/0000-0001-8713-2601>, Email: lizeth_gomez6756@uaeh.edu.mx



Autor: Lizeth Gómez Chávez
Escuela Preparatoria Número 3

Referencias

- [1] Picado A.B. (2008). *Química I, introducción al estudio de la materia*. San Jose, Costa Rica. EUNED.
[2] Harris.D.C (2007). *Química inorgánica*. España: Reverté.