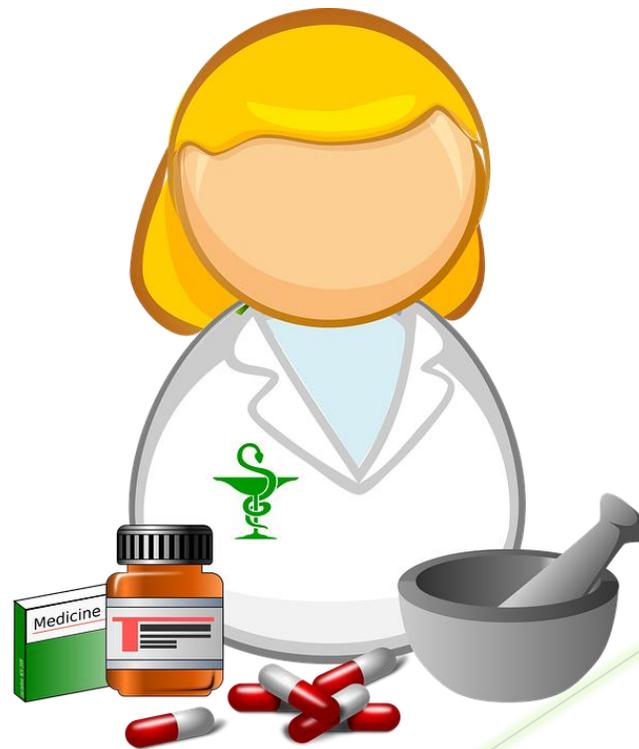


# Concentración

## Molar (M)



# Concentración Molar (M)

Es la cantidad en moles de soluto por cada litro (L) de disolución.

O bien se puede expresar como mmol de soluto por cada mililitro (mL) de disolución.

$$M = \frac{\text{mol de soluto}}{\text{L de disolución}}$$

$$M = \frac{\text{mmol de soluto}}{\text{mL de disolución}}$$

Las unidades de concentración molar son quizás las más comunes en el área de la química, principalmente en el análisis químico, en cálculos que implican reacciones y cuantificaciones.



De No machine-readable author provided. Benjah-bmm27 assumed (based on copyright claims). - No machine-readable source provided. Own work assumed (based on copyright claims)., Dominio público, <https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=2009079>

# EJEMPLO:

Una disolución de  $\text{Al}^{3+}$  tiene una concentración 0.08 M.

- La concentración de aluminio (III) en la disolución es:

$$0.08 \text{ M} = \frac{0.08 \text{ moles } \text{Al}^{3+}}{\text{L disolución}}$$

$$0.08 \text{ M} = \frac{0.08 \text{ mmoles } \text{Al}^{3+}}{\text{mL disolución}}$$

# EJEMPLO:

Una disolución valorante de NaOH tiene una concentración 0.12 M.

- La concentración de NaOH en la disolución es

$$0.12 \text{ M} = \frac{0.12 \text{ moles NaOH}}{\text{L disolución}}$$

$$0.12 \text{ M} = \frac{0.12 \text{ mmoles NaOH}}{\text{mL disolución}}$$

UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO  
FACULTAD DE ESTUDIOS SUPERIORES CUAUTITLÁN

Realizado por:

Alin Arizbeth Jiménez Castro

Julio César Botello Pozos

Marina Lucia Morales Galicia

Revisado por:

Dr. Julio César Botello Pozos

IBQ Saturnino Maya Ramírez

M. en C. Marina Lucia Morales Galicia

QFB Olimpia Roxana Ponce Crippa

Dra. Laura Bertha Reyes Sánchez

Proyecto apoyado por:

DGAPA-PAPIME PE200517