

# Concentración porcentual masa/masa (m/m)

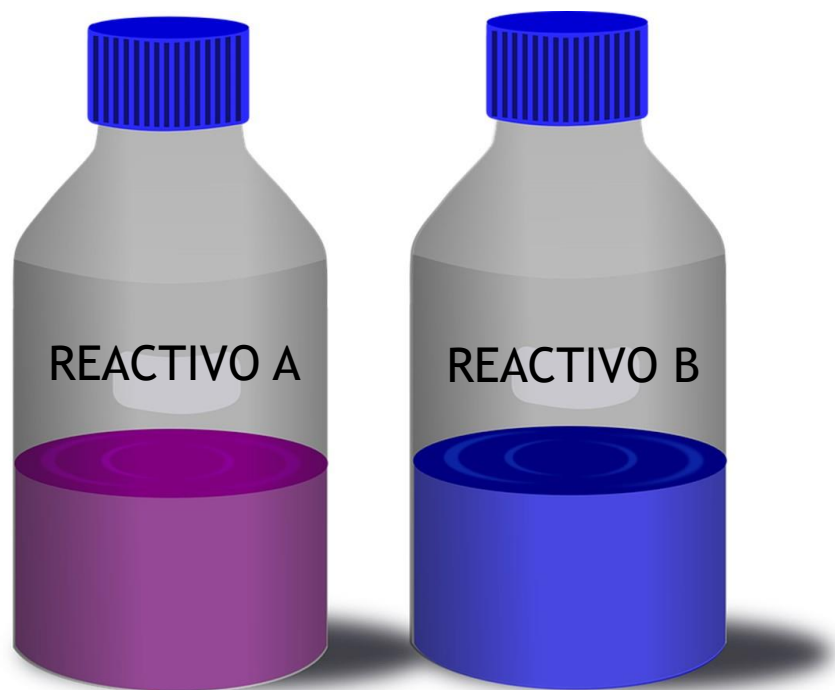


Alin Arizbeth Jiménez Castro  
Julio César Botello Pozos  
Marina Lucía Morales Galicia

## Concentración porcentual masa/masa (m/m)

Es la cantidad de masa de soluto en gramos (g) por cada 100 g de masa de disolución.

$$\% \text{ m/m} = \frac{\text{masa (g) de soluto}}{100 \text{ g masa de disolución}}$$



<https://pixabay.com/es/reactivos-muestras-botellas-154228/>

En los reactivos químicos la pureza se reporta en unidades de concentración % m/m.

## EJEMPLO:

Se tiene una disolución de ácido nítrico ( $\text{HNO}_3$ ) con una concentración de 65% m/m.

- La concentración reporta que se tienen 65 g de  $\text{HNO}_3$  por cada 100 g de reactivo, que se expresa como:

$$65\% \text{ (m/m)} = \frac{65 \text{ g de } \text{HNO}_3}{100 \text{ g reactivo analítico}}$$

## EJEMPLO:

Se tiene un reactivo de la sal de sulfato de magnesio ( $\text{MgSO}_4$ ) con una pureza de 97% m/m.

- La pureza nos indica que en el reactivo se tienen 97 g de  $\text{MgSO}_4$  por cada 100g de reactivo, es decir:

$$97\% \text{ (m/m)} = \frac{97 \text{ g de } \text{MgSO}_4}{100 \text{ g reactivo analítico}}$$

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 Mayra Ramírez*

*M. en C. Marina Lucia Morales Galicia*

*QFB Olimpia Roxana Ponce Crippa*

*Dra. Laura Bertha Reyes Sánchez*

Proyecto apoyado por:

DGAPA-PAPIME PE200517