

Concentración porcentual masa/masa (m/m)

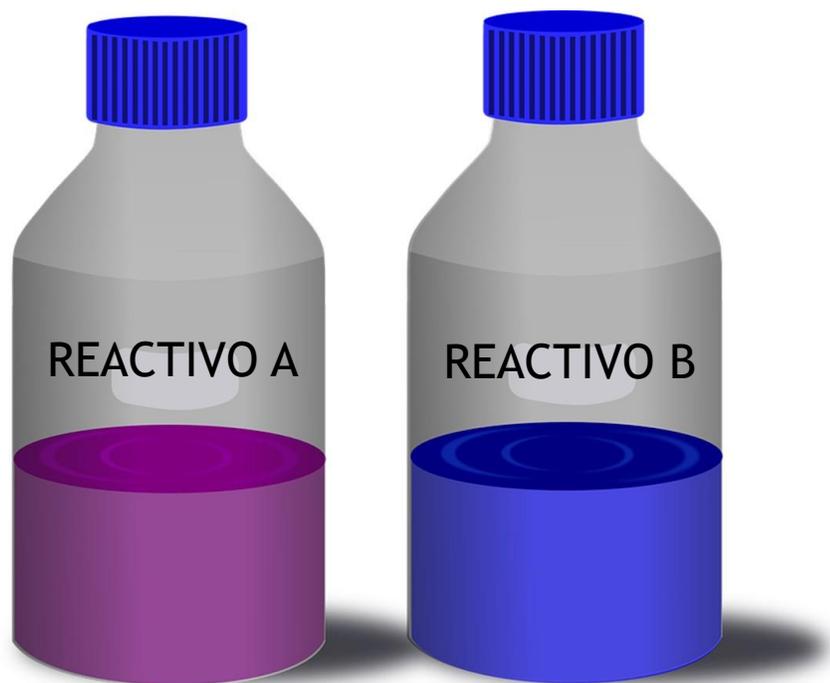


Alin Arizbeth Jiménez Castro
Julio César Botello Pozos
Marina Lucía Morales Galicia

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 (HNO_3) con una concentración de 65% m/m.

- La concentración reporta que se tienen 65 g de 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 (MgSO_4) con una pureza de 97% m/m.

- La pureza nos indica que en el reactivo se tienen 97 g de 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