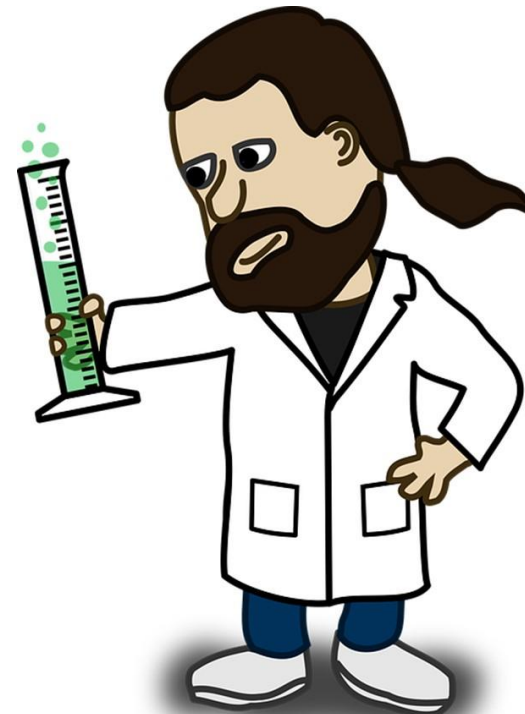


Concentración porcentual volumen/volumen (V/V)



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

Concentración porcentual volumen/volumen (V/V)

Es la cantidad en mL de soluto
por cada 100 mL de disolución.

$$\% \text{ V/V} = \frac{\text{mL de soluto}}{100 \text{ mL de disolución}}$$

Estas unidades de concentración se encuentran comúnmente en reactivos y en disoluciones alcohólicas.



(2)



1)

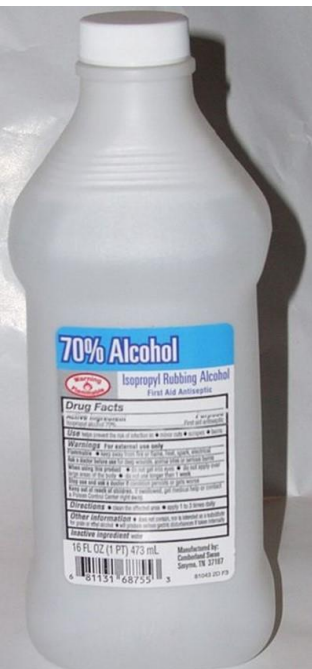
(1) <https://pixabay.com/es/cerveza-botellas-bebidas-alcohol-1465153/>
(2) <https://pixabay.com/es/botella-matraz-xxx-t%C3%B3xico-alcohol-576333/>

EJEMPLO:

Un alcohol para curación tiene una concentración de etanol ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) al 70% V/V

- La concentración de etanol es:

$$70\% \text{ V/V} = \frac{70 \text{ mL de } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}{100 \text{ mL disolución}}$$



EJEMPLO:

Un refrigerante para motor contiene etilenglicol al 33% V/V.

- La concentración de etilenglicol en el refrigerante es:

$$33\% \text{ V/V} = \frac{33 \text{ mL de etilenglicol}}{100 \text{ mL refrigerante}}$$



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