

Físico química 2do B.

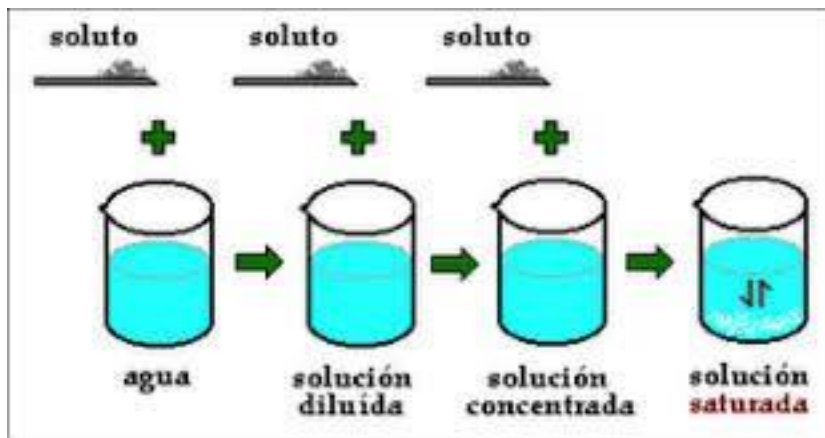
EES N°1.

Grupo B.

Prof.: Lucero Mayra

Celular: 2241412580, se pueden comunicar al siguiente numero por consultas.

## Soluciones



La concentración de una solución es la cantidad relativa de soluto disuelto, con respecto a la del solvente o a la cantidad total de la solución a una temperatura dada.

Una forma muy usada para informar la concentración de una solución es indicar el porcentaje de soluto que contiene.

Porcentaje masa/masa	$\% m/m = \frac{\text{masa de soluto (g)}}{\text{masa de disolución (g)}} \times 100$
Porcentaje masa/volumen	$\% m/v = \frac{\text{masa de soluto (g)}}{\text{volumen de disolución (mL)}} \times 100$
Porcentaje volumen/volumen	$\% v/v = \frac{\text{volumen de soluto (mL)}}{\text{volumen de disolución (mL)}} \times 100$

Porcentaje masa en masa: es la cantidad en gramos que tenemos de soluto cada 100 gramos de solución. (%m/m)

Porcentaje masa en volumen: es la cantidad en gramos de soluto cada 100 mililitros de solución. (%m/v)

Porcentaje volumen en volumen: es la cantidad en mililitros de soluto cada 100 mililitros de solución. (%v/v)

**Resolvemos los siguientes ejercicios.**

- 1) indica la concentración en %m/m de una solución que contiene 15 gramos de soluto en 200 gramos de solución (disolución).
- 2) indica la concentración en %m/v de una solución cuyo soluto es 19 gramos de jugo (soluto) en 300 mililitros de solución.
- 3) cual será la concentración %v/v de una solución cuya cantidad de soluto es de 25 mililitros en una solución de 350 mililitros de jugo.