CONCENTRACION DE SOLUCIONES MOLAR Y MOLAL

DECIMO GRADO

DOCENTE EYLIN CRUZ

Nombre del alumno:

Instrucciones: Una cada termino con su respectiva definición.

1. Es una unidad común para expresar la concentración de soluciones.
2. Se representa con la letra "M".
3. Se representa con la letra "m"
4. Se refiere al número de moles de soluto disueltos en un kilogramo de solvente.
5. $M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{Litros de solución}}$
6. $m = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{kg solvente}}$

LIVEWORKSHEETS