## CONCENTRACION DE SOLUCIONES MOLAR Y MOLAL DECIMO GRADO DOCENTE EYLIN CRUZ



## Nombre del alumno:

Instrucciones: Una cada termino con su respectiva definición.

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

