ACTIVIDAD GRUPAL

Calificación

Integrantes: .....

.....

.....

.....

Curso: ..... **Fecha:** .....

Una con líneas según corresponda.

$$M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{litros de disolución}}$$

$$X_A + X_B = 1$$

$$m = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{kg de solvente}}$$

$$N = \frac{\text{eq} - \text{g soluto}}{\text{Litros de disolución}}$$

$$X_A = \frac{\text{moles de A}}{\text{moles totales}}$$

- Se obtiene tras la suma de las fracciones molares de una mezcla.
- La mayoría de las soluciones en química están expresadas en esta unidad.
- Es la relación entre los equivalentes de una sustancia respecto al volumen de una solución.
- Es el cociente entre el número de moles de un componente y el número total de moles presentes en la disolución.
- Indica las moles de soluto sobre la cantidad del disolvente.

LIVEWORKSHEETS