



Abraham Lincoln
School

Curso: Segundo medio.

Asignatura: Química.

Profesor: Pablo Ramírez N.

CONTENIDO A EVALUAR

✓ Estudio de las soluciones:

- Definición de: solución, soluto, solvente, concentración.
- Unidades físicas de concentración: porcentaje masa/masa (% m/m), porcentaje masa/volumen (% m/v), porcentaje volumen/volumen (% v/v).
- Unidades químicas de concentración: concentración molar o molaridad, concentración molal o molalidad, fracción molar y partes por millón (ppm).

✓ Propiedades coligativas de las soluciones:

- Disminución de la presión de vapor.
- Aumento del punto de ebullición.
- Disminución del punto de congelación.
- Presión osmótica.