

## **EXPECTATIVAS DE LOGRO DEL TEMA SOLUCIONES:**

***Después de haber estudiado el tema Soluciones, debería ser capaz de:***

1. Definir soluciones. Interpretar el fenómeno de disolución.
2. Clasificar soluciones de acuerdo a componentes, estados físicos y concentración: cualitativa, semi-cuantitativa y cuantitativamente. Proponer e interpretar ejemplos.
3. Identificar claramente los conceptos de soluciones insaturadas, saturadas, sobresaturadas. Relacionar con expresiones de concentración a diferentes temperaturas. Concepto de solubilidad molar.
4. Interpretar curvas de solubilidad.
5. Identificar y mencionar los factores que afectan la solubilidad. Interpretar sus influencias en curvas de solubilidad.
6. Reconocer expresiones cuantitativas de concentración de soluciones: porcentajes en masa, porcentajes en volumen, porcentajes masa volumen, ppm, M (Molaridad), m(Molalidad), X (fracción molar), N (Normalidad).
7. Convertir expresiones de concentración de soluciones entre sí.
8. Calcular masas de solutos y/o volumen de solvente necesarios para preparar soluciones de determinadas concentraciones.