

Instrucciones: Realiza en tu cuaderno de trabajo las siguientes actividades,

## 1. Escalas de medida

Investiga y contesta las preguntas de la página 165 y la tabla de 166 y 167.

## 2 Investigar las siguientes unidades de concentración:

- **% Peso a Peso (%P/P)**
- **% Vol. a Vol. (%V/V)**
- **Fracción molar**
- **Molaridad (M)**
- **Molalidad (m)**
- **Normalidad (N)**
- **Formalidad (F)**
- **Partes por millón (ppm)**

## 3 . Solución Ejercicios de Molaridad:

**Ejercicio 1:** Calcular la molaridad de una disolución de 250 ml en la que está disueltos 30 gramos de cloruro sódico (NaCl). Datos: pesos atómicos Na=23, Cl=35,45.

**Ejercicio 2:** Calcular los gramos de hidróxido de sodio (NaOH) de 350 ml de disolución 2 M. Datos: pesos atómicos Na=23, O=16, H=1.

**Ejercicio 3:** Calcular la molaridad de 5 gramos de ácido sulfúrico (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) en una disolución de 200 cm<sup>3</sup>. Datos: pesos atómicos S=32,1, O=16, H=1.

**Ejercicio 4:** Determinar la molaridad de una disolución formada al disolver 12 g de hidróxido de calcio, Ca(OH)<sub>2</sub>, en 200 g de agua, H<sub>2</sub>O, si la densidad de esta disolución es 1050 kg·m<sup>-3</sup>. Pesos atómicos: (Ca) = 40 u; (O) = 16 u; (H) = 1 u