

# Unidades Químicas de Masa: Fundamentos y Aplicaciones

Ciencias Naturales | Química | para estudiantes de media (15-17 años) | 16 semanas

## Descripción del Curso

Este curso ofrece una comprensión profunda de las unidades químicas de masa, fundamentales para el estudio y la práctica de la química. A lo largo de 16 semanas, los estudiantes explorarán conceptos clave como el átomo, la masa atómica, la molécula, el mol, y las relaciones estequiométricas que permiten medir y comparar sustancias químicas con precisión.

Dirigido a estudiantes de educación media (15-17 años), el curso está diseñado para fortalecer habilidades analíticas y cuantitativas mediante un enfoque metodológico que combina teoría, ejercicios prácticos, experimentos sencillos y resolución de problemas. Se enfatiza el aprendizaje activo y el desarrollo de competencias que faciliten la comprensión de la materia y su aplicación en contextos reales y académicos.

Al finalizar, los estudiantes serán capaces de calcular masas molar, determinar cantidades en moles, interpretar fórmulas químicas y resolver problemas relacionados con la masa en reacciones químicas, sentando bases sólidas para estudios avanzados en ciencias naturales y áreas afines.

## Objetivos Generales

- Describir y explicar las principales unidades químicas de masa y su importancia en la química.
- Calcular masas molares y cantidades en moles de distintas sustancias químicas de forma precisa.
- Aplicar conceptos de unidades químicas de masa para resolver problemas prácticos de estequiometría.
- Interpretar datos experimentales relacionados con la masa y relacionarlos con la teoría química.

## Competencias

- Interpretar y utilizar correctamente las unidades químicas de masa en el análisis de sustancias y compuestos.
- Calcular la masa molar y la cantidad de sustancia en moles a partir de fórmulas químicas y datos experimentales.
- Resolver problemas de estequiometría relacionados con la masa en reacciones químicas.
- Aplicar conceptos matemáticos básicos para convertir unidades y realizar cálculos precisos en química.
- Desarrollar habilidades de razonamiento crítico para analizar información química cuantitativa.

## Requerimientos

- Conocimientos básicos de química general, incluyendo estructura atómica y conceptos elementales de materia.
- Competencias matemáticas en operaciones aritméticas, fracciones y proporciones.
- Material didáctico básico: calculadora científica, cuaderno de laboratorio, tabla periódica.

- Acceso a laboratorio o actividades prácticas simuladas para experimentación sencilla.

## **Unidades del Curso**

**Unidad 1: Conceptos básicos de materia y masa**

**Unidad 2: Estructura atómica y masa atómica**

**Unidad 3: Moléculas y masa molecular**

**Unidad 4: El mol: unidad fundamental para medir cantidad de sustancia**

**Unidad 5: Masa molar y su cálculo**

**Unidad 6: Conversión entre masa y moles**

**Unidad 7: Estequiometría básica: relaciones de masa en reacciones químicas**

### **Objetivos de Aprendizaje**

- Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz de balancear ecuaciones químicas simples identificando correctamente los coeficientes estequiométricos para conservar la masa.
- Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz de calcular la masa de reactivos y productos en una reacción química utilizando proporciones mol-masa dadas en una ecuación balanceada.
- Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz de interpretar y analizar datos relacionados con las cantidades de sustancias en moles para explicar la relación entre reactivos y productos en reacciones químicas.
- Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz de resolver problemas prácticos de estequiometría aplicando los conceptos de masa molar y relaciones estequiométricas para determinar cantidades desconocidas.

**Unidad 8: Porcentaje de composición y masa porcentual**

**Unidad 9: Leyes ponderales y sus aplicaciones**

**Unidad 10: Soluciones y concentración en masa**

**Unidad 11: Masa en gases: volumen molar y condiciones estándar**

**Unidad 12: Materiales y técnicas para medición de masa**

**Unidad 13: Resolución de problemas complejos de masa en química**

**Unidad 14: Actividades prácticas y experimentos sobre masa química**

**Unidad 15: Interpretación y comunicación de resultados**

**Unidad 16: Evaluación final y proyecto integrador**