

# El Átomo

Ciencias Naturales | Química

## Descripción del Curso

### DESCRIPCIÓN

Este curso de Química está diseñado para estudiantes de 13 a 14 años y propone una exploración práctica de la estructura atómica a través de actividades participativas y colaborativas. Se organiza en tres unidades de aprendizaje que conectan conceptos fundamentales con habilidades de pensamiento crítico y comunicación científica. En la Unidad 1, los alumnos construirán un modelo atómico sencillo usando bolas y palitos para representar el núcleo (protones y neutrones) y la nube electrónica (electrones). En la Unidad 2, aprenderán a identificar y etiquetar las partes de un átomo en un diagrama, justificando la ubicación de cada componente. En la Unidad 3, se recurre a un juego de roles para entender la interacción entre el núcleo y la nube y discutir conceptos como la estabilidad atómica y la masa. Estas experiencias prácticas se complementan con una evaluación que integra cuestionarios, actividades de etiquetado y una observación de su participación en aprendizaje activo. La evaluación tiene como objetivo verificar el logro del OBJETIVO GENERAL mediante instrumentos variados: cuestionario corto de opción múltiple y verdadero/falso; actividad de etiquetado de diagramas y modelo físico; participación y desempeño en las actividades de aprendizaje activo. La calificación se estructura en: O1-O2 (40%) por precisión en identificación y ubicación en diagrama/modelo; O3 (20%) por la capacidad de explicar de forma simple la relación entre núcleo y nube. La unidad tiene una duración total de 3 semanas, distribuidas: Semana 1 (Tema 1 y Actividad 1), Semana 2 (Tema 2 y Actividad 2) y Semana 3 (Tema 3, Actividad 3 y Evaluación final).

## Competencias

### COMPETENCIAS

- Comprender la estructura básica del átomo: núcleo con protones y neutrones y la nube electrónica con electrones, y su relación con propiedades como la masa y el volumen aparente.
- Aplicar conceptos atómicos para explicar fenómenos cotidianos y justificar ideas con ejemplos simples.
- Analizar diagramas y modelos atómicos, comunicando ideas de forma clara y precisa, tanto de forma oral como escrita.
- Trabajar de manera colaborativa en actividades prácticas, mostrar curiosidad científica y participar de aprendizaje activo.
- Desarrollar pensamiento crítico y razonamiento lógico para justificar la ubicación de las partículas subatómicas.

## Requerimientos

## REQUERIMIENTOS

- Materiales para modelado: bolas y palitos (o materiales simples equivalentes), marcadores, cinta; una lámina para etiquetar y tarjetas o fichas para el juego de roles.
- Espacios y organización: aula con mesas para trabajo en parejas o grupos pequeños y un área para manipulación de modelos y demostraciones.
- Recursos didácticos: guías de las actividades, rúbricas de evaluación y cuestionarios (impresos o digitales).
- Recursos tecnológicos básicos: proyector o pantalla para explicar conceptos y mostrar criterios de evaluación; acceso a Internet opcional para consultar términos básicos.
- Seguridad y convivencia: normas de manipulación de materiales y supervisión del docente durante las actividades prácticas.
- Prerrequisitos: interés por la ciencia y lectura básica de conceptos; disposición para trabajar de forma colaborativa y participar en actividades prácticas.

## Unidades del Curso

### Unidad 1: Unidad 1: El Átomo

#### Objetivos de Aprendizaje

- O1: Identificar en un diagrama las partes del átomo: núcleo y nube electrónica, y localizar protones, neutrones y electrones dentro de estas regiones.
- O2: Explicar, con lenguaje sencillo, que el núcleo contiene protones y neutrones y que la nube electrónica rodea al núcleo.
- O3: Describir, de forma básica, que la mayor parte de la masa se concentra en el núcleo y que la mayor parte del volumen se encuentra en la nube electrónica.

#### Contenidos Temáticos

##### Tema 1: ¿Qué es un átomo?

1. Definición básica y tamaño relativo de un átomo como unidad fundamental de la materia.