

TRABAJO PRÁCTICO



Realiza la tarea en el cuaderno, la deberás tener completa para la revisión de la próxima clase.

1) Leer el texto:

La Estructura del Átomo

El átomo es la unidad básica de la materia y está compuesto por tres tipos principales de partículas subatómicas: protones, neutrones y electrones. Estas partículas se organizan de la siguiente manera:

Núcleo: En el centro del átomo se encuentra el núcleo, que es una región muy pequeña pero densa. El núcleo está formado por protones y neutrones. Los protones tienen una carga positiva, mientras que los neutrones no tienen carga (son neutros).

Electrones: Rodeando el núcleo se encuentran los electrones, que tienen una carga negativa. Estos se distribuyen en diferentes niveles de energía o capas electrónicas alrededor del núcleo.

La cantidad de protones en el núcleo determina el tipo de elemento químico al que pertenece el átomo. Por ejemplo, el hidrógeno tiene un protón, el helio tiene dos, y así sucesivamente. Los electrones se organizan en niveles concéntricos alrededor del núcleo, y su distribución sigue ciertas reglas que determinan cómo se forman los enlaces químicos entre átomos.

- 2) ¿Qué es el átomo? Explica en tus propias palabras qué es un átomo y cuál es su importancia en la materia.
- 3) Partículas Subatómicas: Completa el siguiente cuadro con la información sobre las partículas subatómicas:

Partícula	Carga	Ubicación en el átomo
Protón		
Neutrón		
Electrón		

4) Pregunta de Reflexión: ¿Por qué es importante saber cómo están organizadas las partículas subatómicas en un átomo?

5) Distribución de Electrones: Completa los faltantes del cuadro y luego representa cada átomo utilizando el Modelo de Bohr.

Nombre del elemento	Símbolo químico	Z	A	Grupo	Periodo	Cantidad de protones	Cantidad de electrones	Cantidad de neutrones
	Al			13				
Cloro							17	
		22			4			
Nitrógeno						7		
	Ar		40					