

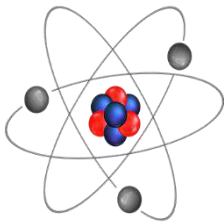


11° Plan de trabajo

8° AÑO UNIDAD 4 "A descubrir lo elemental"

OBJETIVO: Desarrollar modelos que expliquen que la materia está constituida por átomos que interactúan, generando diversas partículas y sustancias.

Clase 41	Clase 42	Clase 43	Clase 44
Pág.152. "¿Cómo son los átomos?" -¿Cómo están formados? -¿Qué nombres tienen sus partículas subatómicas? -Diseña y construye un modelo de la estructura del átomo. Actividad pág.96-97 (Cuaderno de actividades)	Pág. 154. ¡A la carga! -Analiza en éstas páginas y escribe el significado de: - ión - catión, dibuja los ejemplos. Pág.155 -anión, dibuja los ejemplos. -Desarrolla en cuaderno de actividades "Adaptar un modelo" págs. 98-99.	Págs 158-160 ¡Ceder y recibir! Observa la página y responde: -¿Qué son los enlaces iónicos? -Dibuja el ejemplo y los átomos generosos. -¿Qué son los enlaces covalentes? -Dibuja las representaciones y los átomos que comparten. EN LO POSIBLE PRESENTARLO EN UN DÍPTICO.	CUADERNO DE ACTIVIDADES. Págs.100-101 "Crear modelos moleculares" -Desarrollar las actividades.



IMPORTANTE SABER:

La identidad de un átomo lo determina el N° de protones (p+), en el núcleo. Se denomina **N° atómico = Z**

Un átomo neutro tiene = cantidad de protones y neutrones. **Z = p+ = e-**

El N° total de protones y neutrones del núcleo, se llama **N° Másico A = Z + n**

Así se puede calcular el N° de neutrones **n = A - Z**

Un átomo está formado por **Núcleo** (protones p+ y neutrones) **Corteza** (Electrones e-)