

TP N° 1: MODELOS ATOMICOS ESTRUCTURA ATOMICA



1. Relacione el modelo atómico con el científico que lo descubrió.



2. Asocie con una línea cada enunciado con el nombre del científico.
- Elabora una ecuación matemática. **John Dalton**
 - Se le conoce como el pudín de pasas. **Niels Bohr**
 - Establece la Teoría atómica. **Joseph Thomson**
 - Descubre el núcleo atómico. **Ernest Rutherford**
 - Dice que los electrones se encuentran en niveles de energía. **Erwin Schrodinger**

3. Seleccione la respuesta correcta

Partícula subatómica con carga positiva:

- A) Quartz B) Neutrón C) Electrón D) Protón

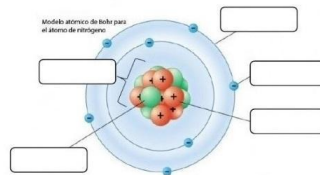
¿En qué parte del átomo se encuentra concentrada su masa?

- A) Núcleo B) Nivel de energía C) Nube electrónica D) Orbital

El número de protones que tiene un átomo se denomina número...

- A) de masa B) atómico C) de cargas positivas D) de cargas negativas

4. Identifica cada parte del átomo



5. Identifica la carga eléctrica de las partículas

ELECTRONES
TIENEN CARGA

PROTONES
TIENEN CARGA

NEUTRONES
TIENEN CARGA

6. identifica la ubicación de las partículas

- LOS ELECTRONES SE ENCUENTRAN EN :
- LOS PROTONES SE ENCUENTRAN EN :
- LOS NEUTRONES SE ENCUENTRAN EN :

7. A partir de lo aprendido, completa el cuadro.

• LA MASA DEL ATOMO ESTA CONCENTRADA EN EL:	<input type="text"/>
• LA CANTIDAD DE PROTONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NUMERO:	<input type="text"/>
• LA SUMA DE PROTONES Y NEUTRONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NUMERO:	<input type="text"/>
• EL ATOMO QUE PIERDE ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO:	<input type="text"/>
• EL ATOMO QUE GANA ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO:	<input type="text"/>
• EL NUMERO ATOMICO ES <input type="text"/> QUE EL NUMERO MASICO.	<input type="text"/>

8. Identifica los elementos y sus características

ATOMOS	Elemento	Z	A	P ⁺	n ⁰	e ⁻	Denominación iones
$^{21}_{10}\text{Ne}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
$^{56}_{26}\text{Fe}^{+2}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
$^{35}_{17}\text{Cl}^{-3}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
$^{128}_{52}\text{Te}^{-2}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
$^7_3\text{Li}^{+1}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

9. Calcular la cantidad de partículas subatómicas que posee cada elemento con la información que brinda cada ejercicio, luego completa:

Recordar: $Z = p^+$ $A = n + p^+$ $N = A - Z$

$^{23}_{11}\text{Na}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$	$^{16}_8\text{O}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$	$^{14}_7\text{N}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$
^1_1H $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$	$^{12}_6\text{C}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$	^4_2He $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$
$^{53}_{24}\text{Cr}$ $\left\{ \begin{array}{l} p^+ = \square \\ n^0 = \square \\ e^- = \square \end{array} \right.$	$^{19}_9\text{F}$ $\left\{ \begin{array}{l} p^+ = \square \\ n^0 = \square \\ e^- = \square \end{array} \right.$	$^{70}_{30}\text{Zn}$ $\left\{ \begin{array}{l} p^+ = \square \\ n^0 = \square \\ e^- = \square \end{array} \right.$

10. Selecciona:

1. ¿Cuál es la diferencia entre el modelo de Dalton y el de Thomson?

2. La principal modificación que realizó Bohr al modelo de Rutherford