

**TP N° 1:
MODELOS ATOMICOS
ESTRUCTURA ATOMICA**



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



2. Asocie con una linea 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 Schrödinger

3. Seleccione la respuesta correcta

Partícula subatómica con carga positiva:

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

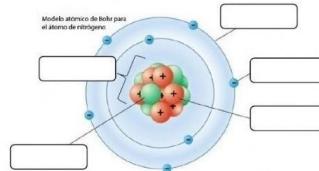
¿En qué parte del átomo se encuentra concentrada su masa?

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

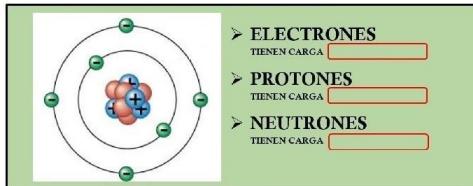
El número de protones que tiene un átomo se denomina número...

- (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



6. Identifica la ubicación de las partículas

- LOS ELECTRONES SE ENCUENTRAN EN : [red box]
- LOS PROTONES SE ENCUENTRAN EN : [red box]
- LOS NEUTRONES SE ENCUENTRAN EN : [red box]

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

- LA MASA DEL ATOMO ESTA CONCENTRADA EN EL: [red box]
- LA CANTIDAD DE PROTONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NUMERO: [red box]
- LA SUMA DE PROTONES Y NEUTRONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NUMERO: [red box]
- EL ATOMO QUE PIERDE ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO: [red box]
- EL ATOMO QUE GANA ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO: [red box]
- EL NUMERO ATOMICO ES [red box] QUE EL NUMERO MASICO.

8. Identifica los elementos y sus características

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

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

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

$^{23}_{11}\text{Na}$	$\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{16}_{8}\text{O}$	$\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{14}_{7}\text{N}$	$\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$
$^{1}_{1}\text{H}$	$\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{12}_{6}\text{C}$	$\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{4}_{2}\text{He}$	$\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$
$^{53}_{24}\text{Cr}$	$\left\{ \begin{array}{l} p^+ = \boxed{} \\ n^0 = \boxed{} \\ e^- = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{19}_{9}\text{F}$	$\left\{ \begin{array}{l} p^+ = \boxed{} \\ n^0 = \boxed{} \\ e^- = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{70}_{30}\text{Zn}$	$\left\{ \begin{array}{l} p^+ = \boxed{} \\ n^0 = \boxed{} \\ e^- = \boxed{} \end{array} \right.$

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