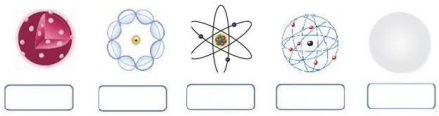
TP N° 1:
MODELOS ATOMICOS
ESTRUCTURA ATOMICA

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.
-Se le conoce como el pudin de pasas.
-Establece la Teoría atómica.
-Descubre el núcleo atómico.
-Dice que los electrones se encuentran en niveles de energía.

John Dalton
Niels Bohr
Joseph Thomson
Ernest Rutherford
Erwin Schrödinger

3. Seleccione la respuesta correcta

Partícula subatómica con carga positiva:

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

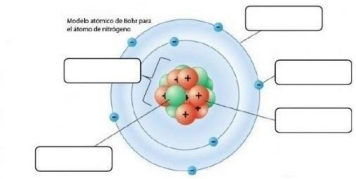
¿En qué parte del átomo se encuentra concentrada su masa?

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

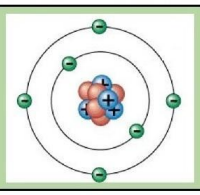
El número de protones que tiene un átomo se denomina número...

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

4. Identifica cada parte del átomo



5. Identifica la carga electrica 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:
- LA CANTIDAD DE PROTONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NUMERO:
- LA SUMA DE PROTONES Y NEUTRONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NUMERO:
- EL ATOMO QUE PIERDE ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO:
- EL ATOMO QUE GANA ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO:
- EL NUMERO ATOMICO ES _____ QUE EL NUMERO MASICO.

8. Identifica los elementos y sus características

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

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

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

$^{23}_{11}Na$ { A = ___ Z = ___ n = ___ }
$^{16}_{8}O$ { A = ___ Z = ___ n = ___ }
$^{14}_{7}N$ { A = ___ Z = ___ n = ___ }
$^{1}_{1}H$ { A = ___ Z = ___ n = ___ }
$^{12}_{6}C$ { A = ___ Z = ___ n = ___ }
$^{4}_{2}He$ { A = ___ Z = ___ n = ___ }
$^{53}_{24}Cr$ { p^+ = ___ n^o = ___ e^- = ___ }
$^{19}_{9}F$ { p^+ = ___ n^o = ___ e^- = ___ }
$^{70}_{30}Zn$ { p^+ = ___ n^o = ___ e^- = ___ }

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

LIVEWORKSHEETS