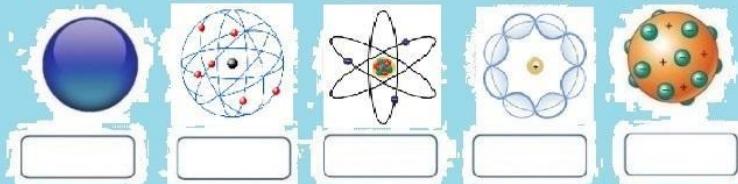


QUÍMICA
TRABAJO PRÁCTICO N°2
LOS MODELOS ATÓMICOS
- LA ESTRUCTURA ATÓMICA

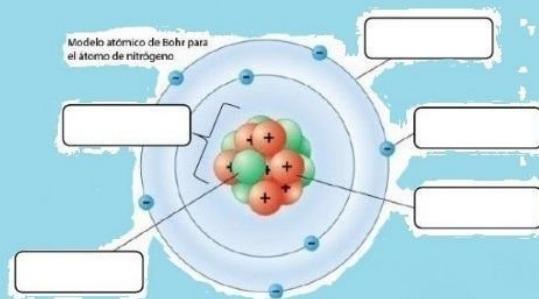
Prof. Lic. Marcelo Aspela

1. Relaciona el modelo atómico con el científico que la descubrió.



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

3. Identifica cada parte del átomo.



4. Identifica la carga eléctrica de las partículas.

➤ ELECTRONES
TIENEN CARGA

➤ PROTONES
TIENEN CARGA

➤ NEUTRONES
TIENEN CARGA

5. Selecciona la respuesta correcta.

- LA MASA DEL ATOMO ESTA CONCENTRADA EN:
- LA SUMA DE PROTONES Y NEUTRONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NÚMERO:
- EL ATOMO QUE PIERDE ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN ION DENOMINADO:

6. Calcular la cantidad de partículas subatómicas que posee cada elemento.

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

$^{23}_{11}\text{Na}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{16}_{8}\text{O}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$	$^{14}_{7}\text{N}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \boxed{} \\ Z = \boxed{} \\ n = \boxed{} \end{array} \right.$
-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------