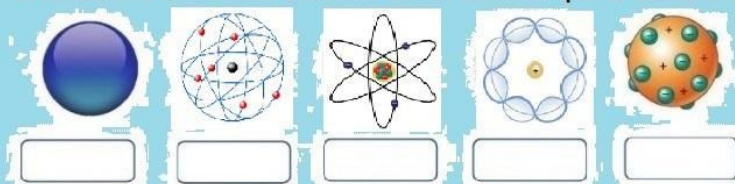


QUÍMICA
TRABAJO PRÁCTICO N°2
LOS MODELOS ATÓMICOS
- LA ESTRUCTURA ATÓMICA

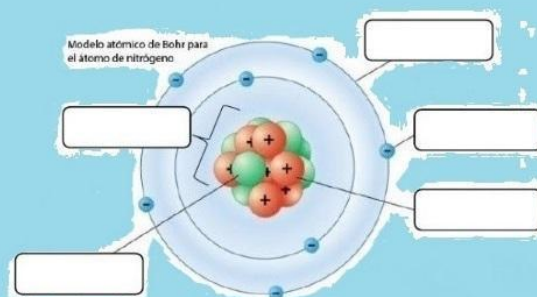
Prof. Lic. Marcelo Aspella

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 ÁTOMO ESTA CONCENTRADA EN:
- LA SUMA DE PROTONES Y NEUTRONES QUE CONTIENE UN ÁTOMO ES SU NÚMERO:
- EL ÁTOMO QUE PIERDE ELECTRONES SE TRANSFORMA EN UN IÓN DENOMINADO:

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

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

${}^{23}_{11}\text{Na}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$	${}^{16}_8\text{O}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$	${}^{14}_7\text{N}$ $\left\{ \begin{array}{l} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{array} \right.$
--	--	--