QUÍMICA

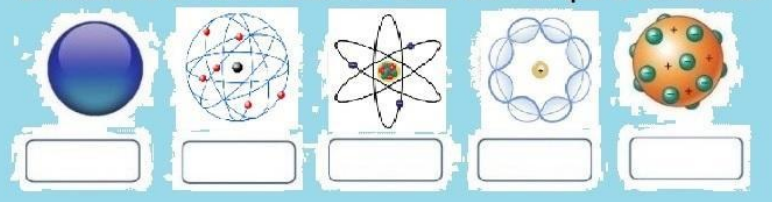
Prof. Lic. Marcelo Asprela

TRABAJO PRÁCTICO N°2

LOS MODELOS ATÓMICOS

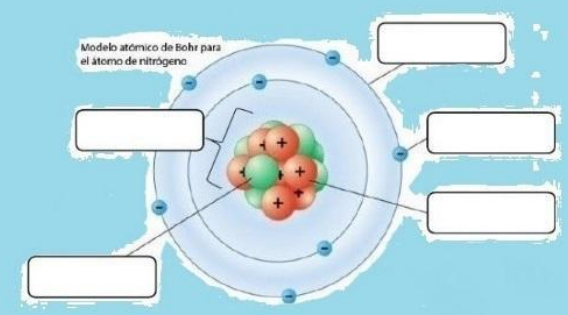
- LA ESTRUCTURA ATÓMICA

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

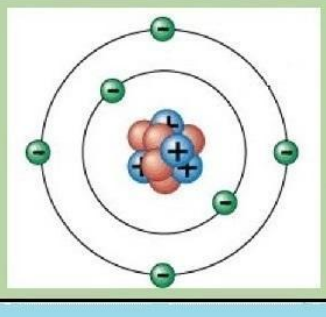


2. ¿Cúal es la diferencia entre el modelo de Dalton y el de Thomson?

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 ION DENOMINADO:

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

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 = }

LIVEWORKSHEETS