

Estructura del átomo:

1-

Unir con flechas según corresponda

Electrón

Sin carga

Protón

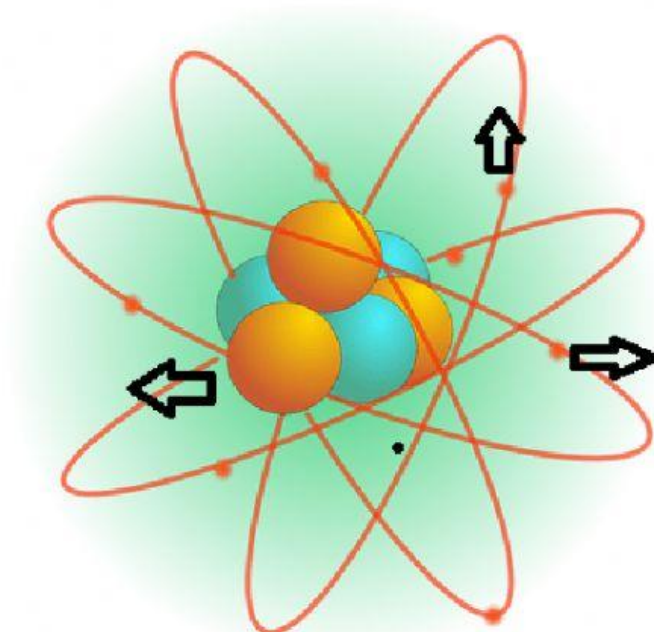
Carga positiva

Neutrón

Carga negativa

2-

Colocar los nombres de las partículas subatómicas (las partículas celestes son las que no tienen carga):



3- Un átomo tiene 4 protones en su núcleo.

a- ¿Cuántos electrones debe tener para ser eléctricamente neutro?

4 ELECTRONES

NINGUNO

2 ELECTRONES

B- ¿Qué ELEMENTO DE LA TABLA PERIODICA ES?

Oxígeno

Berilio

Cloro

4- ¿Qué indica cada valor numérico de un elemento químico?

