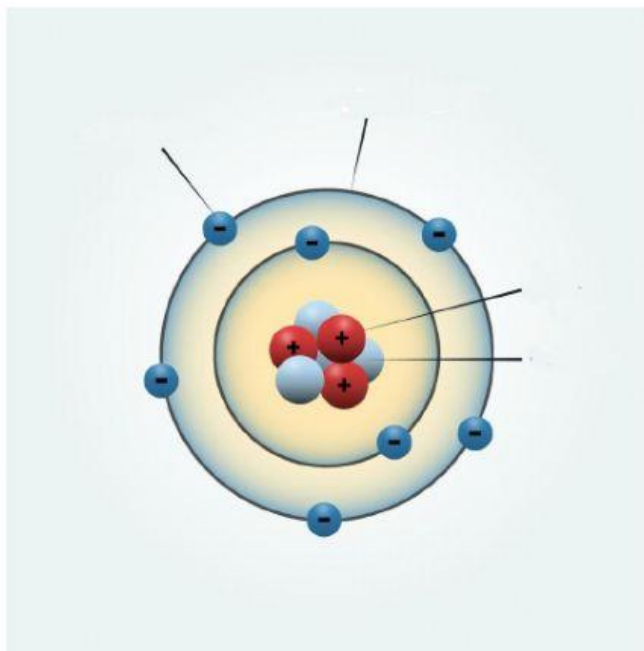


## Unitat 2 Teories atòmiques

1. Indica les parts de l'àtom



2. Completa les frases:

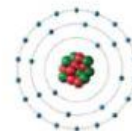
- a) L'àtom és una estructura amb un \_\_\_\_\_ molt petit en relació amb la mida total de l'àtom.
- b) Al nucli hi ha \_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_.
- c) Al voltant del nucli es mouen els \_\_\_\_\_.
- d) Els electrons tenen càrrega \_\_\_\_\_, els protons tenen càrrega \_\_\_\_\_ i els neutrons \_\_\_\_\_ tenen càrrega.
- e) Els protons i els \_\_\_\_\_ tenen la mateixa càrrega elèctrica, però de signe oposat.
- f) Un àtom neutre té el mateix nombre de \_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_.
- g) Quan en un àtom hi ha més \_\_\_\_\_ que \_\_\_\_\_, es tracta d'un ió negatiu.
- h) Quan un àtom ha perdut \_\_\_\_\_ i té més protons que electrons, es tracta d'un ió \_\_\_\_\_.
- i) Si un cos guanya electrons, adquireix càrrega de signe \_\_\_\_\_, i si els perd, adquireix càrrega de signe \_\_\_\_\_.

3. Un àtom té 3 protons, 3 electrons i 4 neutrons, i guanya 1 electró. Quina càrrega adquireix?
  
4. Si un àtom té 3 protons, 3 electrons i 4 neutrons, i perd 1 neutró. Quina càrrega adquireix?
  
5. Assenyala a quin model atòmic correspon l'estructura representada.

**Dalton**



**Thomson**



**Rutherford**



**Bohr**



6. Digues si les afirmacions són certes o falses. Corregeix-les si és necessari.
  - a. Thomson: "La major part de la massa de l'àtom correspon a la càrrega negativa, on hi ha inserits els protons".
  - b. Rutherford: "L'àtom té un nucli central on hi ha la càrrega positiva i la negativa".
  - c. Bohr: "Els electrons poden girar al voltant del nucli en òrbites de qualsevol energia".