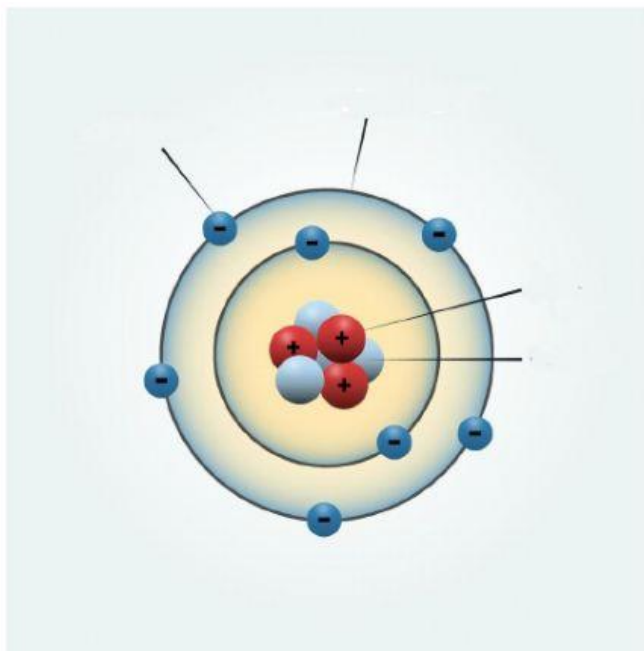


Unitat 2 Teories atòmiques

1. Indica les parts de l'àtom



2. Completa les frases:

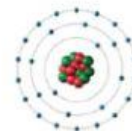
- L'àtom és una estructura amb un _____ molt petit en relació amb la mida total de l'àtom.
- Al nucli hi ha _____ i _____.
- Al voltant del nucli es mouen els _____.
- Els electrons tenen càrrega _____, els protons tenen càrrega _____ i els neutrons _____ tenen càrrega.
- Els protons i els _____ tenen la mateixa càrrega elèctrica, però de signe oposat.
- Un àtom neutre té el mateix nombre de _____ i _____.
- Quan en un àtom hi ha més _____ que _____, es tracta d'un ió negatiu.
- Quan un àtom ha perdut _____ i té més protons que electrons, es tracta d'un ió _____.
- 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. Diques 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".