Modèle de Rutherford (1909)

Résultat de l'expérience de Rutherford

pprox 0.01% des particules lpha sont déviées

l'atome est principalement constitué de vide

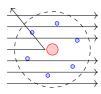


Figure 5 - Modèle de Rutherford

Modèle de Rutherford, Modèle planétaire

Noyau

- de charge positive
- ▶ très petit
- au centre

- Électron
- de charge négative
- qui "gravitent" autour du noyau

Modèle de Schrödinger (1925)

Particule: Objet quantique

- dualité onde-corpuscule
- pas de localisation précise, mais une probabilité de présence
- Théorème d'Heisenberg :
 - on ne peut pas connaitre la position et la vitesse avec une précision infinie

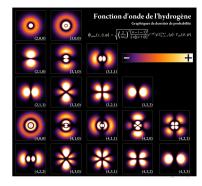


Figure 6 – en fonction de 3 nb quantiques : l'énergie de l'électron, son moment angulaire et la projection de ce moment angulaire sur un axe donné.

Électromagnétique

Définition (Électromagnétisme)

Étude des interaction entre les particules chargées électriquement.

Propriétés

- Charge électrique
 - Les signes opposés s'attirent
 - Les signes identiques se repoussent
- Portée infinie
- Force additive



Figure 7 – Représentation schématique dans le cas classique

De quoi est constitué le Noyau?

Les Nucléons

► Masse ≈ 939.5 MeV/c² $(\approx 1.674 \times 10^{-27} \text{ kg})$

Proton

- Charge électrique positive
- Détermine la nature de l'élément chimique

Masse 938,272 MeV/c² Charge
$$+e = 1$$
 eV = $1.602 \ 176 \ 565 \times 10^{-19}$ C

Durée de vie Stable



Figure 8 - Représentation schématique d'un noyau

Neutron

- ► Sans charge électrique
- Détermine l'isotope

Masse 939,565 4 MeV/ c^2 Charge 0

Durée de vie 880,3 s mais stable dans un noyau

Interaction Faible

Historique:

1930 Découverte par Enrico Fermi

Faible

- ► force nucléaire faible
- désintégration radioactive :
 - radioactivité β
 - désintégration du neutron

$$n \longrightarrow p + e^- + \nu_e$$

- désintégration du muon
- datation au carbone 14



Figure 9 – Représentation schématique d'un noyau