

Répondre aux questions. Les calculs doivent être détaillés. Toute réponse sans unité n'est pas une bonne réponse.

Exercice 1. Modèle de l'atome

a) Quel est le nom du modèle atomique vu en cours ?

b) Où se la quasi-totalité de la masse de l'atome ?

Exercice 2. Structure du noyau

Compléter les définitions suivantes :

Numéro atomique Z :

Nombre de masse A :

Nombre de neutrons N :

Exercice 3. Tableau

| Atome | Z | A | Protons | Neutrons | Électrons |
|-------------|-----|-----|---------|----------|-----------|
| Fluor (F) | | | | | |
| Argent (Ag) | | | | | |

Exercice 4. Masses de l'atome d'or Au

- a) Calculer la masse du noyau

- b) Calculer la masse totale des électrons

- c) Calculer la masse de l'atome

- d) Calculer le rapport masse noyau / masse des électrons et conclure