

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