

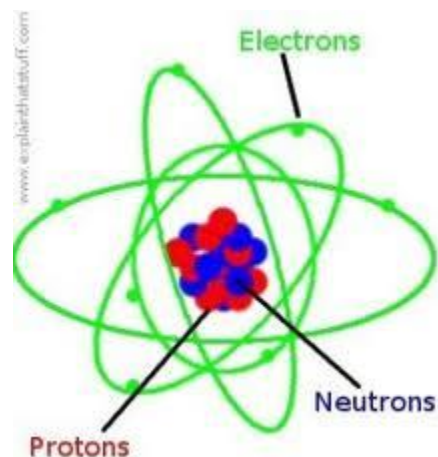
Sciences 9

Unité 1: Les atomes, les éléments & les composés

Chapitre 1

Feuille de travail #3: Section 1.3 (PG 24-32)

Nom: _____



1. Quelle est la différence entre le modèle de l'atome de Dalton et celui de Thomson?
Les atomes dans le modèle de Dalton étaient indivisibles, mais dans celui de Thomson, un atome était composé de plusieurs parties - neutrons, protons, électrons
2. Qu'a découvert Rutherford au cours de son expérience de la feuille d'or?
Le noyau contient les neutrons et les protons
3. Quelle est la différence entre le modèle de l'atome de Thomson et celui de Rutherford?
Dans le modèle de Thomson, la charge positive était dans tout l'atome, mais dans celui de Rutherford, la charge positive se trouve seulement dans le noyau.
4. Qu'a découvert Bohr sur la disposition des électrons dans les atomes?
Les électrons se trouvent dans les couches. Quand une couche est remplie, on commence une nouvelle couche.
5. Quel type de charge possède le noyau?
Positive
6. Quel type de charge possèdent les électrons?
Négative