

La représentation des atomes

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

Quatre façons de représenter l'atome

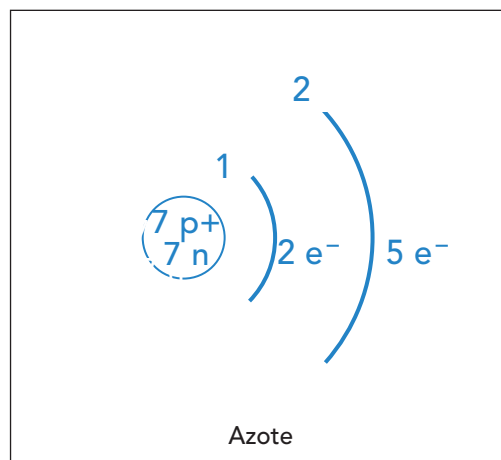
• Notation de Lewis

Représentation simplifiée de l'atome dans laquelle seuls les électrons de valence sont illustrés.



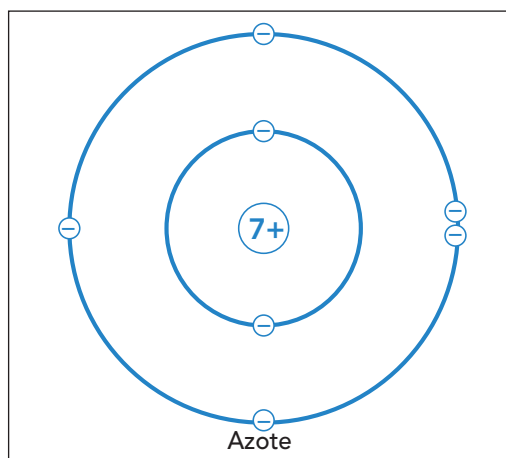
(STE) • Modèle atomique simplifié

Représentation de l'atome qui permet de visualiser le nombre de protons et de neutrons. Elle permet aussi de voir le nombre d'électrons présents sur chacune des couches électroniques.



• Modèle atomique de Rutherford-Bohr

Représentation de l'atome qui illustre le nombre de protons, les électrons, ainsi que les couches électroniques.



• Modèle atomique «boules et bâtonnets»

Représentation dans laquelle l'atome est symbolisé par une boule et les liens qui l'unissent aux autres atomes par des bâtonnets. La taille des boules est généralement proportionnelle au nombre de couches électroniques.

