

L'atome et les modèles atomiques

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

Définitions

- Un atome est _____
- L'électron est _____
- Le proton est _____
- Le neutron est _____

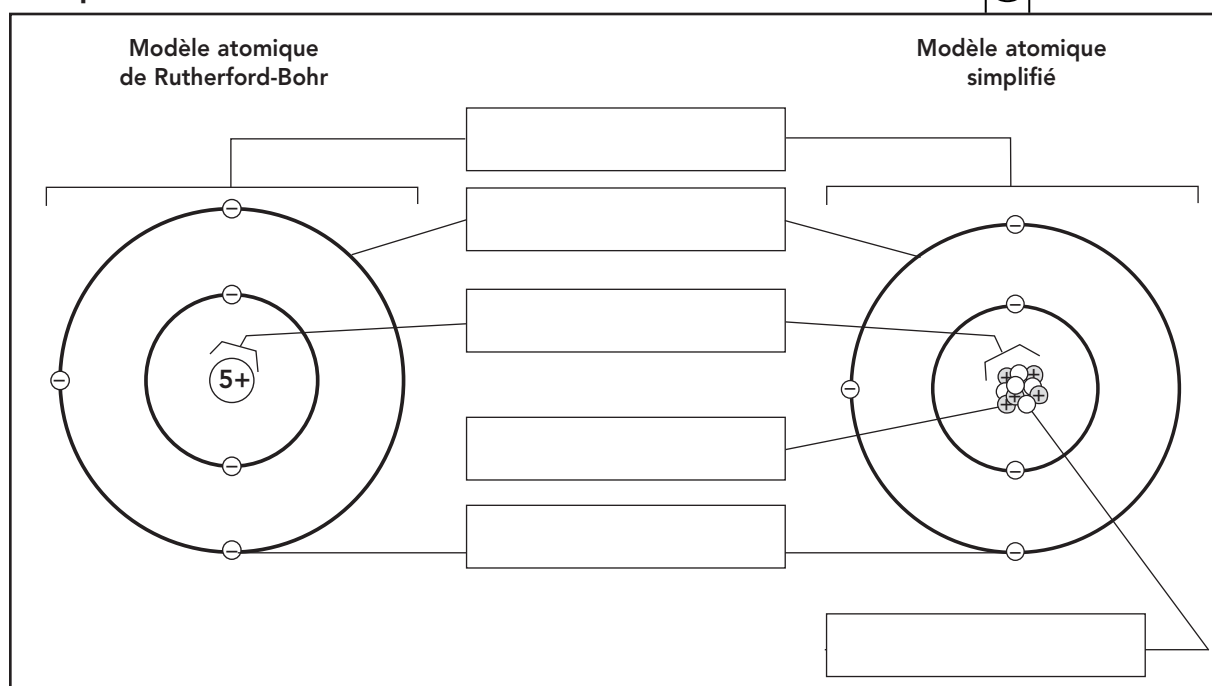
STE

Quelques caractéristiques des particules qui constituent l'atome

Particules	Symbole	Charge électrique	Masse (g)	Masse (u)
			$9,109 \times 10^{-28}$	0,00055
			$1,673 \times 10^{-24}$	1,007
			$1,675 \times 10^{-24}$	1,008

Composantes de l'atome

STE



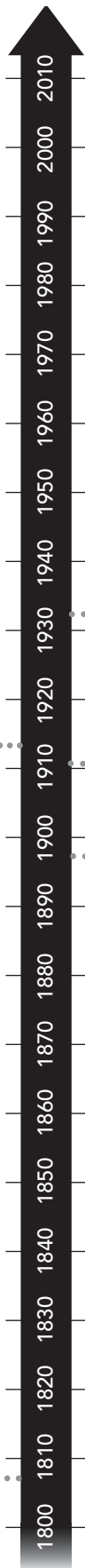
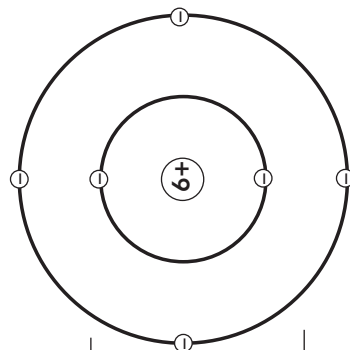
Évolution du modèle atomique

1808 Modèle atomique de Dalton

Selon Dalton, l'atome est semblable à une bille, solide et indivisible.

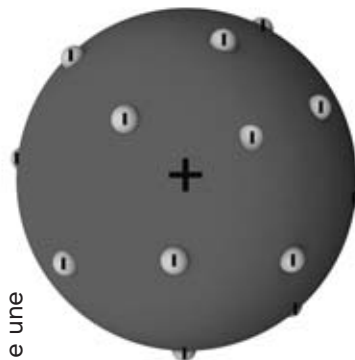


1913 Modèle atomique de Rutherford-Bohr



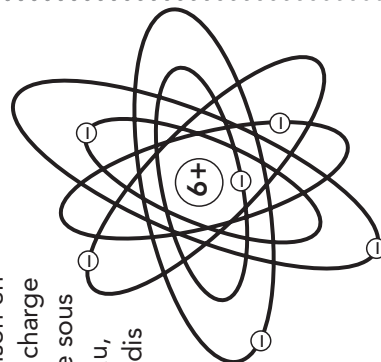
1897 Modèle atomique de Thomson

Thomson a modifié le modèle atomique de Dalton en décrivant l'atome comme une bille chargée positivement, parsemée de petites particules négatives, les électrons.



1911 Modèle atomique de Rutherford

Rutherford a modifié le modèle atomique de Thomson en imaginant toute la charge positive de l'atome sous la forme d'un noyau, petit et massif, tandis que la charge négative, sous forme d'électrons, circule autour du noyau.



Après 1932 Modèle atomique simplifié

