

Le modèle de Bohr

Leçon 1.3b
PowerPoint 1.3.4

Révision

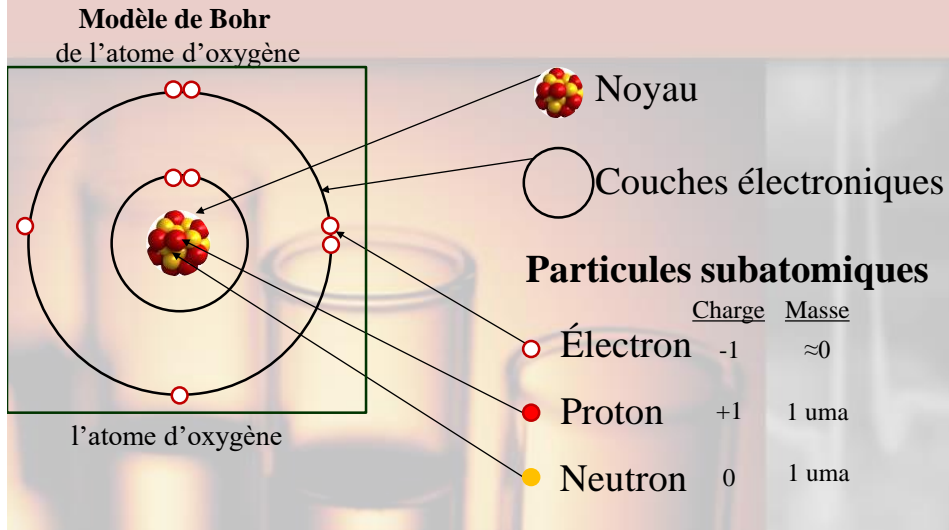
Leçon 1.3a,

Les composants et la structure générale
de l'atome

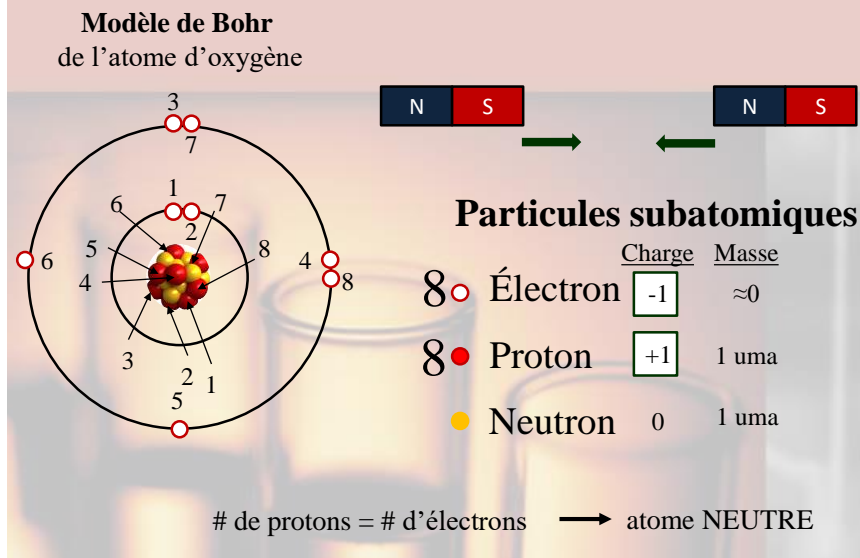
Leçon 1.3b,

Illustrer des détails des atomes de divers
éléments avec le modèle de Bohr.

Révision de la structure de l'atome



Les protons et les électrons



Comment dessiner un modèle de Bohr

Le tableau périodique des éléments

Numéro atomique
Symbol chimique
Nom de l'élément
Masse atomique, en unités de uma

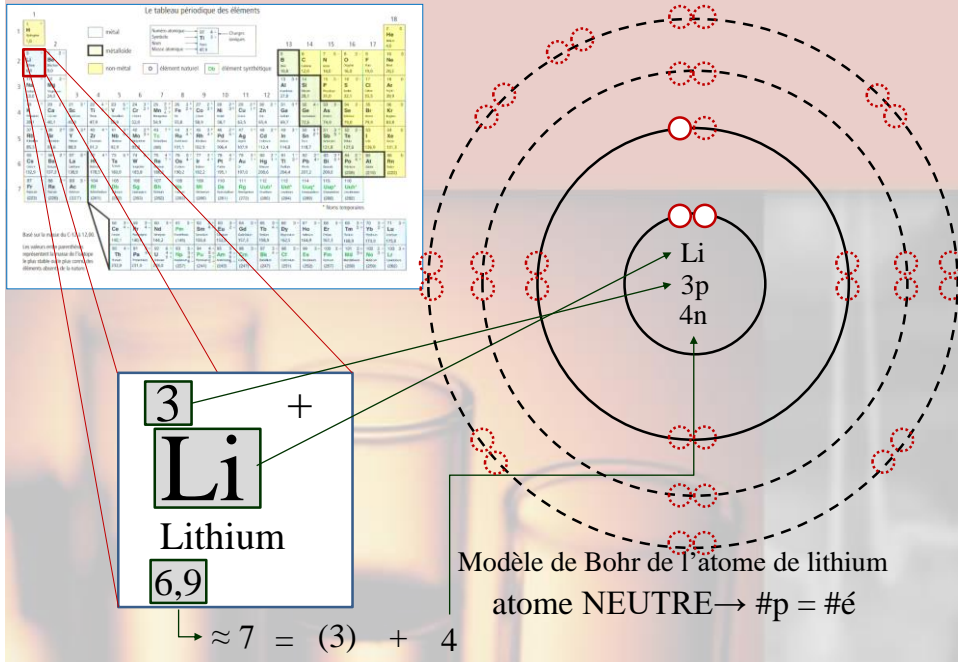
Basé sur la masse du C-12 à 12,00.
Les valeurs entre parenthèses représentent la masse de l'isotope le plus stable ou le plus connu des éléments absents de la nature.

Comment dessiner un modèle de Bohr

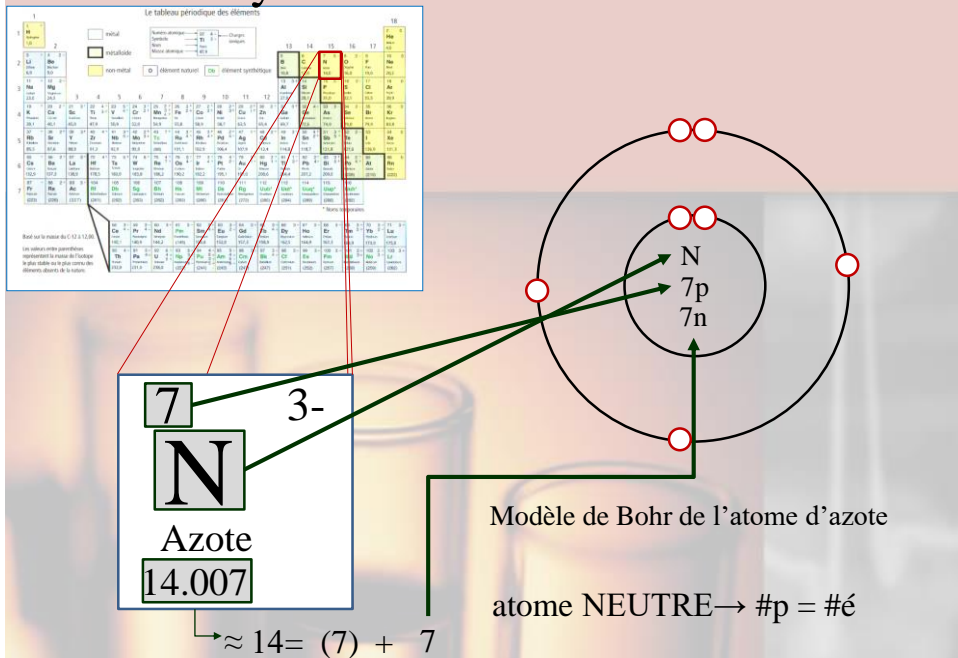
- Il y a quelques formes différentes pour illustrer un modèle de Bohr pour un élément donné.
- Un schéma qui indique la quantité d'électrons dans chaque *couche électronique* entourant le noyau.

Les formes de modèles de Bohr pour le potassium, K

Comment dessiner un modèle de Bohr

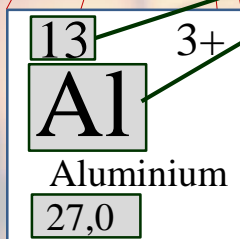


Esseyez un dessin vous-même!

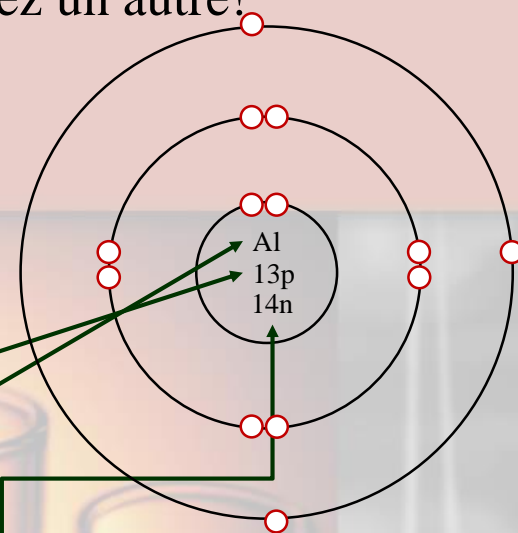


Esseyez un autre!

Le tableau périodique des éléments



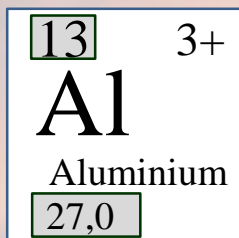
$$\rightarrow \approx 27 = (13) + 14$$



Modèle de Bohr de l'atome d'aluminium

atome NEUTRE \rightarrow #p = #é

Récapitulons!



- Le numéro atomique, le # de proton dans le noyau
- Dans un atome neutre, #de protons = # d'électrons
- # de neutrons = (masse atomique) – (# de protons)
- Vous avez peut-être aussi remarqué que,
de la période = nombre de couches électronique