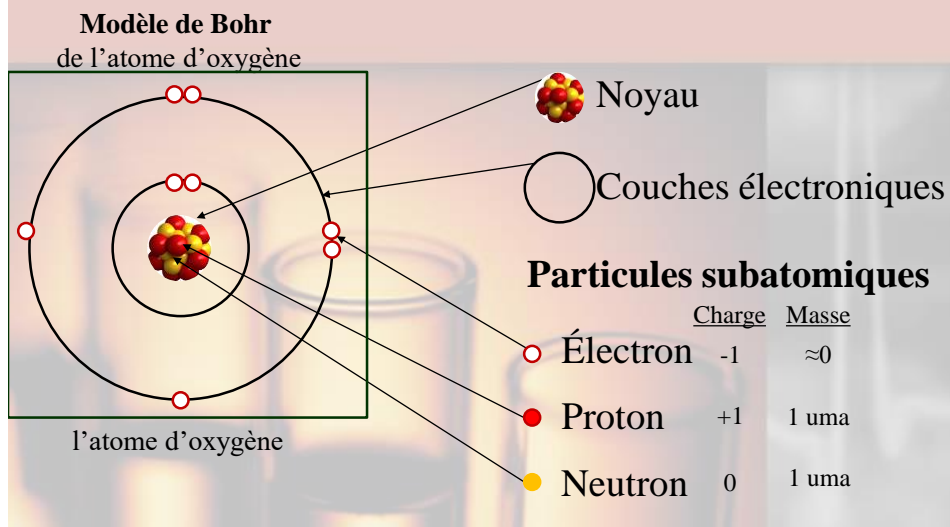


# Le modèle de Bohr

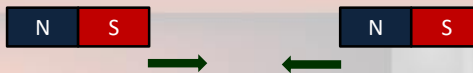
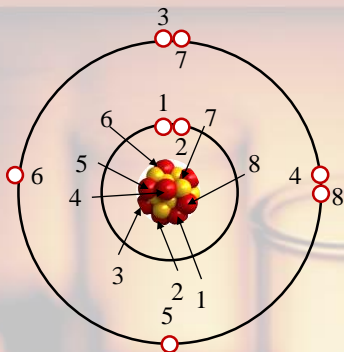
PowerPoint 7.B

## Révision de la structure de l'atome



# Les protons et les électrons

## Modèle de Bohr de l'atome d'oxygène



## Particules subatomiques

	Charge	Masse
8 e <sup>-</sup> Électron	-1	≈ 0
8 p <sup>+</sup> Proton	+1	1 uma
8 n Neutron	0	1 uma

# de protons = # d'électrons → atome NEUTRE

# Comment dessiner un modèle de Bohr

Le tableau périodique des éléments

**7** **3-**  
**N**  
Azote  
14,0

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.

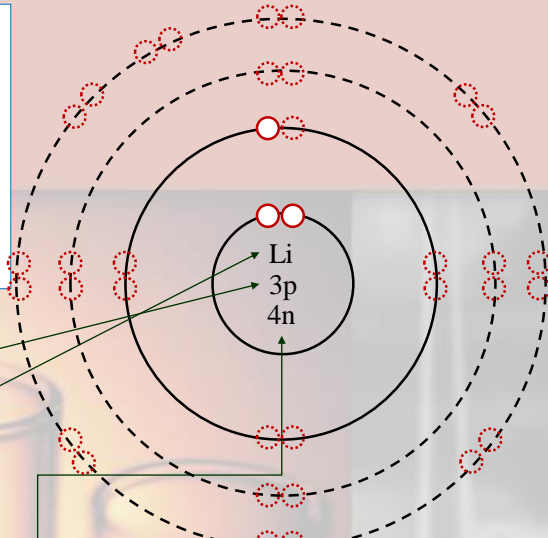
## Comment dessiner un modèle de Bohr

- 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

3 +  
**Li**  
 Lithium  
 6,9



Modèle de Bohr de l'atome de lithium  
 atome NEUTRE → 3p et 4é

↳  $\approx 7 = (\#p) + (\#n)$



## Récapitulons!

- Le numéro atomique, le # de proton dans le noyau
- # de neutrons = (masse atomique) – (# de protons)
- Dans un atome neutre, #de protons = # d'électrons

