

# Les Modèles Bohr

Monday, October 19, 2020 10:31 AM

- C'est une façon de représenter simplement les placements des protons, neutrons et électrons dans un atome.
- Ça nous aide à comprendre
  1. La structure de l'atome
  2. Comment les atomes se joignent pour former les molécules.

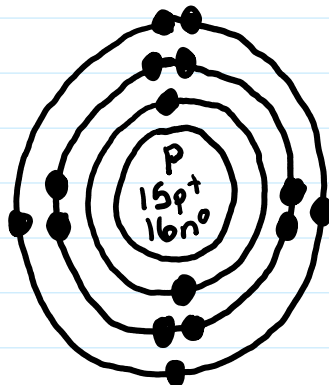
Dans un atome:

1. Les protons et neutrons sont au noyau
2. Les électrons sont autour du noyau dans les niveaux d'énergie

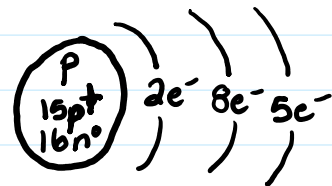
Dans le 1<sup>er</sup> niveau d'énergie, il ya jusqu'à 2 e<sup>-</sup>  
Dans le 2<sup>eme</sup> niveau d'énergie, il ya jusqu'à 8 e<sup>-</sup>  
Dans le 3<sup>eme</sup> niveau d'énergie, il ya jusqu'à 8 e<sup>-</sup>  
Dans le 4<sup>eme</sup> ..... 18 e<sup>-</sup>  
5<sup>eme</sup> .... 18 e<sup>-</sup>  
6<sup>eme</sup> ... 32 e<sup>-</sup>  
7<sup>eme</sup> ... 32 e<sup>-</sup>

Ex. Phosphore

p<sup>+</sup>: 15  
n<sup>o</sup>: 31-15 (16)  
e<sup>-</sup>: 15



ou



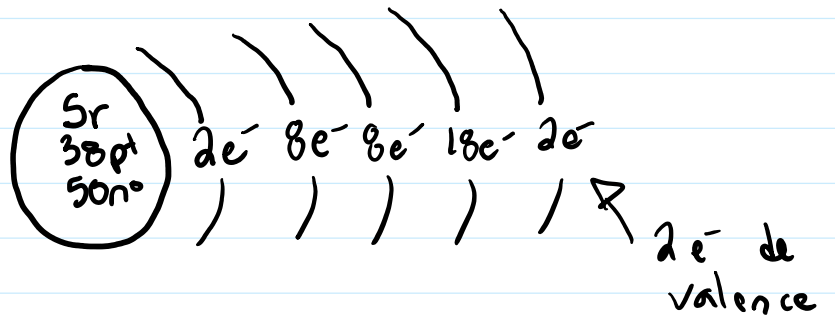
- C'est Le modèle Bohr de phosphore
- Les électrons dans le niveau externe s'appellent les électrons de valence

Le phosphore a 5 e<sup>-</sup> de valence.

↳ phosphore a 5 e<sup>-</sup> de valence.

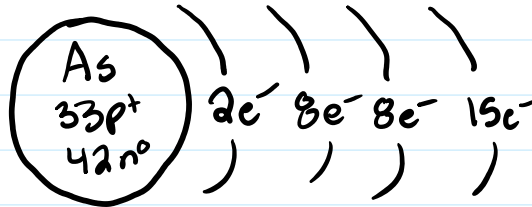
Strontium

pt: 38  
n<sup>o</sup>: 50  
e<sup>-</sup>: 38



Arsenic

pt: 33  
n<sup>o</sup>: 42  
e<sup>-</sup>: 33



15 e<sup>-</sup> de valence