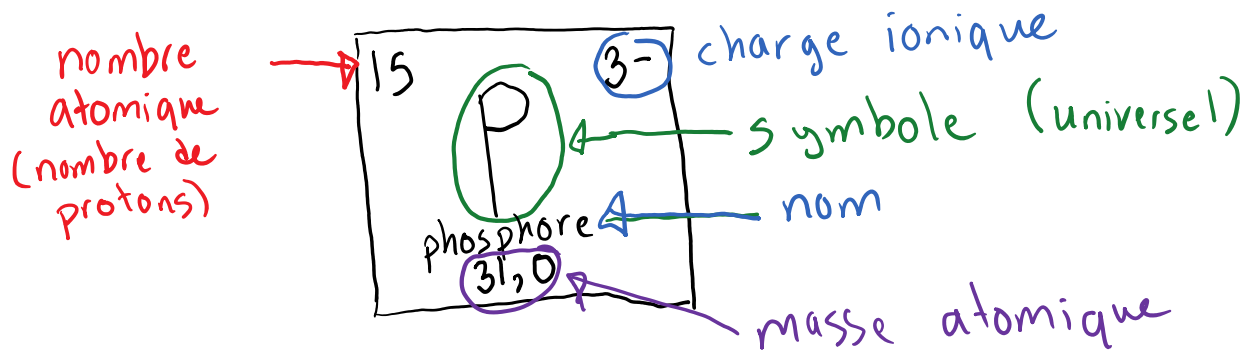


Le tableau périodique des éléments

Monday, September 14, 2020 10:40 AM

- Le t.p.d.e. est une liste de chaque élément qui est découvert que ça soit naturel ou synthétique.
- C'est en ordre de nombre atomique (# de protons pour l'atome)



Phosphore: 15 protons
15 électrons (quand c'est neutre)

Pour trouver les neutrons:

masse - # de protons

$$31 - 15 = 16 \text{ neutrons}$$

Scandium # de protons: 21

d'électrons: 21

$$\# \text{ de neutrons: } 45 - 21 = \boxed{24}$$

Les protons - positives (p^+)

- se trouvent au noyau de l'atome (ils n'occupent pas beaucoup de place)

- masse de 1 uma
unité de masse atomique

Les neutrons - neutres (sans charge (n^0))
- se trouvent au noyau (ils n'occupent pas beaucoup de place)
- masse de 1 uma

Les électrons - négatives (e^-)
- se trouvent autour du noyau dans les niveaux d'énergie
- masse $\sim 2000x$ plus petit alors on dit 0uma

Niveaux énergie

1 ^{er} e	niveau	- jusqu'à	2 e^-
2 ^{em} e	niveau	- jusqu'à	8 e^-
3 ^{em} e	niveau	- jusqu'à	8 e^-
4 ^{em} e	niveau	- jusqu'à	18 e^-
5 ^{em} e	niveau	- jusqu'à	18 e^-
6 ^{em} e	"	- "	32 e^-
7 ^{em} e	"	- "	32 e^-

2eme " " 32 e⁻
 1eme " " 32 e⁻

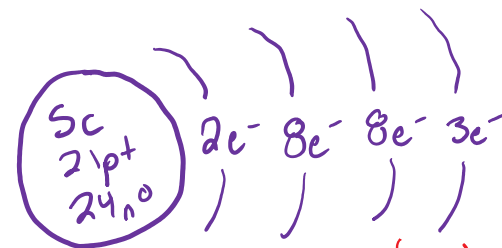
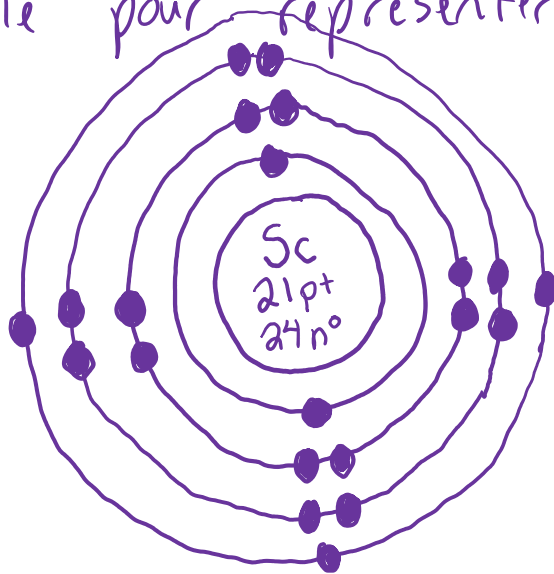
Phosphore: 15 p⁺
16 n⁰

15 e⁻: 2 e⁻ dans le 1^{ere} niveau
 8 e⁻ dans le 2^{eme} niveau
 5 e⁻ dans le 3^{eme} niveau

Les Modèles Bohr

Une façon simple pour représenter les atomes.

Scandium: 21 p⁺
 24 n⁰
 21 e⁻



le
 dernier
 niveau
 sont les
 électrons de
 valence

electrons de valence

Tracez le modèle Bohr pour Gallium

31 p⁺
39 n⁰
31 e⁻

