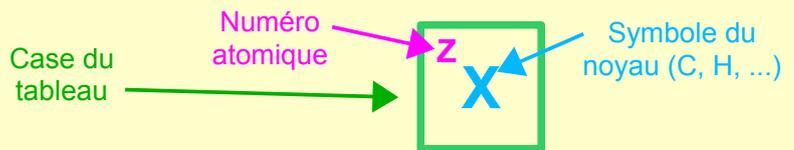


II) Comment connaître l'identité d'un atome et d'un ion ?

Classification périodique : tableau où sont classés les noyaux (atomes ou ions) par ordre de numéro atomique Z croissant ($Z = 1, 2, 3, \dots, 118$). Le numéro atomique Z correspond au nombre de protons (p^+) et donne l'identité du noyau (atome ou ion)

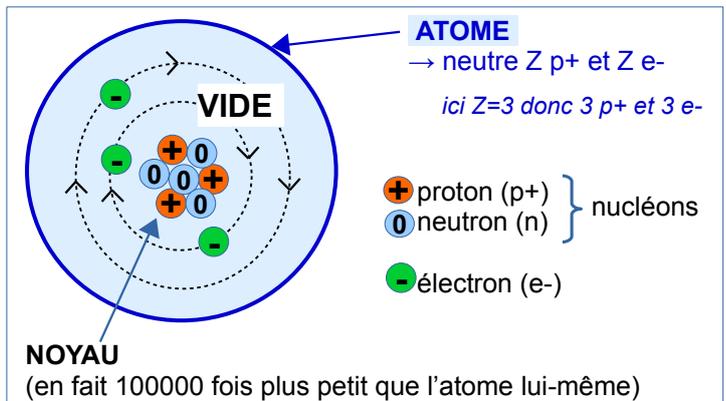


Exemples à l'aide de la classification périodique :

- un noyau d'oxygène de symbole a pour numéro atomique $Z = \dots$. Son noyau contient donc
- le noyau qui a pour numéro atomique $Z=3$ est le noyau de symbole Il contient

III) De quoi est constitué un atome et un ion ?

- Atomes et ions sont constitués d'un qui contient des :
 - les qui ont une charge
 - et les qui ont une charge



- Des, qui porte une charge, tournent dans le **vide** autour du noyau .

- Un **atome** est Son noyau contient **autant de** (p^+) qu'il y a d'..... (e^-) en rotation.
- Un **ion** se forme lorsqu'un atome ou des :
 - s'il perd des, il est alors ex :
 - s'il gagne des, il est alors ex :

