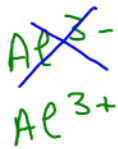


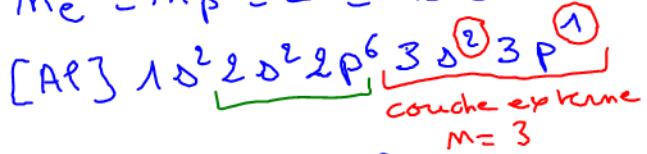
Fiche exercice :

Quel est l'ion formé par l'atome d'aluminium dont le symbole du noyau est ${}^{27}_{13}\text{Al}$?

- Nombre d'électron :
- Configuration électronique [Al]
- Nombre d'électron de valence
- Gaz nobles encadrant l'Al
- Le plus proche :
- Nombre d'électrons qu'il doit perdre ou gagner pour acquérir la configuration électronique du gaz noble le plus proche.
- On en déduit la formule de l'ion



$M_e = M_p = Z = 13$ électrons



3 électrons de valence

• Les gaz nobles : Ne et Ar

- Soit il perd 3 électrons
 - Soit il gagne 5 électrons
- pour avoir 8 électrons de valence

Donc il perd 3 électrons

1^{ère} Méthode :

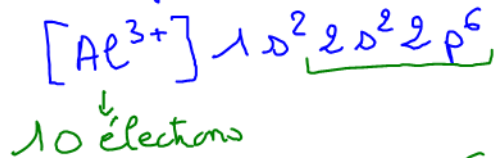
$$13 \oplus + (13 - 3 = 10) \ominus = 3 \oplus$$

(13 protons)

2^{ème} Méthode

il **P**erd 3 électrons : **P**ositif.

sa formule Al³⁺



8 électrons de valence.

Cet ion est stable