

- a- Combien y a-t-il d'électrons dans l'atome de magnésium ?
- b- En déduire la charge totale du nuage électronique dans l'atome de magnésium ?
- c- Quelle est la charge totale de l'atome de magnésium ?
- d- Combien y a-t-il d'électrons dans l'ion magnésium ? En déduire la charge totale du nuage électronique dans l'ion magnésium
- e- Quelle est la charge du noyau de l'ion magnésium ? Pourquoi ?
- f- Quelle est la charge totale de l'ion magnésium ?

Conclusions : Indiquer comment se forment un anion et un cation monoatomiques ?

II) Les règles du duet et de l'octet :

Faire l'activité 3 p 48 du livre

Questions supplémentaires :

6-a) Établir la configuration électronique de l'atome d'hélium (${}_2\text{He}$)

6-b) En déduire pourquoi l'atome d'hélium est stable.

7- l'atome de lithium ${}_3\text{Li}$ pour gagner en stabilité perd un électron et devient l'ion lithium Li^+ . Établir la configuration électronique de l'ion lithium.

8- Proposer un énoncé de la règle du duet qui permet de justifier la formation de l'ion lithium.

Applications : faire les exercices suivants

exercice 26 p 57

exercice 29 p 58