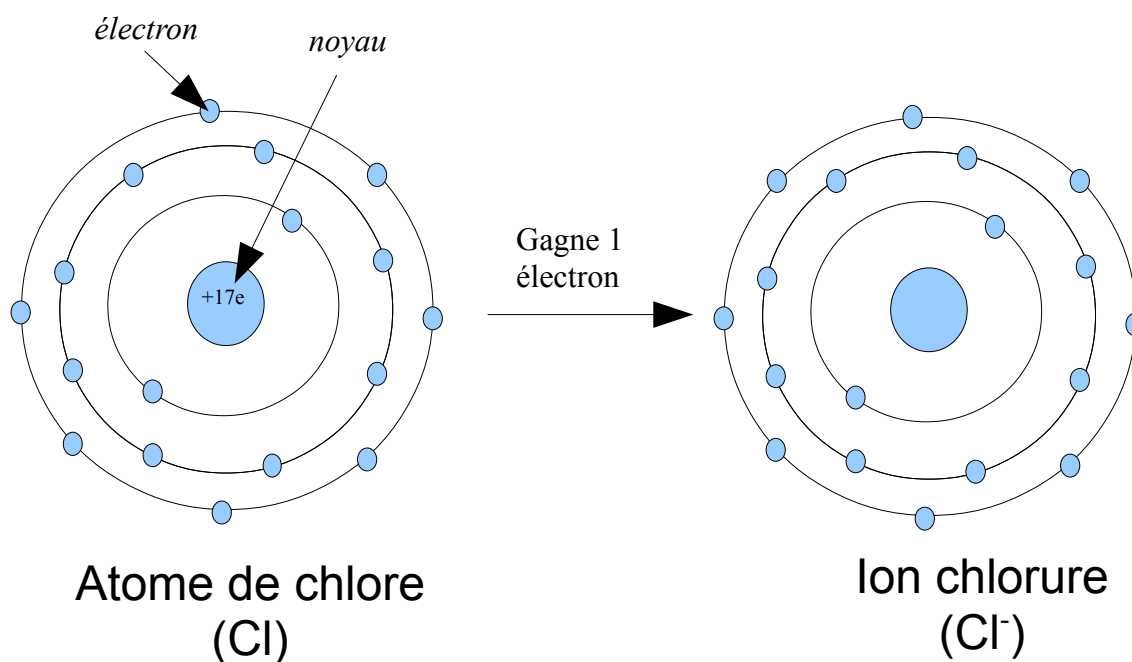
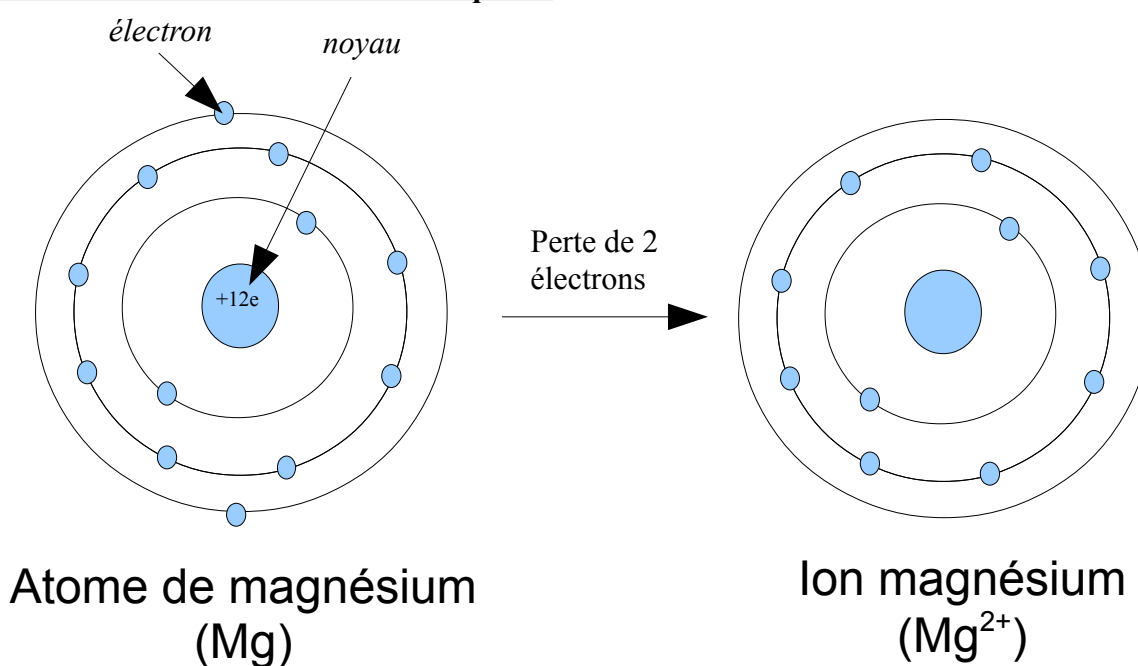


1- Formation des anions monoatomiques :

Le schéma ci-dessous montre le passage d'un atome de chlore à un anion chlorure



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

2- Formation des cations monoatomiques :

- 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 ?

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