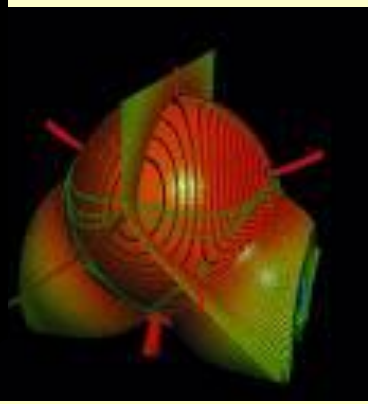


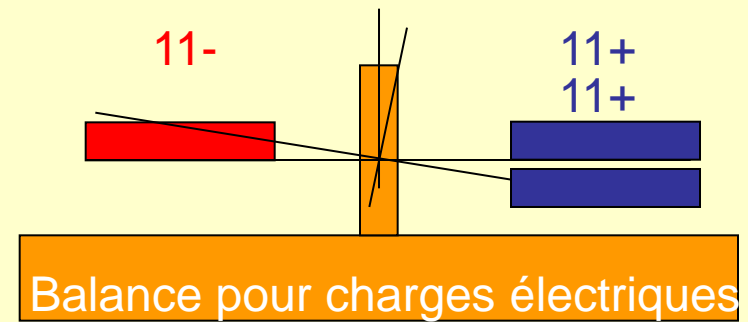
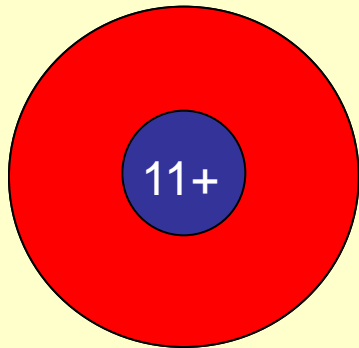
FORMATION D 'UN CATION



L'atome de sodium de formule Na possède :

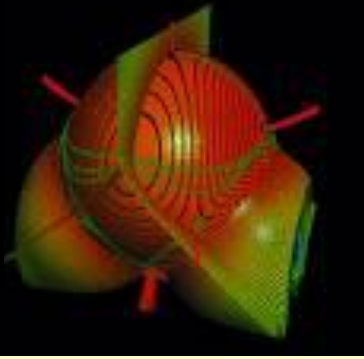
- 1 noyau contenant **11 charges positives** (protons)
- 1 nuage électronique formé de **11 charges négatives** (électrons)

Na

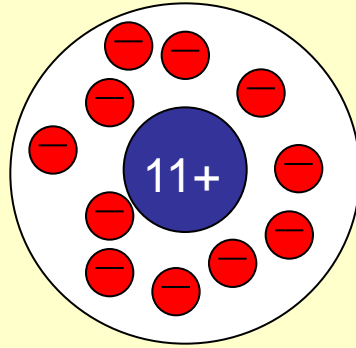


La balance est équilibrée.

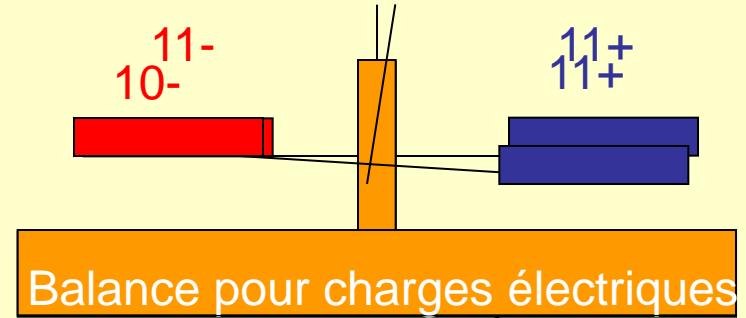
L'atome est électriquement neutre.



Na

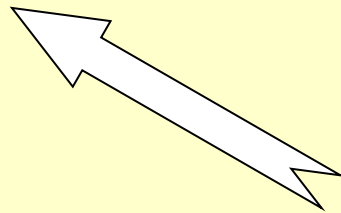


L'atome de sodium perd très facilement une charge négative.



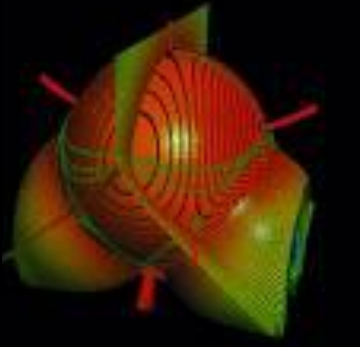
L'ion sodium est né

Na^+

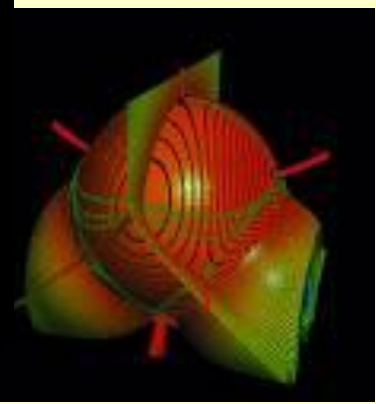


La balance est déséquilibrée, l'atome n'est plus électriquement neutre, il est chargé. Il ne peut plus s'appeler atome

Il y a une charge positive en excès.



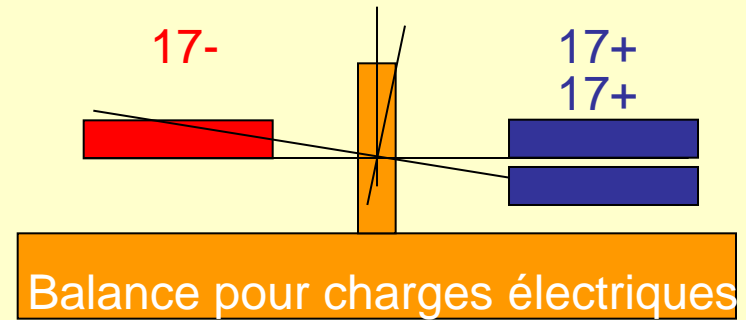
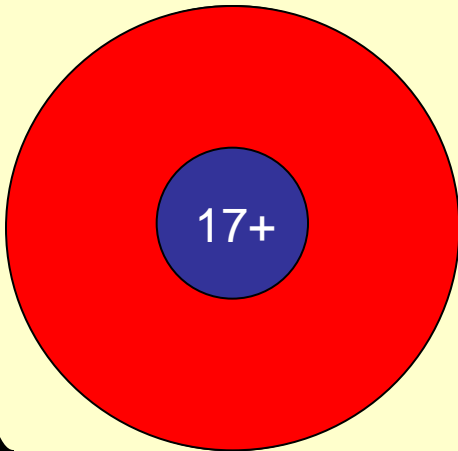
FORMATION D 'UN ANION



L'atome de chlore de formule Cl possède :

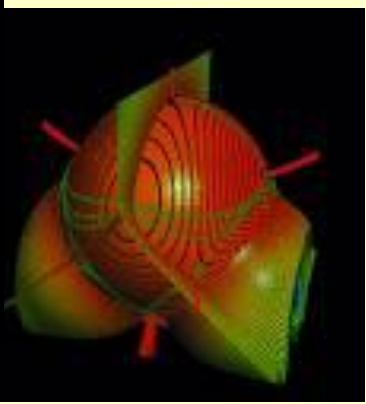
- 1 noyau contenant 17 charges positives
- 1 nuage électronique formé de 17 charges négatives (électrons)

Cl

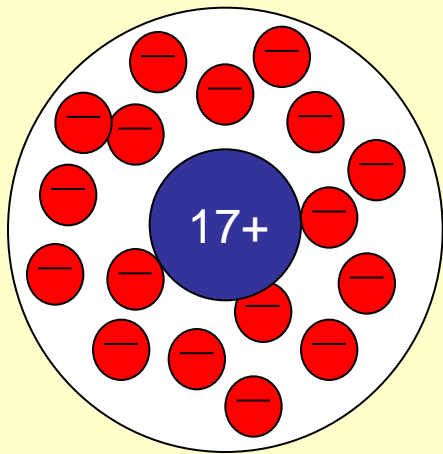


La balance est équilibrée.

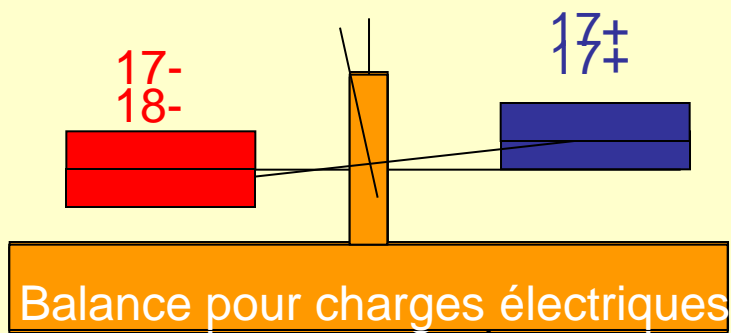
L'atome est électriquement neutre.



Cl

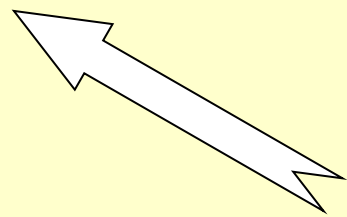


L'atome de chlore gagne très facilement une charge négative. .



L'ion chlorure est né

Cl⁻



La balance est déséquilibrée, l'atome n'est plus électriquement neutre, il est chargé. Il ne s'appelle plus atome.

Il y a une charge négative en excès.