

Synthèse PC3-A4 : De l'atome vers l'ion !

- Contrairement à un atome qui est par nature **neutre**, un ion est une espèce chimique
- Un **ion positif** se forme lorsqu'un atome
- Exemples d'ions monoatomiques : H^+ , Li^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+}
- Un **ion négatif** se forme lorsqu'un atome
- Exemples d'ions monoatomiques : Cl^- , F^- ; ions polyatomiques : HO^- , SO_4^{2-} , ClO^-
- **Lors de la ionisation le nombre de protons ! (le noyau ne change pas) c'est seulement le nombre d'électrons qui change !**

Synthèse PC3-A4 : De l'atome vers l'ion !

- Contrairement à un atome qui est par nature **neutre**, un ion est une espèce **électriquement chargée**.
- Un **ion positif** se forme lorsqu'un atome **perd un ou plusieurs électrons**.
- Exemples d'ions monoatomiques : H^+ , Li^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+}
- Un **ion négatif** se forme lorsqu'un atome **gagne un ou plusieurs électrons**.
- Exemples d'ions monoatomiques : Cl^- , F^- ; ions polyatomiques : HO^- , SO_4^{2-} , ClO^-
- **Lors de la ionisation le nombre de protons ne change pas ! (le noyau ne change pas) c'est seulement le nombre d'électrons qui change !**

- Contrairement à un atome qui est par nature **neutre**, un ion est une espèce chimique
 - Un **ion positif** se forme lorsqu'un atome
 - Exemples d'ions monoatomiques : H^+ , Li^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+}
 - Un **ion négatif** se forme lorsqu'un atome
 - Exemples d'ions monoatomiques : Cl^- , F^- ; ions polyatomiques : HO^- , SO_4^{2-} , ClO^-
 - **Lors de la ionisation le nombre de protons ! (le noyau ne change pas)
c'est seulement le nombre d'électrons qui change !**
-

- Contrairement à un atome qui est par nature **neutre**, un ion est une espèce chimique
 - Un **ion positif** se forme lorsqu'un atome
 - Exemples d'ions monoatomiques : H^+ , Li^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+}
 - Un **ion négatif** se forme lorsqu'un atome
 - Exemples d'ions monoatomiques : Cl^- , F^- ; ions polyatomiques : HO^- , SO_4^{2-} , ClO^-
 - **Lors de la ionisation le nombre de protons ! (le noyau ne change pas)
c'est seulement le nombre d'électrons qui change !**
-

Contrairement à un atome qui est par nature **neutre**, un ion est une espèce chimique

- Un **ion positif** se forme lorsqu'un atome
 - Exemples d'ions monoatomiques : H^+ , Li^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+}
 - Un **ion négatif** se forme lorsqu'un atome
 - Exemples d'ions monoatomiques : Cl^- , F^- ; ions polyatomiques : HO^- , SO_4^{2-} , ClO^-
 - **Lors de la ionisation le nombre de protons ! (le noyau ne change pas)
c'est seulement le nombre d'électrons qui change !**
-

Contrairement à un atome qui est par nature **neutre**, un ion est une espèce chimique

- Un **ion positif** se forme lorsqu'un atome
- Exemples d'ions monoatomiques : H^+ , Li^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+}
- Un **ion négatif** se forme lorsqu'un atome
- Exemples d'ions monoatomiques : Cl^- , F^- ; ions polyatomiques : HO^- , SO_4^{2-} , ClO^-
- **Lors de la ionisation le nombre de protons ! (le noyau ne change pas)
c'est seulement le nombre d'électrons qui change !**