

Ce qu'il faut retenir sur l'activité 3 sur les IONS.

♥ Un ION est un ATOME ou un GROUPE d'ATOMES qui n'est plus électriquement NEUTRE :

- S'il a perdu un ou plusieurs ELECTRON(s) : l'ion est chargé POSITIVEMENT (cation)
- S'il a gagné un ou plusieurs ELECTRON(s) : l'ion est chargé NEGATIVEMENT (anion).

♥ Ions à connaître :

Nom de l'ion	Formule chimique
Ion hydrogène	H^+
Ion de fer (II)	Fe^{2+}
Ion de fer (III)	Fe^{3+}
Ion de cuivre (II)	Cu^{2+}
Ion sodium	Na^+
Ion chlorure	Cl^-
Ion hydroxyde	HO^-

👉 Remarque importante :

Le nombre de charges positives du noyau (protons) ne changera jamais en chimie ; seul le nombre d'électrons peut changer.

👉 Autres remarques :

- Les ions issus d'un seul atome, comme $H^+, Fe^{2+}, Fe^{3+}, Cu^{2+}, Na^+, et Cl^-$ sont des ions monoatomiques.
- Les ions issus d'un groupe d'atomes sont des ions polyatomiques, comme l'ion hydroxyde HO^- , l'ion sulfate SO_4^{2-} , l'ion nitrate NO_3^- ...