

07

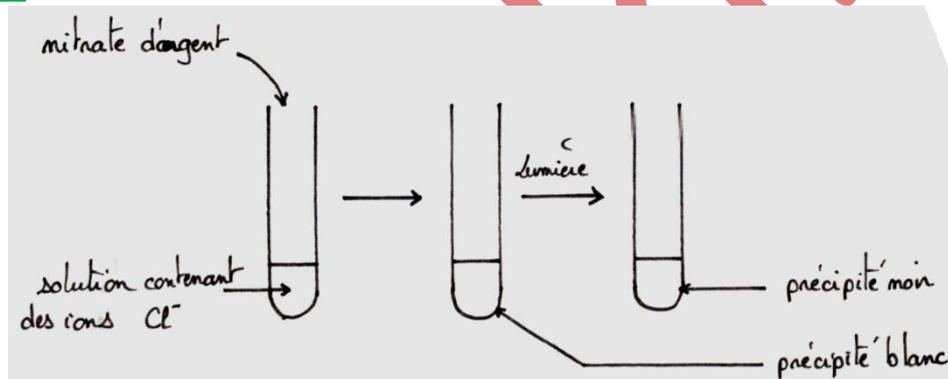
Les tests d'ions

En 5^{ème} et en 4^{ème}, nous avons appris quelques tests de reconnaissance :

- Le test de reconnaissance de l'eau avec le sulfate de cuivre (II) anhydre.
- Le test de reconnaissance du dioxyde de carbone avec l'eau de chaux.
- Le test de reconnaissance du dioxygène avec une bûchette incandescente.
- Le test de reconnaissance du dihydrogène avec une flamme.

Les ions sont aussi des espèces chimiques identifiables par des tests.

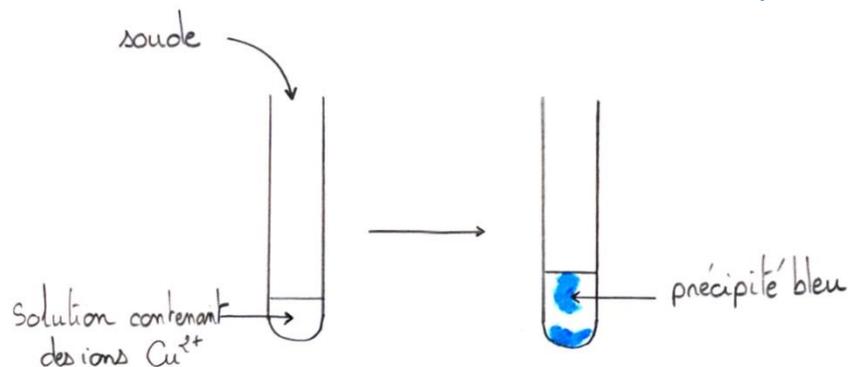
Exemple 1 : Le test de reconnaissance des ions chlorure Cl^- .

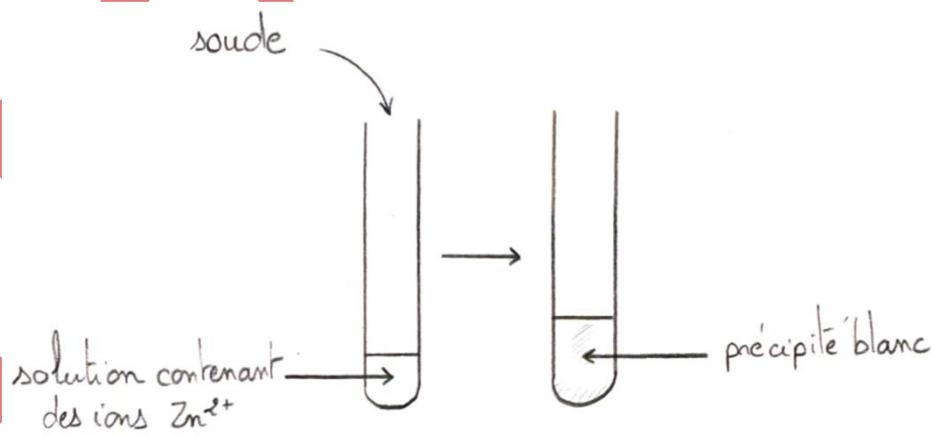
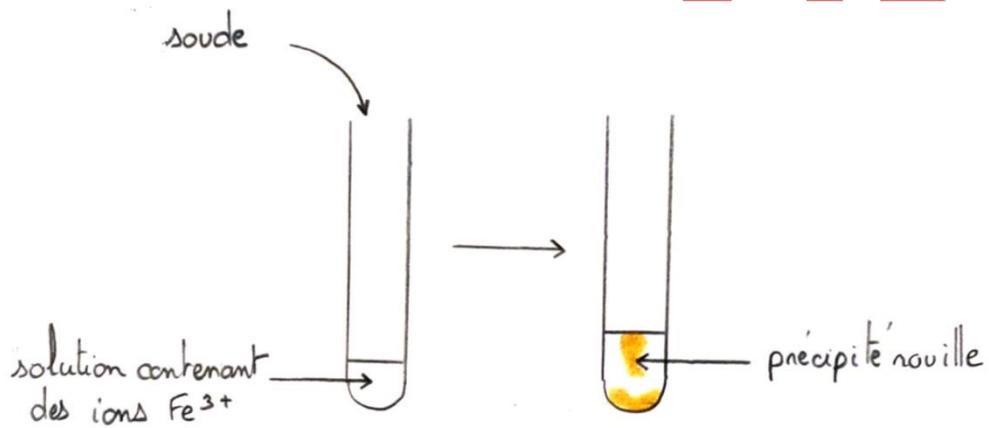
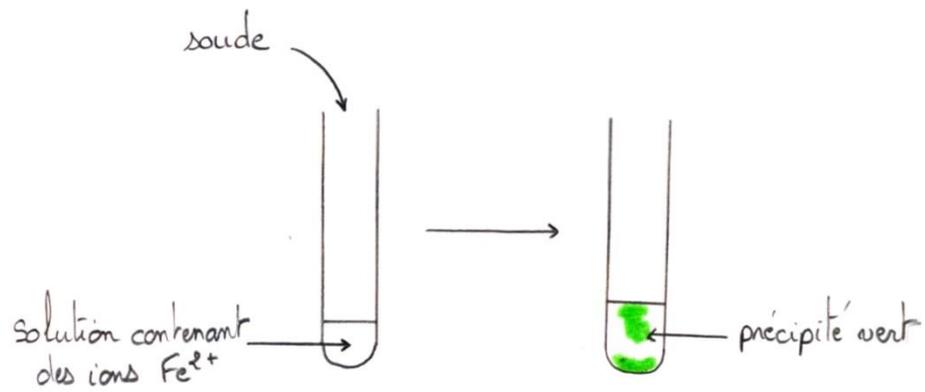


Le nitrate d'argent est le réactif qui met en évidence la présence des ions chlorure Cl^- .

Si les ions chlorure sont présents, alors on obtient un précipité blanc qui noircit à la lumière.

Exemple 2 : Les tests de reconnaissance des ions métalliques.





La soude est le réactif qui met en évidence la présence des ions fer (II) Fe^{2+} , fer (III) Fe^{3+} , cuivre (II) Cu^{2+} et zinc Zn^{2+} .

Les ions Cu^{2+} donnent un précipité bleu, les ions Fe^{2+} un précipité vert, les ions Fe^{3+} un précipité rouille et les ions Zn^{2+} un précipité blanc.