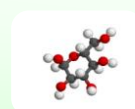


# Ch 3 Identification des ions - Activité 1



## Identification des ions par tests de précipitation - Correction

ions positifs

**Cu<sup>2+</sup>**

On met en évidence la présence d'ions Cu<sup>2+</sup> dans une solution en ajoutant quelques gouttes de soude.

Solution d'hydroxyde de sodium (soude) :  
contient des ions HO<sup>-</sup> et Na<sup>+</sup>

Solution de sulfate de cuivre :  
contient des ions SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> et Cu<sup>2+</sup>

Précipité bleu :  
Cu<sup>2+</sup> a réagit avec HO<sup>-</sup> pour former un précipité bleu Cu(OH)<sub>2</sub>

**Fe<sup>2+</sup>**

On met en évidence la présence d'ions Fe<sup>2+</sup> dans une solution en ajoutant quelques gouttes de soude.

Solution d'hydroxyde de sodium (soude) :  
contient des ions HO<sup>-</sup> et Na<sup>+</sup>

Solution de sulfate de fer II :  
contient des ions SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> et Fe<sup>2+</sup>

Précipité vert :  
Fe<sup>2+</sup> a réagit avec HO<sup>-</sup> pour former un précipité vert Fe(OH)<sub>2</sub>

**Fe<sup>3+</sup>**

On met en évidence la présence d'ions Fe<sup>3+</sup> dans une solution en ajoutant quelques gouttes de soude.

Solution d'hydroxyde de sodium (soude) :  
contient des ions HO<sup>-</sup> et Na<sup>+</sup>

Solution de sulfate de fer III :  
contient des ions SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> et Fe<sup>3+</sup>

Précipité orange :  
Fe<sup>3+</sup> a réagit avec HO<sup>-</sup> pour former un précipité orange Fe(OH)<sub>3</sub>

ion négatif

**Cl<sup>-</sup>**

On met en évidence la présence d'ions Cl<sup>-</sup> dans une solution en ajoutant quelques gouttes nitrate d'argent.

Solution de nitrate d'argent :  
contient des ions NO<sub>3</sub><sup>-</sup> et Ag<sup>+</sup>

Solution de chlorure de sodium :  
contient des ions Cl<sup>-</sup> et Na<sup>+</sup>

Précipité blanc qui noircit à la lumière  
Cl<sup>-</sup> a réagit avec Ag<sup>+</sup> pour former un précipité blanc AgCl