

Ch 3 Identification des ions - Activité 1



Identification des ions par tests de précipitation - Exercices pratiques

D1-1	S'exprimer à l'oral	NA	EA	A	Expert
D1-3	Lire et comprendre l'écrit	NA	EA	A	Expert
D4-1	Mener une démarche scientifique, résoudre un problème	NA	EA	A	Expert

ions positifs



On met en évidence la présence d'ions Cu²⁺ dans une solution en ajoutant quelques gouttes de soude.

Solution d'hydroxyde de sodium (soude) :
contient des ions

Solution de sulfate de cuivre :
contient des ions

Précipité :
..... a réagit avec pour former



On met en évidence la présence d'ions Fe²⁺ dans une solution en ajoutant quelques gouttes de soude.

Solution d'hydroxyde de sodium (soude) :
contient des ions

Solution de sulfate de fer II :
contient des ions

Précipité :
..... a réagit avec pour former



On met en évidence la présence d'ions Fe³⁺ dans une solution en ajoutant quelques gouttes de soude.

Solution d'hydroxyde de sodium (soude) :
contient des ions

Solution de sulfate de fer III :
contient des ions

Précipité :
..... a réagit avec pour former

ion négatif



On met en évidence la présence d'ions Cl⁻ dans une solution en ajoutant quelques gouttes nitrate d'argent.

Solution de nitrate d'argent :
contient des ions

Solution de chlorure de sodium :
contient des ions

Précipité :
..... a réagit avec pour former