

## TABLEAU DE RECONNAISSANCE DES IONS

ion testé	couleur de la solution	formule de la solution	formule du réactif : ion réagissant	couleur, formule, nom du précipité	équation de la réaction
cuivre II Cu <sup>2+</sup>			Solution de soude Na <sup>+</sup> + HO <sup>-</sup> ion hydroxyde HO <sup>-</sup>		
fer II Fe <sup>2+</sup>			Solution de soude Na <sup>+</sup> + HO <sup>-</sup> ion hydroxyde HO <sup>-</sup>		
zinc II Zn <sup>2+</sup>			Solution de soude Na <sup>+</sup> + HO <sup>-</sup> ion hydroxyde HO <sup>-</sup>		
argent I Ag <sup>+</sup>			Solution de chlorure de sodium : Na <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup> ion chlorure Cl <sup>-</sup>		

## REACTION D'OXYDOREDUCTION

Une réaction d'oxydoréduction est une transformation chimique au cours de laquelle il y a un échange d'un ou plusieurs électrons entre deux espèces.

L'espèce qui cède des électrons est appelé réducteur, et il s'oxyde au cours de la réaction.

L'espèce qui capte des électrons, on l'appelle l'oxydant et il est réduit au cours de la réaction.

Un oxydant et son réducteur conjugué constitue un couple oxydant/réducteur

- noté (Ox/Red)
- caractérisé par une demi-équation électronique :  $Ox + ne^- = Red$   
où n est le nombre d'électrons échangés