Dans une solution des ions de même signe ne réagissent pas, par contre lorsqu'ils sont de signes contraires les ions peuvent réagir dans certains cas. Il se forme alors des petits **grains solides** qui en général finissent par tomber au fond du récipient. On dit qu'il se forme un **précipité.**

	ion nitrate : NO_3^-	**ion chlorure : Cl^-**	**ion <u>hydroxyde</u> : HO^-**
ion sodium : Na^+	Pas de réaction	Pas de réaction	
ion argent : Ag^+	Pas de réaction		**Précipité gris blanc**
ion cuivre : Cu^{2+}	Pas de réaction	Pas de réaction	
ion fer II : Fe^{2+}	Pas de réaction	Pas de réaction	
ion fer III : Fe^{3+}	Pas de réaction	Pas de réaction	