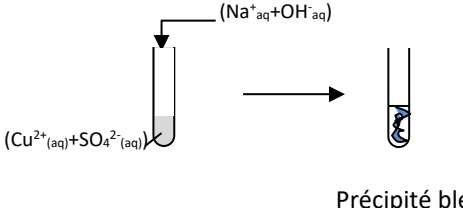
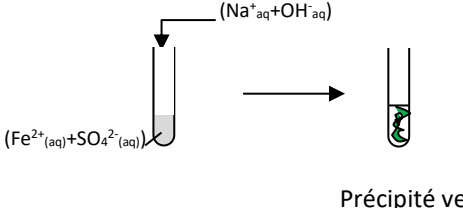
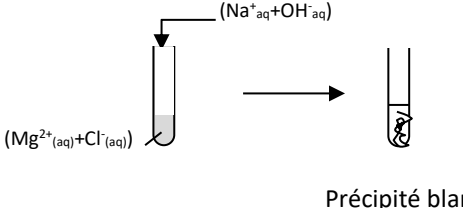
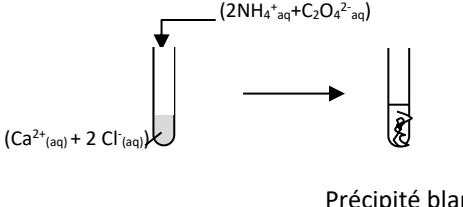
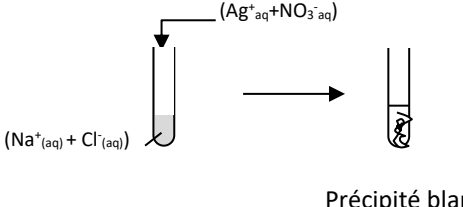
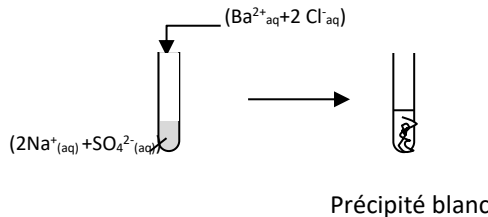


Ion à faire réagir	Formule de l'ion à faire réagir	Réactif utilisé	Schéma (+couleur du précipité)	Equation de la réaction et nom du précipité formé
Ion cuivre II	Cu^{2+}	Soude	 <p style="text-align: center;">Précipité bleu</p>	$\text{Cu}^{2+}_{\text{aq}} + 2\text{OH}^{-}_{\text{aq}} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2(\text{s})$ Précipité d'hydroxyde de cuivre II
Ion fer II	Fe^{2+}	Soude	 <p style="text-align: center;">Précipité vert</p>	$\text{Fe}^{2+}_{\text{aq}} + 2\text{OH}^{-}_{\text{aq}} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2(\text{s})$ Précipité d'hydroxyde de fer II
Ion magnésium	Mg^{2+}	Soude	 <p style="text-align: center;">Précipité blanc</p>	$\text{Mg}^{2+}_{\text{aq}} + 2\text{OH}^{-}_{\text{aq}} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2(\text{s})$ Précipité d'hydroxyde de magnésium
Ion calcium	Ca^{2+}	Solution d'oxalate d'ammonium	 <p style="text-align: center;">Précipité blanc</p>	$\text{Ca}^{2+}_{\text{aq}} + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}_{\text{aq}} \rightarrow \text{CaC}_2\text{O}_4(\text{s})$ Précipité d'oxalate de calcium
Ion chlorure	Cl^{-}	Solution de nitrate d'argent	 <p style="text-align: center;">Précipité blanc</p>	$\text{Ag}^{+}_{\text{aq}} + \text{Cl}^{-}_{\text{aq}} \rightarrow \text{AgCl}(\text{s})$ Précipité de chlorure d'argent

<p>Ion sulfate</p>	SO_4^{2-}	<p>Solution de chlorure de baryum</p>		$\text{Ba}^{2+}_{\text{aq}} + \text{SO}_4^{2-}_{\text{aq}} \rightarrow \text{BaSO}_4(\text{s})$ Précipité de sulfate de baryum
--------------------	--------------------	---	--	---

