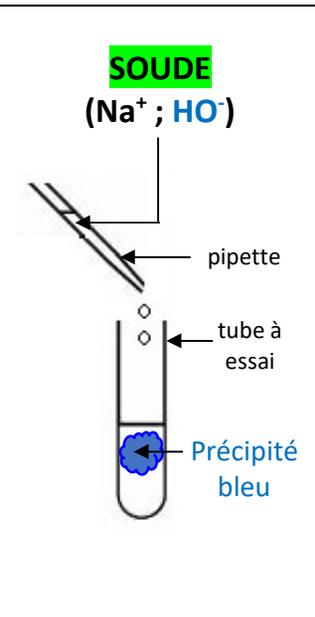
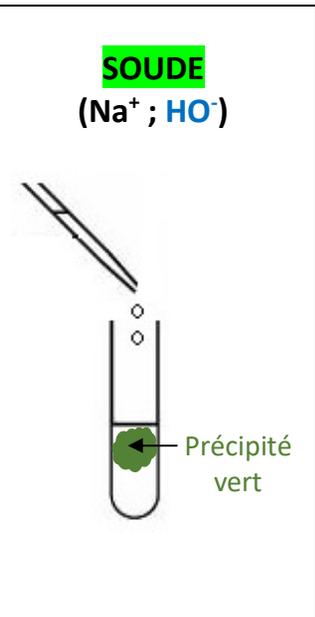
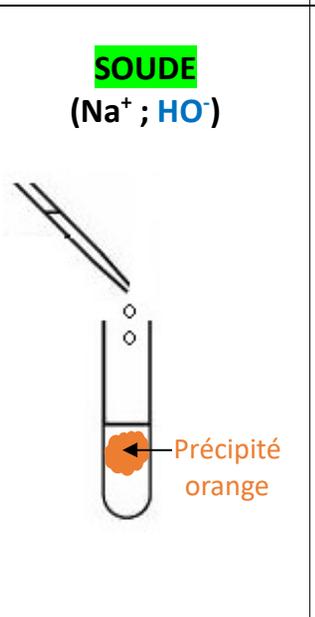
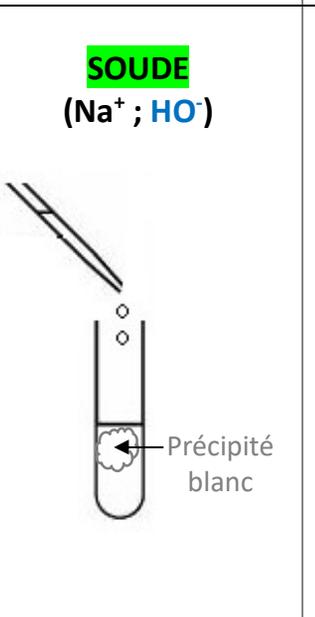
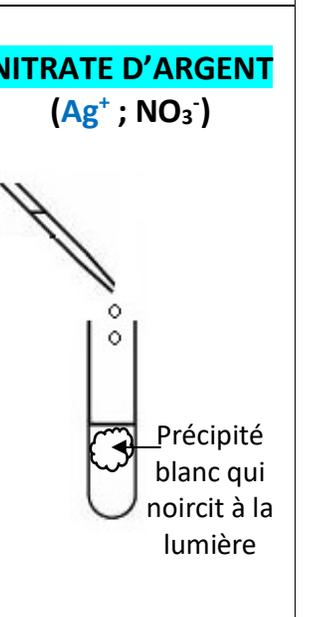


Bilan :

Il est possible de reconnaître **certains ions** dans une solution car ils peuvent former un **solide**, appelé **précipité**, en présence d'un **réactif**.

Ion testé	Ion cuivre Cu^{2+}	Ion fer II Fe^{2+}	Ion fer III Fe^{3+}	Ion zinc Zn^{2+}	Ion chlorure Cl^-
Schéma de l'expérience	<p>SOUDE (Na^+ ; HO^-)</p>  <p>pipette tube à essai Précipité bleu</p>	<p>SOUDE (Na^+ ; HO^-)</p>  <p>Précipité vert</p>	<p>SOUDE (Na^+ ; HO^-)</p>  <p>Précipité orange</p>	<p>SOUDE (Na^+ ; HO^-)</p>  <p>Précipité blanc</p>	<p>NITRATE D'ARGENT (Ag^+ ; NO_3^-)</p>  <p>Précipité blanc qui noircit à la lumière</p>
Nom et formule chimique du précipité obtenu	Précipité d'hydroxyde de cuivre $\text{Cu}(\text{HO})_2$	Précipité d'hydroxyde de fer II $\text{Fe}(\text{HO})_2$	Précipité d'hydroxyde de fer III $\text{Fe}(\text{HO})_3$	Précipité d'hydroxyde de zinc $\text{Zn}(\text{HO})_2$	Précipité de chlorure d'argent AgCl