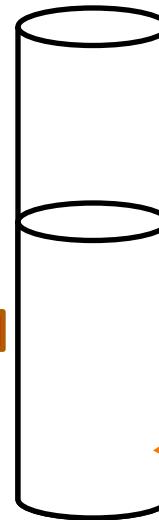
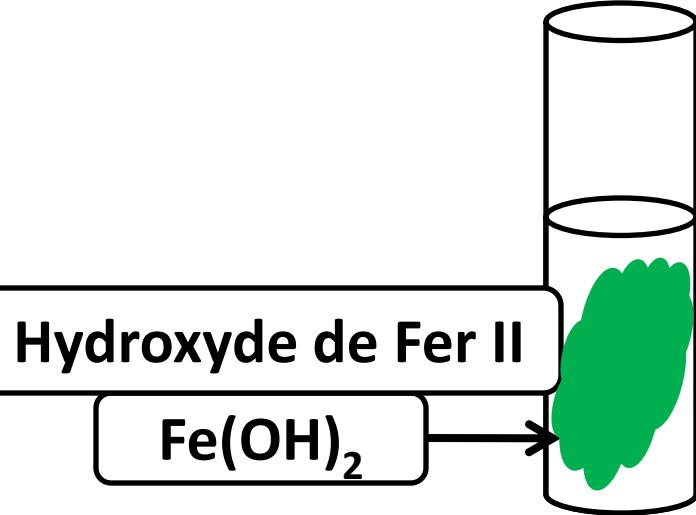


1- Test d'identification d'ion ferreux Fe^{2+}

Med ZRIKEM

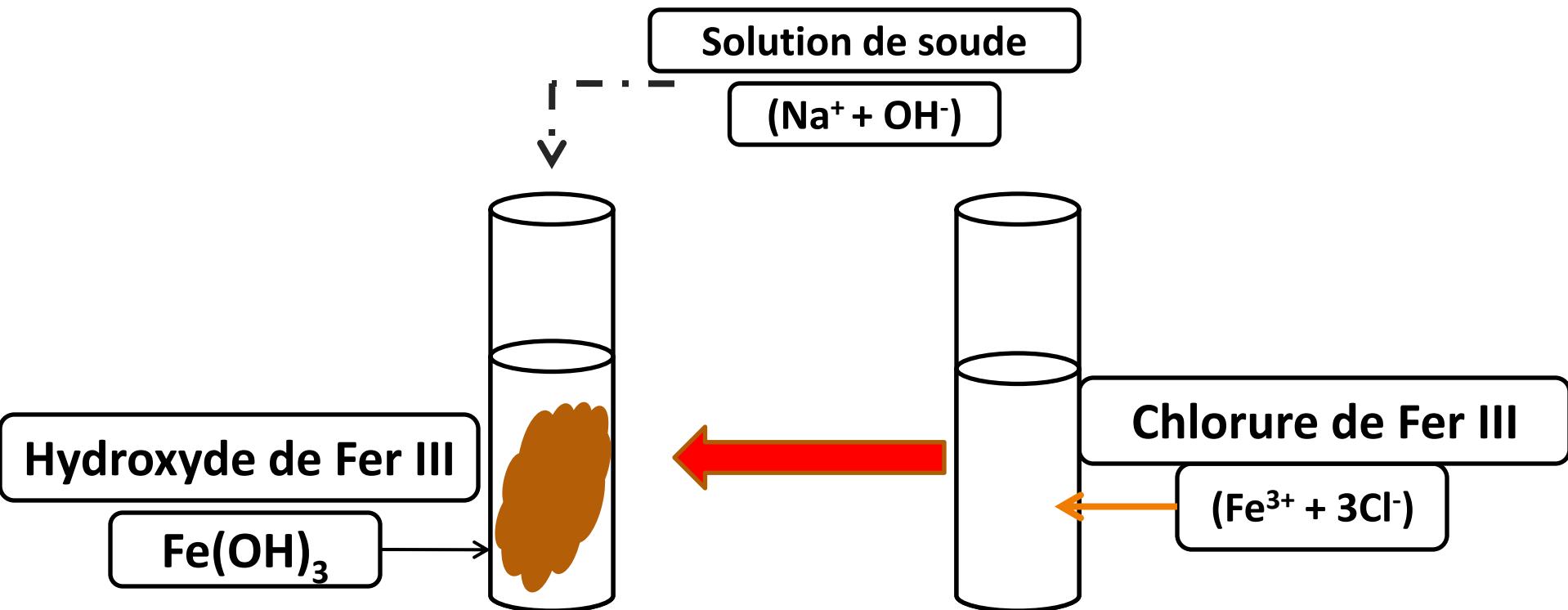
Solution de soude
 $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$



Le précipité vert : Hydroxyde de Fer II , sa formule Fe(OH)_2

La réaction de précipitation s'écrit: $\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe(OH)}_2$

2- Test d'identification d'ion ferrique Fe^{3+}

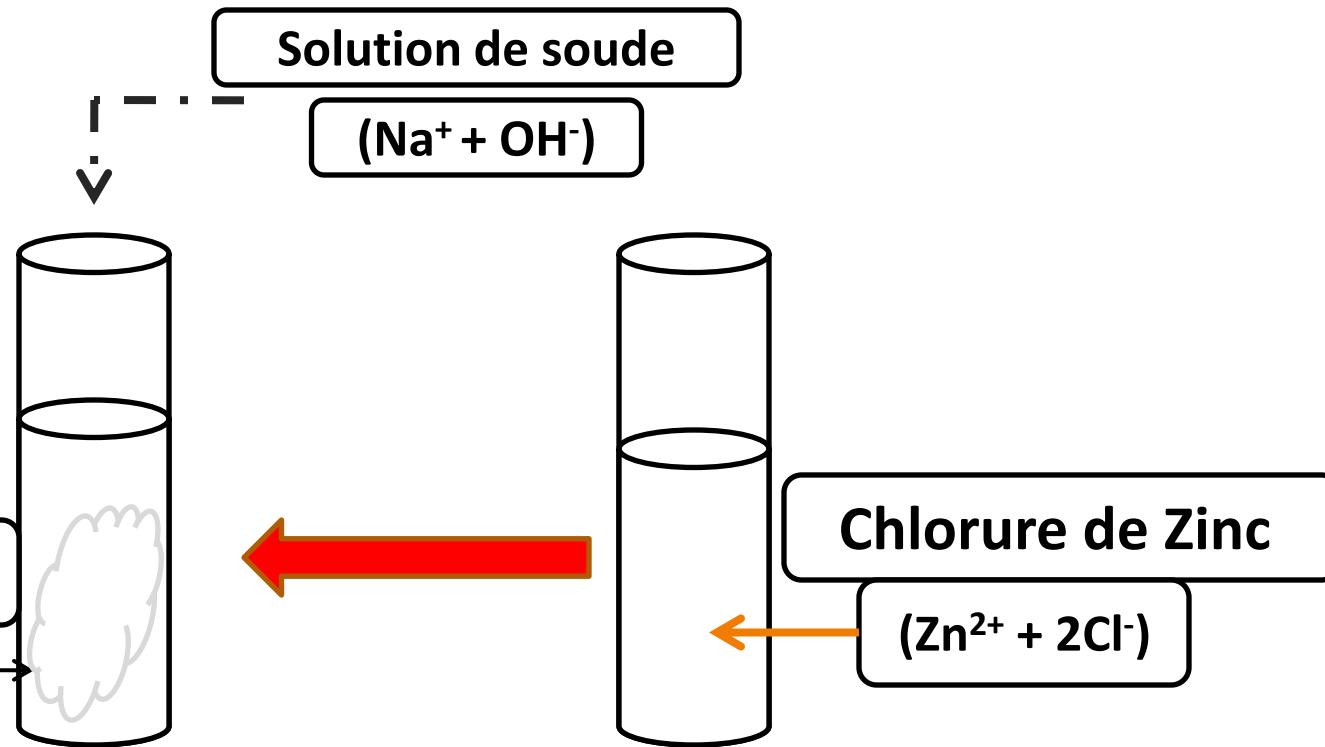


Le précipité rouille : Hydroxyde de Fer III , sa formule Fe(OH)_3

La réaction de précipitation s'écrit: $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe(OH)}_3$

3- Test d'identification d'ion Zinc Zn^{2+}

Med ZRIKEM

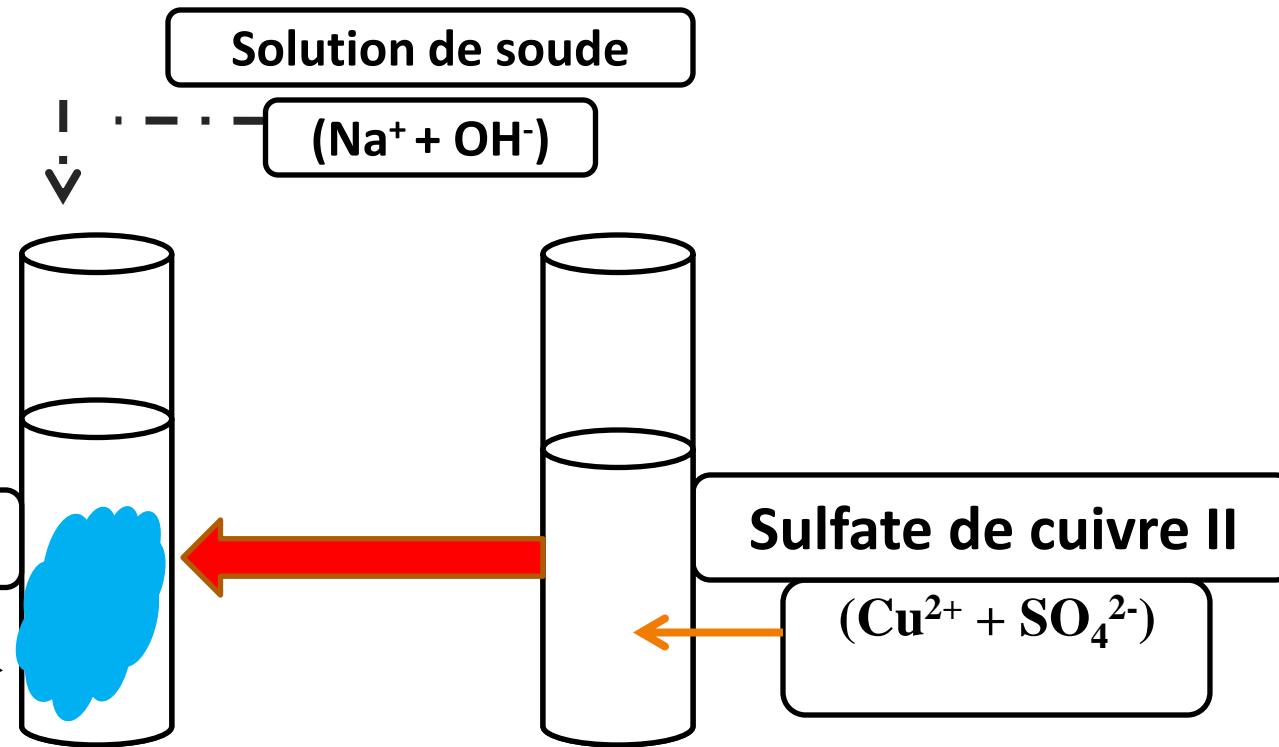


Le précipité **blanc gélatineux** : **Hydroxyde de Zinc**, sa formule
 $Zn(OH)_2$

La réaction de précipitation s'écrit: $Zn^{2+} + 2OH^- \rightarrow Zn(OH)_2$

4- Test d'identification d'ion cuivre II Cu^{2+}

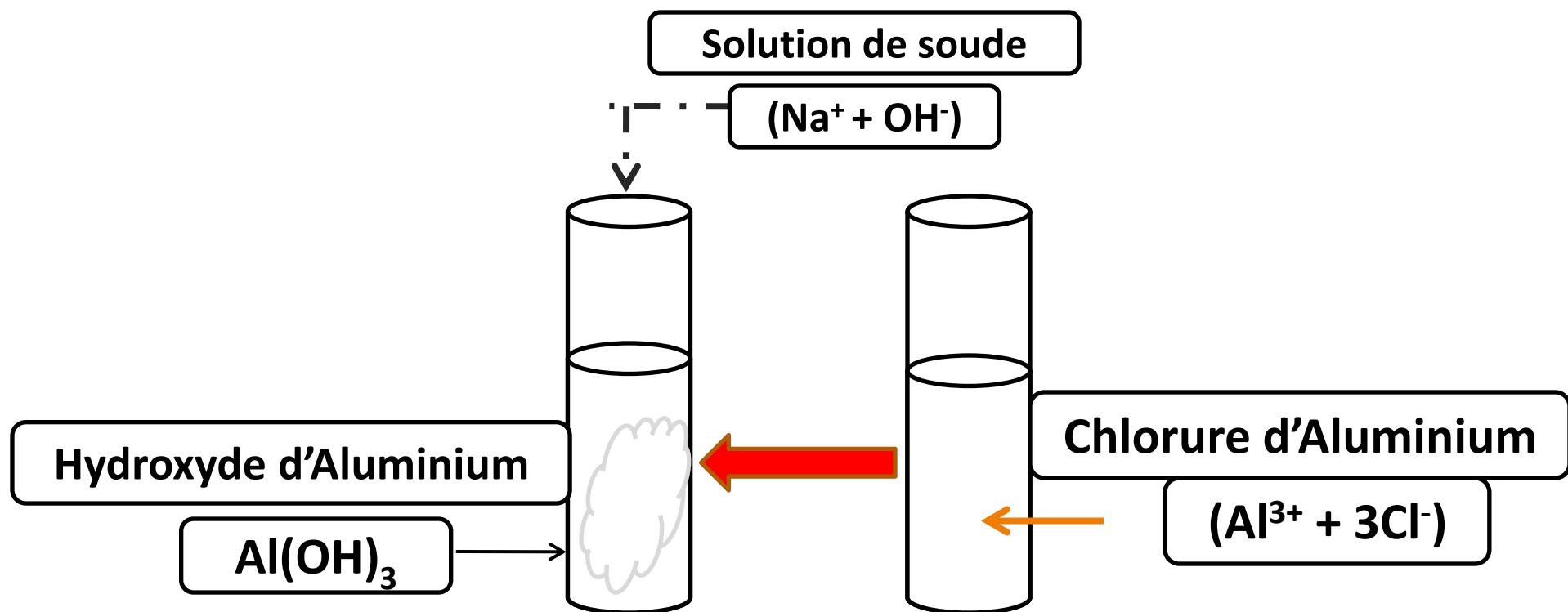
Med ZRIKEM



Le précipité bleu : Hydroxyde de Cuivre II , sa formule $\text{Cu}(\text{OH})_2$

La réaction de précipitation s'écrit: $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$

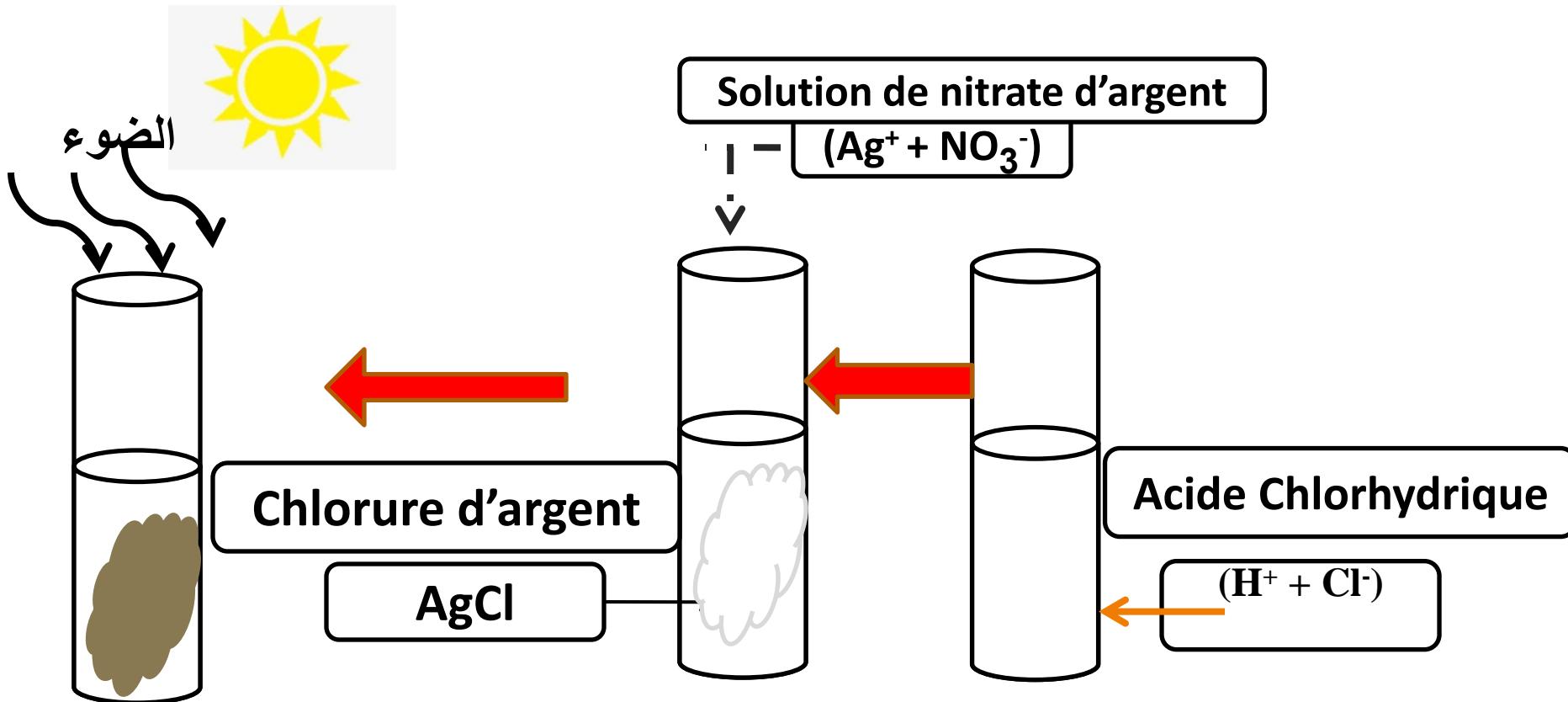
5- Test d'identification d'ion Aluminium Al^{3+}



Le précipité Blanc: Hydroxyde d'Aluminium , sa formule $\text{Al}(\text{OH})_3$

La réaction de précipitation s'écrit: $\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$

6- Test d'identification d'ion Chlorure Cl⁻



Noircit sous l'effet de la lumière

Le précipité Blanc : Chlorure d'argent, sa formule **AgCl**

La réaction de précipitation s'écrit: **$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$**