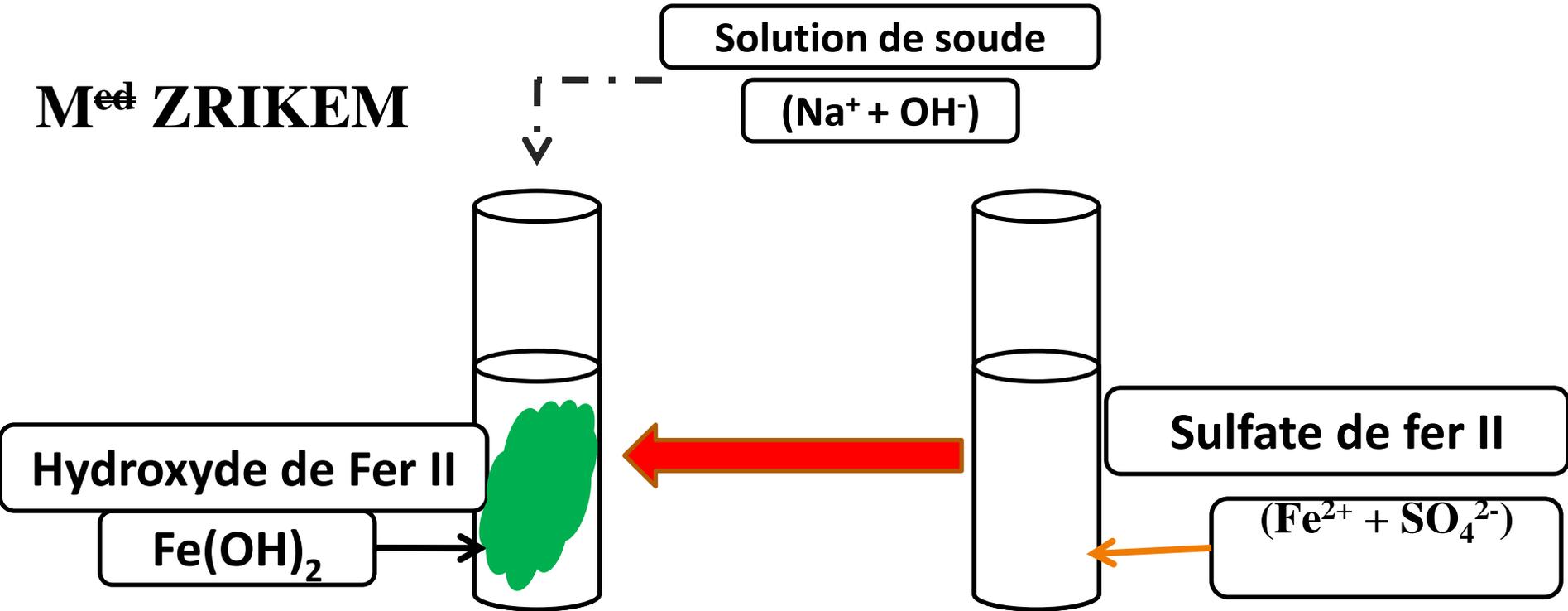


# 1- Test d'identification d'ion ferreux $\text{Fe}^{2+}$

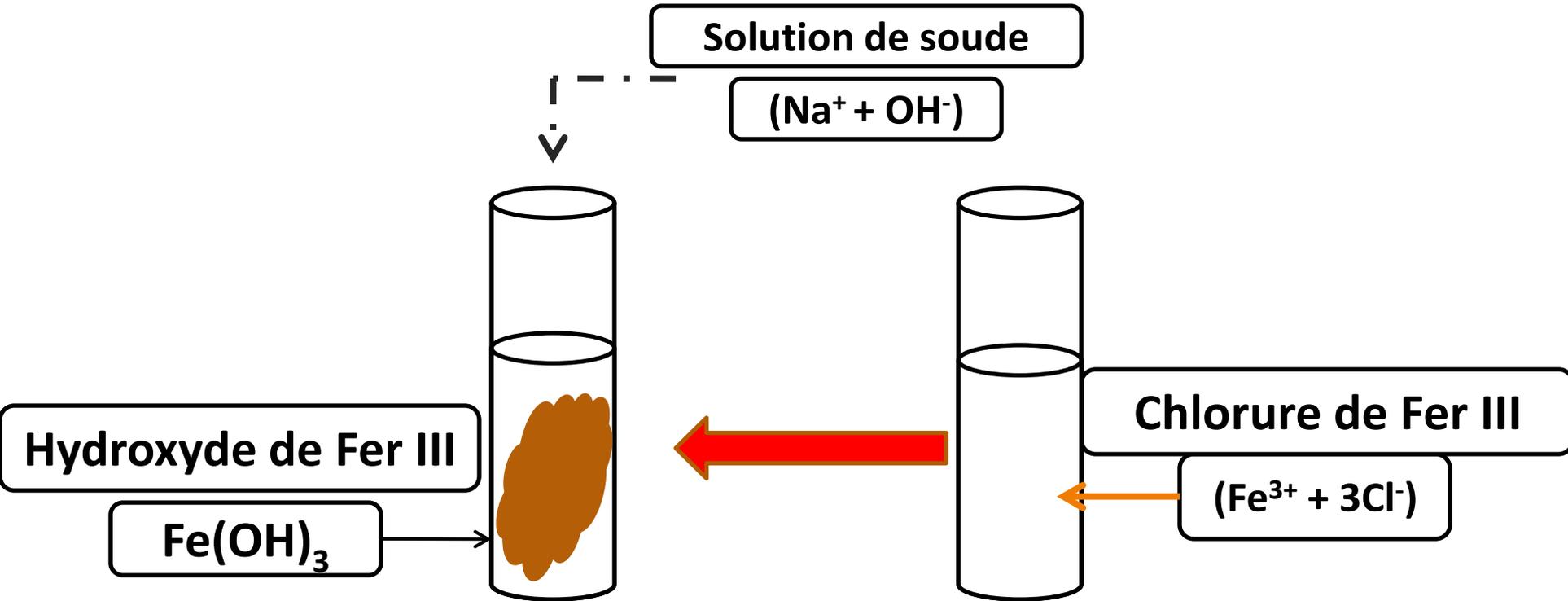
M<sup>ed</sup> ZRIKEM



Le précipité **vert** : **Hydroxyde de Fer II** , sa formule  **$\text{Fe(OH)}_2$**

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

## 2- Test d'identification d'ion ferrique $\text{Fe}^{3+}$

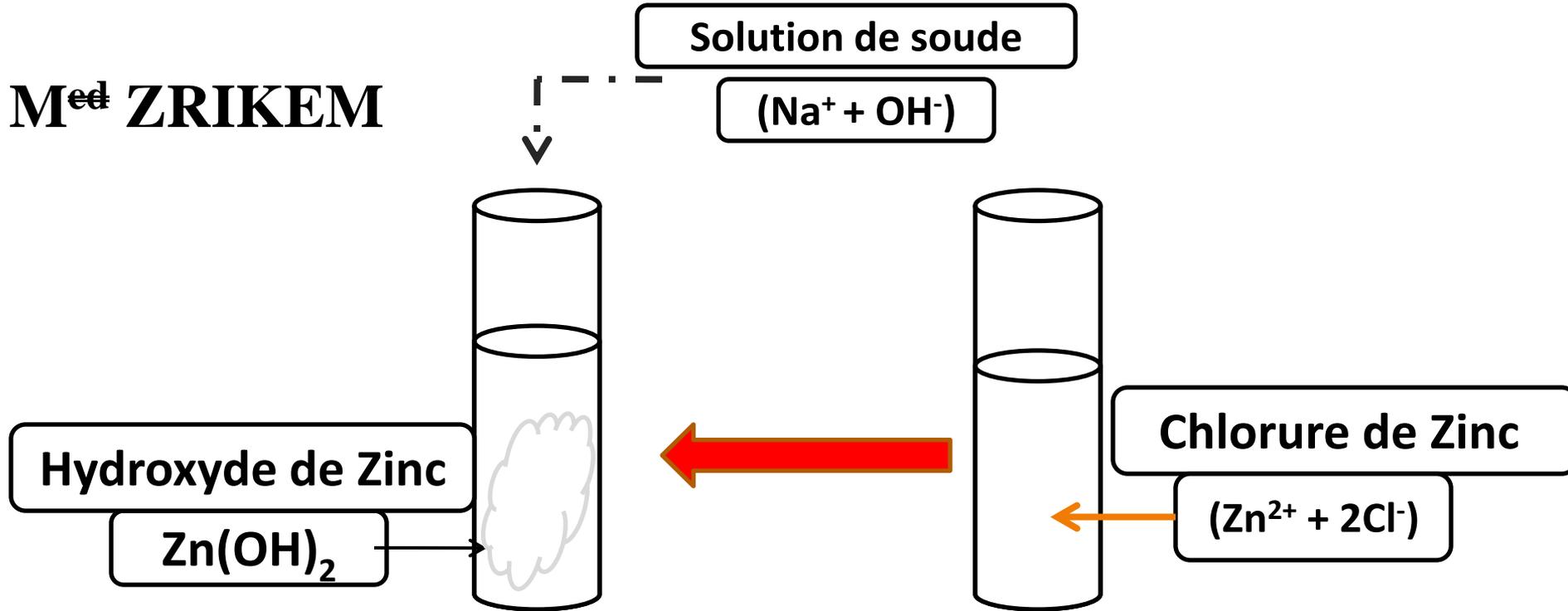


Le précipité **rouille** : **Hydroxyde de Fer III** , sa formule  **$\text{Fe}(\text{OH})_3$**

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

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

M<sup>ed</sup> ZRIKEM

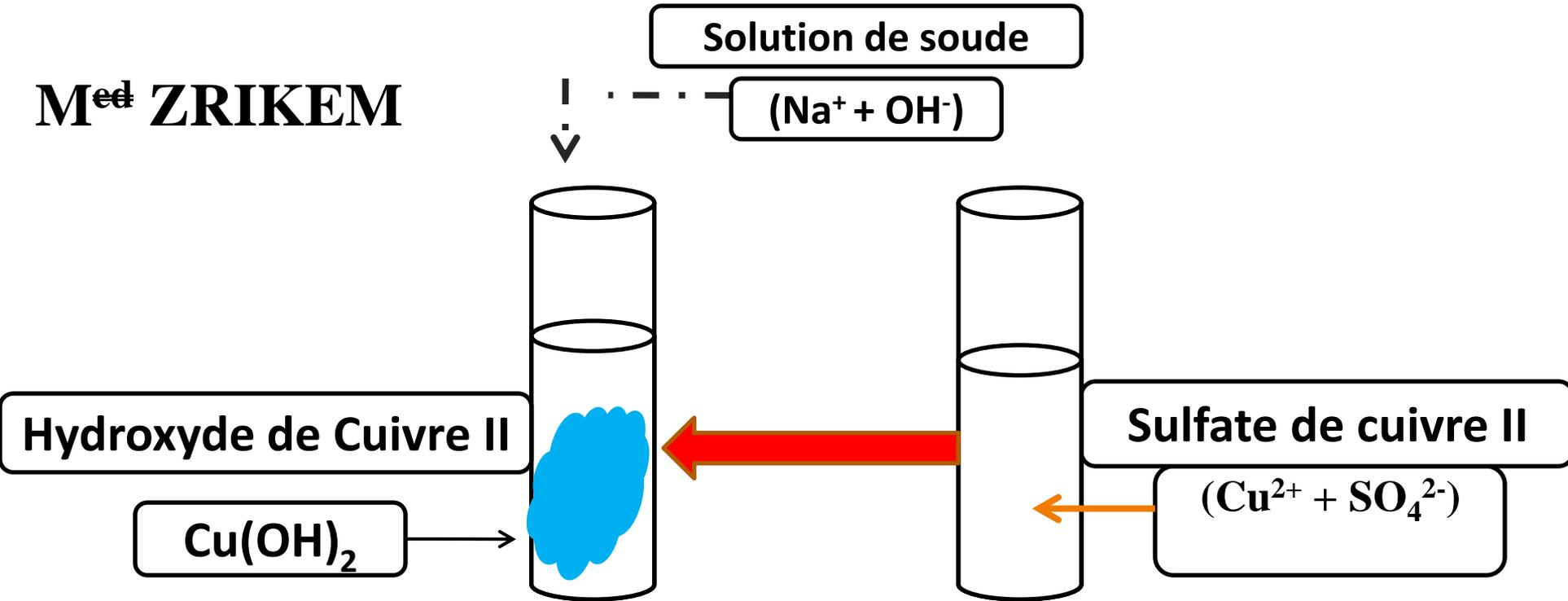


Le précipité **blanc gélatineux** : **Hydroxyde de Zinc**, sa formule  
 **$Zn(OH)_2$**

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

## 4- Test d'identification d'ion cuivre II $\text{Cu}^{2+}$

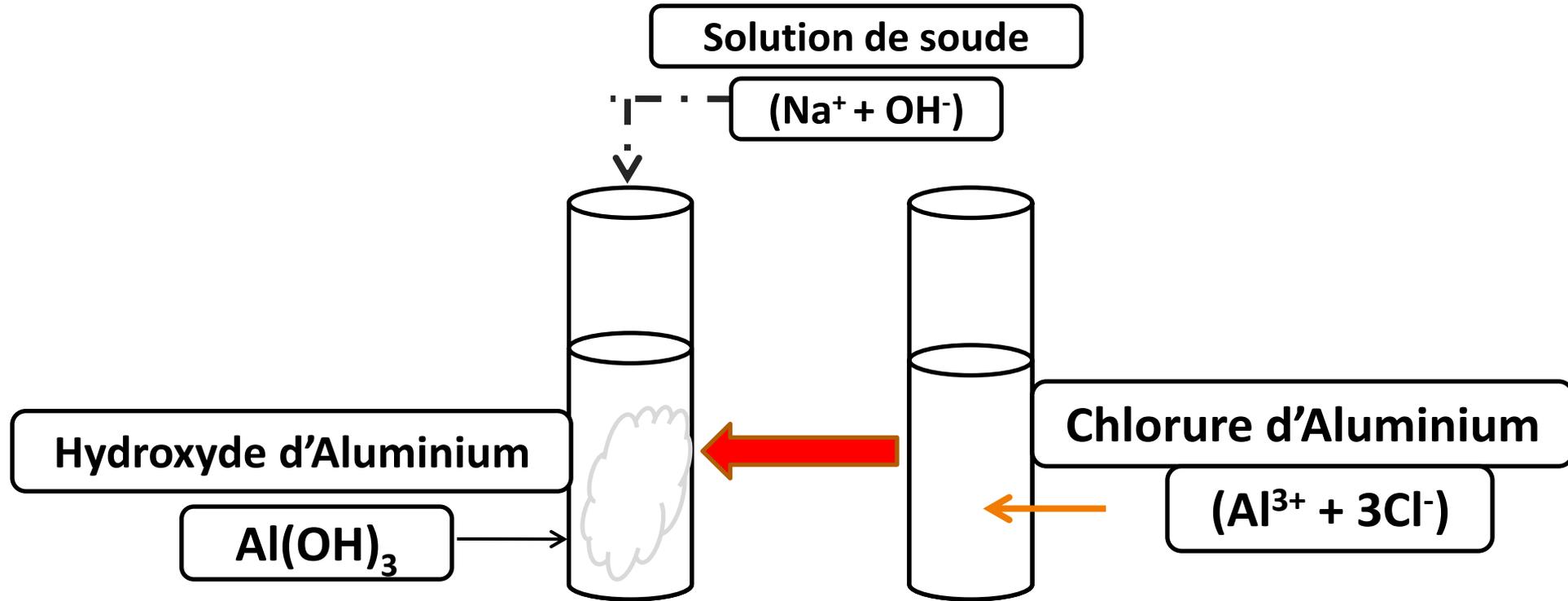
M<sup>ed</sup> ZRIKEM



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

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

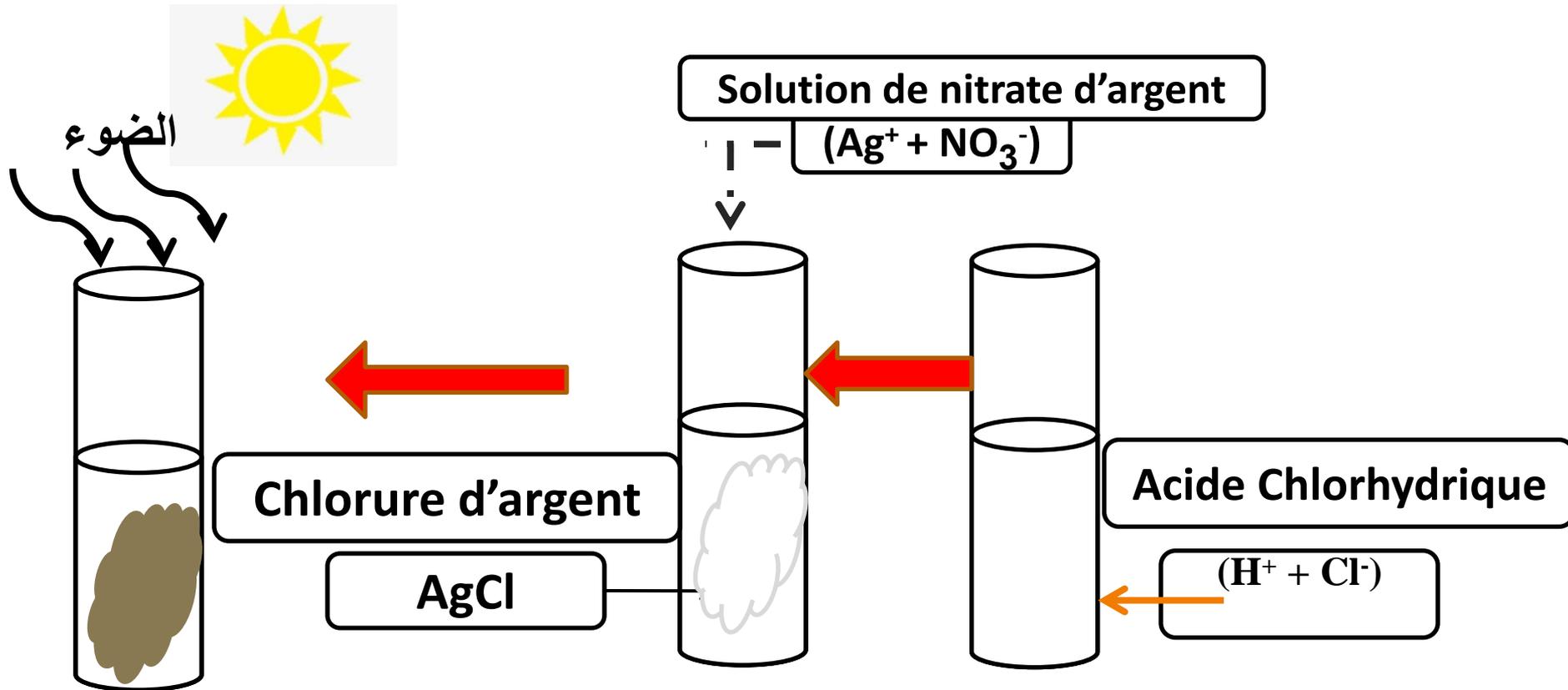
## 5- Test d'identification d'ion Aluminium $\text{Al}^{3+}$



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<sup>-</sup>



Noircit sous l'effet de la lumière

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

La réaction de précipitation s'écrit: **Ag<sup>+</sup> + Cl<sup>-</sup> → AgCl**