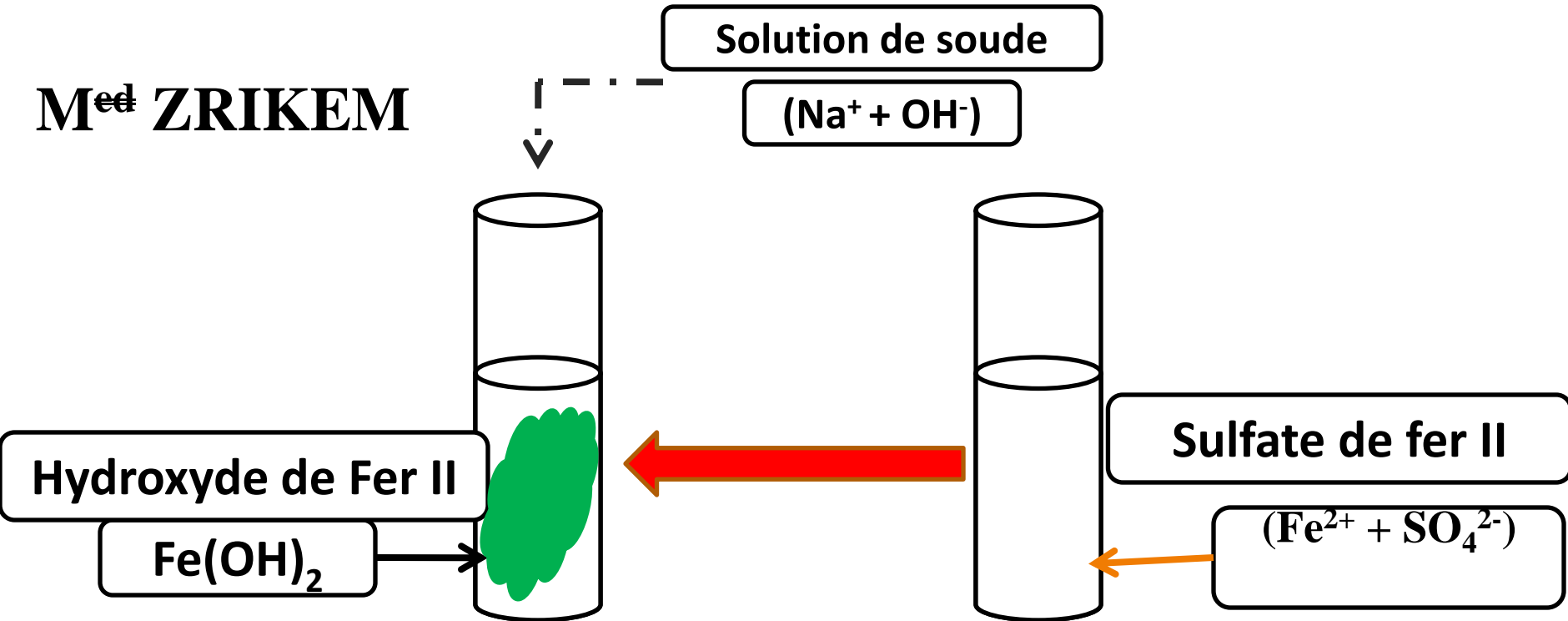


# 1- Test d'identification d'ion ferreux $\text{Fe}^{2+}$

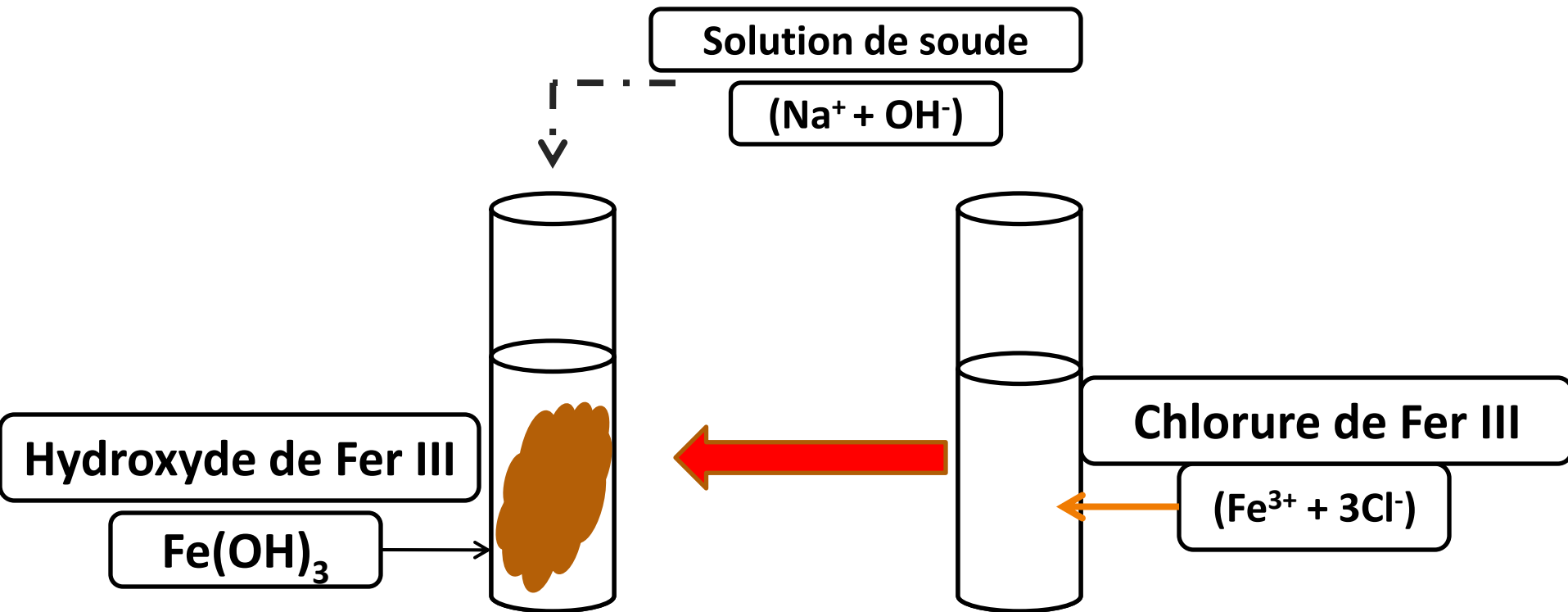
M<sup>ed</sup> ZRIKEM



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

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

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

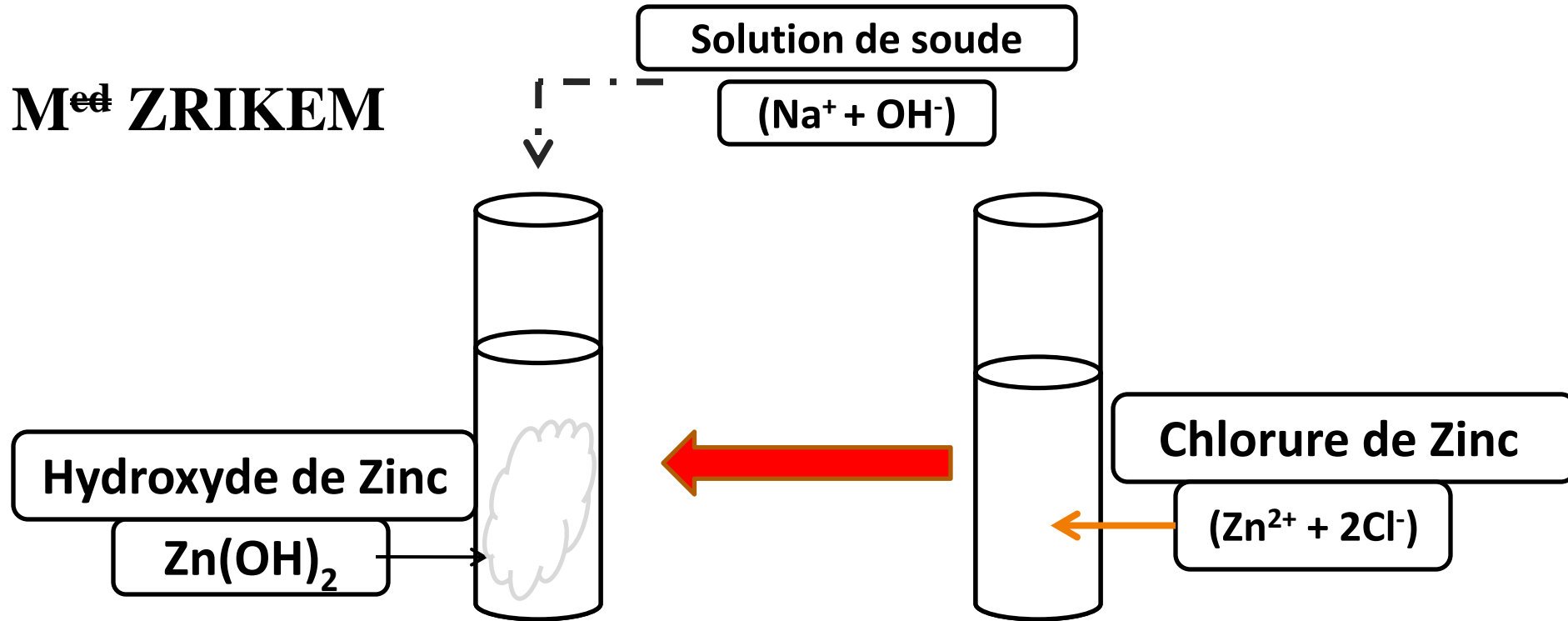


Le précipité **rouille** : **Hydroxyde de Fer III** , sa formule  **$\text{Fe}(\text{OH})_3$**

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 $\text{Zn}^{2+}$

M<sup>ed</sup> ZRIKEM

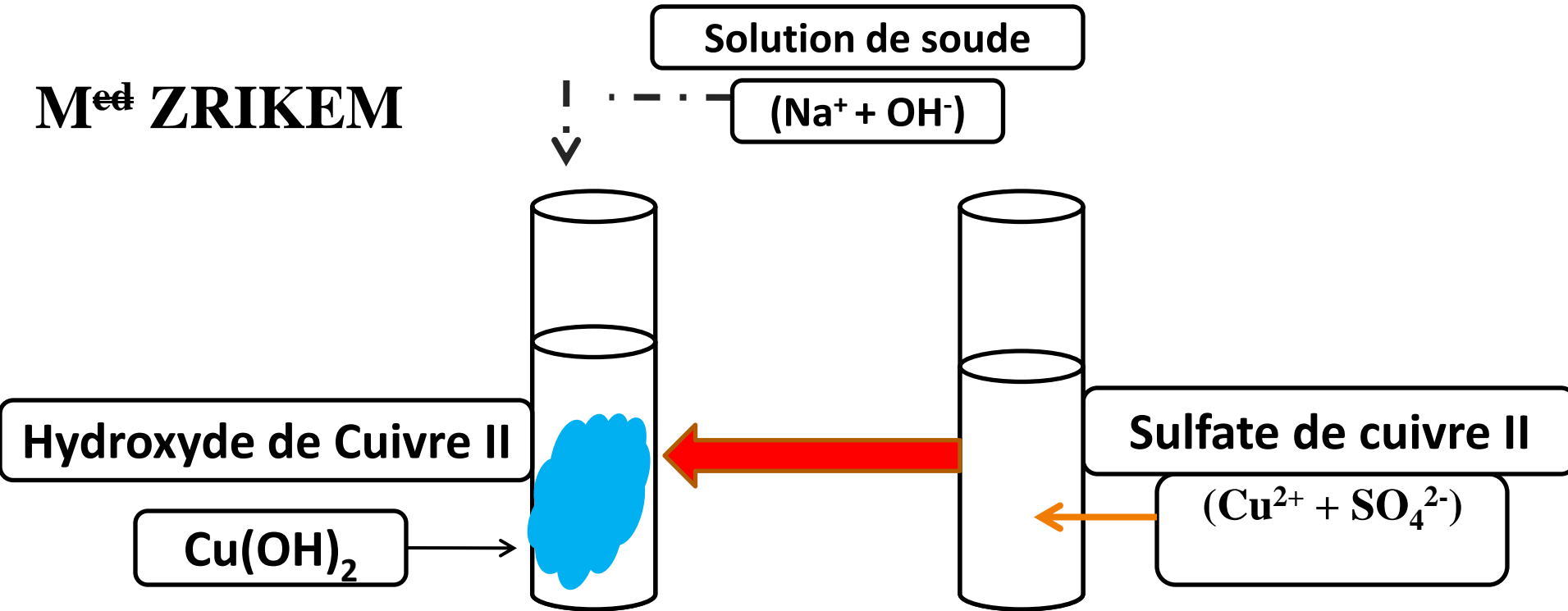


Le précipité **blanc gélatineux** : Hydroxyde de Zinc, sa formule  
 **$\text{Zn}(\text{OH})_2$**

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

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

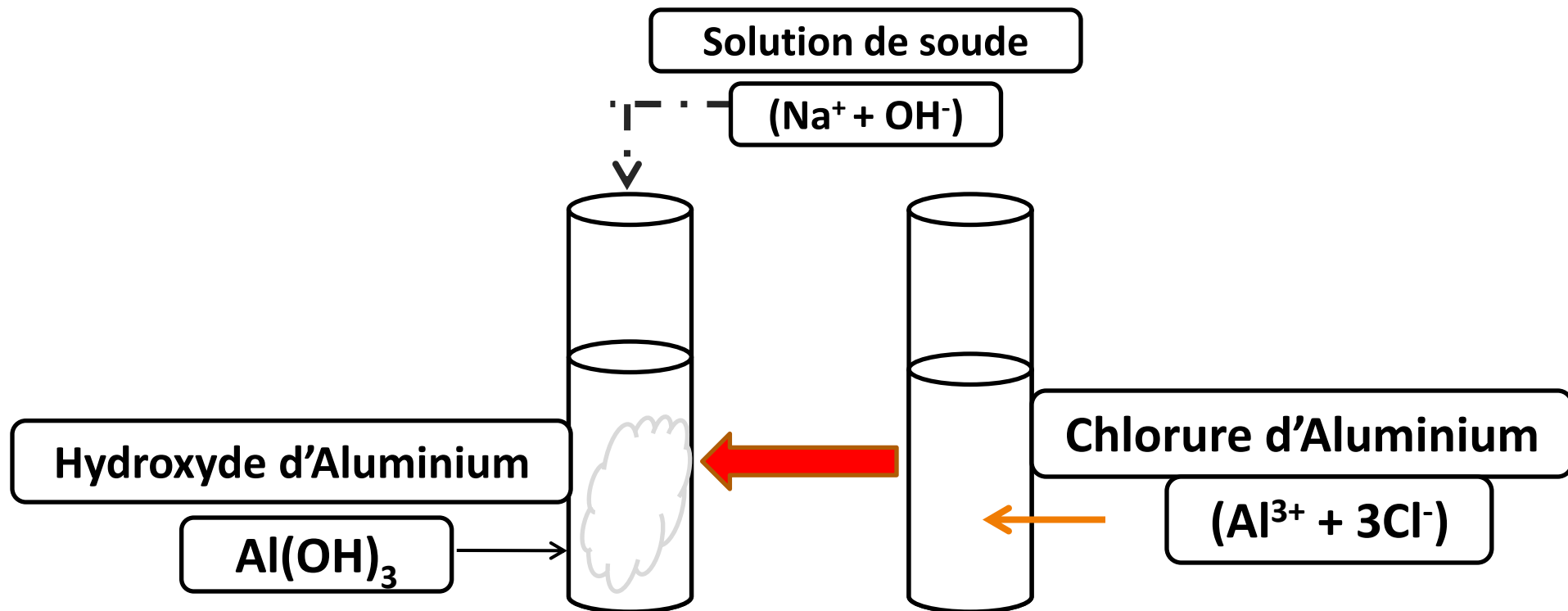
M<sup>ed</sup> ZRIKEM



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

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

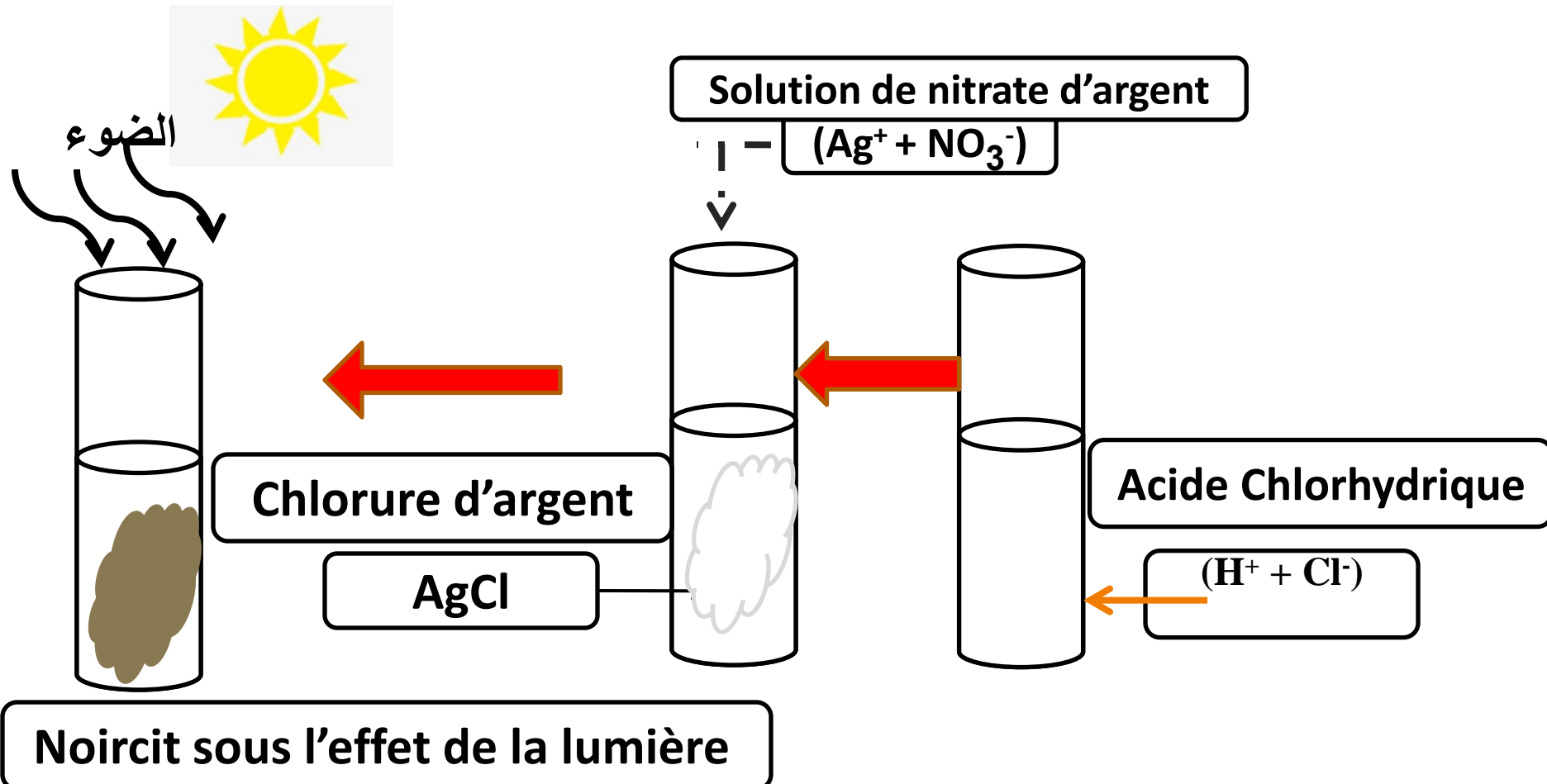
## 5- Test d'identification d'ion Aluminium $\text{Al}^{3+}$



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 $\text{Cl}^-$



Le précipité **Blanc** : **Chlorure d'argent**, sa formule  **$\text{AgCl}$**

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