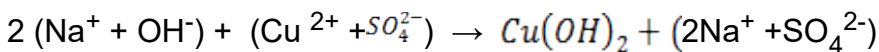


## Réaction entre la solution d'hydroxyde de sodium et les ions métalliques

### Réaction entre la solution d'hydroxyde de sodium (soude) et les ions: $\text{Cu}^{2+}$ , $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Fe}^{3+}$ et $\text{Zn}^{2+}$

#### 1- Réaction entre la solution de soude et l'ion $\text{Cu}^{2+}$ (dans une solution de sulfate de cuivre)

##### 1.1- Equation ionique



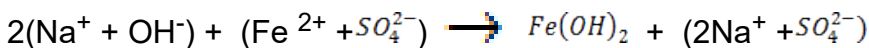
Hydroxyde de sodium + Sulfate de cuivre  $\rightarrow$  **Hydroxyde de cuivre** + Sulfate de sodium  
(Précipité bleu)

##### 1.2- Equation globale



#### 2- Réaction entre la solution de soude et l'ion $\text{Fe}^{2+}$ (dans une solution de sulfate de fer II)

##### 2.1- Equation ionique



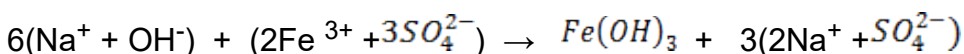
Hydroxyde de sodium + Sulfate de Fer II  $\rightarrow$  **Hydroxyde de Fer II** + Sulfate de sodium  
(Précipité vert)

##### 2.2- Equation globale



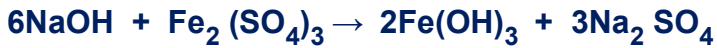
#### 3- Réaction entre une solution d'hydroxyde de sodium et l'ion $\text{Fe}^{3+}$ (dans une solution de sulfate de fer III)

##### 3.1- Equation ionique



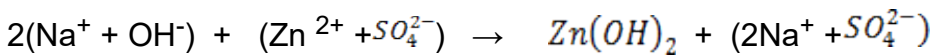
Hydroxyde de sodium + Sulfate de Fer III → **Hydroxyde de Fer III + Sulfate de sodium**  
(Précipité rouille)

### 3.2- Equation globale



4- Réaction entre la solution d'hydroxyde de sodium et l'ion  $\text{Zn}^{2+}$  (dans la solution de sulfate de zinc)

### 4.1 Equation ionique



Hydroxyde de sodium + Sulfate de Zinc → **Hydroxyde de Zinc + Sulfate de sodium**  
(Précipité blanc)

### 4.2 Equation globale

