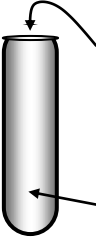

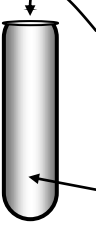

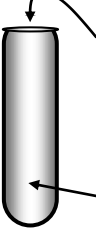

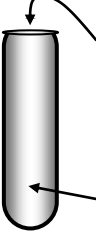











Complétez le tableau ci-dessous, sans oublier de colorier les tubes à essais :

Ion	Test	Observation et conclusion	
<b>Ion chlorure</b> $\text{Cl}^-$	 Solution de nitrate d'argent ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....  Ce précipité ..... à la lumière.
<b>Ion cuivre II</b> $\text{Cu}^{2+}$	 Solution d'hydroxyde de sodium ou soude ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....
<b>Ion fer II</b> $\text{Fe}^{2+}$	 Solution d'hydroxyde de sodium ou soude ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....
<b>Ion fer III</b> $\text{Fe}^{3+}$	 Solution d'hydroxyde de sodium ou soude ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....

Récapitulatif :

Ion recherché				
DéTECTEUR utilisé				
Couleur et caractéristique du précipité obtenu				

Complétez le tableau ci-dessous, sans oublier de colorier les tubes à essais :

Ion	Test	Observation et conclusion	
<b>Ion chlorure</b> $\text{Cl}^-$	 Solution de nitrate d'argent ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....  Ce précipité ..... à la lumière.
<b>Ion cuivre II</b> $\text{Cu}^{2+}$	 Solution d'hydroxyde de sodium ou soude ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....
<b>Ion fer II</b> $\text{Fe}^{2+}$	 Solution d'hydroxyde de sodium ou soude ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....
<b>Ion fer III</b> $\text{Fe}^{3+}$	 Solution d'hydroxyde de sodium ou soude ( ..... + ..... )  Solution ..... ( ..... + ..... )		Les ions ..... et les ions ..... réagissent pour donner un précipité de couleur .....

Récapitulatif :

Ion recherché				
DéTECTEUR utilisé				
Couleur et caractéristique du précipité obtenu				