

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

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