**Reconnaitre quelques ions.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Identification de l'ion chlorure : Cl-**Manipulation : On verse quelques gouttes de **nitrate d'argent** dans la solution contenant des ions chlorures.Si des ions chlorures sont présents, alors il se forme un **précipité blanc qui noircit à la lumière.** |  |
| **2-****Identification de l'ion sulfate : SO4**Manipulation : On verse quelques gouttes de **chlorure de baryum** dans la solution contenant des ions sulfates.Si des ions sulfates sont présents, alors il se forme **un précipité blanc**. |  |
| **Identification de l'ion cuivre (II) : Cu2+**Manipulation : On verse quelques gouttes **d'hydroxyde de sodium (ou soude)** dans la contenant des ions cuivre (II).Si des ions cuivre sont présents, alors il se forme **un précipité bleu**. |  |
| **Identification de l'ion fer (II) : Fe2+**Manipulation : On verse quelques gouttes **d'hydroxyde de sodium** dans la solution contenant des ions fer (II).Si des ions fer (II) sont présents, alors il se forme **un précipité vert foncé.** |  |
| **Identification de l'ion fer (III) : Fe3+**Manipulation : On verse quelques gouttes **d'hydroxyde de sodium** dans la solution contenant des ions fer (III).Si des ions fer (III) sont présents, alors il se forme **un précipité rouille**. |  |
| **Identification de l'ion zinc (II) : Zn2+**Manipulation : On verse quelques gouttes **d'hydroxyde de sodium** dans la solution contenant des ions zinc (II).Si des ions zinc (II) sont présents, alors il se forme **un précipité blanc.** |  |