**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.** |  |