

Chapitre 2 : les ions

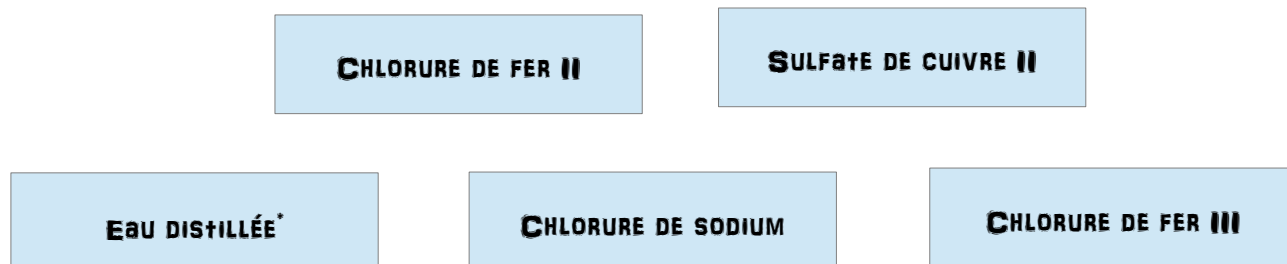
Comment faire pour reconnaître des solution contenant des ions

Les étiquettes de 5 **solutions ioniques** (.....) se trouvant dans 5 flacons différents.

A l'aide des documents ci-dessous :

- ➔ Proposer une méthode pour identifier les ions présents dans les solution
- ➔ Retrouver le nom des solutions pour chacun des flacons inconnus (A,B,C,D,E).
- ➔ Expliquer votre raisonnement avec des phrases et des schémas.

Document 1 : Nom des 5 solutions inscrites sur les étiquettes trouvées.



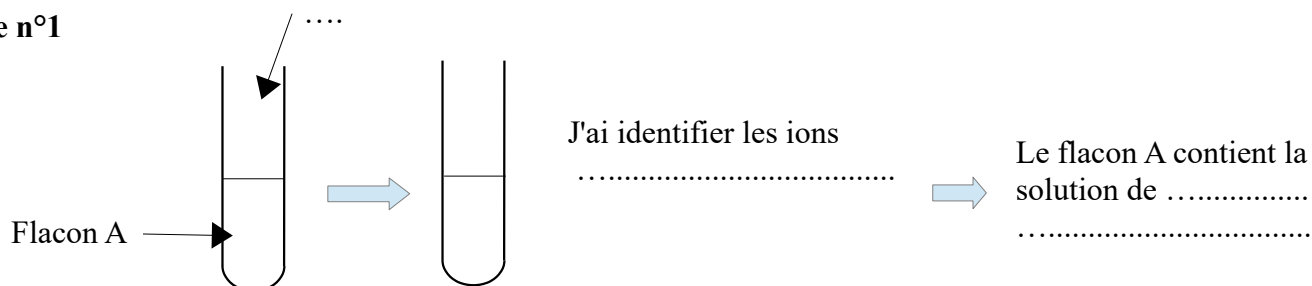
* l'eau distillée ne contient aucun ions.

Document 2 : tests d'identification des ions présents en solution

Détecteurs nom de l'ion	Hydroxyde de sodium (« la soude ») <i>formule chimique : $\text{Na}^+ + \text{OH}^-$</i>	Nitrate d'argent <i>formule chimique : $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$</i>
ions Cuivre II Cu^{2+}	Précipité bleu	Pas de précipité
ions Fer II Fe^{2+}	Précipité vert	Pas de précipité
ions Fer III Fe^{3+}	Précipité rouge	Pas de précipité
ions Chlorure Cl^-	Pas de précipité	Précipité blanc

Expliquer votre raisonnement ci-dessous et derrière la feuille avec **de schémas et de phrases** :

Tube n°1



Faire de même pour tous vos tubes sur la page suivante.

