

PE-C6-IDENTIFIER DES SOLUTIONS

Pendant les vacances de printemps, l'humidité dans le laboratoire du collège a décollé les étiquettes de 5 solutions se trouvant dans 5 flacons distincts.



Consigne :

- 1-Rédiger un protocole permettant d'associer chacune des étiquettes à un flacon.
- 2-Réaliser votre protocole et identifier chacune des 5 solutions.

Document n°1 : Etiquettes retrouvées

Voici les 5 étiquettes retrouvées au sol.

Chlorure de fer(III)	Sulfate de fer (II)	
Sulfate de zinc (II)	Chlorure de sodium	Sulfate de cuivre (II)

Document n°2 : Test d'identification des ions

Ions à détecter	Nom de la solution	Numéro du flacon	Réactif utilisé : Hydroxyde de sodium (soude / $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$)	Réactif utilisé : Nitrate d'argent ($\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$)
Ion cuivre (II)			Précipité bleu	Pas de précipité
Ion zinc (II)			Précipité blanc	Pas de précipité
Ion fer (II)			Précipité vert	Pas de précipité
Ion fer (III)			Précipité rouille	Pas de précipité
Ion chlorure			Pas de précipité	Précipité blanc qui noircit à la lumière