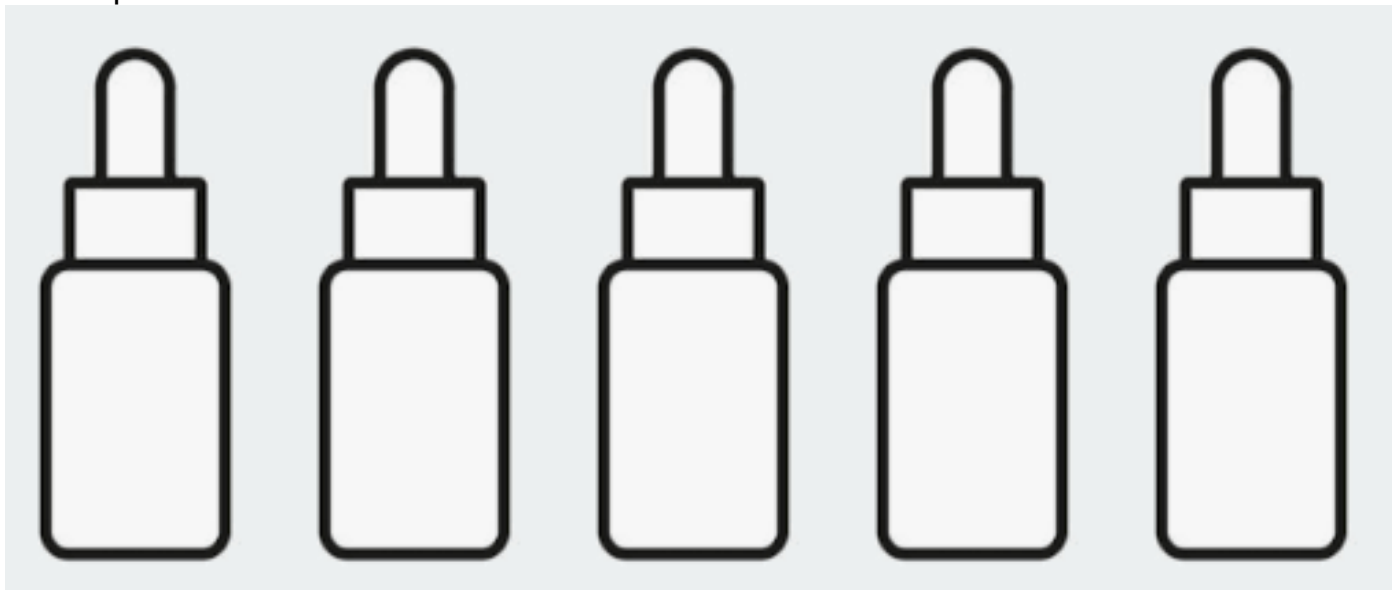


PE-C10-PROBLEME D'HUMIDITE DANS LE LABORATOIRE DU COLLEGE

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-Identifier le solvant, c'est-à-dire l'espèce majoritaire pour chacune des solutions.
- 2-Déterminer les ions présents dans chaque solution.
- 3-Rédiger un protocole permettant d'identifier chacun des 5 flacons.

Document n°1 : Nom des 5 solutions inscrites sur les 5 étiquettes retrouvées

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

Document n°2 : Test d'identification des ions

Ions à détecter	<u>Réactif utilisé :</u> Hydroxyde de sodium (soude / $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$)	<u>Réactif utilisé :</u> Nitrate d'argent ($\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$)	N° du flacon
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	