

Vous disposez sur votre paillasse de deux solutions inconnues A et B, et de réactifs :

- Solution aqueuse d'hydroxyde de sodium
- Solution aqueuse de nitrate d'argent
- Solution aqueuse de chlorure de baryum

Objectif : déterminer les ions présents en solution et écrire la formule chimique de la solution

Description de l'expérience :

Pour chacune des solution :

- Mettre un peu de la solution étudiée dans trois tubes
- Verser un des réactif dans chacun des tubes
- Observer et conclure sur la présence ou non de l'ion considéré.

°~_ __~°~_ __~° Bien rincer les tubes à l'eau distillée entre les deux solutions °~_ __~°~_ __~°

Observation : (voir la présentation imposée ci-dessous)

Interprétation : c'est votre travail...

Conclusion : c'est votre travail...

Quelques tests caractéristiques sur les ions

Ion testé	Nom de l'ion	Réactifs	Observation
Cu^{2+}	Ion cuivre (II)	Hydroxyde de sodium	Précipité bleu
Fe^{2+}	Ion fer (II)	Hydroxyde de sodium	Précipité vert
Fe^{3+}	Ion fer (III)	Hydroxyde de sodium	Précipité rouille
Zn^{2+}	Ion zinc	Hydroxyde de sodium	Précipité blanc
Al^{3+}	Ion aluminium	Hydroxyde de sodium	Précipité blanc
Cl^-	Ion chlorure	Nitrate d'argent	Précipité blanc (noircissant à la lumière)
SO_4^{2-}	Ion sulfate	Chlorure de baryum	Précipité blanc
Ca^{2+}	Ion calcium	Oxalate de potassium	Précipité blanc

Présentation de l'observation : sous forme de tableau

Solution/ Réactif	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent	Chlorure de baryum
A			
B			

- Si le test est négatif, on barre la case
- Si le test est positif on note la couleur du précipité



Utilisez le « phosphore un peu mou » qui se trouve entre vos deux oreilles pour l'interprétation et la conclusion

