

Exercice Coller la feuille sur une feuille simple, recopier les phrases et compléter

Ions présents en solution	Réactif utilisé	Observations
Ions chlorure Cl^-	Nitrate d'argent	Précipité blanc (qui noircit à la lumière)
Ions cuivres Cu^{2+}	Soude (hydroxyde de sodium)	Précipité bleu
Ions calcium Ca^{2+}	Oxalate d'ammonium	Précipité blanc
Ions hydrogénocarbonates HCO_3^-	Acide Chlorhydrique	Dégagement gazeux
Ions sulfates SO_4^{2-}	Chlorure de baryum	Précipité blanc
Ions fer III Fe^{3+}	Soude (hydroxyde de sodium)	Précipité rouille

« Lors de l'ajout d'hydroxyde de sodium, il ne se passe rien » : j'en déduis que.....

« Lors de l'ajout d'oxalate d'ammonium, il se forme un précipité blanc » : j'en déduis que.....

« Lors de l'ajout de chlorure de baryum, il se forme un précipité blanc » : j'en déduis que.....

« Lors de l'ajout de nitrate d'argent, il ne se passe rien » : j'en déduis que.....

La solution testée est donc

Exercice Coller la feuille sur une feuille simple, recopier les phrases et compléter

Ions présents en solution	Réactif utilisé	Observations
Ions chlorure Cl^-	Nitrate d'argent	Précipité blanc (qui noircit à la lumière)
Ions cuivres Cu^{2+}	Soude (hydroxyde de sodium)	Précipité bleu
Ions calcium Ca^{2+}	Oxalate d'ammonium	Précipité blanc
Ions hydrogénocarbonates HCO_3^-	Acide Chlorhydrique	Dégagement gazeux
Ions sulfates SO_4^{2-}	Chlorure de baryum	Précipité blanc
Ions fer III Fe^{3+}	Soude (hydroxyde de sodium)	Précipité rouille

« Lors de l'ajout d'hydroxyde de sodium, il ne se passe rien » : j'en déduis que.....

« Lors de l'ajout d'oxalate d'ammonium, il se forme un précipité blanc » : j'en déduis que.....

« Lors de l'ajout de chlorure de baryum, il se forme un précipité blanc » : j'en déduis que.....

« Lors de l'ajout de nitrate d'argent, il ne se passe rien » : j'en déduis que.....

La solution testée est donc