

Activité 2 : Réaliser un test caractéristique d'un ion

La matière est constituée d'atomes et de molécules, mais aussi d'ions. Ce type de matière est vu en activité 1

Lire la vidéo : Sur tablette ou PC, se connecter à ENTBox pour y accéder

Remarque : Ne suis pas les consignes données dans la vidéo

Q1. Indique à quoi sert un test caractéristique ?

Q2. Comment nomme-t-on la substance ajoutée pour réaliser un test caractéristique ?

Q3. Comment sait-on qu'un test est positif ?

Q4. Indique ce que signifie un « test positif » et un « test négatif ».

Résumé des tests caractéristiques de quelques ions :

Ion recherché	Réactif utilisé	Résultat observé lors d'un test positif
Ion chlorure	solution de nitrate d'argent	précipité blanc (noircit à la lumière)
Ion cuivre	solution d'hydroxyde de sodium	précipité bleu
Ion fer II	solution d'hydroxyde de sodium	précipité vert
Ion fer III	solution d'hydroxyde de sodium	précipité «rouille» (orange-marron)

Q5. A partir du tableau résumé des tests caractéristiques ou de la vidéo, indique le réactif qu'il faut utiliser pour identifier l'ion chlorure.

Q6. Indique les ions que l'on peut identifier avec le réactif solution d'hydroxyde de sodium (soude).

Q7. Camille utilise le réactif solution d'hydroxyde de sodium (soude) dans une solution inconnue, et observe l'apparition d'un précipité rouille.

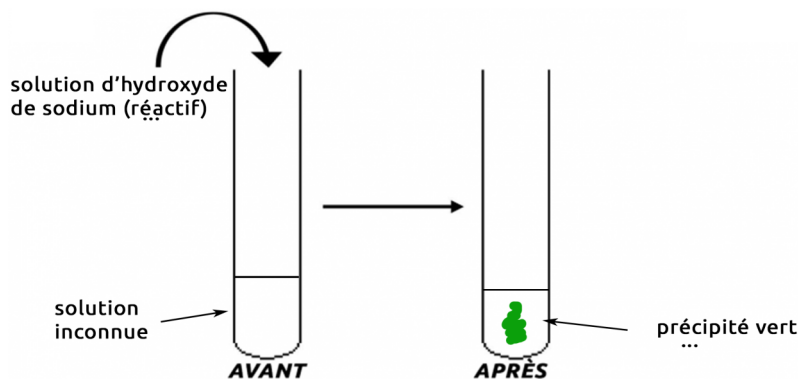
Q7.1 A quel ion le test est-il positif ?

Q7.2 A quels ions le test est-il négatif ?

Q7.3 Conclure sur les ions présents et absents dans la solution inconnue.

Modèle de rédaction : Pour bien rédiger, utilise cette phrase à trous : « La solution inconnue a réagi avec le réactif Le test est positif aux ions et négatif aux ions car on observe un précipité
Donc la solution inconnue contient et elle ne contient pas

Q8. Aide-toi du modèle de rédaction pour faire le compte-rendu du test schématisé ci-contre.



Remarque : Document complémentaire p 128 du livre