

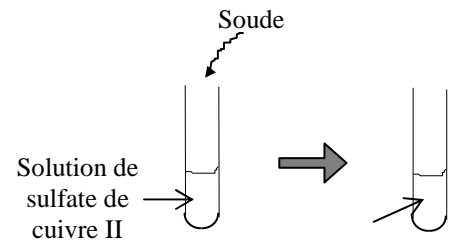
1. Test de reconnaissance de l'ion cuivre.

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelque millilitre d'une solution de sulfate de cuivre II, puis ajouter quelques gouttes de soude.

→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

- Quel était l'ion métallique présent dans la solution ? _____.
- Compléter : L'ion _____ réagit avec _____ pour former un _____



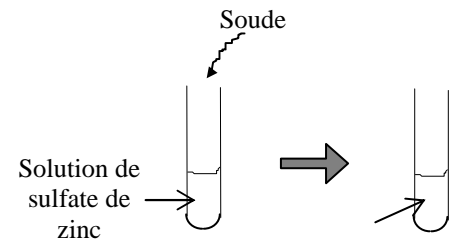
2. Test de reconnaissance de l'ion zinc.

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelque millilitre d'une solution de sulfate de zinc, puis ajouter quelques gouttes de soude.

→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

- Quel était l'ion métallique présent dans la solution ? _____.
- Compléter : L'ion _____ réagit avec _____ pour former un _____



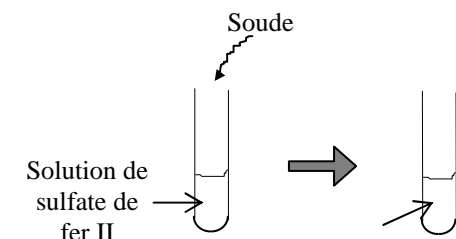
3. Test de reconnaissance de l'ion fer II.

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelque millilitre d'une solution de sulfate de fer II, puis ajouter quelques gouttes de soude.

→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

- Quel était l'ion métallique présent dans la solution ? _____.
- Compléter : L'ion _____ réagit avec _____ pour former un _____



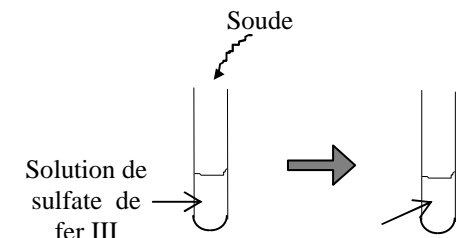
4. Test de reconnaissance de l'ion fer III.

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelque millilitre d'une solution de trichlorure de fer III, puis ajouter quelques gouttes de soude.

→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

- Quel était l'ion métallique présent dans la solution ? _____.
- Compléter : L'ion _____ réagit avec _____ pour former un _____



A partir des résultats des expériences compléter le tableau ci-dessous :

Elément à tester	Formule	Test de reconnaissance	
		Réactif utilisé	Test positif si
Ion cuivre			
Ion zinc			
Ion fer II			
Ion fer III			

Après les manipulations nettoyer bien vos tubes à essais et votre paillasse.