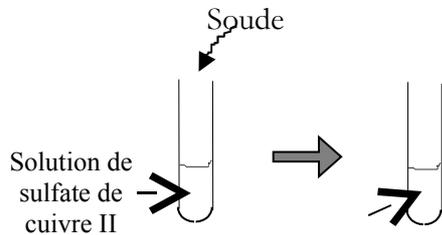


Nom :	Test de reconnaissance de quelques ions	Date :
Prénom :		Classe :

1. Test de reconnaissance de l'ion cuivre. Cu^{2+}

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



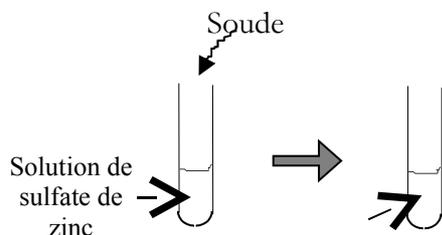
→ *Observation* :

→ *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. Zn^{2+}

→ *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. Fe^{2+}

→ *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* :

Nom :	Test de reconnaissance de quelques ions	Date :
Prénom :		Classe :

- 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. Fe³⁺

→ *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 _____.

5. Test de reconnaissance de l'ion Chlorure. Cl⁻

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelque millilitre d'une solution de chlorure de sodium, puis ajouter quelques gouttes de nitrate d'argent.

→ *Observation* :

→ *Expérience* : Exposer le précipité à la lumière.

→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

- Quel était l'ion présent dans la solution ? _____.
- Compléter : L'ion _____ réagit avec _____ pour former un _____.
- Ce _____ lorsqu'il est exposé à la lumière.

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			
Ion Chlorure			

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