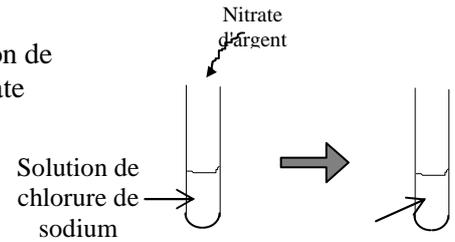


## II. Tests de reconnaissance des anions

### 1. Test de reconnaissance de l'ion chlorure.

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelques millilitres d'une solution de chlorure de sodium ( sel de cuisine ) , puis ajouter quelques gouttes de nitrate d'argent.



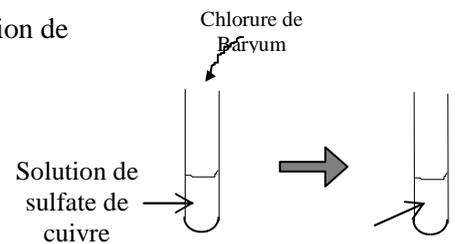
→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

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

### 2. Test de reconnaissance de l'ion sulfate.

→ *Expérience* : Verser dans un tube à essais quelques millilitres d'une solution de sulfate de cuivre , puis ajouter quelques gouttes de chlorure de baryum.



→ *Observation* :

→ *Conclusion* :

- Quel était l'anion 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
<b>Ion chlorure</b>			
<b>Ion Sulfate</b>			

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

## III. Utilisation des tests.

Un prof de physique, quelque peu fatigué, a préparé une solution ionique, mais ne se souvient pas quel composé il a dissout. Sachant que si l'on rajoute quelques gouttes de nitrate d'argent à la solution il se forme un précipité blanc et que le test à la soude donne un précipité vert :

→ Donner la formule du cation et de l'anion présent dans cette solution : Cation \_\_\_\_\_ ; Anion \_\_\_\_\_.

→ Donner le nom de la solution ionique préparée :

.....

→ Donner la formule du composé chimique qui a été dissout :

.....