

Identification des ions

Buts : préparer des **solutions témoins** ;
identifier des ions contenus dans des produits de la vie courante.

◆ Etape 1 : préparation d'une solution témoin à partir d'un solide.



Verser environ 50 mL d'eau distillée dans le bécher.

Peser 1 g de sulfate de cuivre anhydre.

Les transvaser dans le bécher.

Agiter.

Compléter le tableau ci-dessous :

	Couleur
Sulfate de cuivre anhydre	
Solution obtenue	

La dissolution du solide permet de libérer les ions sulfate et les ions cuivriques.

◆ Etape 2 : identification d'ions

Verser quelques mL de la solution préparée dans un tube à essai.

Repérer dans le tableau ci-dessous l'ion à identifier.

Y ajouter quelques gouttes de réactif correspondant.

Observer l'apparition d'un **précipité coloré**.

Noter sa couleur dans le tableau.

Nom de l'ion à identifier	Nom du réactif	Couleur du précipité
Ion chlorure	Solution de nitrate d'argent	
Ion cuivrique	Solution d'hydroxyde de sodium	
Ion ferreux	Solution d'hydroxyde de sodium	
Ion ferrique	Solution d'hydroxyde de sodium	

Refaire la manipulation avec les trois autres solutions.

Conclusion : _____

◆ Etape 3 : réaliser les mêmes tests d'identification sur des produits de la vie courante.

Compléter le tableau en indiquant la présence ou l'absence d'un précipité.

S'il y a un précipité, indiquer sa couleur.

	Eau de Javel	Bouillie bordelaise	Jus de lentilles	Anti-mousse
Solution de nitrate d'argent				
Solution d'hydroxyde de sodium				

Conclure sur la nature des ions présents dans ces produits de la vie courante,

➤ **en complétant le tableau ci-dessous** :

Produits de la vie courante	Eau de Javel	Bouillie bordelaise	Jus de lentilles	Anti-mousse
Nom de l'ion identifié (voir page 2)				

➤ **en rédigeant** :

NOM :	<i>Comportement T.P :</i>	<i>/ 6</i>
Prénom :	<i>Observations et conclusion :</i>	<i>/ 4</i>
	<i>Note :</i>	<i>/ 10</i>