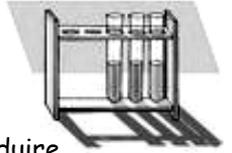


Objectifs : - Déterminer, à l'aide de tests chimiques, la nature des ions présents dans quelques solutions
 - Ecrire les équations chimiques de précipitation



☑ Tests par formation de précipités

- ☞ Pour chaque test, prélever 3 à 4 mL de solution aqueuse contenant l'ion à tester et l'introduire dans un TAE. Ajouter ensuite 2 à 3 gouttes de la solution contenant le réactif test.
- ☞ Compléter le tableau suivant.

ion à tester	solution aqueuse utilisée	réactif : ion servant de test	solution aqueuse servant de test	observation	Equation chimique de la réaction test
civre : Cu^{2+}		hydroxyde : OH^-			
sulfate : SO_4^{2-}		baryum : Ba^{2+}			
chlorure : Cl^-		argent : Ag^+			
fer (II) : Fe^{2+}		hydroxyde : OH^-			
fer (III) : Fe^{3+}		hydroxyde : OH^-			
zinc : Zn^{2+}		hydroxyde : OH^-			
argent : Ag^+		chlorure : Cl^-			
calcium : Ca^{2+}		carbonate : CO_3^{2-}			

☑ Autres tests

- Test des ions hydrogène H^+ : **A RETENIR POUR LA SUITE**

L'acidité d'une solution aqueuse résulte de la présence d'ions H^+ dans cette solution.
 Plus la concentration en ions H^+ est importante, plus la solution aqueuse est acide.

- ☞ Avec quoi teste-t-on habituellement l'acidité d'une solution aqueuse ?
- ☞ Réaliser le test avec une solution aqueuse de chlorure d'hydrogène (appelé aussi acide chlorhydrique).
- ☞ Schématiser l'expérience et conclure.

Acide : $\text{pH} < \dots$
 Neutre : $\text{pH} = \dots$
 Basique : $\text{pH} > \dots$



- Test des ions sodium Na^+ :

- ☞ Tremper une baguette de verre dans une solution aqueuse de chlorure de sodium. Passer cette baguette de verre sur la flamme bleue du bec Bunsen.
- ☞ Quelle est la coloration prise par la flamme ?

Cette coloration est caractéristique de la présence d'ions sodium Na^+ sur la baguette de verre.