

# Test de reconnaissance des ions

I- L'eau du robinet contient-elle des ions chlorure et des ions métalliques ?

## Test des ions chlorure :

*Description :* On verse un peu de..... dans le tube à essai contenant .....



Schémas :

Avant

Après

*Observations :*

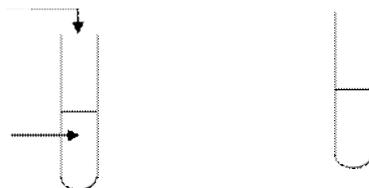
.....  
.....

*Conclusion :*

.....  
.....

## Test des ions métalliques :

*Description :* On verse un peu de..... dans le tube à essai contenant .....



Après

Schémas : Avant et Après

Observations :

.....  
.....

Conclusion :

.....  
.....

**Conclusion générale** : .....

.....  
.....  
.....

II- Voici, ci-dessous, une liste de solutions ioniques utilisées dans la vie courante et leur composition.

o Le « destop » est une **solution d'hydroxyde de sodium**.

o L'eau salée est une **solution de chlorure de sodium**.

o Les produits décolorants pour cheveux contiennent de l'ammoniaque qui est une **solution d'hydroxyde d'ammonium**.

o La « bouillie bordelaise » diluée dans l'eau, est utilisée par les jardiniers pour prévenir le mildiou des tomates. La solution bleue obtenue est essentiellement **une solution de sulfate de cuivre**.

o Les anti-mousses gazon contiennent du **sulfate de fer (II)** en solution.

1°) Dans chacune des solutions précédentes, combien y a-t-il d'ions présents ?

.....  
.....  
.....

2°) Dans le tableau ci-dessous :

a) Complète le **nom des ions**.

b) Pour chacune de ces solutions, **coche les cases** correspondantes aux ions qui y sont présents.

	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Na}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{Cl}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HO}^-$
<b>Nom des ions</b>				ammonium		sulfate	hydroxyde
<i>Le « destop »</i>							
<i>Eau salée</i>							
<i>Produit décolorant pour cheveux</i>							
<i>La « bouillie bordelaise »</i>							
<i>Anti-mousses gazon</i>							

c) Quelles sont les solutions qui ont l'ion sulfate en commun ? Pourrait-on différencier ces deux solutions en ajoutant de la soude ?

.....

.....

.....

.....

.....

.....