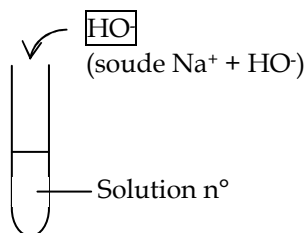


## ELÉMENTS DE CORRECTION : À COMPLÉTER AVEC VOS OBSERVATIONS ET VOTRE COURS

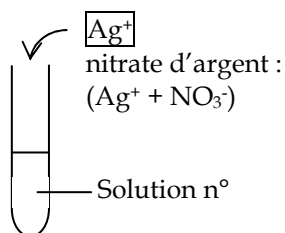
### Expérience 1 : Pour identifier le cation, utilisons les ions HO<sup>-</sup> :



Observations : On observe un précipité .....

Conclusion : On sait que les ions HO<sup>-</sup> donne un précipité ..... avec les ions .....  
On en déduit qu'il y a des ions ..... dans la solution.  
D'après les étiquettes proposées, la solution peut être du .....

### Expérience 2 : Pour vérifier s'il y a des ions Cl<sup>-</sup> dans la solution, utilisons les ions Ag<sup>+</sup> :

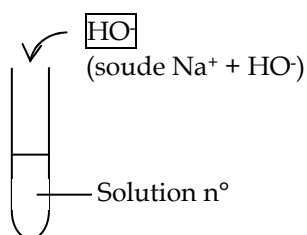


Observations : On observe un précipité .....

Conclusion : On sait que les ions Ag<sup>+</sup> donne un précipité ..... avec les ions .....  
On en déduit qu'il y a des ions ..... dans la solution.  
La solution n°... est donc du .....

## CORRECTION :

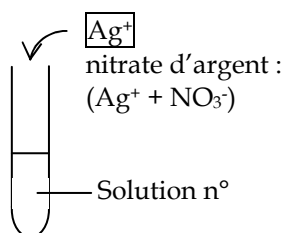
### Expérience 1 : Pour identifier le cation, utilisons les ions HO<sup>-</sup> :



Observations : On observe un précipité .....

Conclusion : On sait que les ions HO<sup>-</sup> donne un précipité ..... avec les ions .....  
On en déduit qu'il y a des ions ..... dans la solution.  
D'après les étiquettes proposées, la solution peut être du .....

### Expérience 2 : Pour vérifier s'il y a des ions Cl<sup>-</sup> dans la solution, utilisons les ions Ag<sup>+</sup> :



Observations : On observe un précipité .....

Conclusion : On sait que les ions Ag<sup>+</sup> donne un précipité ..... avec les ions .....  
On en déduit qu'il y a des ions ..... dans la solution.  
La solution n°... est donc du .....