

I- Tests d'identification de quelques ions positifs

1) Activité expérimentale

- On dispose de cinq tubes à essais contenant différentes solutions :

- * Tube à essai 1 : Solution de sulfate de cuivre II .
- * Tube à essai 2 : Solution de sulfate de fer II .
- * Tube à essai 3 : Solution de chlorure de fer III .
- * Tube à essai 4 : Solution de chlorure de zinc .
- * Tube à essai 5 : Solution de chlorure d'aluminium .



- On verse ensuite dans chacun des tubes quelques gouttes d'hydroxyde de sodium .

2) vation
3) usion

* Remarque : On verse dans un excès de solution de soude, puis on ajoute peu à peu de l'hydroxyde d'aluminium.



Tube 1



Tube 2



Tube 3



Tube 4



Tube 5

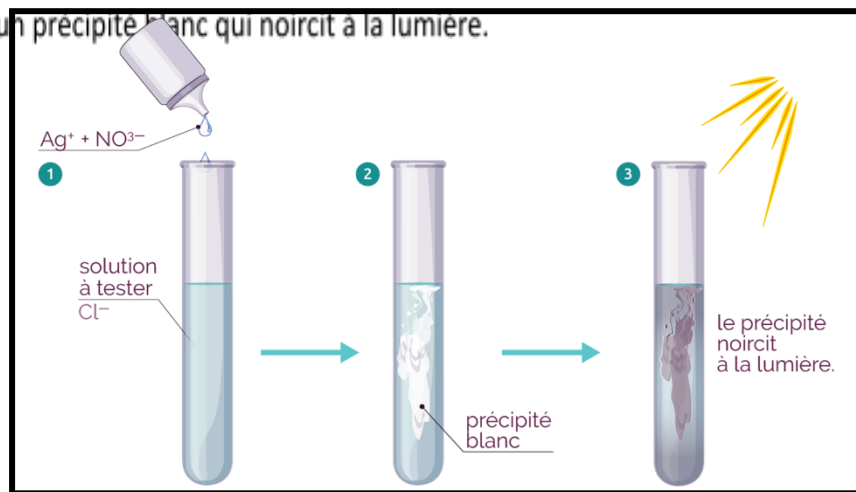
II- Test d'identification de l'ion chlorure

1) Activité expérimentale

Dans un tube à essai contenant du chlorure de sodium, on verse quelques gouttes d'une solution de nitrate d'argent, puis on expose le contenu du tube à la lumière.

2) Observation

On observe la formation d'un précipité blanc qui noircit à la lumière.



3) Conclusion



3^{ème}
APIC