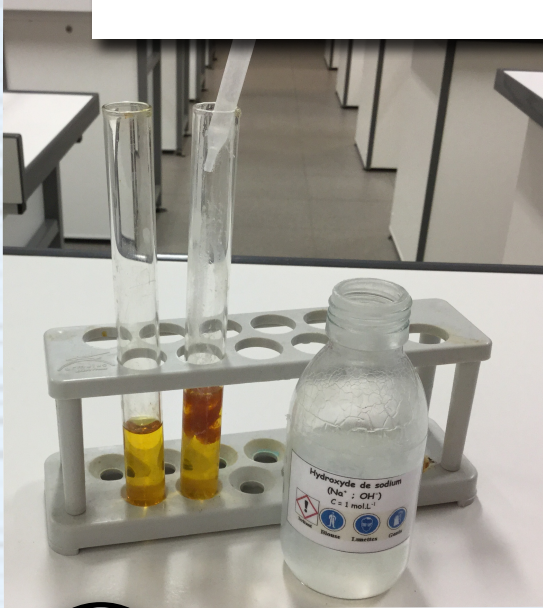


# IDENTIFIER DES IONS DANS UNE SOLUTION INCONNUE

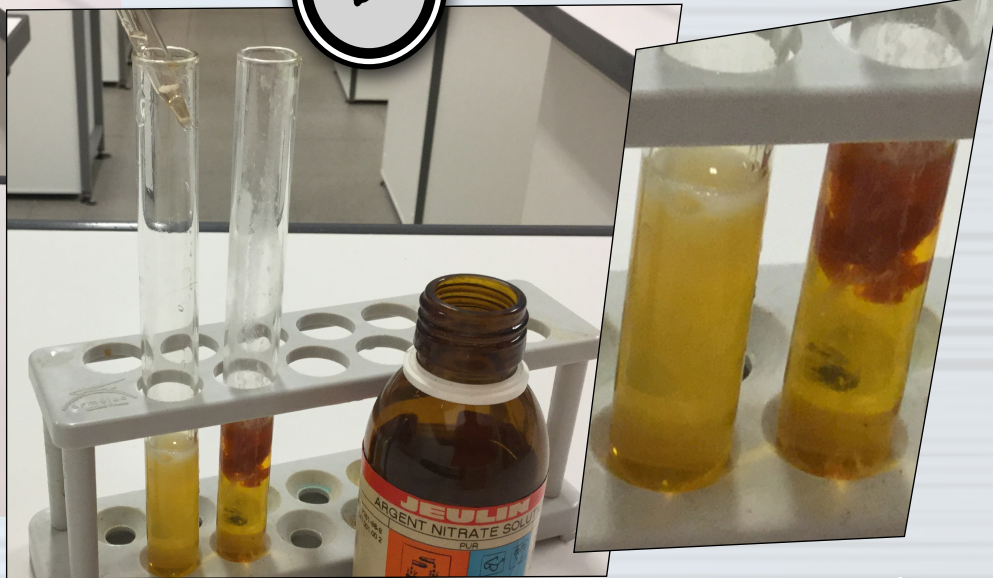
1

ICI LE PREMIER TEST EST FAIT AVEC L'HYDROXYDE DE SODIUM ET PERMET D'IDENTIFIER LES IONS FER III A LEUR PRÉCIPITÉ ROUILLE



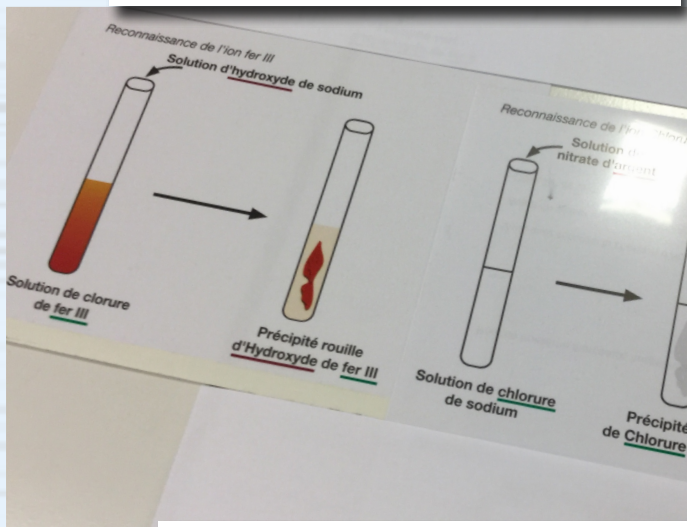
2

UN SECOND TEST AVEC DU NITRATE D'ARGENT PERMET D'OBSERVER UN PRÉCIPITÉ BLANC CARACTÉRISTIQUE DE L'ION CHLORURE



3

UNE FOIS LES EXPÉRIENCES RÉALISÉES, ON FAIT LES SCHEMAS RÉCAPITULATIFS



4

ENFIN, ON NOTE SES RÉSULTATS DANS UN TABLEAU EN DONNANT LE NOM DE LA SOLUTION DANS L'ORDRE : "ANION DE CATION"

Ions dans la solution	
Ion 1	Fer III $Fe^{3+}$
identifié par	hydroxyde de sodium
Ion 2	Chlorure $Cl^-$
identifié par	nitrate d'argent
nom de la solution	Chlorure de fer III

NOTE

N'OUBLIEZ PAS QUE CHAQUE SOLUTION IONIQUE CONTIENT **DEUX** IONS !!!  
SI UN TEST NE DONNE RIEN, IL FAUDRA EN FAIRE D'AUTRES. IL EST AUSSI POSSIBLE D'IDENTIFIER LA PRÉSENCE DES IONS HYDROGÈNE OU HYDROXYDE PAR LE TEST PH