

Ministère de l'Education Nationale

République du Mali

Ecole Normale Supérieure de Bamako

Un peuple – Un But – Une Foi



CHIMIE ANALYTIQUE

RAPPORT DE MANIPULATION DU TP N°2

Préparé par : **Mama TRAORE**

El-hadj DICKO

Nama SANGARE

Der Physique-Chimie

Classe : Master 2 Physique, semestre 3

Professeur : Dr. Sidi M TOUNKARA

Année Universitaire : 2018-2019

I. **Titre : Réactions de précipitations compétitives en présence d'indicateurs colorés.**

II. Matériels utilisés :

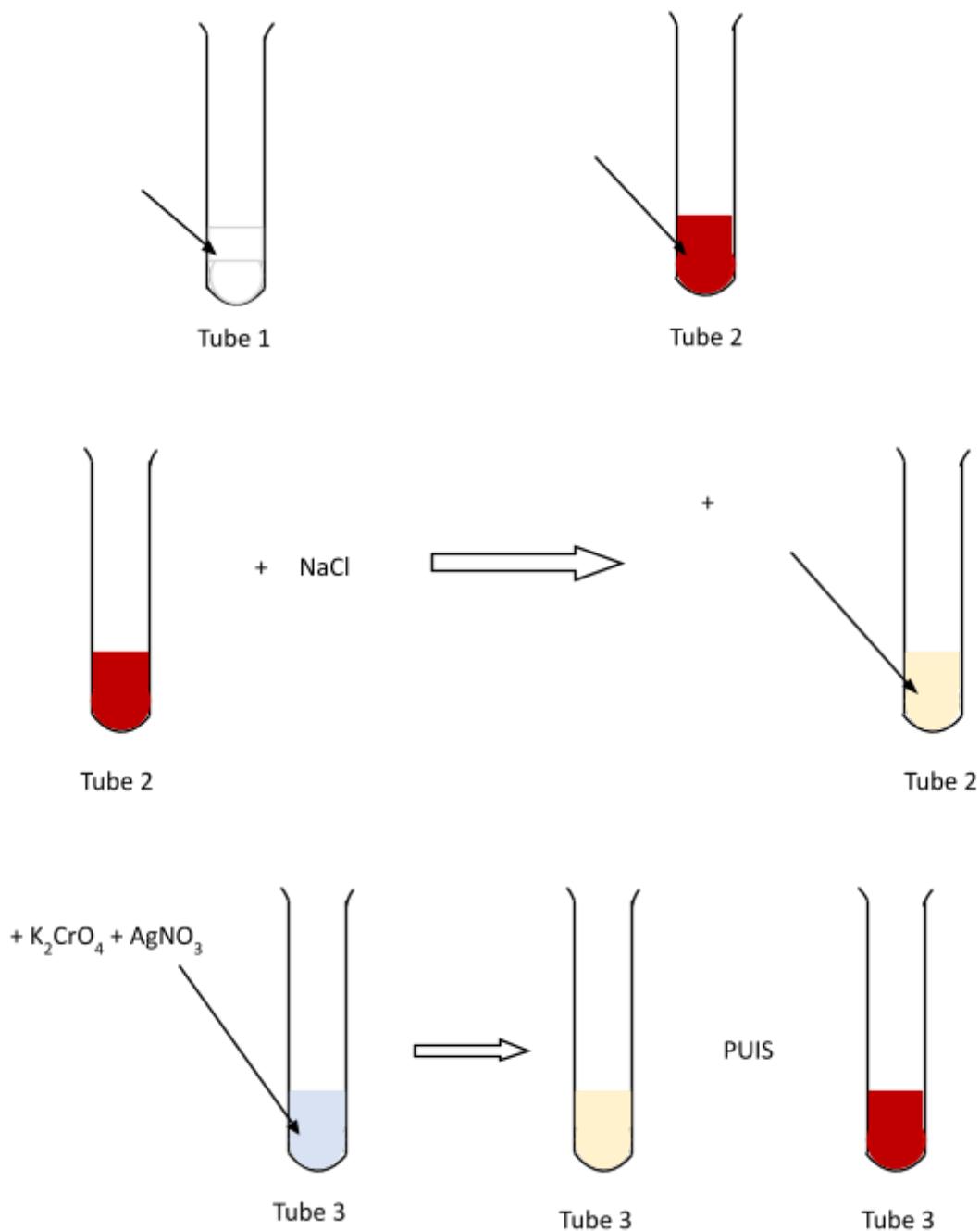
- Trois tubes à essais
- Des bêchers
- Une pipette jaugée.

III. But :

Voir les réactions de précipitations du chlore et du chrome avec l'argent en présence d'indicateur coloré.

IV. Manipulations :

Schéma :



Réponses aux questions

1. Comparaisons :

Quand on ajoute quelques gouttes du chlorure de sodium au précipité du chromate d'argent, le précipité rouge brique disparait et apparaît le précipité blanc du chlorure d'argent. Le chlore réagit beaucoup plus vite avec l'argent que le chrome. Donc le précipité de chlorure d'argent est plus soluble que celui du chromate d'argent.

2. Lorsque les ions chlorure Cl^- et les ions chromate CrO_4^{2-} sont mis en compétitions en présence d'ions argent Ag^+ , les ions Cl^- réagissent d'abord avec les ions Ag^+ pour former du chlorure d'argent $AgCl$ puis les ions CrO_4^{2-} pour former du chromate d'argent Ag_2CrO_4 .

V. Conclusion :

Ce TP nous a permis de connaître quelques réactions de précipitations compétitives à savoir celles des ions chlorure et des ions chromate en présence d'ions argent.