

III. TP : Peut-on regrouper les éléments dans une même famille

But du TP

Observer des propriétés chimiques et identifier d'éventuelles familles.

Solubilité

On veut constater la solubilité de l'iode, du brome, du fer et du cuivre dans l'eau et dans le cyclohexane.

Comment faire ?

Regrouper les éléments semblable ?

Réactions avec les ions argent.

Souvenez vous... dans les analyses d'urine ou de sang il y a des traces de potassium, de sodium, de chlorure..En fait ce sont des ions potassium, sodium, chlorures, notés : K^+ , Na^+ , Cl^- ...

Observez la réaction des ions Chlorure, Cl^- , Iodure, I^- , Bromure, Br^- , cuivre, Cu^{2+} , Fer, Fe^{2+} sur les ions argent.

Faire un schéma et conclure.

Réaction avec les ions plomb

Recommencer le même protocole en remplaçant le nitrate d'argent par du nitrate de plomb.

Précautions : les dérivés du plomb doivent être manipulés avec minutie : travailler soigneusement éviter de se salir la peau, se savonner les mains en sortant du TP

Conclusion ?

Réaction sur l'eau

Observer la réaction sur l'eau de quelques éléments.

Lesquels font partie de la même famille ?

Combien de familles avez-vous identifier aujourd'hui ?