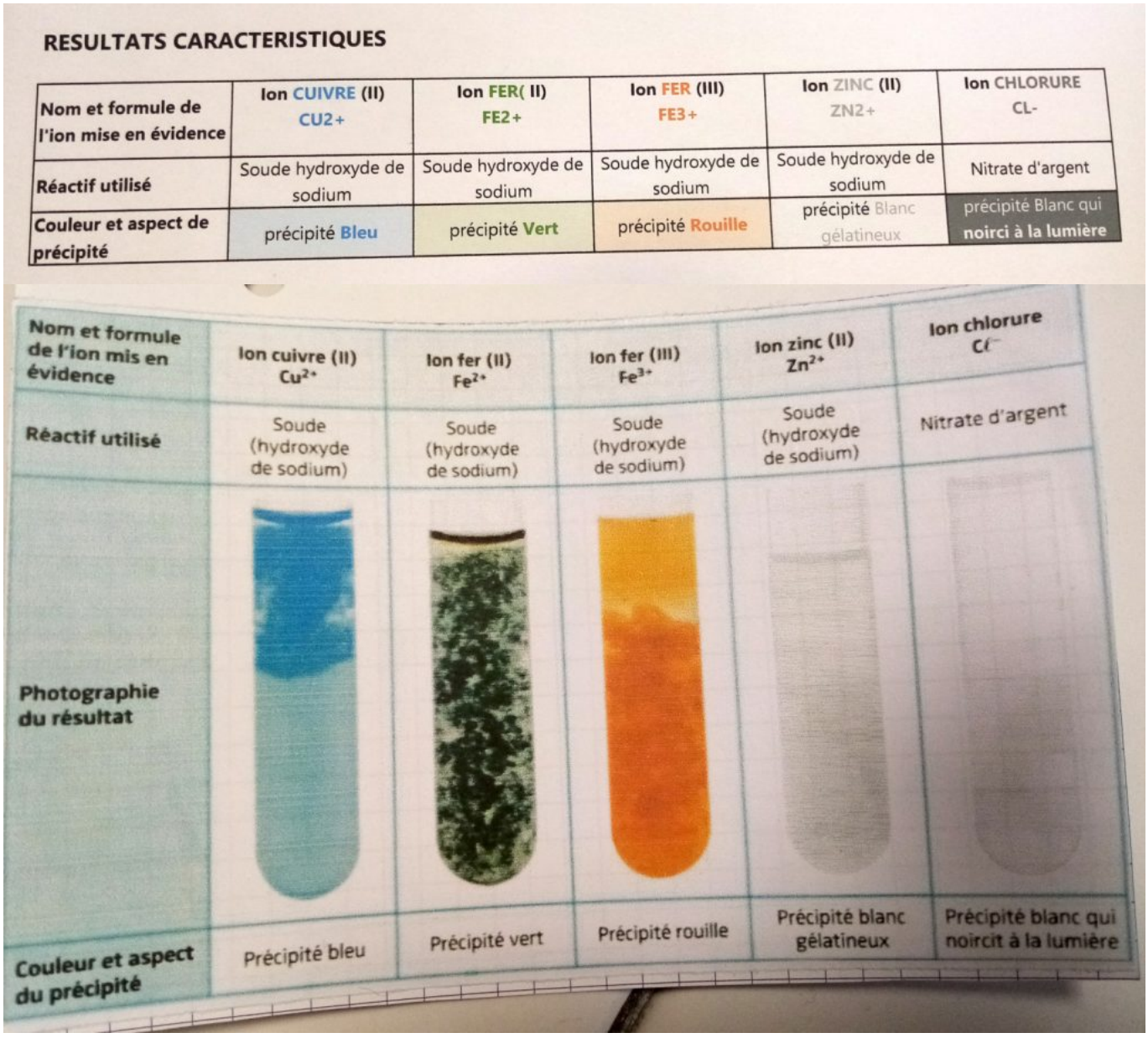
Retourner à : Organisation et transformation de la matière

Savoir exploiter le tableau des tests des ions :



RESULTATS CARACTERISTIQUES

Nom et formule de l'ion mise en évidence	Ion CUIVRE (II) CU2+	Ion FER(II) FE2+	Ion FER (III) FE3+	Ion ZINC (II) ZN2+	Ion CHLORURE CL-
Réactif utilisé	Soude hydroxyde de sodium	Soude hydroxyde de sodium	Soude hydroxyde de sodium	Soude hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent
Couleur et aspect de précipité	précipité Bleu	précipité Vert	précipité Rouille	précipité Blanc gélatineux	précipité Blanc qui noirci à la lumière

Nom et formule de l'ion mis en évidence	Ion cuivre (II) Cu^{2+}	Ion fer (II) Fe^{2+}	Ion fer (III) Fe^{3+}	Ion zinc (II) Zn^{2+}	Ion chlorure Cl^-
Réactif utilisé	Soude (hydroxyde de sodium)	Soude (hydroxyde de sodium)	Soude (hydroxyde de sodium)	Soude (hydroxyde de sodium)	Nitrate d'argent
Photographie du résultat					
Couleur et aspect du précipité	Précipité bleu	Précipité vert	Précipité rouille	Précipité blanc gélatineux	Précipité blanc qui noircit à la lumière

---

Regarder les videos qui reprennent ce qu'on a fait et dit en activité expérimentale :

video 1 : identifier les ions : https://www.youtube.com/watch?v=DItOPB8MrIM

video 2 : tests d’identification : https://www.youtube.com/watch?v=OEiPcW2CwBA

Si le lien ne fonctionne pas, cliquer ici : https://learningapps.org/watch?app=2719865

Leçon précédente
Exercices sur le pH
Leçon suivante
Acidification des océans