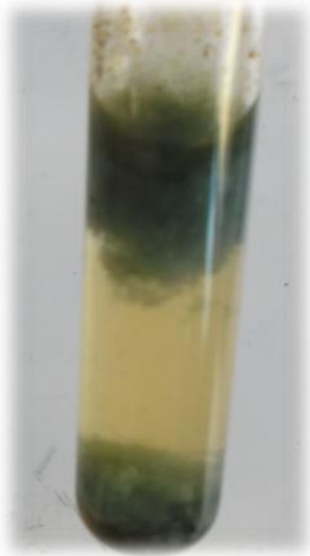


## Observations des élèves lors de la 1<sup>ère</sup> partie de la séance.

Réaction entre les ions  $\text{Fe}^{2+}$  et l'hydroxyde de sodium



Il se forme un précipité vert

Réaction entre les ions  $\text{Fe}^{3+}$  et l'hydroxyde de sodium



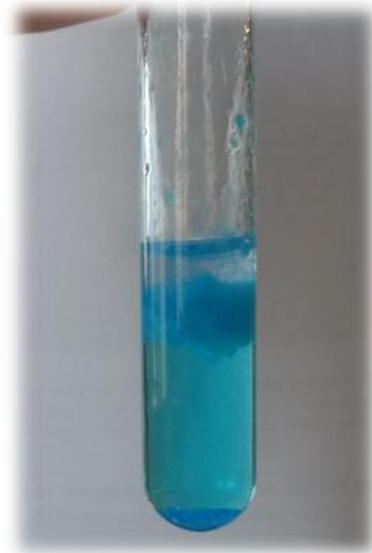
Il se forme un précipité orange

Réaction entre les ions  $\text{Zn}^{2+}$  et l'hydroxyde de sodium



Il se forme un précipité blanc

Réaction entre les ions  $\text{Cu}^{2+}$  et l'hydroxyde de sodium



Il se forme un précipité bleu

## Observations des élèves lors de la 2<sup>ème</sup> partie de la séance.

Les élèves ont testé chaque solution avec la solution d'hydroxyde de sodium. Voici leurs observations :

### Solution du flacon n°1 + hydroxyde de sodium



Il ne se forme pas de précipité. La solution n°1 ne contient pas les ions étudiés précédemment.

### Solution du flacon n°2 + hydroxyde de sodium



Il se forme un précipité blanc. La solution n°2 contient des ions  $Zn^{2+}$ .

### Solution du flacon n°3 + hydroxyde de sodium



Il se forme un précipité orange. La solution n°3 contient des ions  $Fe^{3+}$ .

### Solution du flacon n°4 + hydroxyde de sodium



Il ne se forme pas de précipité. La solution n°4 ne contient pas les ions étudiés précédemment.

### Solution du flacon n°5 + hydroxyde de sodium



Il se forme un précipité bleu. La solution n°5 contient des ions  $Cu^{2+}$ .

### Solution du flacon n°6 + hydroxyde de sodium



Il ne se forme pas de précipité. La solution n°6 ne contient pas les ions étudiés précédemment.