

6EP1 6EP2 6LM

CHIMIE

Travail à rendre pour le mardi 17 novembre sur mon adresse mail professionnelle.

Prenez soin de vous 😊

Madame Hogenboom

Réaliser l'exercice 4) de la page 9 du cours de chimie.

Voici l'énoncé :

On mélange des solutions aqueuses de :

a) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ et KOH

b) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ et K_2SO_4

c) CaCl_2 et K_2SO_3

Déterminer la nature des ions initialement présents dans les solutions des réactifs ;

Prévoir s'il peut y avoir formation d'un précipité en se basant sur le tableau de solubilité ;

Ecrire, s'il y a lieu, les équations ioniques et chimiques traduisant les réactions de précipitation.

Bon travail 😊