

Doublon de l'exemple de tâche d'examen sur les réactions de précipitation.

On mélange 50 mL d'une solution 0,02M en hydroxyde de baryum avec 150 mL d'une solution 0,05 M en sulfate d'aluminium. Qu'observe-t-on ? Si on considère que tout le solide pouvant précipiter a quitté la solution. Quels ions sont encore présents en solution ? En quelle concentration ?

*Consignes : tout composé, groupement, ion doit être désigné par une formule et non un mot. Le(s) phénomène(s) observés doivent être décrits par les équations ioniques et moléculaires lorsque cela s'y prête. Toutes les données, inconnues, grandeurs intermédiaires doivent être accompagnées d'un symbole et d'une unité. Les problèmes stoechiométriques doivent être présentés en 3 lignes (départ, variation, fin) sous l'équation.*