

Introduction La precipitation est la formation d'une phase dispersee heterogene dans une phase majoritaire qu'on appelle precipite. -Ajouter AgNO_3 a la solution de KCl (0.05M) goutte a goutte par l'intermediaire de la burette jusqu'a l'apparition d'un precipite de chromate d'argent (coloration rouge orangee persistante). Materiel et reactifs Erlenmeyer, pipette jauguee ou eprouvette graduee, burette. Dans le cas general on a deux ions.