

LC 13 Cinétique et Catalyse Term 6 Spé.

Introduction: Réaction lente: Acide oxalique $\oplus$ MnO_4^-
rapide: diode $\oplus$ trisulfate de Sodium.

I Suivi temporel et modélisation macroscopique:

1) Paramètre à suivre et capteur

2) Vitesse volumique d'apparition et de disparition

3) Temps de demi-réaction

Erythrose: Ordre 1 $\oplus$ temps de demi-réaction

II Accélérer ou ralentir la réaction.

1) Modélisation microscopique et mécanisme.

2) Les facteurs influençant la cinétique

a) Paramètre physique.

Animati GCBK

b) Modification du mécanisme par ajout de catalyseur.