

LC 08 : CINÉTIQUE ET CATALYSE

14 juin 2019

Julien Pollet & Alexandre Klein

Niveau : Lycée

Commentaires du jury

Cette leçon s'appelait "Facteurs cinétiques" jusqu'en 2016.

Bibliographie

↗ <i>Physique-Chimie TS, spécialité, Hachette</i>	→ cours et expérience simple
↗ <i>JFLM 1</i>	→ expérience ions tartrates et iodures
↗ <i>Chimie TS, Hachette</i>	→ aspect microscopique
↗ <i>Physique Chimie TS spé, nouveau microméga, Hatier</i>	→ cours et expérience simple
↗ <i>LP 08 2017</i>	→

Pré-requis

- Dosage
- Avancement d'une réaction
- Oxydoréduction, réaction acido-basique

Table des matières

1	Evolution temporelle d'un système chimique	2
1.1	Cinétique chimique	2
1.2	Suivi de l'évolution d'un système chimique	2
2	Facteurs cinétiques	2
2.1	Approche intuitive	2
2.2	Concentration des réactifs	2
2.3	Température	2
3	Catalyse chimique	2
3.1	Catalyseur	2
3.2	Types de catalyseur	2

Introduction

1 Evolution temporelle d'un système chimique

1.1 Cinétique chimique

1.2 Suivi de l'évolution d'un système chimique

2 Facteurs cinétiques

2.1 Approche intuitive

<https://www.edumedia-sciences.com/fr/media/564-vitesse-de-reaction>

2.2 Concentration des réactifs

2.3 Température

3 Catalyse chimique

3.1 Catalyseur

3.2 Types de catalyseur

<https://www.youtube.com/watch?v=1BoZfsARSjk>

Conclusion