

Vak: Reactiekinetiek

credits: 3

Vakcode CHVH3FCH2
Naam Reactiekinetiek
Studiejaar 2020-2021
ECTS credits 3
Taal Nederlands
Coördinator J. Geertsema

Werkvormen Hoorcollege
Werkcollege
Toetsen Reactiekinetiek - Schriftelijk, organisatie
tentamenbureau

Leeruitkomsten

Na het volgen van deze module heeft de student kennis van en inzicht in:

- Het opstellen van snelheidsvergelijkingen en deze vergelijkingen zodanig te kunnen omwerken dat de orde en de snelheidsconstante uit experimentele gegevens kan worden bepaald
- De invloed van de temperatuur op de reactiesnelheid en dit effect kwantitatief kunnen verklaren
- Het verband tussen de stoichiometrische reactievergelijking en het reactiemechanisme
- Een aantal theoretische modellen volgens welke de snelheid van een reactie voorspeld kan worden
- Het effect van een katalysator op de snelheid van reacties
- De verworven kennis toepassen op concrete chemische reacties

Inhoud

Reactiekinetiek geeft een introductie in de kinetiek van chemische reacties

literatuur

Basic Reaction Kinetics and Mechanisms, 1st ed. (1983), H.E. Avery, The Macmillian Press LTD, ISBN 0-333-15381-2

H 1 Introduction
H 2 Elementary Laws
H 3 Experimental methods for the determination of reaction rates p27-4
H 4 Dependence of rate on temperature
H 5 Theory of reaction rates
H 6 Theory of unimolecular reactions
H 8 Reactions in solution
H 9 Catalysed reactions

Enkele paragrafen uit bovenstaand overzicht behoren niet tot de tentamenstof. Dit wordt bij aanvang van de cursus gepubliceerd via Blackboard

Blackboard course thema 8

Opgenomen in opleiding(en)

Chemie

School(s)

Instituut voor Life Science & Technology