

ขอเรื่อง จดหมายสำคัญของบัญชีรายรับ-รายจ่ายของมหาวิทยาลัยเชียงใหม่ (III)
ขออน

ขอผู้เขียน นายสุเทพ มาลัย

การค้นคว้าเยี่ยมอิสระ เชิงวิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาการสอนเคมี
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2527

บทที่กี่

ในการศึกษาทางจดหมายสำคัญของบัญชีรายรับ-รายจ่ายของมหาวิทยาลัยเชียงใหม่ (III) ขออน โดยใช้เทคนิคทางสเปกตรโกรสโคป พิจารณาเป็นปฏิกิริยาอันคับหนึ่งเที่ยม (pseudo first order) โดยค่าคงที่อัตราไม้ซึ่งกับความเข้มข้นของสารตั้งต้น แท้ซึ่งกับอุณหภูมิ กล่าวก็อที่อุณหภูมิ 333, 338, 343, 348 และ 353 K พิจารณาค่าคงที่อัตรา เป็น 5.01×10^{-4} , 7.71×10^{-4} , 1.26×10^{-3} , 1.98×10^{-3} และ $3.02 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ ตามลำดับ และจากการทดลองพบว่าพลังงานحرارةที่มีค่าเท่ากับ 87.7 kJ mol^{-1} และแฟคเตอร์ความตื้นเข้ากับ $2.67 \times 10^{10} \text{ s}^{-1}$ ซึ่งคาดว่ากลไกของปฏิกิริยาเป็นแบบ dissociative หรือแบบ D

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved

Research Title Kinetics of Aquation of Bromopenta aquochromium(III)

Ion

Name Mr. Suthep Malai

Abstract

Kinetics study of aquation reaction of bromopen-taaquochromium(III) ion by spectroscopic method showed that the reaction was pseudo first order. The rate constant of the reaction was independent of initial concentration but depended on temperature. At temperature of 333, 338, 343, 348 and 353 K the rate constants were found to be 5.01×10^{-4} , 7.71×10^{-4} , 1.26×10^{-3} , 1.98×10^{-3} and $3.02 \times 10^{-3} \text{ sec}^{-1}$ respectively. The activation energy and frequency factor of reactions were determined from experiment to have the value of $87.76 \text{ kJ mol}^{-1}$ and $2.87 \times 10^{10} \text{ sec}^{-1}$. The mechanism of the reaction was suggested to be of dissociative or D-type.