

Химия

Chemistry

Редакционный совет:

академик РАН Е.А. Ваганов
 академик РАН И.И. Гительзон
 академик РАН А.Г. Дегерменджи
 академик РАН В.Ф. Шабанов
 чл.-корр. РАН, д-р физ.-мат. наук
 В.Л. Миронов
 чл.-корр. РАН, д-р техн. наук
 Г.Л. Пашков
 чл.-корр. РАН, д-р физ.-мат. наук
 В.В. Шайдуров
 чл.-корр. РАН, д-р физ.-мат. наук
 В.В. Зуев

Editorial Advisory Board
Chairman:

Eugene A. Vaganov

Members:

Josef J. Gitelzon
 Vasily F. Shabanov
 Andrey G. Degermendzhy
 Valery L. Mironov
 Gennady L. Pashkov
 Vladimir V. Shaidurov
 Vladimir V. Zuev

Editorial Board:

Editor-in-Chief
 Mikhail I. Gladyshev

Founding Editor
 Vladimir I. Kolmakov

Managing Editor
 Olga F. Alexandrova

Executive Editor for Chemistry
 Boris N. Kuznetsov

CONTENTS / СОДЕРЖАНИЕ

**Dipti, Ashish Tomar,
 Jaiveer Singh and Arun Kumar**

Kinetics and Mechanism of Oxidation of L-Arabinose by Pyridinium Chlorochromate in Aqueous Acetic Acid

— 3 —

**Н.В. Чесноков,
 Б.Н. Кузнецов, Н.М. Микова**

Углеродные и композиционные материалы из природных графитов

— 11 —

**Т.А. Фроленко, Е.С. Семиченко,
 А.А. Кондрасенко, Н.А. Гаврилова, Г.А. Субоч**

Установление структуры N2-[1-(1-адамантил)алкил]
 нафтилен-1,2-диаминов и продуктов их бензоилирования

— 23 —

**В.Е. Тарабанько, Ю.В. Челбина,
 А.А. Ильин, К.Л. Кайгородов**

Взаимодействие ванилина с концентрированными растворами
 гидросульфита натрия

— 35 —

**В.И. Шарыпов,
 Н.Г. Береговцева, Б.Н. Кузнецов**

Влияние высокодисперсных железосодержащих катализаторов
 на термоконверсию бурого канского-ачинского угля в жидкие
 продукты

— 42 —

Редактор И.А. Вейсиг Корректор Е.Г. Иванова

Компьютерная верстка Е.В. Гречевой

Подписано в печать 18.03.2013 г. Формат 84x108/16. Усл. печ. л. 8,4.
 Уч.-изд. л. 7,9. Бумага тип. Печать офсетная. Тираж 1000 экз. Заказ 1552.
 Отпечатано в ПЦ БИК СФУ. 660041 Красноярск, пр. Свободный, 82а.

Editorial board for Chemistry:

Nikolai V. Chesnokov
 Lubov' K. Altunina
 Natalia G. Bazarnova
 Vasiliy A. Babkin
 Vicente Cebolla
 Viktor M. Denisov
 Zinfer R. Ismagilov
 Sergey V. Kachin
 Sergey D. Kirik
 Wolfgang Klose
 Vladimir I. Kovalchuk
 Vladimir A. Likhobolov
 Yuri L. Mikhlin
 Gennady L. Pashkov
 Anatoly I. Rubailo
 Tatyana V. Ryazanova
 Vladimir A. Sobyanin
 Valeri E. Tarabanko
 Tatyana G. Shendrik
 Jean V. Weber

**Г.В. Бурмакина, В.В. Верпекин,
 О.С. Чудин, Д.В. Зимонин,
 Н.И. Павленко, А.Б. Антонова, А.И. Рубайло**
Электрохимическое изучение новых биядерных гетерометаллических винилиденовых комплексов со связью Re-Pt

— 51 —

**Л.Т. Денисова, В.М. Денисов,
 К.А. Саблина, Л.Г. Чумилина,
 Г.С. Патрин, Л.А. Иртюго**
Высокотемпературная теплопроводность бората меди

— 60 —

**О.В. Тиньков, П.Г. Полищук,
 А.Г. Артеменко, Л.Н. Огниченко, В.Е. Кузьмин**
Исследование острой токсичности сложных эфиров на основе 2D-симплексного представления молекулярной структуры

— 65 —

**И.Г. Судакова, Н.В. Гарынцева,
 О.В. Яценкова, Б.Н. Кузнецов**
Оптимизация процесса делигнификации древесины осины пероксидом водорода в присутствии сернокислотного катализатора

— 76 —

**О.П. Калякина, С.В. Качин,
 М.Р. Азнаева, И.С. Галынская, Е.А. Полынцева**
Ионохроматографическое определение газов и паров, обладающих кислотными свойствами, в атмосферном воздухе г. Красноярска

— 85 —

**Л.П. Михайленко, Е.В. Морозов,
 О.В. Фалалеев, А.Н. Мацулов**
О возможности применения метода ЯМР-томографии при исследовании процессов концентрирования и сушки неорганических гидрозолей

— 94 —

*Свидетельство о регистрации СМИ
 ПИ № ФС77-28-726 от 29.06.2007 г.*

Серия включена в «Перечень ведущих рецензируемых научных журналов и изданий, в которых должны быть опубликованы основные научные результаты диссертации на соискание ученой степени доктора и кандидата наук» (редакция 2010 г.)

УДК 544.4

Kinetics and Mechanism of Oxidation of L-Arabinose by Pyridinium Chlorochromate in Aqueous Acetic Acid

Dipti^a, Ashish Tomar^{a*},Jaiveer Singh^b and Arun Kumar^a^a Department of Chemistry, Meerut College,
Meerut-250001 (U.P.) India^b Department of Chemistry, Nehru College,
Chhigramau-209721, Kannauj (U.P.) India

Received 04.03.2013, received in revised form 11.03.2013, accepted 18.03.2013

We report in the present paper the kinetic and mechanistic study of the oxidation of L-arabinose by pyridinium chlorochromate $C_5H_5NHCrO_3Cl$. The reaction has been carried out in aqueous acetic acid 50% (v/v) medium in presence of perchloric acid at constant ionic strength. The reaction has been found to be first order with respect to each of the oxidant and substrate under pseudo-first order conditions. The reaction is catalyzed by acid and follows a first order dependence on H^+ ion concentration. The ionic strength variation has no effect on the reaction rate. The decreases in dielectric constant of the medium increase the rate of reaction. A 1:1 stoichiometry is observed in the oxidation and the reaction rate is not retarded by the addition of radical trapping agent acrylonitrile. Effect of temperature on the rate of oxidation has been studied to show the validity of Arrhenius equation and various activation parameters have been computed. The products are identified to be L-erythrose and formic acid. On the observed facts a hydride ion transfer mechanism is proposed.

Keywords: L-arabinose, Kinetics, Mechanism, Pyridinium Chlorochromate.

Introduction

The kinetic of oxidation of organic compounds which contain a large number of functional groups is of considerable interest from the mechanistic point of view and have been studied fairly well¹⁻¹⁶. L-Arabinose is in fact more common in nature and is found in nature as a component of biopolymers such as hemicelluloses and pectin. In view of this, kinetic and mechanistic studies on oxidation of L-arabinose has been given a great deal of attention. Among halochromate of nitrogen containing heterocyclic compounds, pyridinium chlorochromate¹⁷ is a versatile oxidizing agent for the effective

© Siberian Federal University. All rights reserved
* Corresponding author E-mail address: ashishtomar1983@yahoo.co.in