Облікова картка дисертації

I. Загальні відомості

Державний обліковий номер: 0408U004860

Особливі позначки: відкрита

Дата реєстрації: 13-11-2008

Статус: Захищена

Реквізити наказу МОН / наказу закладу:

II. Відомості про здобувача

Власне Прізвище Ім'я По-батькові:

1. Сєдих Ганна Олексіївна

2. Sedych Anna Alekseevna

Кваліфікація:

Ідентифікатор ORCID ID: Не застосовується

Вид дисертації: кандидат наук

Аспірантура/Докторантура: так

Шифр наукової спеціальності: 02.00.03

Назва наукової спеціальності: Органічна хімія

Галузь / галузі знань: Не застосовується

Освітньо-наукова програма зі спеціальності: Не застосовується

Дата захисту: 06-11-2008

Спеціальність за освітою: 7.091605

Місце роботи здобувача: Рубіжанський філіал Східноукраїнського національного університету

Код за ЄДРПОУ: 05465028

Місцезнаходження: 93000, Україна, Луганська обл., Рубіжне, вул. Леніна, 31

Форма власності:

Сфера управління: Міністерство освіти і науки України

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

III. Відомості про організацію, де відбувся захист

Шифр спеціалізованої вченої ради (разової спеціалізованої вченої ради): Д 11.216.01

Повне найменування юридичної особи:

Код за ЄДРПОУ:

Місцезнаходження:

Форма власності:

Сфера управління:

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

IV. Відомості про підприємство, установу, організацію, в якій було виконано дисертацію

Повне найменування юридичної особи: Рубіжанський філіал Східноукраїнського національного університету

Код за ЄДРПОУ: 05465028

Місцезнаходження: 93000, Україна, Луганська обл., Рубіжне, вул. Леніна, 31

Форма власності:

Сфера управління: Міністерство освіти і науки України

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

V. Відомості про дисертацію

Мова дисертації:

Коди тематичних рубрик: 31.21.01

Тема дисертації:

1. Реакції гідрокситолуолів і їх кисневмісних похідних з озоном у рідкій фазі

2. Reactions of hydroxytoluols and their oxygen containing derivatives with ozone in the liquid medium

Реферат/анотація:

1. Встановлено, що у розчині оцтового ангідриду гідрокситолуоли реагують з озоном у вигляді ацетокситолуолів. В умовах некаталітичної реакції ацетокситолуоли оксидуються неланцюговим шляхом, а озон витрачається за двома маршрутами: неланцюговим на стадії ініціювання та ланцюговим - з продуктами озонолізу ароматичного кільця. При температурах до 288К озон витрачається по подвійних зв'язках бензольного кільця з утворенням мономерних гідропероксидів та по метильній групі з утворенням ацетоксибензойної кислоти, ацетоксибензилацетату, ацетоксибензилідендіацетату. В присутності мінеральної кислоти, механізм реакції озону з ацетокситолуолами не змінюється, але ацетоксибензойні кислоти не утворюються. Введення в оксидаційну систему МЗВ, в концентраціях порівняних з концентрацією субстрату, в значній мірі запобігає озонолізу ароматичного кільця, основним продуктом оксидації є ацетоксибензилацетати. Показано, що в присутності броміду калію швидкість оксидації збільшується майже у 2 рази, необхідна концентрація ацетату марганцю (II) зменшується, а в якості

основного продукту отримуються переважно ацетоксибензилідендіацетати.

2. It was found that in the solution of acetic oxide hydroxytoluoles react with ozone in the form of acetoxytoluoles. In the conditions of non-catalytic reaction acetoxytoluoles are oxidized by non-chain way. And ozone is used into two ways (routes): non-chain way at the initial stage and chain one - with the products of aromatic ring ozonolysis. At the temperatures up to 288K ozone is used according to the binary bonds of benzolyc ring forming monomeric hydroperoxides and to a methyl group forming acetobenzoic acid, acetoxybenzyl acetate, acetoxybenzyliden diacetate. In the presence of mineral acid the mechanism of oxidation doesn't change dut acetoxybenzoic acids aren't procuced. The addition of manganese (II) in the concentrations compared with a substrate in the oxidation system of acelate prevents, to great extend, the ozonolysis of the aromatic ring. The main reaction products are acetoxybenzyl acetates. It is shown, that in the presence of manganous bromide catalyst the oxidation rate increases almost twice but the required concentration of manganous acetate (II) decreases, and acetoxybenzylidene diacetates are produced as the main reaction products.

Державний реєстраційний номер ДіР:

Пріоритетний напрям розвитку науки і техніки:

Стратегічний пріоритетний напрям інноваційної діяльності:

Підсумки дослідження:

Публікації:

Наукова (науково-технічна) продукція:

Соціально-економічна спрямованість:

Охоронні документи на ОПІВ:

Впровадження результатів дисертації:

Зв'язок з науковими темами:

VI. Відомості про наукового керівника/керівників (консультанта)

Власне Прізвище Ім'я По-батькові:

1. Галстян Генрі Аршавірович

2. Galstyan Genrie Arshavirovich

Кваліфікація: д.х.н., 02.00.03

Ідентифікатор ORCID ID: Не застосовується

Додаткова інформація:

Повне найменування юридичної особи:

Код за ЄДРПОУ:

Місцезнаходження:

Форма власності:

Сфера управління:

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

VII. Відомості про офіційних опонентів та рецензентів

Офіційні опоненти

Власне Прізвище Ім'я По-батькові:

1. Кравченко Виктор Васильович

2. Кравченко Виктор Васильович

Кваліфікація: д.х.н., 02.00.03

Ідентифікатор ORCID ID: Не застосовується

Додаткова інформація:

Повне найменування юридичної особи:

Код за ЄДРПОУ:

Місцезнаходження:

Форма власності:

Сфера управління:

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

Власне Прізвище Ім'я По-батькові:

1. Серебряков Ігор Маркович

2. Серебряков Ігор Маркович

Кваліфікація: к.х.н., 02.00.03

Ідентифікатор ORCID ID: Не застосовується

Додаткова інформація:

Повне найменування юридичної особи:

Код за ЄДРПОУ:

Місцезнаходження:

Форма власності:

Сфера управління:

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

Рецензенти

VIII. Заключні відомості

Власне Прізвище Ім'я По-батькові голови ради Попов Анатолій Федорович

Власне Прізвище Ім'я По-батькові головуючого на засіданні Попов Анатолій Федорович

Відповідальний за підготовку облікових документів

Реєстратор

Керівник відділу УкрІНТЕІ, що є відповідальним за реєстрацію наукової діяльності



Юрченко Т.А.