Облікова картка дисертації

I. Загальні відомості

Державний обліковий номер: 0405U003925

Особливі позначки: відкрита

Дата реєстрації: 27-10-2005

Статус: Захищена

Реквізити наказу МОН / наказу закладу:

II. Відомості про здобувача

Власне Прізвище Ім'я По-батькові:

1. Туровська Олена Миколаївна
2. Turovskaya Elena Nikolaevna

Кваліфікація:

Ідентифікатор ORCID ID: Не застосовується

Вид дисертації: кандидат наук

Аспірантура/Докторантура: так

Шифр наукової спеціальності: 02.00.04

Назва наукової спеціальності: Фізична хімія

Галузь / галузі знань: Не застосовується

Освітньо-наукова програма зі спеціальності: Не застосовується

Дата захисту: 20-10-2005

Спеціальність за освітою: 7.070301

Місце роботи здобувача: Донецький національний університет імені Василя Стуса

Код за ЄДРПОУ: 02070803

Місцезнаходження: 21021, м.Вінниця, вул. 600-річчя, 21

Форма власності:

Сфера управління: Міністерство освіти 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: Донецький національний університет імені Василя Стуса

Код за ЄДРПОУ: 02070803

Місцезнаходження: 21021, м.Вінниця, вул. 600-річчя, 21

Форма власності:

Сфера управління: Міністерство освіти України

Ідентифікатор ROR: Не застосовується

V. Відомості про дисертацію

Мова дисертації:

Коди тематичних рубрик: 31.15.01

Тема дисертації:

1. Окиснення алкіларенів, ініційоване системами ацилпероксид - амонієва сіль

2. Alkylarenes oxidation initiated by the acylperoxide - ammonium salt systems

Реферат/анотація:

1. Дисертаційна робота містить результати дослідження рідиннофазного окиснення молекулярним киснем етил- і ізопропілбензолу в присутності орга-нічних пероксидів і амонієвих солей. Показано, що пероксиди в комбінації з га-логенідами четвертинного амонію є ефективними ініціювальними системами при температурах 283-323 К, при яких традиційні ініціатори не діють. Ініцію-вальна здатність системи пероксид - амонієвая сіль зменшується в ряді: перок-сид бензоїлу - пероксид лаурилу - діоксидициклогексилпероксид. Вплив при-роди катіона онієвої солі на ініціювальну здатність пероксиду значно слабший, ніж вплив природи аніона. Найефективнішою ініціювальною системою є перо-ксид бензоїлу - тетраалкіламонійбромід. На основі результатів квантовохіміч-них розрахунків показано, що електроноакцепторні властивості пероксидів ви-значають їх реакційну здатність в реакціях з онієвими солям.

2. The thesis containes the results analysis of investigation of kinetics of ethyl- and isopropylbenzene liquid phase oxidation with molecular oxygen in the presence of organic peroxides and ammonium salts. Quarternary

ammonium halides mixed with peroxides compounds are the effective low - temperature initiation systems. Initiation ability of peroxide compounds in the presence of onium bromides decreases in the following sequence: benzoyl peroxide - lauroyl peroxide - dioxydicyclohexylperoxide. The effect of ammonium salt cation nature on the peroxide initiating ability is considerably lower than the anion effect. Benzoyl peroxide - ammonium salt system is effective at 283 - 323 K when traditional initiators do not accelerate the oxidation. Linear dependence of initiation rate upon difference between peroxide HOMO energy and tetraethylammonium bromide LUMO one has been established. Connection between initiation rate and complexed lauryl peroxide decomposition activation enthalpies obtained by quantum-chemical methods (AM1) has been estimated.

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. Опейда Йосип Олексійович
2. Opeida Yosyp Oleksiyovych

Кваліфікація: д.х.н., 02.00.04

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. Мітченко Сергій Анатолійович

2. Мітченко Сергій Анатолійович

Кваліфікація: д.х.н., 02.00.04

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. Матвієнко Віктор Григорович

2. Матвієнко Віктор Григорович

Кваліфікація: к.х.н., 02.00.04

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.