**Качурина, Неля Степановна.**  
Термохимические свойства эпоксидных соединений и оксипероксидов : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.04. - Львов, 1984. - 154 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Качурина, Неля Степановна

ВВВДЕНИЕ.

Глава I. ОБЗОР РАБОТ ПО ТЕШОШШЕСКОДО" ИЗУЧЕНИЮ

ЭПОКСИДНЫХ СОЧИНЕНИЙ И ОКСИПЕРОКСВДОВ . Ю

1.1. Энтальпия сгорания, образования и испарения эпоксидных соединении; энергия напряжения в эпоксицикле.

1.2. Энтальпия сгорания, образования и парообразования пероксидов, содержащих гидроксильнуга грушгу; энергия пероксидной связи.

1.3. Анализ возможностей современных расчетных схем .для. вычисления термохимических характеристик эпоксидных и пероксидных соединений.

Глава 2. ХАРАКТЕРИСТИКА ОБЪЕКТОВ ИССЛЕДОВАНИЯ.

2.1. Методы синтеза, очистки и идентификации изученных соединений.

2.2. Определение степени чистоты исследованных веществ.

Глава 3. КМОШМЕТВЗЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ

СГОРАНИЯ И ОБРАЗОВАНИЯ ВЕЩЕСТВ.

3.1. Краткое описание калориметрической установки

3.2. Константа скорости охлаждения калориметра.

3.3. Определение истинного подъема температуры в опыте

3.4. Определение энергетического эквивалента калориметрической системы

3.4.1. Энергия сгорания вторичного эталона

3.5. Подготовка веществ для сжигания в калориметрической бомбе.

3.5.1. Энергия сгорания вспомогательных веществ.

3.5.2. Проверка надежности ампульной методики сжигания жидких веществ с герметизацией ампул легкоплавкой замазкой.

3.6. Методика проведения калориметрического опыта

3.7. Определение количества сгоревшего в опыте вещества

3.8. Первичные данные по определению энергии сгорания исследованных веществ.

3.9. Расчет стандартной энтальпии сгорания и образования изученных соединений.

Глава 4. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЕ ОПВДМЕНИЕ ЭНТАЛЬПИЙ

ИСПАРЕНИЯ ИСШЩЦОВАННЫХ ВЕЩЕСТВ.

4.1. Калориметрическое определение энтальпии испарения исследованных соединений.

4.1.1. Калибровка микрокалориметра по веществам с известной энтальпией парообразования

4.1.2. Экспериментальные данные по калориметрическому определению энтальпии испарения исследованных веществ.

4.2. Определение энтальпии испарения исследованных веществ по температурной зависимости давления пара.

4.2.1. Описание метода измерения давления пара веществ

4.2.2. Результаты измерения давления пара и расчета энтальпии испарения соединений . 102 4.3. Обсуздение полученных результатов по определению энтальпии испарения полученных веществ

Глава 5. НЕКОТОШЕ АСПЕКТЫ ПРАКТИЧЕСКОГО И

ТЕОРЕТИЧЕСКОГО ПРИМЕНЕНИЯ ПОДУЧЕННЫХ ТЕРМОХИМИЧЕСКИХ ХАРАКТЕРИСТИК

ИССЛЖОВАННЫХ ВЕЩЕСТВ.НО

5.1. Расчет энтальпии испарения эпоксидных и пероксидных соединений.НО

5.2. Энергия напряжения в эпоксицикле.

5.3. Энтальпия реакций получения органических оксиперокеидов.

5.4. Влияние природы заместителей на энергию пероксидной связи.

5.5. Энергия пероксидной связи в исследованных пероксидах.

ШВОда.