

ГОСТ Р 50484—93
(ИСО 1389—4—77)

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

АНГИДРИД ФТАЛЕВЫЙ ТЕХНИЧЕСКИЙ

МЕТОДЫ ИСПЫТАНИЙ.

ЧАСТЬ 4.

**ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОДЕРЖАНИЯ
ФТАЛЕВОГО АНГИДРИДА.
ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД**

Издание официальное

БЗ 1—93/59

ГОССТАНДАРТ РОССИИ

Москва

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. ПОДГОТОВЛЕН И ВНЕСЕН Техническим комитетом 94 «Красители, текстильно-вспомогательные вещества и органические полупродукты»
2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Госстандарта России от 08.02.93 № 30
Настоящий стандарт подготовлен методом прямого применения международного стандарта ИСО 1389—4—77 «Ангидрид фталевый технический. Методы испытаний. Часть 4. Определение содержания фталевого ангидрида. Титриметрический метод» и полностью ему соответствует
3. Срок проверки — 1997 г.; периодичность проверки — 5 лет
4. Введен впервые
5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

| Обозначение НТД, на который дана ссылка | Номер раздела |
|---|---------------|
| ГОСТ 24445 0—92 | 1 |
| ГОСТ 24445.2—80 | 6 |
| ГОСТ 24445.3—80 | 6 |

Редактор *Л. М. Нахимова*
Технический редактор *В. И. Малькова*
Корректор *В. С. Черная*

Сдано в наб. 21.02.93 Подп. к печ. 11.07.93 Усл. п. л. 0,25. Усл. кр. отт. 0,25.
Уч. изд. л. 120 Лрп. л. 7 экз. С 171.

Орден «Зн. Почет. Знак отличия заслуженный, 107076, Москва, Кочетовский пер., 14.
Изд. «Образование печати» Москва, Мясницкий пер., 6 Зак. 124

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Ангидрид фталевый технический
методы испытаний

Часть 4. Определение содержания
фталевого ангидрида.
Титриметрический метод

ГОСТ Р
50484—93

Phthalic anhydride for industrial use.
Methods of test. Part 4 Determination of phthalic
anhydride content. Titrimetric method

(ИСО 1389—4—77)

ОКСТУ 2409

Дата введения 01.07.94

1. НАЗНАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения содержания фталевого ангидрида в техническом фталевом ангидриде.

Стандарт следует применять вместе с ГОСТ 24445.0.

2. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

Растворение испытуемой пробы в избытке титрованного раствора гидроксида натрия и обратное титрование избытка титрованным раствором соляной кислоты в присутствии фенолфталеина в качестве индикатора.

3. РЕАКТИВЫ

Для проведения испытания применяют только реактивы квалификации «чистый для анализа» и только дистиллированную воду или воду эквивалентной чистоты.

3.1. Натрий гидроксид, раствор молярной концентрации точно $c(\text{NaOH}) = 1$ моль/дм³.

3.2. Соляная кислота, раствор молярной концентрации точно $c(\text{HCl}) = 1$ моль/дм³.

3.3. Фенолфталеин, спиртовой раствор массовой концентрации 5 г/дм³.

Издание официальное

© Издательство стандартов, 1993

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен без разрешения Госстандарта России

Растворяют 0,5 г фенолфталеина в 100 см³ этанола с объемной долей 95% и доводят до слабо-розовой окраски добавлением разбавленного раствора гидроксида натрия.

4. АППАРАТУРА

Обычная лабораторная аппаратура и

4.1. Коническая колба из боросиликатного стекла вместимостью 250 см³.

5. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

5.1. 2 г испытуемой пробы, взвешенной с точностью до 0,005 г, помещают в коническую колбу (п. 4.1), прибавляют 50 см³ раствора гидроксида натрия (п. 3.1) и нагревают на кипящей водяной бане до полного растворения.

5.2. Прибавляют 0,5 см³ раствора фенолфталеина (п. 3.3) и тотчас же титруют раствором соляной кислоты (п. 3.2) до исчезновения розовой окраски.

6. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

Массовую долю фталевого ангидрида [C₆H₄(CO)₂O] в процентах вычисляют по формуле

$$\frac{(50 - V) \cdot 7,406}{m} = 0,89A - 1,51B,$$

где V — израсходованный объем раствора соляной кислоты (п. 3.2), см³;

m — масса навески (см. п. 5.1), г;

A — массовая доля свободной кислотности в пересчете на фталевую кислоту (см. ГОСТ 24445.2, разд. 3), %;

B — массовая доля малеинового ангидрида (см. ГОСТ 24445.3, способ 2), %.

Примечание. Если концентрация применяемых титрованных растворов не соответствует требованиям, указанным в перечне реактивов, необходимо ввести соответствующие поправки.