

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. Н. Малькова*  
Корректор *В. С. Черная*

Сдано в наб. 24.02.93. Печ. к печ. 11.07.93. Усл. п. л. 0,25. Усл. кр. отт. 0,25.  
Уч. лод. л. 120. Лрп. л. 70 экз. С 174.

Орден «Знак Почета» Издательство стандартов, 117076, Москва, Колодезный пер., 14.  
Или в Московском книжном магазине «Литература» Дзятин пер., 9. 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/дм<sup>3</sup>.

3.2. Соляная кислота, раствор молярной концентрации точно  $c(\text{HCl}) = 1$  моль/дм<sup>3</sup>.

3.3. Фенолфталеин, спиртовой раствор массовой концентрации 5 г/дм<sup>3</sup>.

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 см<sup>3</sup> 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 см<sup>3</sup>.

#### 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 см<sup>3</sup> раствора гидроксида натрия (п. 3.1) и нагревают на кипящей водяной бане до полного растворения.

5.2. Прибавляют 0,5 см<sup>3</sup> 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 [C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>(CO)<sub>2</sub>O] 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), см<sup>3</sup>;

$m$  — 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.