

ГОСТ 24067–80

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

---

# МОЛОКО

## МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПЕРЕКИСИ ВОДОРОДА

Издание официальное



Москва  
Стандартинформ  
2009

## МОЛОКО

Метод определения перекиси водорода

ГОСТ  
24067—80

Milk.

Methods of hydrogen peroxide determination

МКС 67.100.10  
ОКСТУ 9209

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 4 апреля 1980 г. № 1536 дата введения установлена

с 01.07.81

Постановлением Госстандарта СССР от 29.12.91 № 2396 снято ограничение срока действия

Настоящий стандарт распространяется на молоко и устанавливает качественный метод определения перекиси водорода.

Метод основан на взаимодействии перекиси водорода с йодистым калием, выделении йода, дающего с крахмалом синее окрашивание.

Чувствительность метода составляет 0,001% перекиси водорода.

## 1. ОТБОР ПРОБ

1.1. Отбор проб молока и подготовка их к анализу — по ГОСТ 13928—84.

## 2. АППАРАТУРА И РЕАКТИВЫ

2.1. Весы лабораторные рычажные 4-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г по ГОСТ 24104—88\*.

Пипетки исполнения I, 1-го класса точности, вместимостью 1 см<sup>3</sup> по нормативному документу по стандартизации.

Стаканы типа Н исполнения 2, номинальной вместимостью 150 и 250 см<sup>3</sup> по ГОСТ 25336—82.

Колбы типа Кн исполнения 1, номинальной вместимостью 100 и 250 см<sup>3</sup> по ГОСТ 25336—82.

Цилиндры исполнения 2, вместимостью 100 и 500 см<sup>3</sup> по ГОСТ 1770—74.

Пробирки П1—16—150ХС ГОСТ 25336—82.

Кислота серная, ч. д. а., плотностью 1,830—1,835 г/см<sup>3</sup> по ГОСТ 4204—77.

Калий йодистый, ч. д. а., по ГОСТ 4232—74.

Крахмал картофельный по ГОСТ 7699—78.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

Часы.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

\* С 1 июля 2002 г. действует ГОСТ 24104—2001.

### 3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

#### 3.1. Приготовление раствора серной кислоты

Цилиндром отмеривают 1 объемную часть серной кислоты и смешивают ее в стакане с 3 объемными частями воды.

#### 3.2. Приготовление крахмального раствора йодистого калия

Навеску крахмала массой 3 г растворяют в стакане в 20 см<sup>3</sup> воды и приливают в колбу к 80 см<sup>3</sup> кипящей воды. После охлаждения до температуры 18—25 °С к крахмальному раствору добавляют навеску йодистого калия массой 3 г, растворенную в 5—10 см<sup>3</sup> дистиллированной воды. Раствор хранят в холодильнике не более 5 сут. Перед проведением анализа раствор проверяют по п. 4 с использованием кипяченого молока.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

### 4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. В пробирку помещают 1 см<sup>3</sup> исследуемого молока, не перемешивая, прибавляют две капли раствора серной кислоты и 0,2 см<sup>3</sup> крахмального раствора йодистого калия.

Через 10 мин наблюдают за изменением цвета раствора в пробирке, помещенной в штатив, не допуская встряхивания ее.

### 5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. Появление в пробирке отдельных пятен синего цвета свидетельствует о присутствии перекиси водорода в молоке.