

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ

**РАБОЧИЙ  
ЭКЗЕМПЛЯР**



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ  
СОЮЗА ССР

---

## **СЫРЬЕ КОЖЕВЕННОЕ**

**МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ КОМПОНЕНТОВ КОНСЕРВИРОВАНИЯ**

**ГОСТ 13105—77**

**Издание официальное**

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ

Москва

## СЫРЬЕ КОЖЕВЕННОЕ

Методы определения компонентов консервирования

Leather raw material. Methods of determination  
of the conservation componentsГОСТ  
13105—77Взамен  
ГОСТ 13105—67

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР  
от 24 февраля 1977 г. № 496 срок действия установлен

с 01.01 1978 г.  
до 01.01 1983 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на кожевенное сырье и устанавливает методы определения компонентов консервирования сырья: кальцинированной соды, хлористого натрия, паради-хлорбензола и нафталина.

## 1. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАЛЬЦИНИРОВАННОЙ СОДЫ

## 1.1. Реактивы

1.1.1. Для проведения испытания применяют:  
феноловый красный (индикатор) по ГОСТ 4599—73; раствор спиртовой готовят по ГОСТ 4919.1—77;

индикатор метиловый красный по техническим условиям Минхимпрома;

воду дистиллированную по ГОСТ 6709—72;

индикатор тимоловый синий;

индикатор универсальный; готовят следующим образом: 0,375 г тимолового синего и 0,125 г метилового красного индикатора растворяют в 70%-ном растворе этилового спирта и доводят объем до 100 мл.

## 1.2. Проведение испытания

1.2.1. Наличие кальцинированной соды определяют на количестве шкур ( $X$ ), отобранных по формуле

$$X = 0,8 \cdot \sqrt{n},$$

где  $n$  — общее количество шкур;

0,8 — коэффициент.

Первую шкуру отбирают из верхнего десятка шкур, а последующие через рассчитанные периоды, которые определяются делением общего количества шкур на количество шкур, необходимых для испытания.

Пример определения периода отбора шкур приведен в справочном приложении.

1.2.2. Ножом очищают шкуру с мездровой стороны от соли в пяти участках (по краям и в центре) размером каждый 2×2 см. На очищенные участки шкуры наносят 2—3 капли фенолового красного или универсального индикатора. Наличие кальцинированной соды определяют по моментальному покраснению мездровой поверхности шкуры не менее чем в четырех участках от действия фенолового красного или позеленением от действия универсального индикатора. Кальцинированная сода должна обнаружиться не менее чем на 80% шкур, отобранных для испытаний.

## 2. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОДЕРЖАНИЯ ХЛОРИСТОГО НАТРИЯ

### 2.1. Отбор образцов

2.1.1. Отбор образцов — по ГОСТ 13104—77.

### 2.2. Аппаратура, материалы и реактивы

2.2.1. Для проведения испытания применяют:

печь муфельную;  
шкаф электрический сушильный с терморегулятором с нагревом до 200°C;

бюксы алюминиевые и стеклянные диаметром 6 см и высотой 2—3 см с крышками;

тигли фарфоровые;

весы аналитические типа АДВ-200 или другие, не уступающие им по точности;

эксикаторы по ГОСТ 6371—73;

колбы измерительные вместимостью 250 мл по ГОСТ 1770—74;

пипетки вместимостью 5 мл по ГОСТ 20292—74;

бюретки бескрановые вместимостью 25 мл по ГОСТ 20292—74;

колбы конические вместимостью 250 мл по ГОСТ 10394—72;

цилиндры измерительные вместимостью 100 мл по ГОСТ 1770—74;

стаканы для взвешивания (бюксы) типа СН-I по ГОСТ 7148—70;

воронки химические по ГОСТ 8613—75;

бумагу фильтровальную лабораторную по ГОСТ 12026—76;

пробки резиновые;

серебро азотнокислое по ГОСТ 1277—75, 0,1 н. раствор;

натрий хлористый 0,1 н. фиксаж;

калий хромовокислый по ГОСТ 4459—75, 5%-ный раствор;

воду дистиллированную по ГОСТ 6709—72.

### 2.3. Проведение испытания

2.3.1. Определение содержания хлористого натрия проводят на образцах кожсырья после определения содержания в них влаги.

Образцы обугливают в муфельной печи. Тигли помещают в холодную муфельную печь. Сжигание проводят при температуре 500—600°C в нижней части муфельной печи, что соответствует слабокрасному калению, до получения остатка (зола) серого цвета. Полученный остаток обрабатывают несколькими порциями горячей дистиллированной воды и количественно переносят через бумажный фильтр в измерительную колбу вместимостью 250 мл, доводят объем ее до метки дистиллированной водой и перемешивают. Из этого объема берут пипеткой 5 мл, добавляют 3—5 капель 5%-ного раствора хромовокислого калия и титруют 0,1 н. раствором азотнокислого серебра.

### 2.4. Обработка результатов

2.4.1. Массовую долю хлористого натрия ( $X_1$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{V \cdot K \cdot 0,00585 \cdot 50 \cdot 100}{m},$$

где  $V$  — количество 0,1 н. раствора азотнокислого серебра, израсходованное на титрование, мл;

$K$  — поправочный коэффициент;

$m$  — масса навески, взятая для определения влаги в шкуре, г;  
0,00585 — титр раствора азотнокислого серебра, вычисленный по хлористому натрию, г/мл.

2.4.2. За результат испытания принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений. Результат округляют до 0,1%.

## 3. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПАРАДИХЛОРБЕНЗОЛА И НАФТАЛИНА

3.1. Наличие парадихлорбензола и нафталина в консервирующей смеси определяют органолептически по специфическому запаху.