

**ПРОДУКТЫ ПЕРЕРАБОТКИ ПЛОДОВ
И ОВОЩЕЙ, КОНСЕРВЫ МЯСНЫЕ
И МЯСОРАСТИТЕЛЬНЫЕ**

МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ХЛОРИДОВ

Издание официальное

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

ПРОДУКТЫ ПЕРЕРАБОТКИ ПЛОДОВ И ОВОЩЕЙ,
КОНСЕРВЫ МЯСНЫЕ И МЯСОРАСТИТЕЛЬНЫЕ

Методы определения хлоридов

ГОСТ
26186—84Fruit and vegetable products, meat and meat-vegetable
cans. Methods for determination of chloride content

ОКСТУ 9109

Дата введения 01.07.85

Настоящий стандарт распространяется на продукты переработки плодов и овощей, мясные и мясорастительные консервы, включая продукты питания из картофеля, и устанавливает методы определения хлоридов.

Требования настоящего стандарта являются обязательными.
(Измененная редакция, Изм. № 2).

1. ОТБОР И ПОДГОТОВКА ПРОБ

1.1. Отбор проб — по ГОСТ 26313, ГОСТ 28741, ГОСТ 27853 и ГОСТ 8756.0.

1.2. Подготовка проб — по ГОСТ 26671, ГОСТ 28741.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

2. АРГЕНТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ПО ФОЛЬГАРДУ

2.1. Сущность метода

Метод основан на осаждении хлоридов добавлением титрованного раствора азотно-кислого серебра и обратном титровании его избытка титрованным раствором роданистого калия в присутствии железо-аммонийных квасцов в качестве индикатора.

Метод применяется при возникновении разногласий в оценке качества мясных и мясорастительных консервов.

2.2. Аппаратура, материалы и реактивы

Весы лабораторные общего назначения с метрологическими характеристиками по ГОСТ 24104*, с наибольшим пределом взвешивания 200 г, не ниже 3-го класса точности.

Весы лабораторные общего назначения с метрологическими характеристиками по ГОСТ 24104, с наибольшим пределом взвешивания 500 г, 4-го класса точности.

Баня водяная.

Плитка электрическая по ГОСТ 14919 или лампа инфракрасная мощностью 500 Вт.

Эксикатор по ГОСТ 25336.

Стаканы химические по ГОСТ 25336, вместимостью 50, 250, 400 см³.

Колбы мерные по ГОСТ 1770 с одной отметкой, вместимостью 250, 1000 см³.

Пипетки мерные по ГОСТ 29227, вместимостью 1, 2, 5, 20 см³.

Бюретки по ГОСТ 29251, вместимостью 25, 50 см³ и ценой деления 0,05 см³.

Цилиндры мерные по ГОСТ 1770, вместимостью 10, 25, 250 см³.

Колбы конические по ГОСТ 25336, вместимостью 250 см³.

Воронка по ГОСТ 25336.

Бумага фильтровальная.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

*С 1 июля 2002 г. вводится в действие ГОСТ 24104—2001 (здесь и далее).

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1984
© ИПК Издательство стандартов, 2002

Серебро азотно-кислое по ГОСТ 1277, раствор $c(\text{AgNO}_3) = 0,1$ моль/дм³, готовят следующим образом: азотно-кислое серебро высушивают при температуре 145—150 °С в течение 2 ч, охлаждают в эксикаторе до комнатной температуры, берут навеску 16,989 г, растворяют в воде, переносят количественно в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят объем водой до метки.

Калий роданистый по ГОСТ 4139, раствор $c(\text{KCNS}) = 0,1$ моль/дм³, готовят следующим образом: 9,720 г роданистого калия растворяют в воде, количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят объем водой до метки. Точную молярную концентрацию раствора определяют титрованием раствором AgNO_3 в присутствии сульфата железа и аммония.

Сульфат железа (III) и аммония (железо-аммонийные квасцы), раствор водный, насыщенный при температуре 15—20 °С, готовят следующим образом: 56 г железо-аммонийных квасцов растворяют в 44 см³ воды, фильтруют и подкисляют, приливая 5 см³ азотной кислоты плотностью 1,39—1,42 г/дм³ на 100 см³ раствора.

Нитробензол.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, раствор с массовой концентрацией 252 г/дм³, готовят следующим образом: смешивают 1 объем азотной кислоты плотностью 1,39—1,42 г/см³ с 3 объемами воды.

Калий марганцово-кислый по ГОСТ 20490, насыщенный раствор с массовой концентрацией около 65 г/дм³.

Калий азотисто-кислый по ГОСТ 4144, кристаллический, или натрий азотисто-кислый по ГОСТ 4197, кристаллический.

Калий железисто-синеродистый, гидрат по ГОСТ 4207, раствор с массовой концентрацией 106 г/дм³ (реактив Карреза I).

Кислота уксусная, ледяная по ГОСТ 61.

Цинк уксусно-кислый, гидрат по ГОСТ 5823, раствор готовят следующим образом: растворяют 220 г уксусно-кислого цинка в 30 см³ уксусной кислоты и разбавляют раствор дистиллированной водой до 1000 см³ (реактив Карреза II).

(Измененная редакция, Изм. № 2).

2.3. Проведение испытания

2.3.1. При определении хлоридов в мясных и мясорастительных консервах, не содержащих антоциановых пигментов, из подготовленной пробы продукта в химический стакан берут навеску массой 10 г и количественно переносят ее 100 см³ горячей воды в мерную колбу вместимостью 250 см³. Смесь, периодически взбалтывая, нагревают в течение 15 мин на водяной бане. После охлаждения до комнатной температуры в колбу добавляют при перемешивании мерным цилиндром 2 см³ реактива Карреза I, а затем 2 см³ реактива Карреза II, объем доводят водой до метки и смесь фильтруют.

2.3.2. Отбирают пипеткой в коническую колбу 20 см³ полученного фильтрата, добавляют 5 см³ раствора азотной кислоты и 5 см³ раствора железо-аммонийных квасцов. Добавляют бюреткой 20 см³ раствора азотно-кислого серебра и 3 см³ нитробензола, соблюдая меры предосторожности, тщательно взбалтывают содержимое колбы для коагуляции осадка.

Обратное титрование избытка азотно-кислого серебра осуществляют раствором роданистого калия до появления устойчивой красной окраски.

2.3.3. При определении содержания хлоридов в продуктах, содержащих антоциановые пигменты, в коническую колбу отбирают пипеткой 20 см³ фильтрата, полученного по п. 2.3.1, добавляют 20 см³ раствора азотной кислоты и бюреткой 20 см³ раствора азотно-кислого серебра. Нагревают смесь до кипения и кипятят на слабом огне от 2 до 3 мин. Не прекращая кипячения, добавляют от 5 до 10 см³ раствора марганцово-кислого калия порциями по 0,5—1 см³. Жидкость при этом должна постепенно обесцвечиваться. Если этого не происходит, добавляют несколько кристаллов азотисто-кислого натрия или азотисто-кислого калия до обесцвечивания жидкости. После обесцвечивания жидкость кипятят еще 5 мин. Затем содержимое колбы охлаждают до комнатной температуры, добавляют 5 см³ насыщенного раствора железо-аммонийных квасцов и титруют роданистым калием по п. 2.3.2.

2.4. Обработка результатов

Массовую долю хлоридов (X) в пересчете на хлористый натрий, в процентах, вычисляют по формуле

$$X = \frac{(V_1 c_1 - V_2 c_2) \cdot M}{m} \cdot \frac{V_3}{V_4} \cdot 0,1,$$

- где V_1 — объем добавленного раствора азотно-кислого серебра, см³;
 V_2 — объем раствора роданистого калия, израсходованный на титрование, см³;
 c_1 — молярная концентрация титрованного раствора азотно-кислого серебра, моль/дм³;
 c_2 — молярная концентрация титрованного раствора роданистого калия, моль/дм³;
 M — молярная масса хлористого натрия, M (NaCl) = 58,45 г/моль;
 m — масса навески пробы, г;
 V_3 — объем, до которого доведена вытяжка, см³;
 V_4 — объем фильтрата, взятый для титрования, см³.

2.5. За окончательный результат испытания принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, если абсолютное расхождение между ними не превышает для мясных и мясорастительных консервов 0,2 % ($\rho = 0,95$). При расхождении, превышающем указанное значение, испытание необходимо повторить.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3. АРГЕНТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ПО МОРУ

3.1. Сущность метода

Метод основан на титровании водной вытяжки исследуемого продукта после нейтрализации титрованным раствором азотно-кислого серебра в присутствии хромово-кислого калия в качестве индикатора.

3.2. Аппаратура, материалы и реактивы

При проведении испытания применяют аппаратуру, материалы и реактивы по п. 2.2 со следующими дополнениями:

тигли фарфоровые по ГОСТ 9147;

бумагу лакмусовую;

калий углекислый кислый по ГОСТ 4143;

калий хромово-кислый по ГОСТ 4459, раствор с массовой концентрацией 100 г/дм³;

натрия гидроокись по ГОСТ 4328, раствор с массовой концентрацией 10 г/дм³;

кислоту серную по ГОСТ 4204, $\rho_{20} = 1,83$ г/см³, раствор с массовой концентрацией 10 г/дм³;

фенолфталеин, раствор с массовой концентрацией 10 г/дм³ в этиловом спирте с объемной долей 95 %;

спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.3. Проведение испытания

3.3.1. Из подготовленной пробы продукта в химический стакан берут навеску массой от 10 до 25 г и количественно переносят ее 100 см³ горячей воды в мерную колбу вместимостью 250 см³. Смесь, периодически взбалтывая, нагревают в течение 15 мин на водяной бане. После охлаждения до комнатной температуры объем содержимого колбы доводят водой до метки и фильтруют через бумажный складчатый фильтр. Допустимо также использование водной вытяжки, полученной при определении титруемой кислотности исследуемых продуктов.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.3.2. 20 см³ полученного фильтрата отбирают пипеткой в коническую колбу и в зависимости от рН среды нейтрализуют либо раствором гидроокиси натрия, либо раствором серной кислоты в присутствии фенолфталеина.

Отмечают объемы реактивов, необходимые для нейтрализации фильтрата.

В другую коническую колбу также вносят пипеткой 20 см³ полученного фильтрата и, добавляя фенолфталеина, вносят пипеткой необходимые объемы растворов гидроокиси натрия или серной кислоты и 1 см³ раствора хромово-кислого калия, затем титруют раствором азотно-кислого серебра до появления кирпично-красной окраски. Нейтрализацию фильтрата можно проводить и следующим образом: в приготовленный и отмеренный в коническую колбу раствор опускают небольшой кусочек лакмусовой бумаги, затем добавляют на кончике шпателя несколько кристаллов кислого углекислого калия до появления синего окрашивания лакмусовой бумаги. Избыток кислого углекислого калия не влияет на результаты анализа. После прекращения выделения пузырьков в

растворе в вытяжку добавляют 1 см³ раствора хромово-кислого калия и титруют раствором азотно-кислого серебра до появления кирпично-красной окраски.

3.3.3. Пробу продуктов, у которых интенсивная окраска водной вытяжки затрудняет титрование, рекомендуется предварительно обугливать. Для этого берут в тигель навеску продукта массой 25 г, подсушивают ее, выдерживая на водяной бане, а затем осторожно обугливают. Обугливание заканчивают в тот момент, когда содержимое тигля легко распадается от надавливания стеклянной палочкой. Затем содержимое тигля количественно переносят в стакан, смывая тигель несколько раз водой в количестве около 100 см³. Содержимое стакана осторожно нагревают до кипения, кипятят на слабом огне в течение 1—3 мин, переносят количественно в мерную колбу вместимостью 250 см³ водой, выдерживают до охлаждения при комнатной температуре, доводят объем до метки и фильтруют через складчатый фильтр. Далее испытание проводят по п. 3.3.2.

3.4. *Обработка результатов*

3.4.1. Массовую долю хлоридов (X_1) в пересчете на хлористый натрий, в процентах, вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{V \cdot M \cdot c}{m} \cdot \frac{V_1}{V_2} \cdot 0,1,$$

где V — объем титрованного раствора азотно-кислого серебра, израсходованный на титрование, см³;

c — молярная концентрация титрованного раствора азотно-кислого серебра, моль/дм³;

M — молярная масса хлористого натрия $M(\text{NaCl}) = 58,45$ г/моль;

m — масса навески продукта, г;

V_1 — объем, до которого доведена водная вытяжка навески продукта, см³;

V_2 — объем фильтрата, взятый для определения, см³.

3.5. За окончательный результат испытания принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, если абсолютное расхождение между ними не превышает 0,1 % ($p = 0,95$). При расхождении, превышающем указанное значение, испытание необходимо повторить.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4. МЕРКУРОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД

4.1. *Сущность метода*

Метод основан на титровании хлоридов в водной вытяжке продукта стандартным титрованным раствором азотно-кислой 2-водной ртути (I) в присутствии индикаторов бромфенолового синего или дифенилкарбазона.

4.2. *Аппаратура, материалы и реактивы*

При проведении испытания применяют аппаратуру, материалы и реактивы по п. 2.2 со следующими дополнениями:

капельницу по ГОСТ 25336;

свинец азотно-кислый по ГОСТ 4236, раствор с массовой концентрацией 100 г/дм³;

ртуть (I) азотно-кислую 2-водную по ГОСТ 4521, раствор $c(1/2\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2) = 0,1$ моль/дм³;

бромфеноловый синий, раствор с массовой концентрацией 1 г/дм³;

дифенилкарбазон, спиртовой раствор с массовой концентрацией 10 г/дм³;

перекись водорода по ГОСТ 10929.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

4.3. *Подготовка к испытанию*

4.3.1. *Приготовление раствора азотно-кислой 2-водной ртути (I)*

Раствор $c(1/2\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2) = 0,1$ моль/дм³ готовят и устанавливают точную концентрацию по ГОСТ 25794.3.

Азотно-кислую 2-водную ртуть (I) можно приготовить из металлической ртути, для чего ее заливают азотной кислотой с массовой долей 25 % и оставляют на несколько дней в холодном месте, накрыв сосуд часовым стеклом. Выделившиеся на поверхности ртути белые кристаллы азотно-кислой 2-водной ртути (I) собирают и высушивают при комнатной температуре между листами фильтровальной бумаги. Для получения 1 дм³ азотной кислоты с массовой долей 25 % берут 695 см³ дистиллированной воды и постепенно прибавляют к ней 305 см³ азотной кислоты, плотностью 1,41 г/см³.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4.3.2. Приготовление раствора бромфенолового синего с массовой долей 0,1 %.

В мерную колбу вместимостью 100 см³ вносят 100 мг индикатора, добавляют 1,5 см³ раствора гидроксида натрия с молярной концентрацией $c(\text{NaOH}) = 0,1$ моль/дм³ и доводят дистиллированной водой до метки.

4.3.3. Приготовление раствора дифенилкарбаза

1 г дифенилкарбаза растворяют в 100 см³ этилового спирта с объемной долей 95 %. Раствор хранят в склянке из темного стекла. При отсутствии дифенилкарбаза его готовят из дифенилкарбазида C₁₃H₁₄N₄ следующим образом: 1 г дифенилкарбазида растворяют в 10 см³ уксусной кислоты с массовой долей не менее 80 %, прибавляют 1 см³ перекиси водорода, перемешивают и выдерживают. Когда раствор приобретет темно-вишневую окраску (через 5—10 мин), его переливают в 100 см³ воды, при этом выпадает оранжево-красный осадок дифенилкарбаза. Осадок отфильтровывают через стеклянный фильтр, а затем растворяют в 100 см³ этилового спирта, пропуская его через осадок на фильтре.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4.4. Проведение испытания

4.4.1. Фильтрат водной вытяжки продукта готовят по п. 3.3.1.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4.4.2. Пипеткой отбирают 10 см³ фильтрата в коническую колбу, добавляют 1 см³ раствора азотно-кислого свинца и после перемешивания добавляют 6—8 капель раствора бромфенолового синего и титруют титрованным раствором азотно-кислой 2-водной ртути (I). При титровании зеленовато-синия или мутно-зеленоватая окраска испытуемого раствора переходит через светло-серую (от каломели) в сиреневую, что указывает на окончание реакции.

4.4.3. Более отчетлив переход окраски при титровании в присутствии дифенилкарбаза. Определение проводят следующим образом: 10 см³ фильтрата отбирают пипеткой в коническую колбу, добавляют 0,5 см³ концентрированной азотной кислоты $\rho_{20} = 1,41$ г/см³, 6 капель раствора дифенилкарбаза и титруют при взбалтывании титрованным раствором азотно-кислой 2-водной ртути (I) до резкого перехода окраски в голубую или сине-фиолетовую. Проводят два титрования. При первом титровании устанавливают приблизительный объем азотно-кислой 2-водной ртути (I). При втором титровании устанавливают точный объем азотно-кислой 2-водной ртути (I), прибавляя индикатор перед концом титрования.

4.5. Обработка результатов

Массовую долю хлоридов (X_2) в пересчете на хлористый натрий, в процентах, вычисляют по формуле

$$X_2 = \frac{V \cdot M \cdot c}{m} \cdot \frac{V_1}{V_2} \cdot 0,1,$$

где V — объем титрованного раствора азотно-кислой 2-водной ртути (I), израсходованный на титрование, см³;

c — молярная концентрация титрованного раствора азотно-кислой 2-водной ртути (I), моль/дм³;

M — молярная масса хлористого натрия, $M(\text{NaCl}) = 58,45$ г/моль;

m — масса навески пробы, г;

V_1 — объем водной вытяжки из навески продукта, см³;

V_2 — объем фильтрата, взятый для определения, см³.

За окончательный результат испытания принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, если абсолютное расхождение между ними не превышает 0,1 % ($p = 0,95$). При расхождении, превышающем указанное значение, испытание необходимо повторить.

4.4.3; 4.5. **(Измененная редакция, Изм. № 2).**

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН ВНИПКИ «Консервпромкомплекс»
2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 07.05.84 № 1586
3. ВЗАМЕН ГОСТ 8756.20—70 в части консервированных продуктов из плодов и овощей, консервов мясных и мясорастительных, ГОСТ 12230—66
4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта	Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 61—75	2.2	ГОСТ 8756.0—70	1.1
ГОСТ 1277—75	2.2	ГОСТ 9147—80	3.2
ГОСТ 1770—74	2.2	ГОСТ 10929—76	4.2
ГОСТ 4139—75	2.2	ГОСТ 14919—83	2.2
ГОСТ 4143—78	3.2	ГОСТ 18300—87	3.2
ГОСТ 4144—79	2.2	ГОСТ 20490—75	2.2
ГОСТ 4197—74	2.2	ГОСТ 24104—88	2.2
ГОСТ 4204—77	3.2	ГОСТ 25336—82	2.2; 4.2
ГОСТ 4207—75	2.2	ГОСТ 25794.3—83	4.3.1
ГОСТ 4236—77	4.2	ГОСТ 26313—84	1.1
ГОСТ 4328—77	3.2	ГОСТ 26671—85	1.2
ГОСТ 4459—75	3.2	ГОСТ 27853—88	1.1
ГОСТ 4461—77	2.2	ГОСТ 28741—90	1.1; 1.2
ГОСТ 4521—78	4.2	ГОСТ 29227—91	2.2
ГОСТ 5823—78	2.2	ГОСТ 29251—91	2.2
ГОСТ 6709—72	2.2		

5. Ограничение срока действия снято Постановлением Госстандарта от 20.12.91 № 2025
6. ИЗДАНИЕ (февраль 2002 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в ноябре 1986 г., декабре 1991 г. (ИУС 2—87, 4—92)

Редактор *Л.В. Коретникова*
 Технический редактор *Н.С. Гришанова*
 Корректор *Р.А. Митова*
 Компьютерная верстка *Л.А. Круговой*

Изд. лиц. № 02354 от 14.07.2000. Сдано в набор 26.02.2002. Подписано в печать 18.03.2002. Усл. печ. л. 0,93.
 Уч.-изд. л. 0,70. Тираж 190 экз. С 4775. Зак. 247.

ИПК Издательство стандартов, 107076 Москва, Колодезный пер., 14.
<http://www.standards.ru> e-mail: info@standards.ru

Набрано в Издательстве на ПЭВМ

Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. «Московский печатник», 103062 Москва, Лялин пер., 6.
 Плр № 080102