

СОВЕТ ЭКОНОМИЧЕСКОЙ ВЗАИМОПОМОЩИ	СТАНДАРТ СЭВ	СТ СЭВ 4880—84
	ВИНА Колориметрический метод определения общего содержания железа	
		Группа И79

1. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

Метод основан на редукции ионов трехвалентного железа до двухвалентного в кислой среде и образовании комплексного соединения ионов последнего с ортофенаントролином. Цветной комплекс определяют колориметрически.

2. ОБЩИЕ ПОЛОЖЕНИЯ

2.1. При проведении испытаний следует соблюдать требования СТ СЭВ 804—77.

2.2. Для проведения испытания, если нет других указаний, применяют реактивы квалификации «химически чистый» (х. ч.) или «чистый для анализа» (ч. д. а.) и дважды дистиллированную воду, полученную в стеклянном дистилляторе.

3. АППАРАТУРА

Для проведения испытания применяют:

- 1) фотоколориметр ($\lambda_{\text{max}} = 490 \pm 10 \text{ nm}$) со стеклянной кюветой с толщиной поглощающего свет слоя 20 mm или спектрофотометр со стеклянной кюветой с толщиной поглощающего свет слоя 10 mm ($\lambda = 508 \text{ nm}$);
- 2) колбы мерные вместимостью 50 и 1000 см³;
- 3) пипетки вместимостью 1; 2; 5; 10 и 20 см³;
- 4) воронки стеклянные;
- 5) тигли или чашки из прозрачного кварцевого стекла вместимостью 100, 150 и 200 см³ или чашки платиновые указанной вместимости;
- 6) фильтры бумажные беззольные;
- 7) фильтры шот G 4.

Утвержден Постоянной Комиссией по сотрудничеству
в области стандартизации
Варшава, декабрь 1984 г.

4. РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Для проведения испытания применяют:

- 1) кислоту соляную (HCl , $\rho_{20} = 1,19 \text{ kg/dm}^3$);
 - 2) кислоту серную (H_2SO_4) раствор с объемной долей 20 %;
 - 3) кислоту азотную (HNO_3 , $\rho_{20} = 1,40 \text{ kg/dm}^3$);
 - 4) гидроксилламин солянокислый ($\text{NH}_2\text{OH}\cdot\text{HCl}$), раствор готовят следующим образом: 10,00 г солянокислого гидроксилламина растворяют в 300—400 см³ воды, добавляют 170 см³ соляной кислоты и объем доводят дистиллированной водой до 1000 см³ (раствор I);
 - 5) ортофенантролин, раствор с объемной долей 1 %;
 - 6) аммоний уксуснокислый, раствор с объемной долей 18 %;
 - 7) двойную сернокислую соль закиси железа и аммония (соль Мора); $[\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2]\cdot 6 \text{ H}_2\text{O}$;
 - 8) основной раствор железа, готовят одним из следующих методов:
 - а) 7,0180 г соли Мора растворяют в 100—200 см³ дистиллированной воды, добавляют 25 см³ 20 %-ного раствора серной кислоты и объем доводят дистиллированной водой до 1000 см³;
 - б) 1,0000 г порошка железа растворяют в 100 см³ соляной кислоты и 1 см³ азотной кислоты, нагревают на водяной бане до полного растворения и после охлаждения доводят дистиллированной водой до 1000 см³.
- 1 см³ каждого из этих растворов содержит 1 мг железа.

5. ПОДГОТОВКА К ИСПЫТАНИЮ

5.1. Для построения градуировочного графика готовят рабочий раствор железа, для чего из основного раствора вносят 10 см³ в мерную колбу на 1000 см³ и доводят дважды дистиллированной водой до метки. Затем 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0; 6,0; 8,0 и 10 см³ этого раствора вносят в мерные колбы вместимостью 100 см³ и доводят водой до метки. Эти растворы сравнения содержат 0,1; 0,2; 0,3; 0,4; 0,5; 0,6; 0,8 и 1,0 мг/дм³ железа. В каждую колбу добавляют 10 см³ раствора I и 1 см³ раствора II, оставляют на 15 мин, вносят по 10 см³ раствора III и объем содержащего колб доводят водой до метки. Оставляют колбы на 10 мин.

5.2. В качестве контрольного раствора применяют раствор, приготовленный одновременно с растворами сравнения из смеси 10 см³ раствора I, 1 см³ раствора II и 10 см³ раствора III в мерной колбе вместимостью 50 см³, объем которой доводят до метки дистиллированной водой.

5.3. Оптическую плотность растворов сравнения измеряют на фотоколориметре или спектрофотометре и строят градуировочный график, откладывая на оси абсцисс содержание железа в миллиграммах на кубический дециметр, а на оси ординат — соответствующие им значения оптической плотности.

6. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

6.1. Перед проведением анализа вино фильтруют.

6.2. Красные вина подвергают минерализации кислотным способом по п. 1.4.3 СТ СЭВ (20.020.01/1—82) или сухим способом.

Для сухого озолоения в платиновую или кварцевую чашку или тигель отмеривают 10 см³ вина, выпаривают досуха на водяной бане, затем озолоят на пламени горелки или на электрической плитке и помещают чашку в муфельную печь при температуре 500 °С. Если остаются обуглившиеся частицы, трудно поддающиеся минерализации, то чашку охлаждают, золу смачивают несколькими каплями воды, подсушивают на водяной бане и вновь подвергают сжиганию. В белых винах содержание железа можно определить сразу или после минерализации.

6.3. Для определения содержания железа без минерализации в мерную колбу вместимостью 50 см³ отмеривают 10 см³ белого вина, 10 см³ раствора I, 1 см³ раствора II, оставляют на 15 мин, добавляют 10 см³ раствора III и объем доводят водой до метки. Колбы оставляют на 10 мин. Испытуемый раствор колориметрируют по отношению к контрольному раствору в тех же кюветах и при том же светофильтре, которые применяли для построения градуировочного графика.

Для приготовления контрольного раствора в мерную колбу вместимостью 50 см³ вносят 10 см³ вина, 10 см³ раствора I, через 15 мин приливают 10 см³ раствора III и объем доводят водой до метки.

Контрольный раствор готовят одновременно с испытуемым.

6.4. Для определения железа после минерализации чашку или тигель охлаждают, к золе добавляют 10 см³ раствора I и выдерживают на водяной бане 5 мин. Полученный раствор переносят с помощью воды в мерную колбу вместимостью 50 см³ и добавляют 1 см³ раствора II. Одновременно готовят контрольный раствор, для чего в другую мерную колбу вместимостью 50 см³ вносят 10 см³ раствора I. Через 15 мин в обе колбы добавляют по 10 см³ раствора III, объемы доводят до меток водой и колориметрируют через 10 мин.

Примечание. В зависимости от содержания железа в вине для испытания можно взять 2,5 или 5 см³ вина.

7. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

7.1. Содержание железа (X) в миллиграммах на кубический дециметр вычисляют по формуле

$$X = m \cdot \frac{1000}{V},$$

где m — содержание железа в испытуемом растворе, найденное по градуировочному графику, mg ;

V — количество вина, отобранного для анализа, cm^3 .

7.2. За окончательный результат принимают среднее арифметическое двух параллельных определений, допускаемые расхождения между которыми не должны превышать 5 %.

Результаты параллельных определений выражают с точностью до 0,01. Окончательный результат — с точностью до 0,1.

Конец

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. Автор — делегация ВНР в Постоянной Комиссии по сотрудничеству в области пищевой промышленности.
2. Тема — 20.200.15—82.
3. Стандарт СЭВ утвержден на 56-м заседании ПКС.
4. Сроки начала применения стандарта СЭВ:

Страны — члены СЭВ	Сроки начала применения стандарта СЭВ	
	в договорно-правовых отношениях по экономическому и научно-техническому сотрудничеству	в народном хозяйстве
НРБ	Июль 1986 г.	Июль 1986 г.
ВНР	Июль 1986 г.	Июль 1986 г.
СРВ		
ГДР	Июль 1986 г.	Июль 1986 г.
Республика Куба		
МНР		
ПНР		
СРР	Июль 1986 г.	—
СССР	Июль 1986 г.	
ЧССР	Январь 1987 г.	

5. Срок проверки — 1991 г.

Сдано в наб 11 03 85 Подп. к печ 12 05 85 0,375 усл п л 0,375 усл кр -отт. 0,29 уч -изд. л.
Тираж 860 Цена 3 коп

**Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123840, Москва, ГСП,
Новопресненский пер., 3.
Калужская типография стандартов, ул московская, 256 Зак 881**