

СОВЕТ ЭКОНОМИЧЕСКОЙ ВЗАИМОПОМОЩИ	СТАНДАРТ СЭВ	СТ СЭВ 4883—84
	ВИНА Методы определения общей кислотности	

Группа Н79**1. МЕТОД ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКОГО ТИТРОВАНИЯ****1.1. Сущность метода**

Метод основан на титровании определенного объема вина раствором гидроокиси натрия до получения нейтральной реакции, устанавливаемой при помощи потенциометра.

1.2. Общие положения

1.2.1. При проведении испытания следует соблюдать требования СТ СЭВ 804—77.

1.2.2. 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 или воду эквивалентной чистоты.

1.3. Аппаратура, реактивы

Для проведения испытаний применяют:

- 1) потенциометр;
- 2) электрод комбинированный стеклянный или пару соответствующих электродов;
- 3) мешалку электромагнитную;
- 4) насос вакуумный;
- 5) стаканы химические вместимостью 50—200 см³;
- 6) пипетки вместимостью 10, 15, 20 и 25 см³;
- 7) колбы вакуумные вместимостью 500 и 1000 см³;
- 8) термометр ртутный с ценой деления 0,1 °C;
- 9) бюретку вместимостью 20—25 см³ с ценой деления 0,1 см³;
- 10) натрия гидроокись, раствор $c(\text{NaOH}) = 0,1 \text{ mol}/\text{dm}^3$ по СТ СЭВ 3674—82 или калия гидроокись, раствор $c(\text{KOH}) = 0,1 \text{ mol}/\text{dm}^3$;

11) раствор буферный с pH 7,0; готовят следующим образом: 107,30 g однозамещенного калия (KH_2PO_4) растворяют в 500 см³ гидроокиси натрия $c(\text{NaOH}) = 1 \text{ mol}/\text{dm}^3$ в мерной колбе вместимостью 1000 см³ и объем доводят свежекипяченной и охлажденной водой до метки.

1.4. Подготовка к испытанию

Для удаления углекислого газа около 50 см³ вина взбалтывают в течение 1—2 мин (шампанские и игристые вина 3—4 мин) в колбе под вакуумом, создаваемым вакуумным насосом. Калибровку прибора проводят по буферному раствору.

1.5. Проведение испытаний

В стакан отмеряют 20 см³ вина, из которого предварительно удаляют углекислый газ как указано в п. 1.4, при необходимости для обеспечения полного погружения электродов добавляют дистиллиированную свежекипяченную охлажденную воду (объемом максимум 20 см³). В раствор помещают электрод и титруют раствором гидроокиси натрия или калия, при интенсивном размешивании при комнатной температуре, наблюдая за показаниями потенциометра. Титрование заканчивают при pH=7,0. Продолжительность титрования должна быть не менее 3 мин.

1.6. Обработка результатов

1.6.1. Общую кислотность (X) в граммах на кубический дециметр в пересчете на винную кислоту вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 0,0075 \cdot 1000}{20} = 0,375 \cdot V, \quad (1)$$

где V — объем раствора гидроокиси натрия или калия, израсходованный на титрование вина, см³;

0,0075 — количество винной кислоты, соответствующее 1 см³ раствора гидроокиси натрия или калия концентрации 0,1 mol/dm³;

1000 — коэффициент пересчета результатов на 1 dm³;

20 — объем вина, взятый для титрования, см³.

1.6.2. За окончательный результат принимают среднее арифметическое двух параллельных определений, расхождения между которыми не должны превышать 1%.

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

1.6.4. Метод применяется при разногласиях в оценке качества вина.

2. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ОБЩЕЙ КИСЛОТНОСТИ С ПРИМЕНЕНИЕМ ИНДИКАТОРА

2.1. Сущность метода

Метод основан на титровании определенного объема вина раствором гидроокиси натрия или калия до получения нейтральной реакции, устанавливаемой при помощи индикатора.

2.2. Общие положения

Общие положения по п. 1.2.

2.3. Аппаратура, материалы и реактивы

Аппаратура, материалы и реактивы по п. 1.3 со следующими дополнениями:

1) бромтимоловый синий, раствор готовят следующим образом:

4,0 g бромтимолового синего растворяют в 200 см³ этилового спирта, добавляют 7,5 см³ раствора гидроокиси натрия $c(\text{NaOH}) = 0,1 \text{ mol/dm}^3$ и доводят объем раствора до 1000 см³ дистиллированной водой;

2) натрия гидроокись, раствор $c(\text{NaOH}) = 0,05 \text{ mol/dm}^3$;

3) чашка кристаллическая диаметром 12 см.

2.4. Подготовка к испытанию

Удаление углекислого газа из тихих вин допускается проводить с помощью нагревания. Для этого в коническую колбу помещают около 50 см³ вина, доводят до начала кипения, затем охлаждают до температуры 20°C.

Подготовка к испытанию — по п. 1.4.

2.5. Проведение испытания

2.5.1. К 20 см³ вина добавляют 5 капель бромтимолового синего и титруют раствором гидроокиси натрия или калия до появления зелено-синей окраски.

2.5.2. При анализе красных вин, у которых красящие вещества покрывают цвет индикатора, конечную точку титрования определяют сравнением с эталоном цвета. Для этого в кристаллическую чашку наливают 25 см³ горячей воды, 1 см³ бромтимолового синего + 5 см³ вина, не содержащего углекислоты.

Титруют раствором гидроокиси натрия с концентрацией 0,05 mol/dm³ и добавляют 5 см³ буферного раствора.

2.5.3. В кристаллическую чашку диаметром 12 см наливают 30 см³ горячей дистиллированной воды, 1 см³ бромтимолового синего, 5 см³ вина, не содержащего углекислоты, и титруют таким же раствором гидроокиси натрия до цвета эталона.

2.6. Обработка результатов

2.6.1. Для белых вин результат вычисляют по п. 1.6.1.

Для красных вин результат вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 0,00375 \cdot 1000}{5} = 0,75 \cdot V, \quad (2)$$

где V — объем раствора гидроокиси натрия или калия, израсходован на титрование вина, см³;

0,00375 — количество винной кислоты, соответствующее 1 см³ раствора гидроокиси натрия или калия концентрации 0,05 mol/dm³;

1000 — коэффициент пересчета результатов на 1 dm³;

5 — объем вина, взятого для титрования, см³.

2.6.2. За окончательный результат принимают среднее арифметическое двух параллельных определений, расхождения между которыми не должны превышать до 2%.

2.6.3. 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 — 20.200.30—83.
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	Январь 1987 г.	
СРР	Июль 1986 г.	—
СССР	Июль 1986 г.	
ЧССР	Январь 1987 г.	Январь 1987 г.

5. Срок проверки — 1991 г.

Сдано в наб 22 02 85 Подп в печ 23 12 85 0,375 усл п л 0,375 усл кр -отт 0,29 уч -изд л.
Тир 835 Цена 3 коп.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123840, Москва, ГСП, Новопресненский пер , 3
Тир «Московский печатник», Москва, Лялин пер , 6. Зак 289