

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ

**РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР**



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

**КРАСИТЕЛИ ОРГАНИЧЕСКИЕ.
ПИГМЕНТ ЗЕЛЕНЫЙ**

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4579—79

Издание официальное

БЗ 12—97

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

КРАСИТЕЛИ ОРГАНИЧЕСКИЕ.
ПИГМЕНТ ЗЕЛЕНЬИЙ

Технические условия

ГОСТ
4579—79Organic dyes.
Pigment green.
Specifications

ОКП 24 6341 7030

Дата введения 01.01.81

Настоящий стандарт распространяется на органический краситель пигмент зеленый, однородный порошок зеленого цвета, предназначенный для производства искусственной кожи и пленочных материалов на основе поливинилхлорида (марка А), для лакокрасочной промышленности и производства карандашей (марка Б).

(Измененная редакция, Изм. № 2).

1. ХАРАКТЕРИСТИКА СТАНДАРТНОГО ОБРАЗЦА

1.1. Стандартный образец для каждой марки пигмента утверждают в установленном порядке сроком на 5 лет. Красящую способность (концентрацию) стандартного образца принимают за 100 %.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1.2. Устойчивость окраски пигмента к свету, свету и погоде в баллах приведена в табл. 1.

Таблица 1

Массовое соотношение пигмента и цинковых белил в масляном покрытии	Массовое соотношение пигмента и двуокиси титана в ПВХ пленке	Степень устойчивости окраски пигмента, баллы	
		к свету	к свету и погоде
1:10	1:10	4	4
1:20		4—5	4
1:100		4	3—4
		4	3—4

(Измененная редакция, Изм. № 2).

1.3. Устойчивость пигмента к воздействию реагентов, связующих и пластификаторов, в баллах, составляет:

Дистиллированная вода	4
Раствор с массовой долей соляной кислоты 5 %	4
Раствор с массовой долей гидроокиси натрия 5 %	4
Раствор с массовой долей хлористого натрия 5 %	4—5
Этиловый спирт	3
Ацетон	3
Бензол	4—5
Толуол	4—5
Бутилацетат	3—4
Уайт-спирит (нефрас С4—155/200)	5

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1979
© ИПК Издательство стандартов, 1998
Переиздание с Изменениями

2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Правила приемки — по ГОСТ 3885.

2.2. Массовую долю аммонийных солей и тяжелых металлов изготовитель определяет периодически по требованию потребителя.

3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

3.1а. Общие указания по проведению анализа — по ГОСТ 27025.

При взвешивании применяют лабораторные весы по ГОСТ 24104, 2-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г и 3-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 500 г или 1 кг или 4-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Допускается применение импортной посуды по классу точности и реактивов по качеству не ниже отечественных.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

3.1. Пробы отбирают по ГОСТ 3885. Масса средней пробы должна быть не менее 150 г.

3.2. Определение массовой доли 6-водного сернохромового хрома (III)

3.2.1. *Реактивы, растворы и посуда*

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Водорода пероксид по ГОСТ 10929.

Калий йодистый по ГОСТ 4232, х. ч.

Кислота серная по ГОСТ 4204, раствор с массовой долей 20 %; готовят по ГОСТ 4517.

Крахмал растворимый по ГОСТ 10163, раствор с массовой долей 0,5 %.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, раствор с массовой долей 10 %; готовят по ГОСТ 4517.

Натрий серноватистохромовый (натрия тиосульфат) 5-водный по ГОСТ 27068, раствор концентрации $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 0,1$ моль/дм³ (0,1 н.); готовят по ГОСТ 25794.2.

Бюретка 1(2)—2—50—0,1 по ГОСТ 29251.

Колба Кн-1—500—29/32 ТХС по ГОСТ 25336.

Пипетки 4(5)—2—2 и 6(7)—2—10 по ГОСТ 29227.

Секундомер по ТУ 25—1894.003, ТУ 25—1819.0021.

Цилиндр 1—100 по ГОСТ 1770.

3.2.2. *Проведение анализа*

Около 0,2000 г препарата помещают в колбу (с меткой на 200 см³), прибавляют 50 см³ воды, 10 см³ гидроокиси натрия и осторожно, при перемешивании, 1 см³ пероксида водорода. Раствор кипятят в течение 10 мин, затем охлаждают, прибавляют 15 см³ раствора серной кислоты, доводят объем раствора водой до метки, прибавляют 3 г йодистого калия, перемешивают, оставляют раствор в темном месте на 15 мин и титруют выделившийся йод раствором серноватистохромового натрия, прибавляя в конце титрования раствор крахмала.

Одновременно проводят контрольный опыт с такими же количествами йодистого калия и раствора серной кислоты; при необходимости в результат определения вносят соответствующую поправку.

3.2.3. *Обработка результатов*

Массовую долю 6-водного сернохромового хрома (III) (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 0,008338 \cdot 100}{m},$$

где V — объем раствора 5-водного серноватистохромового натрия концентрации точно 0,1 моль/дм³, см³;

m — масса навески препарата, г;

0,008338 — масса 6-водного сернохромового хрома (III), соответствующая 1 см³ раствора 5-водного серноватистохромового натрия концентрации точно 0,1 моль/дм³, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, абсолютное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,3 %.

Допускаемая абсолютная суммарная погрешность результата анализа $\pm 0,5\%$ при доверительной вероятности $P = 0,95$.

3.2.1—3.2.3. (Измененная редакция, Изм. № 1).

3.3. Определение массовой доли нерастворимых в воде веществ

3.3.1. Реактивы, растворы и посуда

Барий хлористый, раствор с массовой долей 20 %; готовят по ГОСТ 4517.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Кислота серная по ГОСТ 4204, раствор с массовой долей 20 %; готовят по ГОСТ 4517.

Пипетка 6(7)—2—5 по ГОСТ 29227.

Секундомер по ТУ 25—1894.003, ТУ 25—1819.0021.

Стакан В-1—500 ТХС по ГОСТ 25336.

Тигель фильтрующий типа ТФ класса ПОР 10 или ПОР 16 по ГОСТ 25336.

Цилиндр 1(3)—250 по ГОСТ 1770.

3.3.2. Проведение анализа

20,00 г препарата помещают в стакан, прибавляют 200 см³ воды, 4 см³ раствора серной кислоты и растворяют при кипячении. Стакан накрывают часовым стеклом, выдерживают в течение 1 ч на водяной бане и фильтруют через фильтрующий тигель, предварительно высушенный до постоянной массы и взвешенный. Результат взвешивания тигля в граммах записывают с точностью до четвертого десятичного знака. Остаток на фильтре промывают горячей водой до отрицательной реакции на сульфат-ион (проба с раствором хлористого бария) и сушат в сушильном шкафу при 105—110 °С до постоянной массы.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса остатка после высушивания не будет превышать:

для препарата чистый для анализа — 1 мг,

для препарата чистый — 2 мг.

Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа для препарата квалификации ч. д. а. $\pm 30\%$, квалификации ч. — $\pm 20\%$ при доверительной вероятности $P = 0,95$.

3.4. Определение массовой доли хлоридов

Определение проводят по ГОСТ 10671.7.

При этом 2,00 г препарата помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³ (с меткой на 100 см³), растворяют при нагревании в 95 см³ воды, к раствору осторожно прибавляют 5 см³ раствора аммиака (ГОСТ 3760) с массовой долей 10 %. Содержимое колбы кипятят (в присутствии кусочков неглазурованного фарфора) в течение 5 мин, затем охлаждают до комнатной температуры, доводят объем водой до метки, перемешивают и дают осадку осесть. Затем фильтруют через обеззоленный фильтр «синяя лента», промытый горячим раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %, отбрасывая первую порцию фильтрата.

25 см³ фильтрата (соответствуют 0,5 г препарата) и 15 см³ воды помещают в коническую колбу вместимостью 100 см³ (с метками на 40 и 50 см³) и далее определение проводят визуально-нефелометрическим (в объеме 40 см³) или фототурбидиметрическим (в объеме 50 см³) методом, измеряя оптическую плотность растворов в кюветах с толщиной поглощающего свет слоя 100 мм.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса хлоридов не будет превышать:

для препарата чистый для анализа — 0,01 мг,

для препарата чистый — 0,02 мг.

При разногласиях в оценке массовой доли хлоридов анализ проводят фототурбидиметрическим методом.

3.3.1, 3.3.2, 3.4. (Измененная редакция, Изм. № 1).

3.5. Определение массовой доли аммонийных солей

3.5.1. Реактивы, растворы и посуда

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, раствор с массовой долей 0,4 %; готовят по ГОСТ 4517.

Натрия гидроксид по ГОСТ 4328, раствор с массовой долей 20 %, не содержащий NH₄; готовят по ГОСТ 4517.

Раствор, содержащий NH₄⁺; готовят по ГОСТ 4212; соответствующим разбавлением готовят раствор с массовой концентрацией NH₄⁺— 0,01 мг/см³.