

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ

**РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР**



**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР**

МАТЕРИАЛЫ ЛАКОКРАСОЧНЫЕ

МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЦВЕТА

ГОСТ 19266—79

Издание официальное

КОМИТЕТ СТАНДАРТИЗАЦИИ И МЕТРОЛОГИИ СССР

Москва

МАТЕРИАЛЫ ЛАКОКРАСОЧНЫЕ**Методы определения цвета**

Paintwork materials.
Methods of colour determination

ГОСТ**19266—79**

ОКСТУ 2310

Срок действия с 01.01.80
до 01.01.95

Настоящий стандарт распространяется на непигментированные лаки, растворы смол, олифы, масла, сиккативы, растворители и другие материалы и устанавливает два визуальных метода определения цвета: по йодометрической шкале и по шкале Гарднера.

Стандарт соответствует международному стандарту ИСО 4630—81 в части метода определения цвета по шкале Гарднера, дополнительно предусматривая метод определения цвета по йодометрической шкале.

1. ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЦВЕТА ПО ЙОДОМЕТРИЧЕСКОЙ ШКАЛЕ

Сущность метода заключается в сравнении интенсивности цвета испытуемого материала с интенсивностью цвета растворов сравнения йодометрической шкалы и установлении массовой концентрации йода в растворе сравнения, наиболее близкого к цвету материала.

1.1. Аппаратура, реактивы и материалы

Весы с пределом взвешивания 200 г и погрешностью не более 0,0001 г.

Весы с пределом взвешивания 1000 г и погрешностью не более 0,01 г.

Издание официальное

★

© Издательство стандартов, 1979

© Издательство стандартов, 1991

Переиздание с изменениями

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен без разрешения Госстандарта СССР

Колбы 2—10—2, 2—50—2, 2—100—2, 2—500—2, 2—1000—2 по ГОСТ 1770—74.

Пробирки или ампулы длиной (120 ± 5) мм, внешним диаметром $(12,0 \pm 1,0)$ мм и внутренним диаметром $(10,6 \pm 0,2)$ мм, изготовленные из прозрачных, бесцветных стеклянных трубок и герметично закрытые пробками из материала, не оказывающего влияния на состав испытуемого материала, или запаянные.

Пипетки 5—1—1, 2—1—5, 2—1—10, 2—1—20, 2—1—25, 2—1—50, 2—1—100 по ГОСТ 20292—74.

Бюретки 1—2—10—0,1, 1—2—25—0,1, 1—2—50—0,1, 6—2—5 по ГОСТ 20292—74.

Штадив для пробирок, окрашенный в белый цвет, с тремя отверстиями, расположенными на одинаковом расстоянии от задней стенки, выполненной из молочного стекла толщиной не менее 8 мм или белой бумаги.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

Парафин по ГОСТ 23683—89.

Йод по ГОСТ 4159—79, ч. д. а.

Калия йодид по ГОСТ 4232—74, ч. д. а.

1.2. Подготовка к испытанию

1.2.1. *Приготовление раствора йодида калия концентрации 0,5 моль/дм³*

249 г йодида калия, взвешенного с точностью до 0,1 г, переносят в мерную колбу вместимостью 3000 см³, доводят до метки дистиллированной водой и перемешивают.

(Введен дополнительно, Изм. № 2).

1.2.1. Приготовление основного раствора йода:

20 г йода, взвешенного с точностью до 0,0002 г, и 83 г йодида калия, взвешенного с точностью до 0,01 г, помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см³. Затем содержимое колбы растворяют в дистиллированной воде до метки и перемешивают. Содержание йода в приготовленном основном растворе контролируют йодометрическим титрованием.

1.2.2. *Приготовление растворов сравнения*

Растворы сравнения йодометрической шкалы готовят разбавлением основного раствора раствором йодида калия концентрации 0,5 моль/дм³. Объемы основного раствора и вместимости мерных колб приведены в табл. 1—3.

Для приготовления раствора сравнения с массовой концентрацией йода 2400 мг/100 см³ необходимо в 100 см³ основного раствора дополнительно растворить 400 мг йода.

1.2.1, 1.2.2. **(Измененная редакция, Изм. № 2).**

1.3. Приготовление йодометрической шкалы

По 10 см³ растворов сравнения помещают в стеклянные пробирки или ампулы. Пробирки закрывают пробками и заливают па-

Таблица 1

Массовая концентрация йода, мг/100 см ³	Объем основного раствора, см ³	Вместимость мерной колбы, см ³
2000	100	100
1800	90	100
1600	80	100
1400	70	100
1100	55	100
900	45	100
800	40	100
700	35	100
500	125	500
400	20	100
300	15	100
280	14	100

Таблица 2

Массовая концентрация йода, мг/100 см ³	Объем раствора, содержащего 500 мг J ₂ /100 см ³ , см ³	Вместимость мерной колбы, см ³
250	50	100
220	44	100
200	40	100
160	32	100
130	26	100
100	100	500
80	16	100

Таблица 3

Массовая концентрация йода, мг/100 см ³	Объем раствора, содержащего 100 мг J ₂ /100 см ³ , см ³	Вместимость мерной колбы, см ³
60	60	100
40	40	100
30	30	100
20	20	100
15	15	100
10	10	100
7	7	100
5	5	100
4	4	100
3	3	100
2	2	100
1	1	100
0,5	0,5	100
0,25	0,25	100

рафином, а ампулы запаивают. На каждой пробирке или ампуле указывают массовую концентрацию йода (мг/100 см³ раствора).