

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ  
**РАБОЧИЙ  
ЭКЗЕМПЛЯР**

# 2-АМИНОАНИЗОЛ ТЕХНИЧЕСКИЙ

## ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

Издание официальное

БЗ 5—98

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ  
Москва

## М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

## 2-АМИНОАНИЗОЛ ТЕХНИЧЕСКИЙ

Технические условия

ГОСТ  
10261—81\*Technical 2-aminoanisole  
SpecificationsВзамен  
ГОСТ 10261—76

ОКП 24 7244 0130

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 2 июня 1981 г. № 2793 дата введения установлена

01.07.82

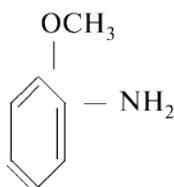
Ограничение срока действия снято по протоколу № 4—93 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 4—94)

Настоящий стандарт распространяется на технический 2-аминоанизол, предназначенный для анилинокрасочной, химико-фармацевтической и пищевой промышленности.

Формулы:

эмпирическая  $C_7H_9ON$ ,

структурная

Относительная молекулярная масса (по международным атомным массам 1987 г.) — 123,16.  
(Измененная редакция, Изм. № 2).

## 1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. 2-Аминоанизол должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. По физико-химическим показателям 2-аминоанизол должен соответствовать требованиям и нормам, указанным в таблице.

Наименование показателя	Норма
1. Температура кристаллизации высушенного продукта, °С, не ниже	6,6
2. Массовая доля диазотирующихся соединений в пересчете на аминоанизол, %, не менее	99,4
3. Массовая доля анилина и 2-хлоранилина, %, не более	0,45
4. Массовая доля 3-хлоранилина и 4-хлоранилина, %, не более	0,15
5. Массовая доля 4-аминоанизола, %, не более	0,35

(Измененная редакция, Изм. № 1).

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

\* Переиздание (декабрь 1998 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в июле 1986 г.,  
апреле 1992 г. (ИУС 10—86, 8—92).© Издательство стандартов, 1981  
© ИПК Издательство стандартов, 1999

## 2. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

2.1. 2-Аминоанизол — горючая жидкость.

Температура вспышки в открытом тигле 100 °С.

Температура воспламенения 110 °С.

Температура самовоспламенения 389 °С.

Температурные пределы воспламенения: нижний 97 °С, верхний 150 °С.

Средства пожаротушения: тонкораспыленная вода, пена.

Меры предупреждения загорания: герметизация емкостей для хранения продукта и удаление их от источников тепла и огня.

2.2. По степени воздействия на организм человека 2-аминоанизол относится к высокоопасным веществам (2-й класс опасности по ГОСТ 12.1.005—88). Действует на кровь, нервную и сердечно-сосудистую системы. Способен проникать в организм человека через кожные покровы, слизистые оболочки и дыхательные пути.

Предельно допустимая концентрация (ПДК) в воздухе рабочей зоны — 1 мг/м<sup>3</sup>.

Содержание 2-аминоанизола в воздухе рабочей зоны определяют полярографическим методом.

2.3. При отборе проб, анализе и применении 2-аминоанизола следует применять средства индивидуальной защиты от попадания продуктов на кожные покровы, слизистые оболочки и проникновения его паров в органы дыхания.

Для обеспечения безопасности помещение, где проводятся работы с продуктом, должно быть оборудовано общеобменной приточно-вытяжной вентиляцией, а в местах возможного выделения паров должны быть оборудованы местные вентиляционные отсосы. Оборудование должно быть герметизировано. Технологический процесс необходимо автоматизировать. Необходимо ежемесячно проводить влажную уборку помещения.

Продукт с кожных покровов и слизистых оболочек удаляют водой.

В производстве технического 2-аминоанизола твердые отходы и газовые выбросы отсутствуют. Сточные воды направляют на биохимическую очистку.

2.2, 2.3. **(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).**

## 3. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

3.1. Правила приемки — по ГОСТ 6732.1—89.

**(Измененная редакция, Изм. № 2).**

3.2. Массовую долю анилина и 2-хлоранилина, 3-хлоранилина и 4-хлоранилина, 4-аминоанизола изготовитель определяет периодически в каждой пятнадцатой партии продукта.

## 4. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

4.1. Метод отбора проб — по ГОСТ 6732.2—89. Если продукт закристаллизовался, его перед отбором проб разогревают при 60—70 °С. Масса средней лабораторной пробы должна быть не менее 1 кг.

Перед каждым анализом среднюю пробу тщательно перемешивают.

**(Измененная редакция, Изм. № 2).**

4.2а. Общие указания по проведению анализа — по ГОСТ 27025—86.

Допускается применение других средств измерения с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте.

**(Введен дополнительно, Изм. № 2).**

4.2. Определение температуры кристаллизации высушенного продукта

Температуру кристаллизации определяют по ГОСТ 18995.5—73 (разд. 1) в приборе Жукова. Перед определением около 30 см<sup>3</sup> анализируемого продукта сушат в течение 1 ч в сушильном шкафу при 60—70 °С, периодически перемешивая стеклянной палочкой.

Высушенный продукт осторожно заливают в прибор Жукова, закрывают его пробкой со вставленным в нее термометром и помещают в охлаждающую баню. Для охлаждающей бани применяют смесь из толченого льда и соли (10:3).

При 3 °С вносят «затравку», которую готовят следующим образом: в стакан или пробирку вместимостью 25 см<sup>3</sup> вносят 3—5 г 2-аминоанизола и помещают в охлаждающую баню. После

охлаждения до минус 3 °С в жидкий 2-аминоанизол вносят кристаллик 4-аминоанизола и перемешивают стеклянной палочкой до кристаллизации всей массы. «Затравку» хранят в охлаждающей бане.

4.3. Определение массовой доли диазотирующихся соединений в пересчете на аминоканизол

4.3.1. *Аппаратура, реактивы и растворы*

Весы лабораторные общего назначения 2-го класса точности по ГОСТ 24104—88 с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Бумага йодкрахмальная; готовят по ГОСТ 4517—87.

Стаканчик СВ-14/8 по ГОСТ 25336—82.

Стакан В-1—600 ТХС по ГОСТ 25336—82.

Цилиндры 1—25—2, 1—500—2 по ГОСТ 1770—74.

Бюретка с ценой деления 0,10 см<sup>3</sup>.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77.

Натрий азотистокислый по ГОСТ 4197—74, х. ч., раствор молярной концентрации  $c(\text{NaNO}_2) = 0,5$  моль/дм<sup>3</sup> (0,5 н.); готовят по ГОСТ 16923—83.

Калий бромистый по ГОСТ 4160—74.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

4.3.2. *Проведение анализа*

Около 2,0000—2,5000 г анализируемого продукта растворяют в 15 см<sup>3</sup> соляной кислоты и 400 см<sup>3</sup> воды в стакане. К раствору прибавляют 5,00 г бромистого калия и титруют при 15—20 °С раствором азотистокислого натрия.

В конце титрования раствор азотистокислого натрия добавляют медленно, по каплям. Конец титрования определяют по йодкрахмальной бумаге, нанося на нее каплю раствора. При появлении на ней слабо-фиолетового пятна прибавление раствора азотистокислого натрия прекращают. Дают выдержку 3 мин. Если при нанесении капли раствора на йодкрахмальную бумагу по истечении выдержки на ней появится пятно, то титрование считают законченным. В противном случае прибавляют еще 2—3 капли раствора азотистокислого натрия и через 3 мин снова повторяют пробу по йодкрахмальной бумаге.

**(Измененная редакция, Изм. № 2).**

4.3.3. *Обработка результатов*

Массовую долю диазотирующихся соединений в пересчете на аминоканизол ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 0,06158 \cdot 100}{m},$$

где  $V$  — объем раствора азотистокислого натрия концентрации точно 0,5 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

0,06158 — масса аминоканизола, соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора азотистокислого натрия концентрации точно 0,5 моль/дм<sup>3</sup>, г;

$m$  — масса навески анализируемого продукта, 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  $\pm 0,4$  % при доверительной вероятности  $P = 0,95$ .

**(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).**

4.4. Определение массовой доли анилина и 2-хлоранилина, 3-хлоранилина и 4-хлоранилина, 4-аминоанизола

Определение массовой доли анилина и 2-хлоранилина, 3-хлоранилина и 4-хлоранилина, 4-аминоанизола проводят методом газожидкостной хроматографии с применением «внутреннего эталона». В качестве «внутреннего эталона» применяют нитробензол.

4.4.1. *Аппаратура и реактивы*

Хроматограф газовый с пламенно-ионизационным детектором.

Колонка газохроматографическая из нержавеющей стали или стеклянная длиной 2 м и внутренним диаметром 2—3 мм.

Хроматон N-AW-DMCS или хроматон N-AW-HMDS с частицами размером 0,20—0,25 мм (твердый носитель).