

ГОСТ 14657.9—96

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

---

## БОКСИТ

Методы определения диоксида углерода

Издание официальное

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ  
ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ  
М и н с к

# ГОСТ 14657.9—96

## Предисловие

1 РАЗРАБОТАН Межгосударственным техническим комитетом 99 «Алюминий», Всероссийским алюминиево-магниевым институтом (АО ВАМИ)

ВНЕСЕН Госстандартом России

2 ПРИНЯТ Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 9 от 12 апреля 1996 г.)

За принятие проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Азербайджанская Республика	Азгосстандарт
Республика Беларусь	Госстандарт Беларуси
Республика Казахстан	Госстандарт Республики Казахстан
Российская Федерация	Госстандарт России
Туркменистан	Главгосслужба «Туркменстандартлары»
Украина	Госстандарт Украины

3 Постановлением Государственного комитета Российской Федерации по стандартизации, метрологии и сертификации от 17 декабря 1997 г. № 415 межгосударственный стандарт ГОСТ 14657.9—96 введен в действие непосредственно в качестве государственного стандарта Российской Федерации с 1 января 1999 г.

4 ВЗАМЕН ГОСТ 14657.9—78

5 ПЕРЕИЗДАНИЕ

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания на территории Российской Федерации без разрешения Госстандarta России

## БОКСИТ

### Методы определения диоксида углерода

Bauxite. Methods for determination of carbon dioxide content

Дата введения 1999—01—01

## 1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на боксит и устанавливает газоволюметрический и титриметрический методы определения диоксида углерода при массовой доле от 0,1 % до 15 %.  
При возникновении разногласий определение проводят газоволюметрическим методом.

## 2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ 83—79 Натрий углекислый. Технические условия  
ГОСТ 3118—77 Кислота соляная. Технические условия  
ГОСТ 4107—78 Бария гидроокись 8-водная. Технические условия  
ГОСТ 4108—72 Бария хлорид 2-водный. Технические условия  
ГОСТ 4204—77 Кислота серная. Технические условия  
ГОСТ 4233—77 Натрий хлористый. Технические условия  
ГОСТ 6552—80 Кислота ортофосфорная. Технические условия  
ГОСТ 14657.0—96 (ИСО 8558—85) Боксит. Общие требования к методам химического анализа  
ГОСТ 18300—87 Спирт этиловый ректифицированный технический. Технические условия  
ГОСТ 25336—82 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры

## 3 Общие требования

Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 14657.0.

## 4 Газоволюметрический метод

Метод основан на разложении карбонатов, содержащихся в боксите, соляной кислотой и измерении объема выделившегося диоксида углерода.

4.1 Аппаратура, реактивы и растворы  
Газоволюметр (рисунок 1).

Пробирка реакционная П2Т-31-ТС по ГОСТ 25336.

Барометр.

Электропечь муфельная с терморегулятором, обеспечивающая температуру нагрева 400 °С.  
Термометр лабораторный.

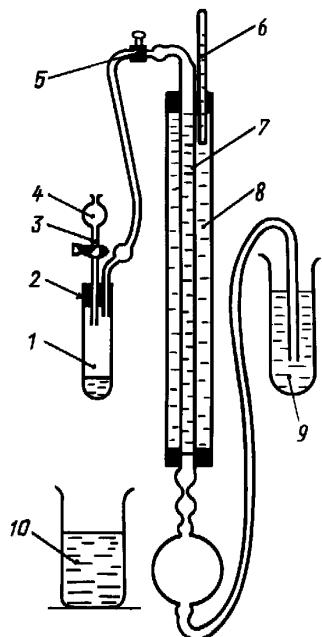
Известь натронная.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, раствор 1:1.

Кислота ортофосфорная по ГОСТ 6552, раствор 1:1.

Кислота серная по ГОСТ 4204.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233, раствор с массовой долей 20 %.



1 — реакционная пробирка; 2 — резиновая пробка с отводной трубкой и капельной воронкой; 3 — метка на капельной воронке; 4 — капельная воронка; 5 — трехходовой кран; 6 — термометр; 7 — газосборная бюретка; 8 — водяная рубашка; 9 — уравнительная склянка; 10 — водяная баня

Рисунок 1 — Газоволюметр

(в зависимости от массовой доли диоксида углерода) помещают в реакционную пробирку (рисунок 1), закрывают пробкой и наливают в капельную воронку раствор соляной кислоты до метки. Пробирку помещают в водяную баню, температура воды в которой одинакова с температурой воды в рубашке газоволюметра. Трехходовым краном соединяют систему с атмосферным воздухом и с помощью уравнительной склянки устанавливают затворную жидкость в газосборной бюретке на нулевое деление. Поворотом крана отсоединяют систему от атмосферного воздуха, опускают уравнительную склянку и через 5—10 мин снова поднимают ее до первоначального положения. Если уровень затворной жидкости в газосборной бюретке останется на нулевом делении, то система считается герметичной. Опускают уравнительную склянку, отмеряют 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты в капельную воронку, и, открывая кран капельной воронки, постепенно вливают раствор соляной кислоты в реакционную пробирку. Закрывают кран капельной воронки в тот момент, когда мениск раствора соляной кислоты дойдет до метки. Помещают реакционную пробирку в водяную баню с кипящей водой и нагревают 10 мин при периодическом встряхивании.

Реакционную пробирку сначала охлаждают в стаканах с водой комнатной температуры, а затем в водяной бане с термометром до температуры, которая была в начале анализа, хорошо встряхивают до полного насыщения соляной кислоты углекислым газом и измеряют объем выделившегося газа. Повторяют терmostатирование и измерение через каждые 5 мин до тех пор, пока объем не станет постоянным.

4.2.2 Одновременно с анализом пробы определяют объем диоксида углерода, выделившегося из стандартного раствора углекислого натрия. Пипеткой, с помощью груши в пробирку отмеряют рассчитанное количество стандартного раствора, содержащего приблизительно такое же количество диоксида углерода, которое выделилось при разложении боксита. Далее анализ проводят, как указано в 4.2.1. Объем раствора в реакционной пробирке должен быть таким, как объем раствора при анализе пробы, поэтому необходимое количество раствора соляной кислоты для разложения углекислого натрия рассчитывают по разности объемов раствора соляной кислоты (10 см<sup>3</sup>), прибавляемой при разложении пробы боксита и стандартного раствора углекислого натрия, взятого на определение.

Спирт этиловый по ГОСТ 18300.

Метиловый оранжевый (пара-диметиламиноазобензосульфокислый натрий), спиртовой раствор с массовой долей 0,1 %.

Растворы для заполнения газосборной бюретки: раствор ортофосфорной кислоты, окрашенный метиловым оранжевым до ярко-розовой окраски, или раствор хлорида натрия с массовой долей 20 %, подкисленный серной кислотой и окрашенный метиловым оранжевым.

Натрий углекислый безводный по ГОСТ 83.

Стандартный раствор углекислого натрия: 9,4600 г предварительно прокаленного при температуре 400 °C 1 ч углекислого натрия помещают в стакан вместимостью 400 см<sup>3</sup> и растворяют в воде. Раствор переливают в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> доливают водой до метки и перемешивают.

Стандартный раствор хранят в бутыли, закрытой пробкой с хлоркальциевой трубкой, заполненной натронной известью.

1 см<sup>3</sup> стандартного раствора содержит 0,00785 г диоксида углерода, который в газообразном состоянии при нормальных условиях занимает объем 4 см<sup>3</sup>.

Для приготовления стандартного раствора углекислого натрия используют свежепрокипяченную дистиллированную воду.

#### 4.2 Проведение анализа

##### 4.2.1 Навеску боксита массой 0,1—2 г

(в зависимости от массовой доли диоксида углерода) помещают в реакционную пробирку (рисунок 1), закрывают пробкой и наливают в капельную воронку раствор соляной кислоты до метки. Пробирку помещают в водяную баню, температура воды в которой одинакова с температурой воды в рубашке газоволюметра. Трехходовым краном соединяют систему с атмосферным воздухом и с помощью уравнительной склянки устанавливают затворную жидкость в газосборной бюретке на нулевое деление. Поворотом крана отсоединяют систему от атмосферного воздуха, опускают уравнительную склянку и через 5—10 мин снова поднимают ее до первоначального положения. Если уровень затворной жидкости в газосборной бюретке останется на нулевом делении, то система считается герметичной. Опускают уравнительную склянку, отмеряют 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты в капельную воронку, и, открывая кран капельной воронки, постепенно вливают раствор соляной кислоты в реакционную пробирку. Закрывают кран капельной воронки в тот момент, когда мениск раствора соляной кислоты дойдет до метки. Помещают реакционную пробирку в водяную баню с кипящей водой и нагревают 10 мин при периодическом встряхивании.

Реакционную пробирку сначала охлаждают в стаканах с водой комнатной температуры, а затем в водяной бане с термометром до температуры, которая была в начале анализа, хорошо встряхивают до полного насыщения соляной кислоты углекислым газом и измеряют объем выделившегося газа. Повторяют терmostатирование и измерение через каждые 5 мин до тех пор, пока объем не станет постоянным.

4.2.2 Одновременно с анализом пробы определяют объем диоксида углерода, выделившегося из стандартного раствора углекислого натрия. Пипеткой, с помощью груши в пробирку отмеряют рассчитанное количество стандартного раствора, содержащего приблизительно такое же количество диоксида углерода, которое выделилось при разложении боксита. Далее анализ проводят, как указано в 4.2.1. Объем раствора в реакционной пробирке должен быть таким, как объем раствора при анализе пробы, поэтому необходимое количество раствора соляной кислоты для разложения углекислого натрия рассчитывают по разности объемов раствора соляной кислоты (10 см<sup>3</sup>), прибавляемой при разложении пробы боксита и стандартного раствора углекислого натрия, взятого на определение.

Допускается проводить одно разложение стандартного раствора углекислого натрия и разложение нескольких проб боксита, если температура окружающей среды не меняется более чем на 2—3 °С, атмосферное давление — более чем на 5 мм рт. ст. и объемы диоксида углерода, выделившиеся при разложении пробы и стандартного раствора углекислого натрия, отличаются друг от друга не более чем на  $1/4$ .

#### 4.3 О б р а б о т к а р е з у л т а т о в

##### 4.3.1 Массовую долю диоксида углерода $X$ , %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{(V - V_1) \cdot V_4 \cdot 0,00785 \cdot 100}{(V_2 - V_3) \cdot m},$$

где  $V$  — объем диоксида углерода, измеренный после разложения боксита, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем раствора соляной кислоты, введенный в реакционную колбу для выделения из боксита диоксида углерода, см<sup>3</sup>;

$V_4$  — объем стандартного раствора углекислого натрия, израсходованного на определение, см<sup>3</sup>;

0,00785 — массовая концентрация углекислого натрия, выраженная в граммах диоксида углерода, г/см<sup>3</sup>;

$V_2$  — объем диоксида углерода, измеренный после разложения стандартного раствора углекислого натрия, см<sup>3</sup>;

$V_3$  — объем раствора соляной кислоты, введенный в реакционную колбу для выделения диоксида углерода из стандартного раствора углекислого натрия, см<sup>3</sup>;

$m$  — масса навески боксита, г.

4.3.2 Результаты анализа рассчитывают до третьего и округляют до второго десятичного знака при массовой доле диоксида углерода от 0,10 % до 3,00 % включительно, рассчитывают до второго и округляют до первого десятичного знака при массовой доле диоксида углерода выше 3,00 %.

4.3.3 Допускаемое расхождение результатов параллельных определений и результатов анализа не должно превышать значения, указанного в таблице 1.

Т а б л и ц а 1

Массовая доля диоксида углерода в боксите, %	Допускаемое расхождение, % абс.	
	Сходимость	Воспроизводимость
От 0,10 до 0,50 включ.	0,05	0,07
Св. 0,50 » 1,50 »	0,10	0,15
» 1,50 » 3,00 »	0,15	0,20
» 3,00 » 10,0 »	0,2	0,3
» 10,0 » 15,0 »	0,3	0,4

## 5 Титриметрический метод

Метод основан на разложении карбонатов, содержащихся в боксите, серной кислотой, поглощении выделяющегося диоксида углерода раствором гидроксида бария и титровании избытка раствора гидроксида бария соляной кислотой.

#### 5.1 А п п а р а т у р а, р е а к т и в ы и р а с т в о р ы

Установка для определения диоксида углерода (рисунок 2).

Вода, не содержащая углекислого газа: воду кипятят 20 мин, охлаждают в бутыли, закрытой пробкой с хлоркальциевой трубкой. Используют для приготовления растворов и в процессе анализа.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, раствор 0,1 моль/дм<sup>3</sup>.

Кислота серная по ГОСТ 4204, раствор 1:4.

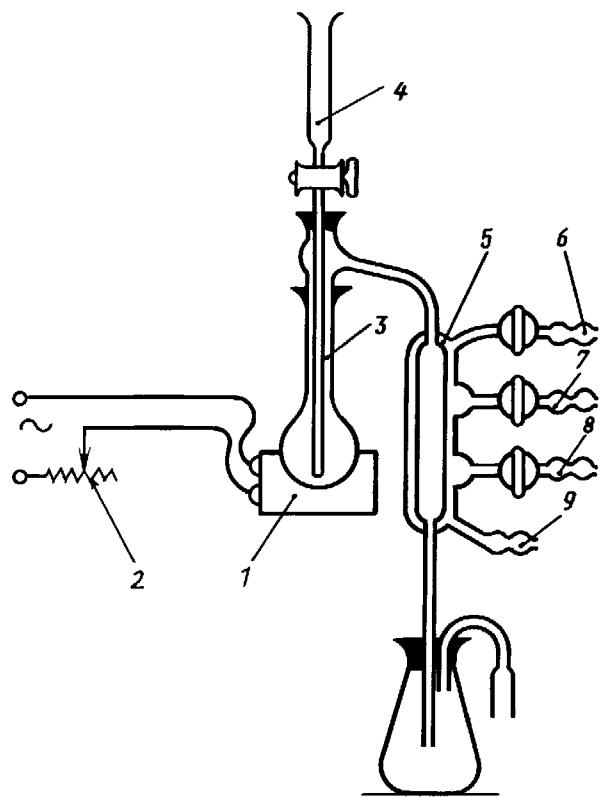
Спирт этиловый по ГОСТ 18300.

Тимоловый синий, раствор с массовой долей 0,5 % в этиловом спирте.

Известь натронная.

Бария хлорид по ГОСТ 4108.

Бария гидроксид по ГОСТ 4107.



1 — нагреватель; 2 — автотрансформатор; 3 — реакционная колба;  
4 — капельная воронка; 5 — холодильник; 6 — верхний кран;  
7 — средний кран; 8 — нижний кран; 9 — отвод холодильника

Рисунок 2 — Установка для определения диоксида углерода

Пентан, ч.

Эфир петролейный.

Раствор гидроксида бария: 53 г гидроксида бария и 100 г хлорида бария растворяют примерно в 1800 см<sup>3</sup> воды при слабом нагревании и быстрым перемешиванием. Охлажденный раствор с осадком углекислого бария отфильтровывают через фильтр средней плотности в мерную колбу вместимостью 2000 см<sup>3</sup>. Опалесцирующий фильтрат доливают водой до метки и перемешивают.

#### 5.2 Проведение анализа

5.2.1 Бюretку заполняют примерно на 1—2 см по высоте пентаном или петролейным эфиром, затем раствором гидроксида бария. На верхний конец бюretки устанавливают небольшую трубку с натронной известью.

5.2.2 Навеску пробы массой согласно таблице 2 в зависимости от массовой доли диоксида углерода помещают в реакционную колбу, затем в колбу приливают 50 см<sup>3</sup> воды. Для равномерного кипения добавляют несколько стеклянных бусинок.

Отмечают уровень растворов в реакционной колбе, поддерживая его постоянным в процессе кипения. Колбу и насадку прикрепляют друг к другу за стеклянные ушки, имеющиеся на их поверхностях, с помощью стальных стержней. Аппарат закрепляют в штатив в средней части холодильника (рисунок 2).

Таблица 2

Массовая доля диоксида углерода, %	Масса навески пробы, г	Объем раствора гидроксида бария, см <sup>3</sup>
От 0,1 до 0,5 включ.		
Св. 0,5 » 1,5 »	2,00	10,0
» 1,5 » 3,0 »	1,00	10,0
» 3,0 » 10,0 »	0,50	10,0
» 10,0 » 15,0 »	0,25	15,0
	0,25	25,0

После установки аппарата трубку капельной воронки заполняют водой всасыванием во избежание образования пузырьков воздуха и включают нагреватель. Нагревание регулируют с помощью лабораторного автотрансформатора так, чтобы поддерживалось равномерное кипение в реакционной колбе.

5.2.3 После обильного выделения водяного пара в отводе холодильника включают водяное охлаждение. Открывают нижний кран холодильника и закрывают средний и верхний краны. Одновременно в коническую колбу вместимостью 200 см<sup>3</sup> добавляют 5—10 см<sup>3</sup> пентана или петролейного эфира и раствор гидроксида бария согласно таблице 2. Раствор со стенок колбы смывают 3—5 см<sup>3</sup> воды и колбу закрывают корковой пробкой, в которую вставлен холодильник так, чтобы трубка достигала дна колбы. В воронку, расположенную в другом отверстии корковой пробки, помещают последовательно слой сухой ваты и смоченный в растворе гидроксида бария ватный тампон. Открывают средний кран холодильника и закрывают нижний кран, при этом раствор гидроксида бария в холодильнике поднимается примерно до нижней трети высоты.

В капельную воронку приливают 10 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты, затем по каплям добавляют ее в реакционную колбу.

5.2.4 Одновременно следят за уровнем раствора гидроксида бария в холодильнике с тем, чтобы пузырьки диоксида углерода не барботировали в поглотительную колбу. При необходимости устанавливают третью степень охлаждения, открывая верхний кран и закрывая средний кран.

Во избежание подсоса воздуха в реакционную колбу при добавлении раствора серной кислоты в капельной воронке оставляют небольшой затворный слой раствора (примерно 1 см<sup>3</sup>).

Кипячение проводят 20 мин, добавляя одновременно через капельную воронку воду для сохранения постоянного объема раствора в реакционной колбе. Затем приемную колбу опускают на 2—3 мм, закрывают верхний и средний краны и одновременно открывают нижний кран. При этом раствор гидроксида бария вытесняется из холодильника. Далее приемную колбу опускают настолько, чтобы конец отводной трубы холодильника оказался выше уровня жидкости. Кипячение продолжают еще 1 мин для того, чтобы промыть холодильник.

5.2.5 К раствору в приемной колбе добавляют 10 капель индикатора тимолового синего и титруют медленно раствором соляной кислоты до образования зеленого окрашивания. При титровании содержимое колбы многократно интенсивно встряхивают, закрывая ее пробкой.

5.2.6 Одновременно с анализом пробы определяют объем раствора соляной кислоты, израсходованной на титрование раствора гидроксида бария.

В коническую колбу вместимостью 200 см<sup>3</sup> добавляют примерно 10 см<sup>3</sup> пентана или петролейного эфира, растворов гидроксида бария согласно таблице 2, затем доливают водой до объема, соответствующего объему при определении массовой доли диоксида углерода в пробе. В колбу добавляют 10 капель индикатора тимолового синего и титруют раствором соляной кислоты согласно 5.2.5.

### 5.3 О б р а б о т к а р е з у л т а т о в

5.3.1 Массовую долю диоксида углерода  $X_1$ , %, вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{(V_0 - V_1) \cdot 0,0022}{m} \cdot 100,$$

где  $V_0$  — объем раствора соляной кислоты, израсходованный на титрование раствора гидроксида бария, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем раствора соляной кислоты, израсходованный на титрование раствора гидроксида бария после поглощения диоксида углерода, см<sup>3</sup>;

0,0022 — массовая концентрация (титр) 0,1 моль/дм<sup>3</sup> раствора соляной кислоты, выраженный в граммах диоксида углерода, г/см<sup>3</sup>;

$m$  — масса навески пробы, г.

5.3.2 Расчет результатов анализа — по 4.3.2.

5.3.3 Допускаемое расхождение результатов параллельных определений и результатов анализа — по 4.3.3.