
**Уголь. Определение минеральной
массы**

Coal — Determination of mineral matter

Sample Document

get full document from standards.iteh.ai

Ответственность за подготовку русской версии несёт GOST
(Российская Федерация) в соответствии со статьёй 18.1 Устава ISO



Ссылочный номер
ISO 602:2015(R)

© ISO 2015

Sample Document

get full document from standards.iteh.ai



ДОКУМЕНТ ЗАЩИЩЕН АВТОРСКИМ ПРАВОМ

© ISO 2015

Все права сохраняются. Если не указано иное, никакую часть настоящей публикации нельзя копировать или использовать в какой-либо форме или каким-либо электронным или механическим способом, включая фотокопии и микрофильмы, без предварительного письменного согласия ISO по адресу ниже или членом ISO в стране регистрации пребывания.

ISO copyright office
Case postale 56 • CH-1211 Geneva 20
Tel. + 41 22 749 01 11
Fax + 41 22 749 09 47
E-mail copyright@iso.org
Web www.iso.org

Опубликовано в Швейцарии

Содержание

Страница

Предисловие.....	iv
1 Область применения	1
2 Нормативные ссылки	1
3 Сущность метода	1
4 Реактивы	1
5 Аппаратура.....	2
6 Подготовка пробы	2
7 Проведение испытания	2
8 Обработка результатов	3
9 Прецизионность метода.....	4
9.1 Повторяемость	4
9.2 Воспроизводимость	4
10 Протокол испытаний.....	4
Приложение А (нормативное) Пример вычислений	6
Библиография.....	7

Sample Document

get full document from standards.iteh.ai

Предисловие

ISO (Международная организация по стандартизации) является всемирной федерацией национальных органов стандартизации (членов ISO). Работа по подготовке Международных стандартов проводится Техническими Комитетами ISO. Каждый член ISO имеет право быть представленным в Комитете, занимающемся интересующими его проблемами. В работе Комитетов принимают участие также различные правительственные и неправительственные международные организации, связанные с ISO. В своей работе ISO тесно взаимодействует с Международной электротехнической комиссией (IEC) по вопросам стандартизации в области электротехники.

Процедуры, в соответствии с которыми был разработан и утвержден настоящий документ, изложены в Директивах ISO/IEC, Часть 1. В частности, соблюдены все требования, касающиеся правил согласования документов ISO разного типа. Настоящий документ издан в соответствии с редакционными правилами, приведенными в Директивах ISO/IEC, Часть 2. www.iso.org/directives

Обращаем Ваше внимание на то, что некоторые положения настоящего стандарта могут являться субъектами патентного права. ISO не несет ответственности за соблюдение патентных прав. Сведения о патентных правах, зарегистрированных в период подготовки настоящего документа, приведены в разделе Введение и/или в реестре патентных деклараций ISO. www.iso.org/patents

Торговые названия, использованные в настоящем документе, приведены для удобства пользователей, что не является нарушением авторских прав.

За пояснениями по поводу специфических терминов и выражений, используемых ISO, имеющих отношение к согласованию международного взаимодействия, например, информации о соответствии документов ISO требованиям ВТО в области Технических барьеров в торговле (ТБТ), обращайтесь на URL-адрес: Foreword – Supplementary Information.

Настоящий документ подготовлен Техническим Комитетом ISO/TC 27 *Твердые минеральные топлива*, Подкомитетом SC 5 *Методы анализа*.

Настоящее третье издание отменяет и заменяет второе издание (ISO 602:1983) в результате его пересмотра и внесения минимальных изменений.

Уголь. Определение минеральной массы

1 Область применения

Настоящий Международный стандарт устанавливает метод определения количества минеральной массы в углях всех типов, включая бурые угли и лигниты.

2 Нормативные ссылки

Настоящий стандарт не содержит ссылок на другие нормативные документы.

3 Сущность метода

Сущность метода заключается в следующем:

- a) проводят частичную деминерализацию пробы угля, обрабатывая пробу соляной и фтористоводородной кислотами в условиях, при которых само угольное вещество не затрагивается;
- b) определяют потерю массы пробы при обработке кислотами, после чего не растворившуюся часть минеральной массы определяют путем озоления частично деминерализованной пробы;
- c) в золе определяют содержание железа, чтобы рассчитать содержание пирита в частично деминерализованной пробе;
- d) определяют количество соляной кислоты, абсорбированное углем.

4 Реактивы

При анализе используют только реактивы, степень чистоты которых не ниже х. ч., и только дистиллированную воду или воду эквивалентной чистоты.

4.1 Соляная кислота плотностью, ρ 1,18 г/мл.

4.2 Соляная кислота, раствор концентрацией $c(\text{HCl})$ 5 моль/л.

4.3 Фтористоводородная кислота плотностью, ρ 1,13 г/мл.

ПРЕДОСТЕРЕЖЕНИЕ Фтористоводородная кислота очень токсична при попадании внутрь, при вдыхании паров и при контакте с кожей. Вызывает сильные ожоги.

Герметично закрытый контейнер с фтористоводородной кислотой храните в хорошо проветриваемом месте. При попадании кислоты в глаза немедленно промойте глаза большим количеством воды и обратитесь за медицинской помощью.

Работая с фтористоводородной кислотой, пользуйтесь защитной одеждой и перчатками. При несчастном случае или ощущении недомогания немедленно обратитесь за медицинской помощью (если это возможно, покажите врачу этикетку вещества, с которым работали).