

5. Условия хранения

Реактивы должны храниться в помещении лаборантской или в специальном изолированном помещении в порядке, предусмотренном «Правилами техники безопасности для кабинетов химии общеобразовательных школ».

6. Информация производителя

Выпущено под контролем EDUSTRONG® «ЭДУСТРОНГ»

Соответствует ТУ 20.59.52-002-49569148-2019 «Наборы химических реактивов учебные»

07. 02. 2020

Сделано в России



Производитель гарантирует качество изделия в течение 12 месяцев со дня реализации при соблюдении условий эксплуатации и хранения.

Претензии направлять по адресу: 107553, г. Москва, ул. Б. Черкизовская, д. 30А, стр. 1, ООО «ЭДУСТРОНГ»

№ 8049

ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ ИНТЕРНЕТ-ПОРТАЛ
WWW.USCHEVA.COM

 WWW.UROKI.RU   WWW.METODIKI.RU

 WWW.POSOBIE.RU  

Для тех, кто учится и учит!

ученику - понятно, учителю - удобно, школе - доступно

EDUSTRONG® **Все для образования**



www.edustrong.ru

НАБОР № 10 ОС СУЛЬФАТЫ, СУЛЬФИТЫ, СУЛЬФИДЫ

Руководство по эксплуатации

1. Назначение

Набор предназначен для выполнения демонстрационных и лабораторных опытов при изучении курса химии в течение одного учебного года.

2. Технические характеристики

Габаритные размеры в упаковке (дл. × шир. × выс.), см..... 15,5 × 15,5 × 12,5
Вес, кг, не более 1,77

3. Комплектность

Наименование	Формула	Кол-во (кг)	Группа хранения
Алюминия сульфат	$Al_2(SO_4)_3$	0,1	8
Аммония сульфат	$(NH_4)_2SO_4$	0,1	8
Железа (II) сульфат 7-в	$FeSO_4 \cdot 7H_2O$	0,1	8
Калия сульфат	K_2SO_4	0,05	8
Кобальта сульфат	$CoSO_4$	0,05	7
Магния сульфат	$MgSO_4$	0,05	8
Меди (II) сульфат 5-в	$CuSO_4 \cdot 5H_2O$	0,15	8
Натрия сульфат	Na_2SO_4	0,05	8
Натрия сульфид	Na_2S	0,05	7
Натрия сульфит	Na_2SO_3	0,05	8
Натрия гидросульфат	$NaHSO_4$	0,05	8
Никеля сульфат	$NiSO_4$	0,05	7
Цинка сульфат	$ZnSO_4$	0,1	8

4. Информация о свойствах веществ и технике безопасности

Чистота реактивов: ч.

Сульфат алюминия (алюминий сернокислый) гигроскопичен (рекомендуется дополнительная упаковка). Пыль сульфата алюминия при попадании в организм через органы дыхания может вызвать раздражение верхних дыхательных путей.

Сульфат аммония (аммоний сернокислый) токсичен, может вызывать раздражение слизистых оболочек и кожных покровов. Опасен контакт реактива с цинковой пылью.

Соединения железа двухвалентного обладают некоторым общим токсичным действием. На воздухе происходит окисление препаратов кислородом, поэтому при хранении крышка должна быть закрыта герметично. Рекомендуется дополнительная упаковка (из-за повышенной гигроскопичности).

Сульфат кобальта (кобальт сернокислый) используется только учителем. Вызывает острый дерматит от пылевидного вещества и острое отравление от 1 г вещества и выше.

Сульфат магния (магний сернокислый) в малых концентрациях не ядовит. При попадании в организм в больших количествах вызывает угнетение дыхания, тошноту, рвоту.

Сульфат меди (II) 5-водный (медный купорос) относится к среднетоксичным препаратам: оказывает резкое раздражающее действие на слизистую оболочку верхних дыхательных путей и желудочно-кишечного тракта. Не допускать попадания препарата внутрь организма!

При попадании внутрь вызывает отравление; пыль раздражает глаза и вызывает изъязвление роговицы. При хронической интоксикации возможны функциональное расстройство нервной системы, нарушение функции печени и почек, изъязвления носовой перегородки.

При попадании препарата на кожу или в глаза следует смыть большим количеством воды.

Сульфат натрия, гидросульфат натрия не представляют опасности ни при кратковременном, ни при длительном действии.

Сульфит натрия при нагревании может разлагаться с образованием токсичных газов. Пожаро- и взрывобезопасен. Не горюч. Опасен при

- вдыхании (вызывает кашель, першение в горле, затрудненное дыхание, сердцебиение, потерю сознания),
- проглатывании (боли в животе, тошнота, рвота),
- попадании на кожу (покраснение кожи, боль, отек),
- попадании в глаза (боль, краснота, слезотечение).

Может вызывать нарушения деятельности центральной нервной системы, заболевания костных тканей, глаз и кожных покровов. Выдавать учащимся до 10 мл 10%-го раствора. Опасен контакт реактива с кислотами – выделяется сернистый газ.

Сульфат никеля – канцероген.

Сульфат цинка при контакте может всасываться в кожу рук.

Работы с сульфатом цинка производить, не допуская пыления, исключая соприкосновение кожи с сульфатом цинка. После работы руки тщательно вымыть теплой водой или 2%-м раствором $NaHCO_3$, смазать жиром.

При попадании продукта или его растворов на кожные покровы или слизистые оболочки немедленно промыть эти места обильной струей воды и направить пострадавшего в медпункт. При попадании продукта внутрь вызвать рвоту, направить в медпункт.