



НАБОР № 9 ОС ГАЛОГЕНИДЫ

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 20,5×15,5×12,5
Вес, кг, не более 2,12

3. Комплектность

Наименование	Формула	Кол-во (кг)	Группа хранения
Алюминия хлорид	$AlCl_3$	0,05	8
Аммония хлорид	NH_4Cl	0,1	8
Железа (III) хлорид	$FeCl_3$	0,1	8
Калия иодид	KI	0,1	8
Калия хлорид	KCl	0,05	8
Цинка хлорид	$ZnCl_2$	0,05	7
Кальция хлорид	$CaCl_2$	0,1	8
Магния хлорид	$MgCl_2$	0,1	8
Натрия хлорид	NaCl	0,1	8
Меди (II) хлорид	$CuCl_2$	0,1	8
Бария хлорид	$BaCl_2$	0,1	7
Натрия бромид	NaBr	0,1	8
Натрия фторид	NaF	0,05	7
Лития хлорид	LiCl	0,05	8

4. Информация о свойствах веществ и технике безопасности

Чистота реактивов: ч.

В набор входят вещества физиологически активные в малых дозах – бария хлорид, натрия фторид, цинка хлорид.

Хлорид алюминия, хлорид цинка, хлорид кальция, хлорид магния гигроскопичны.

Хлорид железа (III) – темно-коричневые кристаллы, гигроскопичен. При попадании в организм может вызывать отравления. Оказывает раздражающее действие на кожу и слизистые. В случае попадания в глаза немедленно промыть большим количеством воды и обратиться за медицинской помощью.

Иодид калия – бесцветные (белые) кристаллы или мелкокристаллический белый порошок без запаха, солено-горький на вкус. Оказывает раздражающее действие на слизистые оболочки.

Хлорид меди (II) – темно-зеленые кристаллы, легко растворимые в воде. Гигроскопичен. Ядовит. При попадании внутрь организма вызывает отравление, при попадании на кожу и слизистые оболочки – заболевания кожи. Пыль раздражает глаза и вызывает изъязвления роговицы. При хронической интоксикации возможны функциональные расстройства ЦНС, нарушения функции печени и почек, изъязвления носовой перегородки. Не допускать попадания препарата внутрь организма.

Бромид натрия – белый кристаллический порошок, гигроскопичен. Оказывает раздражающее действие на слизистые оболочки. При попадании – промыть большим количеством воды.

Фторид натрия токсичен. **Проводить опыты с веществом должен только учитель!** При концентрации выше допустимой нормы может вызвать нарушение деятельности ЦНС, заболевания костных тканей, глаз, кожных покровов. При попадании внутрь 0,2 г и более возможен летальный исход.

Первая помощь – промывание желудка 2%-м раствором соды, затем следует выпить стакан молока с двумя яичными белками. Можно также давать взвесь чистого мела. Обратиться к врачу.

Хлорид лития – бесцветные кристаллы, растворимые в воде. При попадании внутрь организма вызывает раздражение слизистых, органов дыхательной системы, кожные покровы. При работе не допускать пыления препарата. При попадании препарата на покровы промыть водой. При попадании в глаза промыть их большим количеством воды и обратиться к врачу.

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».

Фторид натрия необходимо хранить в пластиковой таре.

6. Информация производителя

Выпущено под контролем EDUSTRONG® «ЭДУСТРОНГ»

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

30.01.2020

Сделано в России



Производитель гарантирует качество реактивов 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»