



НАБОР № 15 ВС ГАЛОГЕНЫ

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 10,5×8,5×11,5
Вес, кг, не более..... 0,16

3. Комплектность

Наименование	Формула	Кол-во (кг)	Группа хранения
Бром	Br_2	0,015	7
Йод	I_2	0,02	7

4. Информация о свойствах веществ и технике безопасности

Чистота реактивов: ч.

Опыты с галогенами проводятся только учителем!

Бром – тяжелая жидкость темно-красного цвета с резким запахом; сильный окислитель. Бром ядовит. При работе с ним пользуются противоголозом, перчатками и спецодеждой.

При легкой интоксикации парами брома возникает слабость, обильные выделения слюны, кровотечение из носа, кашель, затруднение дыхания, головные боли, рвота. Большие концентрации паров разъедают слизистую оболочку носоглотки и верхних дыхательных путей; язык, слизистая оболочка рта и конъюнктивы окрашиваются в коричневый цвет; обнаруживаются явления бронхальной астмы, светобоязнь, отек век. При отравлении бромом пострадавшего нужно вывести на свежий воздух, дать теплое молоко с содой.

Попадание жидкого брома на кожу вызывает зуд, при длительном действии образуются медленно заживающие язвы. При попадании жидкого брома на кожу его капли нужно быстро смыть водой, спиртом или содовым раствором. После промывания на пораженное место накладывают мазь, содержащую NaHCO_3 , или повязку, пропитанную концентрированным содовым раствором.

Йод – черно-серые кристаллы с фиолетовым металлическим блеском; легко образует фиолетовые пары, обладающие резким запахом.

Йод ядовит, его пары раздражают слизистые оболочки. При поражении верхних дыхательных путей парами йода вдыхают с ватки аммиак, промывают глаза и нос 2%-ным содовым раствором. При нарушении дыхания используют кислород. При попадании внутрь следует вызвать рвоту, а затем дать 1%-ный раствор тиосульфата натрия, молоко.

При частом воздействии йода на кожу возможны дерматиты. Попавший на кожу йод смывают раствором тиосульфата натрия.

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®** «Компания ЭДУСТРОНГ»

Соответствует ТУ 2643-002-77308642-06 «Наборы химических реактивов для школ»



Сделано в России

Производитель гарантирует качество реактивов в течение 24 месяцев со дня реализации при соблюдении условий эксплуатации и хранения.

Претензии направлять по адресу: 107553, г. Москва,

ул. Б. Черкизовская, д. 30А, ООО «Компания ЭДУСТРОНГ»