



МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ
АРТЕМОВСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА №2

Согласовано  Председатель профкома Жибнинова О.В.	Утверждаю  Директор школы: Глухенко Н.М. Приказ № 136 от 15.12.2011г.
--	--

**ИНСТРУКЦИЯ № 43р
ПО ОХРАНЕ ТРУДА
ПРИ РАБОТЕ С СОЕДИНЕНИЯМИ МАРГАНЦА
В КАБИНЕТЕ ХИМИИ**

Артемовск
2011 г.

**Артемовск
2011 г.**

I. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.11.1. К работе в кабинете химии с соединениями марганца допускаются лица прошедшие инструктаж по охране труда, медицинский осмотр и не имеющие противопоказаний по состоянию здоровья.

1.2. Следует помнить, что соединения меди относятся к веществам по группе хранения № 8 и № 6

1.3. При работе в кабинете химии с соединениями марганца возможно воздействие на работающих и обучающихся следующих опасных и вредных производственных факторов:

- Вдыхание пыли перманганата калия вызывает раздражение слизистых оболочек дыхательных путей, кашель, головную боль

- вызывает дерматиты, хронические экземы.

1.4. При работе в кабинете химии с соединениями марганца должна использоваться следующая спецодежда и средства индивидуальной защиты: халат хлопчатобумажный, перчатки резиновые.

II. Требования безопасности перед началом работы.

2.1. Надеть спецодежду, при работе с токсичными и агрессивными веществами подготовить к использованию средства индивидуальной защиты.

2.2. Проверить исправность и работу вентиляции вытяжного шкафа.

2.3. Подготовить к работе необходимое оборудование

III. Требования безопасности во время работы.

3.1. Перманганат калия $KMnO_4$ — сильный окислитель. Реакционная способность в значительной степени зависит от измельчения..

3.2. Не допускать контакта препаратов с глицерином, концентрированной серной кислотой, фосфором и серой.

3.3. Работать только с крупнокристаллическим перманганатом калия! Выдавать его учащимся, только в абсолютно сухой посуде!

3.4. Запрещается учащимся готовить для опытов растворы перманганата калия, сульфата марганца (II) и хлорида марганца (II). Пробы веществ для опытов должны выдаваться учителем или лаборантом в готовом виде.

3.5. Предельнодопустимая концентрация для соединений марганца (в пересчете на MnO_2) составляет $0,03 \text{ мг/м}^3$.

IV. Требования безопасности в аварийных ситуациях.

4.1. Разлитый водный раствор соединений марганца промыть водой.

4.2. В случае, если разбилась лабораторная посуда соединениями марганца, не собирать ее осколки незащищенными руками, а использовать для этой цели щетку и совок.

4.3. При получении травмы немедленно оказать первую помощь пострадавшему, сообщить об этом администрации учреждения, при необходимости отправить пострадавшего в ближайшее лечебное учреждение..

V. Требования безопасности по окончании работы.

5.1. Привести в порядок рабочее место, убрать все химреактивы на свои места в лаборантскую в закрывающиеся на замки шкафы и сейфы.

5.2. Отработанные растворы реактивов слить в стеклянную тару с крышкой емкостью не менее 3 л для последующего уничтожения.

5.3. Выключить вентиляцию вытяжного шкафа. Снять спецодежду, средства индивидуальной защиты и тщательно вымыть руки с мылом.

С инструкцией ознакомлен(а) и согласен(а).

Дата _____ Подпись _____ Расшифровка подписи _____
