

ДЕПАРТАМЕНТ ОБРАЗОВАНИЯ ГОРОДА МОСКВЫ  
СЕВЕРО-ВОСТОЧНОЕ ОКРУЖНОЕ УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ  
ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ Г. МОСКВЫ  
ЛИЦЕЙ № 1568 ИМЕНИ ПАБЛО НЕРУДЫ

«СОГЛАСОВАНО»

Председатель ПК  
Бреслав Е.С.



«01» 20 14 г.

«УТВЕРЖДАЮ»

Директор лицея  
Кулешов В.П.



«01» 20 14 г.

**ИНСТРУКЦИЯ**  
**по охране труда при работе**  
**с соединениями марганца**

ИОТ - 081/2 - 2014

Вводится приказом № 64/40 от «01» сентября 20 14 г.

Соединения марганца относятся к сильным ядам, действующим на центральную нервную систему, легкие. Постоянное их воздействие на кожу вызывает дерматиты, хронические экземы.

При работе с препаратами следует применять индивидуальные средства защиты, а также соблюдать правила личной гигиены, не допускать попадания препаратов внутрь организма.

Перманганат калия  $\text{KMnO}_4$  — сильный окислитель. Реакционная способность в значительной степени зависит от измельчения. Вдыхание пыли перманганата калия вызывает раздражение слизистых оболочек дыхательных путей, кашель, головную боль.

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

Работать только с крупнокристаллическим перманганатом калия!

Выдавать его обучающимся только в абсолютно сухой посуде!

**Запрещается обучающимся 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.**

Острые отравления соединениями марганца не встречаются.

Предельно допустимая концентрация для соединений марганца (в пересчете на  $\text{MnO}_2$ ) составляет  $0,03 \text{ мг/м}^3$ .

Группы хранения:

№6 —  $\text{KMnO}_4$ ,  $\text{MnO}_2$ ;

№8 —  $\text{MnCl}_2$ ,  $\text{MnSO}_4$ .