

«Согласовано»

Председатель профкома:

\_\_\_\_\_ Кичаева О.С.

10 января 2023г.

«Утверждаю»

Директор МБОУ СШ№85:

\_\_\_\_\_ М.Ю.Селезнёв

10 января 2023г.

**Инструкция № ИОТ-010.13-2023  
по охране труда при работе с соединениями марганца**

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  $KMnO_4$  — 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  $MnO_2$ ) составляет 0,03 мг/м<sup>3</sup>

.

Группы хранения:

№6 —  $KMnO_4$ ,  $MnO_2$ ;

№8 —  $MnCl_2$ ,  $MnSO_4$

Инструкцию составил зам. директора по ОБ и ОТ Саламадин И.С.