

«Согласовано»

Председатель профкома:

\_\_\_\_\_ Кичаева О.С.

10 января 2023г.

«Утверждаю»

Директор МБОУ СШ№85:

\_\_\_\_\_ М.Ю.Селезнёв

10 января 2023г.

### **Инструкция № ИОТ-010.10-2023 по технике безопасности при работе с соединениями бария**

Растворимые в воде хлорид, нитрат, ацетат, карбонат и сульфид бария сильно токсичны, практически не ядовит сульфат. Производные бария опасны при попадании внутрь, поскольку желудочный сок способствует их растворению.

Соединения бария вызывают воспалительные заболевания головного мозга.

Хлорид бария  $BaCl_2$  токсичен, при вдыхании его пыли может развиваться острое воспаление легких и бронхов, при попадании препарата внутрь через пищеварительный тракт могут возникнуть острые и хронические отравления. Токсические дозы малы: 0,2—0,5 г  $BaCl_2$  вызывают сильное отравление, 0,8—0,9 г — смерть.

При попадании нитрата бария  $Ba(NO_3)_2$  внутрь возможны отравления, сопровождающиеся повышением кровяного давления, воспалительными заболеваниями пищевода, желудка, головного мозга, поражением гладкой и сердечной мускулатуры.

Опасны при попадании внутрь организма оксид и гидроксид бария  $BaO$  и  $Ba(OH)_2$  — летальная доза от 0,2 г и выше.

Работать с соединениями бария нужно так, чтобы не допускать появления от них пыли и попадания ее в рот. После завершения работы тщательно помыть руки с мылом под проточной водой.

Первая помощь — промывание желудка 1%-м раствором сульфата натрия или сульфата магния для связывания ионов бария  $Ba^{2+}$  в сульфат бария. После этого нужно принимать внутрь раствор сульфата натрия или магния (20 мас. ч. соли на 150 мас. ч. воды) по одной столовой ложке каждые 5 мин., через 30 мин. — вызвать рвоту для удаления сульфата бария.

Запрещается учащимся готовить набор реактивов для опытов. Пробы веществ для опытов должны выдаваться учителем или лаборантом в готовом виде.

Группа хранения № 7 — вещества повышенной физиологической активности.

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