

Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа
с. Бартевка имени П.Е. Толстова»



Согласовано:
Председатель профсоюзного
комитета МОУ «СОШ с.
Бартевка им. П.Е. Толстова»
Фокина Е.Б./
ФИО

1 сентября 2021 г.

Утверждено
приказом № 111 от 01.09.2021 г.
Директор МОУ «СОШ
с. Бартевка им. П.Е. Толстова»
Волобова Г.И./
ФИО

ИНСТРУКЦИЯ
по охране труда при работе с соединениями бария
в кабинете химии
(И – 08.13 – 21)

ИНСТРУКЦИЯ

по охране труда при работе с соединениями бария в кабинете химии

1. Данная инструкция по охране труда при работе с соединениями бария содержит основные правила *техники безопасности при работе с соединениями бария* и предназначена для учителя и лаборанта кабинета химии.

2. 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.

3. **Соединения бария вызывают** воспалительные заболевания головного мозга.

4. **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.

5. 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.

6. **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.

7. 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.

8. 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.

При работе с соединениями меди использовать инструкцию по охране труда при работе с соединениями меди в кабинете химии.

Инструкция по охране труда при работе с соединениями бария в кабинете химии

1. Данная инструкция по охране труда при работе с соединениями бария содержит основные правила *техники безопасности при работе с соединениями бария* и предназначена для учителя и лаборанта кабинета химии.

2. 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.

3. **Соединения бария вызывают** воспалительные заболевания головного мозга.

4. **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.

5. 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.

6. **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.

7. 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.

8. 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.
При работе с соединениями меди использовать инструкцию по охране труда при работе с соединениями меди в кабинете химии.