

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЁННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ**

**«ХЕЛЕТУРИНСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»**

**СЕЛА ХЕЛЕТУРИ МУНИЦИПАЛЬНОГО РАЙОНА «БОТЛИХСКИЙ РАЙОН»**

МКОУ «Хелетуринская СОШ» с. Хелетури ул. М-Т. Абдулбасирова д.1,

Ботлихский район, Республика Дагестан, 368989,

тел. 8 (928) 593-61-84, e-mail: mkou\_heleturinskaya@e-dag.ru

ОКПО 70493820, ОГРН 10205000682883, ИНН/КПП 0506006127/0506010

|  |  |
| --- | --- |
| Согласовано  Председатель профсоюзного комитета МКОУ «Хелетуринская СОШ» Гаджиев Г. М. от 28.12.2024 г. | Утверждено приказом МКОУ  «Хелетуринская СОШ» от 28.12.2024 № 40  ВрИО директора Ю. М. Юсупов |

[ИНСТРУКЦИЯ](https://ohrana-tryda.com/node/111)

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** BaCl2 токсичен, при вдыхании его пыли может развиться 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 BaCl2 вызывают сильное отравление, 0,8—0,9 г — смерть.
5. При попадании нитрата бария Ba(NO3)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** ВаО и Ва(ОН)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 Ва2+ 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](https://ohrana-tryda.com/node/369) [соединениями меди](https://ohrana-tryda.com/node/369) 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** BaCl2 токсичен, при вдыхании его пыли может развиться 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 BaCl2 вызывают сильное отравление, 0,8—0,9 г — смерть.
5. При попадании нитрата бария Ba(NO3)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** ВаО и Ва(ОН)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 Ва2+ 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](https://ohrana-tryda.com/node/369) [соединениями меди](https://ohrana-tryda.com/node/369) в кабинете химии.