



**ЗАПОРІЗЬКА МІСЬКА РАДА
ДЕПАРТАМЕНТ ОСВІТИ І НАУКИ
ТЕРИТОРІАЛЬНИЙ ВІДДІЛ ОСВІТИ
Шевченківського району**

Запорізький академічний ліцей «Перспектива» Запорізької міської ради
вул. Героїв 55-ої Бригади, 3Б, м. Запоріжжя, 69068, тел. (0612) 65-16-25, E-mail: zbl_zmr@mail.ua, код ЄДРПОУ 20529062

**ІНСТРУКЦІЯ З ОХОРОНИ ПРАЦІ № 49 ОП
ПРИ РОБОТІ ЗІ СПОЛУКАМИ БАРІЮ В КАБІНЕТІ ХІМІЇ**

Запоріжжя



ПОГОДЖЕНО:
Голова ПК
ЗАЛ «Перспектива» ЗМР
Зозуль С.В.
Протокол №55 від 04.08.2022р.



ЗАТВЕРДЖУЮ
Наказ директора
ЗАЛ «Перспектива» ЗМР
Саміло К.М.
від 04.08.2022р. № 70 ОД

ІНСТРУКЦІЯ З ОХОРОНИ ПРАЦІ № 49 ОП ПРИ РОБОТІ ЗІ СПОЛУКАМИ БАРІЮ В КАБІНЕТІ ХІМІЇ

1. Дана інструкція з охорони праці при роботі зі сполуками барію визначає основні вимоги техніки безпеки при роботі зі сполуками барію в кабінеті хімії і використовується учителем і лаборантом хімії в роботі на заняттях.
2. Розчинні у воді хлорид, нітрат, ацетат, карбонат і сульфід барію сильно токсичні, практично не отруйний сульфат. Похідні барію небезпечні при попаданні всередину, оскільки шлунковий сік сприяє їх розчиненню.
З'єднання барію викликають запальні захворювання головного мозку.
3. Хлорид барію $BaCl_2$ токсичний, при вдиханні його пилу може розвинутися гостре запалення легенів і бронхів, при потраплянні препарату внутрішньо через травний тракт можуть виникнути гострі і хронічні отруєння. Токсичні дози малі: 0,2- 0,5 г $BaCl_2$ викликають сильне отруєння, 0,8-0,9 г - смерть.
4. При попаданні нітрату барію $Ba(NO_3)_2$ всередину можливі отруєння, що супроводжуються підвищенням кров'яного тиску, запальними захворюваннями стравоходу, шлунку, головного мозку, ураженням гладкої і серцевої мускулатури.
5. Небезпечні при попаданні всередину організму оксид і гідроксид барію BaO і $Ba(OH)_2$ - летальна доза від 0,2 г і вище.
6. Працювати зі сполуками барію потрібно так, щоб не допускати появи від них пилу і попадання її в рот. Після завершення роботи ретельно помити руки з милом під проточною водою.
7. Перша допомога - промивання шлунку 1% розчином сульфату натрію або сульфату магнію для зв'язування іонів барію Ba^{2+} в сульфат барію. Після цього потрібно приймати всередину розчин сульфату натрію або магнію (20 мас. ч. солі на 150 мас. ч. води) по одній столовій ложці кожні 5 хв., через 30 хв. - викликати блювоту для видалення сульфату барію.
9. **Здобувачам освіти забороняється готувати набір реактивів для дослідів.** Проби речовин для дослідів повинні видаватися учителем або лаборантом в готовому вигляді.

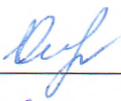
Група зберігання № 7 - речовини підвищеної фізіологічної активності.


Інструкцію розробив:

Завідувачка кабінетом №6

УЗГОДЖЕНО:

Інженер з охорони праці





Остапенко Г.М.

Тетеріна О.В.