



**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 № 59 ОП  
ПРИ РОБОТІ ЗІ СПОЛУКАМИ ХРОМУ В КАБІНЕТІ ХІМІЇ**

Запоріжжя



ПОГОДЖЕНО:  
Голова ІІК  
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

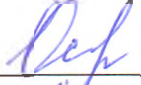
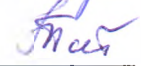
### ІНСТРУКЦІЯ З ОХОРОНИ ПРАЦІ № 59 ОП ПРИ РОБОТІ ЗІ СПОЛУКАМИ ХРОМУ В КАБІНЕТІ ХІМІЇ

1. Дана інструкція з охорони праці при роботі зі сполуками хрому в кабінеті хімії визначає основні вимоги безпеки при роботі зі сполуками хрому і використовується учителем і лаборантом хімії в роботі на заняттях.
2. Відомостей про токсичність металевого хрому немає. Сполуки хрому вищих ступенів окислення викликають подразнення слизових оболонок та і шкіри. У тріщинах шкірного покриву або порізах оксид хрому (VI)  $\text{CrO}_3$  і дихромати здатні викликати виразки, які довго не загоюються. **Дихромати більш небезпечні, ніж хромати.** Смертельна доза дихроматів при попаданні всередину організму становить 1 г і вище. Менш небезпечні сполуки хрому зі ступенем окислення +3, проте встановлено, що пил оксиду хрому (III)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , який утворюється при розкладанні дихромата амонію  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  і алюмотермії оксидів хрому, викликає поразнення і здатен в кінцевому рахунку призвести до важких захворювань легенів.
3. Хлорид хрому (III) у вигляді кристалогідрату  $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  - канцероген. Загальнотоксична дія проявляється в ураженні нирок, печінки, шлунково-кишкового тракту, серцево-судинної системи.
4. При зважуванні хромових сполук застосовують тонкостінні фарфорові чашки (можна бюксікі), тому що папір відновлює оксид хрому (VI) в оксид хрому (III). Стіл для ваг покривають фторопластом або листом звичайного віконного скла, щоб легко можна було помітити і видалити хромові сполуки, які розсипалися. Після закінчення роботи необхідно ретельно вимити руки з милом під проточною водою.
5. Профілактика проти шкідливого впливу сполук хрому - мазі (креми) для шкіри з великим вмістом жирів, миття рук після роботи 5% розчином тіосульфату натрію. Всі пошкодження і мікротравми шкіри перед роботою обробляють плівкоутворюючими препаратами (наприклад, клей БФ-6).
6. При наданні першої допомоги хромати з шкіри змивають водою або 5% розчином тіосульфату натрію. Очі промивають водою не менше 15 хв., потім під повіки закопують альбуцид. Після цього необхідно звернутися до окуліста. При попаданні хроматів всередину організму роблять промивання шлунка, потім дають обволікаюче - білок сирого яйця.
7. При роботі з препаратами хрому не допускати їх потрапляння на шкіру і всередину організму. До препаратів в твердому стані або у вигляді концентрованих розчинів забороняється допускати здобувачів освіти.

Гранично допустима концентрація в перерахунку на  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  дорівнює 0,1 мг/м<sup>3</sup>.  
Група зберігання №7 - речовини підвищеної фізіологічної активності.

**Інструкцію розробив:**

Завідувачка кабінетом №6  
УЗГОДЖЕНО:  
Інженер з охорони праці

Остапенко Г.М.

Тетеріна О.В.