



**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 № 45 ОП
ПРИ РОБОТІ З ХЛОРЗАМІЩЕНИМИ АЛКАНАМИ В КАБІНЕТІ ХІМІЇ**

Запоріжжя



ПОГОДЖЕНО:
 Голова ІТБ
 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 № 45 ОП

ПРИ РОБОТІ З ХЛОРЗАМІЩЕНИМИ АЛКАНАМИ В КАБІНЕТІ ХІМІЇ

1. Дана інструкція з охорони праці при роботі з хлорзаміщеними алканами в кабінеті хімії визначає основні вимоги безпеки при роботі з хлорзаміщеними алканами і використовується учителем і лаборантом хімії в роботі на заняттях.
2. Тетрахлорметан (чотирихлористий вуглець) CCl_4 , як і всі хлорзаміщені вуглеводні жирного ряду, є наркотиком. При гострому отруєнні організму вражає нервову систему, печінку, нирки.
3. В організм чотирихлористий вуглець проникає в основному у вигляді пари. Гранично допустима концентрація (ГДК) складає 20 мг/м³.
4. При вдиханні парів дуже високих концентрацій можливий наркоз, втрата свідомості і навіть швидка смерть, при малих концентраціях - сильний головний біль, нудота, гикавка. При попаданні препаратів на шкіру виникає дерматит, при попаданні всередину отруєння може статися від 5-10 мл речовини.
5. Працювати з чотирьоххлористим вуглецем слід під витяжкою!
Зберігати препарат в склянці з написом "Отрута!"
6. Хлороформ $CHCl_3$ (ГДК 20 мг/м³) надає на організм більш сильний вплив, ніж чотирихлористий вуглець. Він небезпечний тим, що при нагріванні розкладається з утворенням фосгену: $2CHCl_3 + O_2 = 2COCl_2 + 2HCl$.
7. Хлористий метилен CH_2Cl_2 - наркотик, але з меншою отруйною дією, ніж у інших хлорпроізводних. ГДК становить 50 мг/м³.
 З хлороформом і хлористим метиленом можна працювати тільки під витяжкою!
8. Дихлоретан $C_2H_4Cl_2$ вражає нервову систему, печінку і нирки, проникаючи в організм через органи дихання і при випадковому попаданні всередину. **Особливо небезпечний дихлоретан при проникненні в шлунок - 25-100 мл можуть викликати важке отруєння зі смертельним результатом; на шкіру діє тільки при тривалому контакті.** Його ГДК становить 10 мг/м³.
 Працювати з дихлоретаном і діхлоретановим клеєм можна тільки під витяжкою!
9. Перша допомога при отруєнні хлорзаміщеними алканами така ж, як і у випадку з бензолом.
10. **Всі хлорзаміщені алкани використовуються тільки вчителем! Здобувачам освіти не видавати!**

Група зберігання № 7.

Інструкцію розробив:

Завідувачка кабінетом №6

УЗГОДЖЕНО:

Інженер з охорони праці

2 інструкційного розробки

Остапенко Г.М.

Тетеріна О.В.