КИЇВСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ ІМЕНІ ТАРАСА ШЕВЧЕНКА

Факультет комп'ютерних наук та кібернетики Кафедра Обчислювальної Математики

Дипломна робота

За спеціальністю 113 "Прикладна математика" на тему:

Моделювання розповсюдження шкідливих викидів у атмосфері

Виконав студент 4-го курсу Коломієць Микола Науковий керівник: Затула Дмитро

3MICT

1	Заб	руднення	3
	1.1	Основні викиди	3
	1.2	Тверді частинки (РМ)	3
	1.3	Оксиди азоту (NOx)	4
	1.4	Сірчастий газ (SO2)	5
	1.5	Чинники забруднення, види і класифікація	6
	1.6	Методи вимірювання забруднення	6
	1.7	Методи протидії	6
2	Вирішення задачі		
	2.1	Місце та період дослідження	7
Бi	бліог	рафія	8

ВСТУП

Забруднення повітря є дуже важливим питанням для здоров'я людей та навколишнього середовища. Воно може бути викликане різними факторами, такими як викиди транспорту, промисловрості та сільського господарства. На стан повітря певної місцевості також може впливати вітер, температура та географія самого міста. Велика кількість забруднюючих речовин може викликати різні захворювання та проблеми зі здоров'ям, тому це є важливим фактором для вибору місця проживання і відповідно важливою проблемою для влади міста, яка піклується про доброжиток населення міста.

Моніторинг і можливість прогнозування забруднення повітря є необхідним у сучасному світі. Для забезпечення здоров'я та комфорту населення міста важливо мати точні дані, щодо забруднення та його динаміки. Також важливо мати можливість прогнозувати забруднення задля вивчення аномалій та можливості вчасно реагувати на різкі зміни у стані повітря. Відмінності між реальним станом повітря і прогнозованим може бути наслідком появи нового чинника забрудення або впливу зміни клімату і за допомогою аналізу подібних відмінностей ці чинники можуть бути визначені. Крім того моделі можуть продемонструвати, як на стан повітря вплинули покращувальні заходи, що дозволить з меншими похибками визначати, які з методів є кращими.

РОЗДІЛ 1 ЗАБРУДНЕННЯ

1.1 Основні викиди

До основних викидів, що забруднюють атмосферу, належать:

- Тверді частинки (РМ)
- Оксиди азоту
- Сірчастий газ
- Озон
- Вуглекислий газ
- Чадний газ

1.2 Тверді частинки (РМ)

PM (particulate matter) це особлива категорія викидів в атмосферу, що включає в себе всі не газоподібні забруднювачі з малим розміром частинок. Частинки мають різноманітний хімічний склад і деякі можуть бути токсичними.

Ці викиди класифікують за розміром частинок. Найпоширенішими групами є РМ10 та РМ2.5, що відповідають частинкам з діаметром менше 10 та 2.5 мікронів відповідно. Подібні частинки можуть долати великі відстані в атмосфері за допомогою вітру. Тож деяка частина цих викидів прилітає зза кордону.

Невелика частина забруднення має природній характер (пил, морські частинки, вулканічний попіл) і більшість забруднення мають антропогенні джерела. Для РМ це може бути викиди від спалення палива в транспорті, промисловості або пожеж в лісах. В великих містах значна частина РМ з'являється від зношених шин та дисків автотранспорту.

Концентрація РМ в повітрі моніториться організаціями з охорони здоров'я і граничні допустимі норми регулюються законодавством, задля цього був створений індекс якості повітря відносно РМ.[2]

Індекс якості повітря	$PM_{2.5}$	PM_{10}
Добрий	0	0
Задовільний	12	54
Шкідливий для групи ризику	35	154
Шкідливий	55	254
Дуже шкідливий	150	354
Небезпечний	250	424

Таблиця 1.1: Індекс якості повітря відносно РМ у $\frac{MK\Gamma}{M^3}$

Підвищена РМ зазвичай спостерігається біля доріг з інтенсивним рухом транспорту та біля зони зони підприємств у великих містах. Як вже зазначалося, ці частинки можуть переноситися вітром тож великі концентріції заюруднення спостерігаються лише в дні з слабким вітром або у місцевості де вітер не виносить забруднення за межі міста.

Частинки через дихання потраплють у кровообіх і можуть осідати у внутрішніх органах, таким чином частинки менші 10 мікронів можуть спричинити проблеми з диханням та впливати на роботу серця.[1]

1.3 Оксиди азоту (NOx)

Більша частина оксидів азоту утворюється в результаті з'єднання кисню з азотом у полум'ї. Менша частина є результатом горіння сполук азоту в паливі. Природньо NOx утворюється в наслідок блискавки і незначною мірою мікробних процесів в ґрунті.

Антропогенні викиди оксидів домінують серед інших викидів за массою. Лише в британції ці викиди становлять близько 2.2 мільйонів тон кожнаого року. З них половина припадає на транспорт, чверть на електростанції і решта на інші промислові та побутові процеси спалювання.

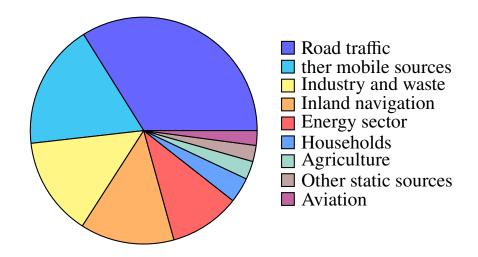


Рис 1.1 Діаграма чинників викидів оксидів азоту за 2022 рік по світу

Основними забруднювачами данного типу є оксид азоту NO та меншою мірою діоксид азоту NO_2 . Протягом дня ці оксиди в атмосфері перетворюються один в одного. Оксид азоту окислюється в атмосфері до NO_2 за участю озону протягом десятків хвилин, а діоксид розщеплюється під діє ультрафіолетового випромінювання на NO та атом оксигену, що утворює озон з киснем. Таким чином ці гази існують у квазірівноважному стані за участі світла. Згодом діоксид азоту окислюється до азотної кислоти, яка швидко поглинається під час контакту з поверхнями, назважаючи на це самі оксиди зникають повільно і можуть подорожувати на великі відстані до розкладу на кислоту або нітрати. Тож забруднення однієї країни спричиняють забруднення і в сусідніх. Найбільша концентрація спостігається в районах великих міст через які проходять автомагістралі з інтенсивним рухом.

Високий рівень діоксиду азоту може спричинити пошкодження дихальних шляхів та підвищити вразливість людини до респіраторних інфекцій і астми. Тривалий вплив може спричинити хронічні захворювання легенів.

1.4 Сірчастий газ (SO2)

Діоксид сірки виділяється при спалюванні палива, що містить сірку, тож основними джерелами данних викидів є виробництво електроенергії, промислове та побутове спалення палива.

Короткостроковий контакт з викидами може спричинити проблеми з дихальною системою людини. Особливо небезпечними подібні контакти для групи ризику - люди з астмою або діти. Також викиди діоксиду спричиняють

формуванню інших оксидів сірки, що в наслідок реакціїї з іншими компоннтами атмосфери можуть перетворитись на тверді частки (РМ), що в свою чергу вже мають свої наслідки для здоров'я людини.

Коли сірковий газ реагує з повітрям і водою, утворюється корозійна рідина - сіркова кислота, це одна з головних компонент кислотних дощів, що спричиняють велику шкоду навколишньому середовищу. На додачу сам сірковий газ сповільнює ріст рослин і пошкоджує листя.

При взаємодії сіркового газу з карбоном утворюються сульфатні айрозолі, що збільшують життя хмар сприяючі глобальному потеплінню.

- 1.5 Чинники забруднення, види і класифікація
- 1.6 Методи вимірювання забруднення
- 1.7 Методи протидії

РОЗДІЛ 2 ВИРІШЕННЯ ЗАДАЧІ

2.1 Місце та період дослідження

БІБЛІОҐРАФІЯ

- [1] Dusts | air pollution information system.
- [2] Метеопост Що таке PM2.5 та PM10. https://meteopost.com/info/PM/.