

CE 435 : Environmental Pollution Management

- Water Pollution
- ✓ - Air Pollution

Air Pollution

normal level - ambient level এর থেকে বেশি হলে সেটাকে প্রায় তার জন্য adverse effect হবে মানুষ, সাধারণত, জীব জন্তুর উপর।

water vapor,  $CO_2$  বেড়ে গেলে air pollution হয় না। কারণ health এর উপর কোন adverse effect নেই। But  $CO_2$  এর জন্য green house effect হয়।

- Type of pollutant
- Concentration
- \* - Time of exposure → air pollution এর ক্ষেত্রে জল, water এর ক্ষেত্রে না কারণ source same, amount ও almost same হয়, quality vary করে না।

time of exposure এর other health effect সম্বন্ধে

Composition of atmospheric gases in clean, dry air and ground level.

99.04%  $O_2$  &  $N_2$

< 1% बावा वातमय effect परे air pollute श्यु,

$O_2$  &  $N_2$  क्यु percentage over the change श्यु नाशे । < 1% क्यु सुलोअरे change शक्ये ।

Components of Air pollution problem:

वाताश्रम त्वायुन मिश्र श्यु concentration कम श्यु, source  $\rightarrow$  medium  $\rightarrow$  वाताश्रम pollution कस्यर आठरे चेस्यर क्युओ शक्ये ।

Categories of Air pollution:

- Outdoor Air Pollution

- Indoor " "

↓

major source वाताश्रम

cooking with biomass fuel in inefficient stoves.

China, India, Bangladesh, Africa-रु किछु कस्यर

affected शक्ये ।

## Effects of Air Pollution : (a) Health \* সব থেকে important health.

1873 সাল থেকে air pollution এর record আছে।  
burning of coal either for heating or  
industrial use এর কারণে এই air pollution হয়।

(b) Agriculture

(c) Climate

CO<sub>2</sub> নামে কারণ air pollutant না।  
CO, CH<sub>4</sub>, VOC, NO<sub>x</sub> — air pollutant + green  
house gas

(d) Material → ভাঙসহজ air pollution এর জন্য  
মজবুত হয়ে থাকে।

## Overview of Emission :

Primary pollutant → আমি কিছু করছি, যা থেকে  
বাস্তব pollutant আসছে। directly বাতাসে যায়।

Secondary pollutant → বাতাসে তৈরি হয়।

xml9  
আসলে  
এখান  
থেকে।  
\* Process leading to Emission of Primary  
Pollutants :

Combustion → সব থেকে বেশি burn করে fuel।

যদি কয়লা সঞ্চার নষ্ট, প্রধান main source of energy

Evaporation → toilet cleaner, room cleaner  
আছে evaporation হয়।

Grinding and abrasion.

Emission যদি কয়লা সঞ্চার নষ্ট, কয়লা সঞ্চার।

Combustion:

অধিক process develop করে, যাতে combustion হবে  
কিন্তু emission হবে না।

complete combustion nature is impossible.

তাই unburnt fuel বাতাসে ছেঁকে আসে।

যেহেতু air দিয়ে burn করে, তাই NO and NO<sub>2</sub>  
উৎপন্ন হয়। pure oxygen নাহে।

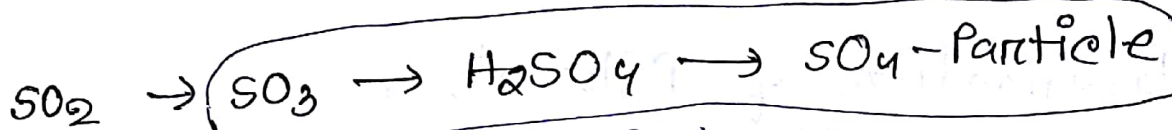
pure fuel নাহে। তাই combustion এর ফলে  
emission হবে।

\* ভাল করে জ্বালায় না।

Secondary Pollutants:

O<sub>3</sub>, sulfate particle কোন কোন source থেকে বের হয়

ना, बातायेते ठेठि शुभ ।



\* अल कय पडव ।

air य शुभ

Major sources of outdoor pollutants :

- Mobile source कि-
- Off road vehicle कि-



अकालत सक्युत slum य वृत्त कय कसकस, अकालत cyclic way के pollution शक, अक type source अक area source .

minor source  $\rightarrow$  area, incineration,

~~misc~~

major source  $\rightarrow$  mobile source, stationary source

Volcanic eruption  $\rightarrow$  natural, आवाक्युत साङ्कित-के pollution शुभ, अक्युत eruption य अक अक अक pollution शुभ ।

\* 5 BY point লেন কটুব পড়তে হবে।

Classification of pollutants :

(a) According to origin

এবং থেকে থেকে কৃত্রিম দুই দুই classification

\* example গর পড়ব।

(b) According to chemical composition

এবং pollutant organic inorganic

(c) According to state of Matter

Aerosol → solid or liquid হতে পারে।

\*  $\mu m$  এ আসে। example গর পড়তে হবে।

## Lecture 2

## Important Terms :

Criteria Pollutants : માટેથી જન્ય health-based criteria ફિઝ વચ્ચે સ્થાપિત છે । Pollutants for which health-based standards or 'criteria' have been set. GBV

## SLCP :

4BT, health, agriculture & climate ના effect ધારે છે । જન્ય વાયુઓ વચ્ચે સ્થાપિત છે । વાયુઓ residence time in atm વધારે ।

SLCPs : Lifetimes in the Atmosphere

CO<sub>2</sub> જુદા જુદા સ્તરે વેચાયેલું ।

\* જાણ વધારે મધુર → નાશ, કોઈ અસર વધુ, વચ્ચે short lived વચ્ચે સ્થાપિત ।

## Units of Measurement :

mass / unit volume

parts per million volume

Relationship between two units :

\* derivation লেখা করে পড়তে হবে। math আসবে,

$$\text{Conc. in mg/m}^3 = \frac{\text{Conc in ppm} \times \text{MW}}{22.414} \times \frac{273P}{T}$$

P = pressure in atm

T = Temp in K

Conversion of units :

Ex 1 : Bangladesh national ambient air quality standard for CO is  $10 \text{ mg/m}^3$ .

Solution :

$$\mu\text{g/m}^3 \times 1000 = \text{mg/m}^3$$

$$\text{Conc. in mg/m}^3 = \text{conc. in ppm} \times [\text{MW} \times 22.414] \times \frac{273P}{T}$$

$$\therefore 10 = \text{conc in ppm} \times \frac{28}{22.414} \times \frac{273 \times 1}{298}$$

$$\therefore \text{conc. in ppm} = 8.7$$

Air quality standard for CO is 8.7 ppm

[Assume, P = 1 atm, T = 25°C = 298 K]

Ex 2 : Bangladesh national ambient air quality standard for NO<sub>2</sub> is  $100 \mu\text{g/m}^3$  (annual).

Express the standard in ppm.

Regulations/standards :

a) Emission standard : source and emission  
standards.

b) Air quality standard

Emission and ambient air, ambient air-cleaner  
air. Emission depends on available  
technology and depends on.

Air quality and health effect are  
related, and air quality and health effect  
are related.

Example of emission standards :

Ex 1 : Petrol / gas driven motor vehicle  
( < 8 seater ) : standard at the time of  
registration :

CO : 2.2 gm / km

H<sub>2</sub>O + NO<sub>x</sub> : 0.5 gm / km.

ଏହା value କୁଁ enough ନା।

Driving cycle ଓ important.  $\rightarrow$  ବନ୍ଦିବା ବ୍ରାକେ, accelerate or decelerate ବନ୍ଦିବା ଟାଣିବୁ ଡେଲୁ depend ବନ୍ଦିବା।

Ex 2: Gas-fired power plant.

Air quality standards:

basis ହେଉଛି health. କୁଁ value ଦିଆ ହେବ ନା, time ମାତ୍ର।

\* why averaging period? [x m ଓ ଖାତାରେ]

40  $\text{mg}/\text{m}^3$  ୧୦ ସାକ୍ଷର 1 hr ସାକ୍ଷର ଏ  
ଅଟେ, 10  $\text{mg}/\text{m}^3$  ୧୦ ୪ hr ସାକ୍ଷର same  
ଅଟେ ହେବ।

Revised National Ambient Air Quality Standard:

ALL are PM

- SPM = Suspended Particulate Matter
- PM = Particulate Matter
- PM<sub>2.5</sub> = Particulate Matter with size  $\leq 2.5 \mu\text{m}$
- PM<sub>10</sub> = Particulate Matter with size  $\leq 10 \mu\text{m}$
- PM<sub>x</sub> = Particulate Matter with size  $\leq x \mu\text{m}$

$$PM_{10} = PM_{2.5} + PM_{2.5-10}$$

ছোট্ট বড় standard. বড় PM - SPM, PM<sub>10</sub>, PM<sub>2.5</sub>

\* PM<sub>10</sub>, PM<sub>2.5</sub> মূল বায়ব value.

PM<sub>2.5</sub> & PM<sub>10</sub> most harmful.

PM এর জন্য বড় standard - SPM, PM<sub>2.5</sub>, PM<sub>10</sub>

10 এর বেশি size হলে বড় বেশি ক্ষতিকর।

মত ছোট, তাই ক্ষতিকর। PM<sub>2.5</sub> ক্ষতিকর।

বড় হলে settle করে যায়।

WHO Ambient Air Quality Guideline:

অনেক restricted. আদ্যুত এখন যেতে পারিনি।

Air Quality Index: (AQI)

single value. বেশি হলে বাতাস খারাপ, কক্ষ

হবে ভাল।

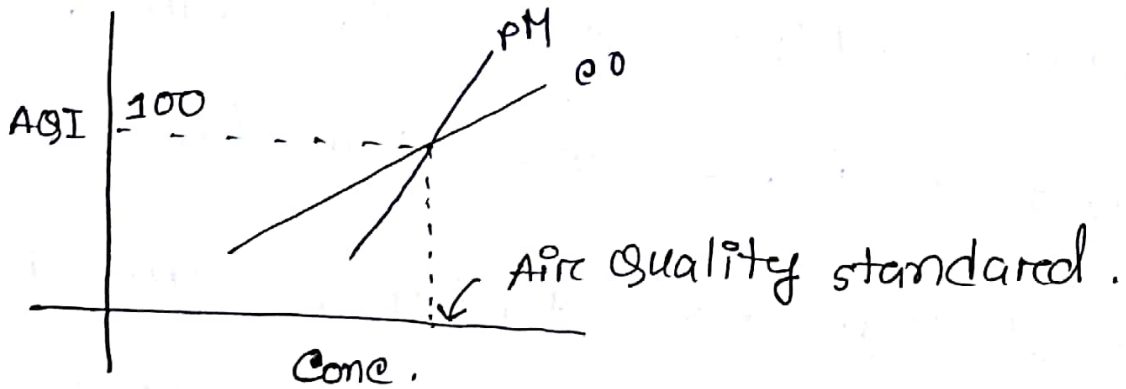
100 এর কম হলে ভাল। বেশি হলে খারাপ।

AQI categories:

sensitive group → শিশু, বৃদ্ধ-মানুষ, disease  
আছে এমন।

## AQI Categories (Bangladesh):

Principle of AQI calculation:



Conc. air quality standard লক্ষ্যে পৌঁছান হলে AQI around 100 হবে। (যেকোনো pollutant ধরে লক্ষ্য)।

Purpose of AQI: (খম ও আশ্র)

calculation of AQI: (খম ও আশ্র)

PM

CO

Pb

NO<sub>2</sub>

SO<sub>2</sub>

O<sub>3</sub>

যেকোনো প্রকারের লক্ষ্য 100 reach করলেই বাতাসের  
গুরুত্ব থাকবে।

conc. କେ EQI କେ convert କରାଯାଏ ,

ଯାହା EQI highest କେବେ critical pollutant.

କେବେବେ government କରାଯାଏ ।

chart : ଅନୁସାରେ ସାମଗ୍ରୀ ,

unit ppm ଓ କେବେବେ O<sub>3</sub>

PM  $\mu\text{g}/\text{m}^3$

PM <sub>2.5</sub>	15.5 - 40.4	ସମତୁଳ୍ୟ	15.5	କେବେବେ EQI 51
			40.4	" " 100

standard change କେବେବେ ଅନୁସାରେ ଏହି chart ଓ  
change କେବେବେ ଅନୁସାରେ .. କେବେବେ standard କରାଯାଏ ,

Reporting :

Important .

sensitive ସମସ୍ତ chart  $\rightarrow$  ସୁଧାରଣ କରାଯାଏ ନା ।

Prbm 1 : On a particular day, the following  
air quality data have been recorded :

PM<sub>2.5</sub> = 190  $\mu\text{g}/\text{m}^3$  (24-hr)

PM<sub>10</sub> = 280  $\mu\text{g}/\text{m}^3$  (24-hr)

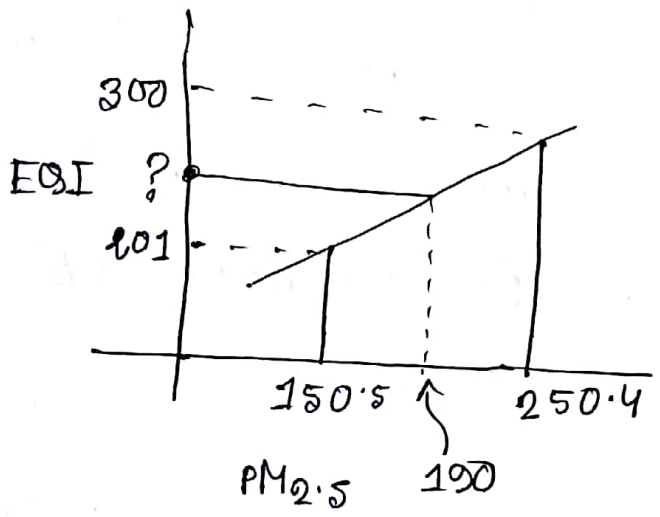
O<sub>3</sub> = 0.095 ppm (8-hr)

Calculate & Report AQI.

Solution :

$$AQI_{PM_{2.5}} = \frac{300 - 201}{250.4 - 150.5} \times (190 - 150.5) + 201 = 240$$

[ $PM_{10} > PM_{2.5}$  কারণ  $PM_{10}$  এর মধ্যে  $PM_{2.5}$  included]



$PM_{10} \text{ AQI} = 163$

$AQI \text{ for } O_3 = 127$

Reporting area : Dhaka

Reporting date :

Critical Pollutant :  $PM_{2.5}$

$AQI = 240$

Description সাধারণ বা Sensitive group → chart

Other pollutants with index > 100 :  
 $PM_{10} : 163 ; O_3 : 127$

Ashraf Sir (3)

Formation, sources and Effects of criteria

Pollutants :

Criteria pollutants : PM, Pb, CO, SO<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>

PM - যথাক্রমে তেজস জাছে এমন solid molecule

particle ;  $0.005 \mu\text{m} - 100 \mu\text{m}$  (size range ~~এ~~  
স্বাক্ষরিত হইবে না)

Terms used to describe PM :

Smoke, soot, Black carbon বেসি অক্সিজেন ,

\* সূক্ষ্ম কণা হইবে না। জ্ঞান হইবে।


Black Carbon / soot :

জিঞ্জি, পোড়ান থেকে যে কালো ধূসর particle  
বের হয় সেটা।

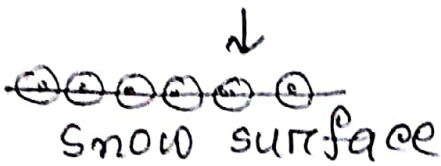
\* Source জায়গা x m এ। ছোট কণা পড়তে হবে।

Health effects :

size ছোট, তীব্র হুকে blood এ বিক্রিয়া হতে পারে,  
এটা গায়ে অনেক harmful chemical থাকতে পারে।

 → harmful chemicals (e.g., PAHs)  
 BC particle remain attached to BC

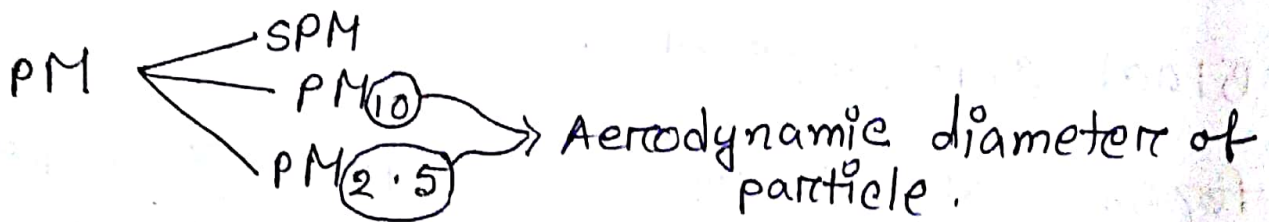
Climate effect :



Albedo/ reflection কমার কারণে। heat soak করে, বৃষ্টি জমায়ে। Flood বাড়ে।

\* Effects ভিন্ন করে পড়তে হবে।

Size of PM : Aerodynamic Diameter.



size regular না।

## Aerodynamic Diameter :

যেখন PM এর  $d$  হবে একই sphere এর dia  
এর সমান হবে settling velocity,  $\therefore$  particle এর  
settling velocity-র সমান।

\* ভাল করে পড়ুন।

ফিল্টার করতে PM আটকে থাকে। বাতাসের air ও  
বাতাসের PM আটকে দেয়।  $\therefore$  SPM।

PM<sub>10</sub> or PM<sub>2.5</sub> এর জন্য special device এ  
একই centrifugal force দেয় হয় যাতে বাতাসের  
বাদ পড়ে যায়।

## Distribution and characteristic :

যেকোনো জায়গায় আছে nature থেকে।

10% আছে human body থেকে।  $\therefore$  distributed

না। যেখানে মানুষ বেশি সেখানে বেশি।  $\therefore$   $\therefore$

industrial area তে। non-uniform distribution।

হেঁচো জায়গায় থাকে, তাই  $\therefore$   $\therefore$

10% contains congenious particle than 90%.

Size distribution :

বাতাসে ২ ধরনের particle - ছোট ( $0.1 \mu\text{m dia}$ )  
বড় ( $10 \mu\text{m dia}$ )

বড় গুলো আসে soil and ocean থেকে (natural)  
ছোট গুলো আসে fossil fuel থেকে (anthropogenic)

\* Why anthropogenic particle more harmful than natural particle? [xml এ আছে]

Source Apportionment PM in Dhaka :

" " " " Rajshahi :

Health Effects of PM :

PM সবচেয়ে বেশি ক্ষতিকর। PM কমাতে বাকি গুলোও কমান খায়ে।

Depend করে - কি লুকছে এবং কোন পর্যন্ত লুকছে।

Deposition of PM in the Respiratory System :

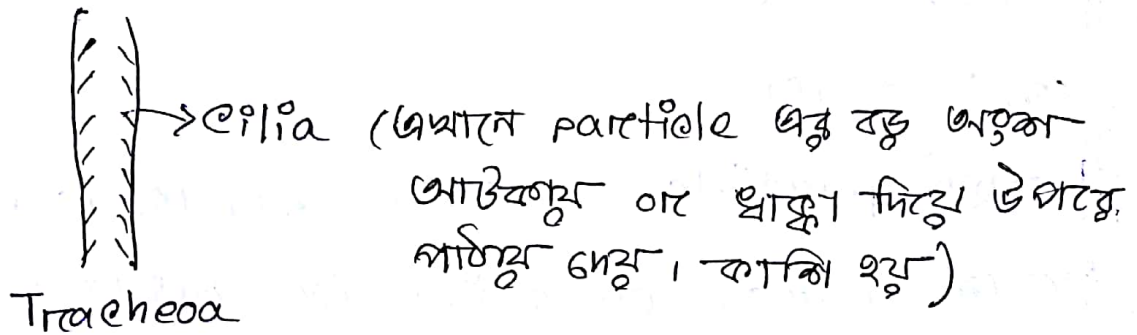
1. Head airway region
2. Lung airway region (২৩% ভাগ আছে)

### 3. Pulmonary/ Alveolar Region (gas transfer zone)

PM > 10-15  $\mu\text{m}$  শিল নাক থেকে মুখে আউটকম হয়।

Head Airway region  $\rightarrow$  Natural defence

removes PM with size  $\geq 10-15 \mu\text{m}$



Lung Airway region - Natural defence present

Pulmonary region  $\&$  no natural defence,

lower respiratory system, gas transfer

কয়েক মাস না infection হলে, তখন particle

গুলো বের হয়। তবে PM<sub>2.5</sub> খাবার, এরপর

এখানে বের।

PM deposition mechanism:

4 Br point. \* কোন কাজ করতে হবে।

## (1) Impaction

PM খত বড়, impaction efficiency বাড়ে।  
wt বেশি, moment বেশি।

## (2) Settling

নিচের দিকে পড়ে যায়

## (3) Diffusion

ছোট particle, মাফানি করে বেশি। side এ  
গলে mucus or saliva কে আটকিয়ে যায়,  
অন্য cilia দ্বারা দিখু লাঠি।

## (4) Interception

বড় particle, long.

Inhaler → quickly blood এ পৌঁছায় দেয়, স্বাস্থ্যের  
\* স্বার্থে।

Lead :

পেট্রোল এ antiknock agent হিসেবে lead ব্যবহার  
করা হয়।

Blood lead concentration in Bangladesh:

সুদীর্ঘ কাল আগের সা।

Paint lead এর অন্যতম source। Paint এর সন্নিবেশ  
এই dust উড়ে এসে Lead আনে।

Carbon Monoxide :

Complete burn করতে পারি না দেখে CO তৈরি হয়।

Sources of CO

Health effects of CO

হিমোগ্লোবিন carries 4 O<sub>2</sub> molecule।

CO, O<sub>2</sub> কে replace করে দেয়। অর্থাৎ Hb এর  
capacity কমায় যায়। CO থাকে O<sub>2</sub> সুলো ছাড়তে  
দেয় না। অর্থাৎ oxygen transfer কমায় যায়।  
ফলে tired লাগে কারণ lower level of  
oxygen transfer।

\* গুরুত্বপূর্ণ শর্ত।

\* graph দেখাব।

Calculation of % COHb in Blood

Lecture-4

Formation, Sources & Effects of Criteria.

Pollutants : - PM

- Pb

- CO

- SO<sub>2</sub>

- NO<sub>2</sub>

- O<sub>3</sub>

(D) Sulfur Dioxide (SO<sub>2</sub>)

SO<sub>x</sub> → SO<sub>2</sub> and SO<sub>3</sub>

↓  
Criteria  
pollutant

↓  
Criteria pollutant भी।

S containing fuel

burn → SO<sub>2</sub>  
(some SO<sub>3</sub>)

air  
(OH) → SO<sub>3</sub>

H<sub>2</sub>O

SO<sub>4</sub> ← H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> droplets  
(acid rain)  
Particles  
(PM)

gas থেকে  $H_2SO_4$  droplet, জড়পদ্রব এবং droplet ই-  
particle সৃষ্টি করে।

$SO_2 \rightarrow$  primary (direct তৈরি হয়)

$SO_4 \rightarrow$  secondary

\* Cycle describe করুন। [eq<sup>n</sup> + লক্ষ্য]  
জানল করুন করতে হবে।

বেশির অংশের particle বাতাসে থাকলে বেশি দূর  
তদ্রূপে যায় না। health effect আছে।

global warming কমায় পারে, পৃথিবীকে cool  
down করে।

Major Sources:

Coal ও অবশেষে বেশির, ইন্ডিয়ান coal ও অবশেষে  
বেশির, globally emission কমায়, but আত্মার  
তদ্রূপে বেশির।

অবশেষে বেশির ও disease জিজ্ঞাসে, অবশেষে কম  
natural gas ও।

আত্মার তদ্রূপে Eastern Refinery ও sulfur

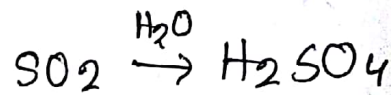
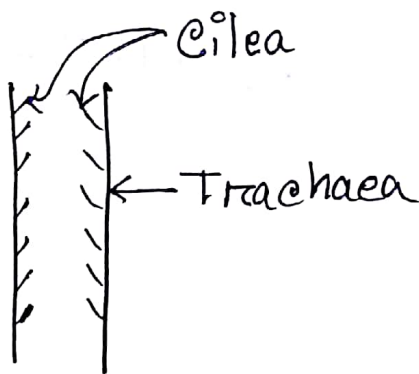
treatment এর refinatory নাহে, তাহে 5 এর বেশি  
জোয়ারদেব তদন্ত।

Health Effects of  $SO_2$ :

\* তদন্তব ক্ষুদ্র

কষ্ট সন্ধ্যা থাকলম ক্ষতি নাহে, যত বেশি সন্ধ্যা  
শাকব, তত ক্ষতি।

\* Simultaneous presence of  $SO_2$  and  
PM in air:



↓  
Paralyzes Cilia

↓  
PM easily penetrates  
deeper into respiratory  
system.

\* তদন্ত কৰু গুহিয়ে মিখাৰে শব।

বাতম্বে PM and  $SO_2$  যদি একসাথে থাকে, তখন  $SO_2$   
Cilia কে paralyze কৰে তদন্ত। তখন PM সহজে  
respiratory system এ প্ৰবেশ কৰে, তাহে বেশি  
ক্ষতি হয়।

Effects of  $\text{SO}_2$  on materials :

Materials containing carbonates : e.g. Marbles

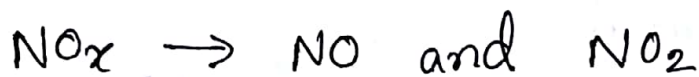
Example :



↑  
Much more soluble than  
 $\text{CaCO}_3 \rightarrow$  washed away by  
rain.

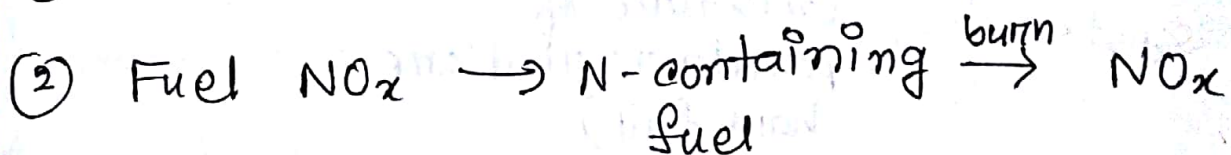
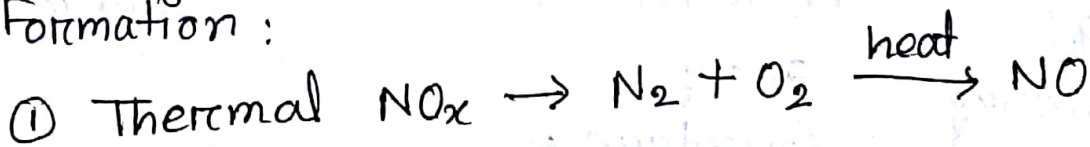
ভাঙ্কন শন পাত্তু marble ( $\text{CaCO}_3$ ) দিষ্টা টিষ্টি ।  
ঐষ্টন্য ঞ্ঠন শন্থ ঞাষ্ট, long period of time.  
ঞনানান্য ঞিন বষ্ট শন্থ ঞাষ্ট, short period of  
time ঞ rust ঞাষ্ট ঞাষ্ট।

Nitrogen Dioxide ( $\text{NO}_2$ ) :



↑  
criteria pollutant.

Formation :



শুদ্ধ বাতাস গুরুত্ব কমেছে NO তৈরি হয়।

অবশ্যে বেশি N coal এ, natural gas এ  
অবশ্যে কম।

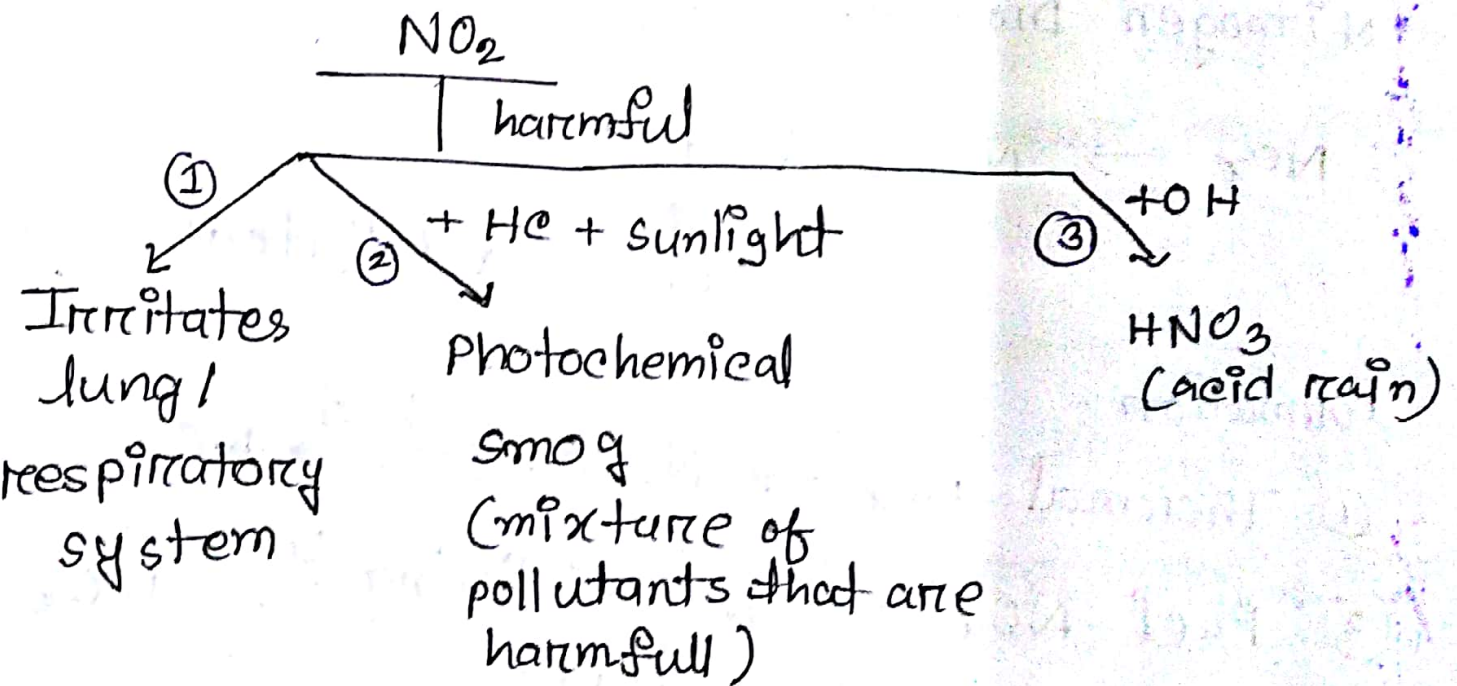
① এর জন্য কোন fuel লাগে না। শুদ্ধ গুরুত্ব  
কমেছে হয়। তাই concern issue.

\* ভাল করে পড়।

Effects of  $NO_2$ :

$NO_x \rightarrow NO$  and  $NO_2$

↓  
Not harmful at concentration normally  
encountered.



\* ভাল করে পড়। (3 এর harmful)

## Photochemical smog and Ozone:

$O_3$  → a secondary pollutant

Produced along with a number of other pollutants collectively referred to as 'photochemical smog'.

Not same { Smog → smoke + fog

{ Photochemical smog → mixture of pollutants  $O_3$ , formaldehyde etc.

Series of pollutants → photochemical smog.

অনেকগুলো টেবিলি হয়, But  $O_3$  খুঁজি অতিকর।

\* photochemical smog কি?

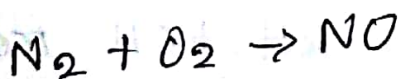
### Effects of photochemical smog:

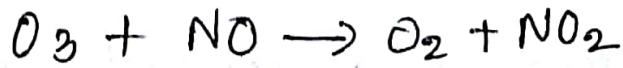
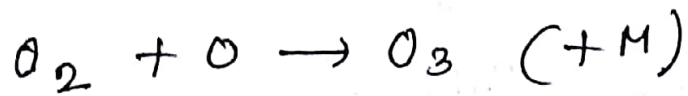
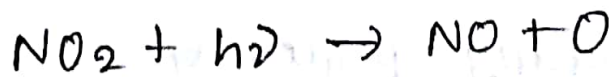
$O_3$  - adverse impact

- ① Health
- ② Agriculture
- ③ Material (Rubber)

\* গাড়াও শর।

~~Formation:~~ (a)  $NO - NO_2 - O_3$  Reaction Sequence:





ঠেঁড়ি হয়, আবার জাড়ে।

বাতাসে এখন কিছু আছে যা, NO কে কন্সিট্রুট  
দিচ্ছে, NO<sub>2</sub> কে বাড়িয়ে দিচ্ছে। ফলে O<sub>3</sub> এর  
ক্ষয়মান বাড়ছে। এর কাজের কাজে H<sub>2</sub>C।

Hydrocarbon and Hydroxyl Radical (-OH)  
present in air → promotes formation of NO<sub>2</sub>  
and destruction of NO.

This leads to enhanced concentration of O<sub>3</sub>  
and production other pollutants (photochemical  
smog)

Hydrocarbon - NO<sub>x</sub> - O<sub>3</sub> Reaction Sequence:

OH এর conc বাতাসে খুব কম। এর pollutant নী,  
বাতাসে enough OH নামে এই- RH + OH reaction

ধান্য উৎস, তাই অন্য reaction আছে,

\* Conversion of NO to NO<sub>2</sub> by Hydrocarbon:

Chart

২য় NO<sub>2</sub>, অন্য aldehyde • produce করে।  
আর অন্য OH করে আসতে to continue the process.

\* exam এ আসতে [eq<sup>n</sup> of reaction + chart]

Conversion of NO to NO<sub>2</sub> :

\* কোন কয়টা পড়বে দেখে বুঝে।

Formation of Acetaldehyde from Ethane:

\* reactions পড়বে সব।

→ বুঝিয়ে দেওয়া extra class.

Lecture-5

Air quality Monitoring facilities in BD :

CAMS - Continuous Air Monitoring Station.

3 in Dhaka, 2 in CTB.

অবশেষে ডাটা data generate করলে BAEU.

IAEA → International Atomic Energy.

•

Parameters Monitored at CAMS :

নেট থাকে PM এর জন্য, PM digest করে নেট

পাওয়া যায়। তাই নেট দাঁতের মাধ্যমে হয় না।

Figure: Monthly avg. concentration of  $PM_{10}$

April 2002 - Jan 2017

Oct, Jan এ অনেক বেশি। দারুণ season এ

বেশি। peak 2013 তে বেশি। But অন্য অব

স্থানান্তে কমান্বই। কমান্বই দিনে। peak 5 গুণ।

Monthly avg of  $PM_{2.5}$

দিনে দিনে quality প্রায়শই হ্রাস না। PM কমবেই।

PM in different cities:

উদাহরণ।

NO<sub>2</sub> : Shangshad Bhaban CAMS.

NO<sub>2</sub> খুব বেশি বাড়ছে না।

O<sub>3</sub>

Standard থেকে অনেক কম।

PM<sub>10</sub> & PM<sub>2.5</sub> খুবই বেশি। graph খুবই skewed।

\* Observation - (আজকে ২০১৭)

আমাদের বাতাসের অবস্থা খুবই খারাপ। PM<sub>10</sub> & PM<sub>2.5</sub>

এর respect এ। standard এর তুলনায় ৪-৫ গুণ

বেশি। seasonal variation very strong।

এই variation এর কারণ →

Reason for strong seasonal variation (Dhaka)

- Precipitation - Brick kiln Location & Wind direction.

\* Effect of Seasonal weather pattern

wind rose (\*) বাতাসের অবস্থা sinusoidal ফেন-

\* Effect of seasonal Pollution Source

dry season এ north-west থেকে বাতাস আসে।

তখন বি direction এ ইটের উৎপাদন। তাই

কোন PM বেশি থাকে।

যদি dry season এ বাতাসের দিক-সময় season change করে তবে তখন বাতাসের PM অনেক বেশি থাকে। তাই precipitation মজুর না। Brick kiln মজুর কারণ।

Major Actions for Improving Air Quality:

গাড়ি, মানুষ বাড়লেও বাতাস দূষণ হচ্ছে না because of use of CNG.

কোন brick kiln এ 120' chimney use হয়। তাই শক্তি দ্রুত নিচের level এ precipitate করে আত্মীয়ের air quality দূষণ করে।

\* Construct word air pollution এর অন্তর্ভুক্ত কারণ।

↓ major roll in deteriorating air quality (নিধাত হবে)

Transformation of Brick Kiln

Drawback → implementation অনেকটা দুর্ভাগ্য। কারণ আত্মীয়ের design কারণে & স্থানীয় capacity নাহে।

## ~~Air Pollution & Meteorology:~~

Other reasons for poor air quality in dry season:

- Civil construction works
- Meteorology.

## Air pollution & Meteorology:

Meteorology:

বাতাসের temp ও roll play করে air পরিষ্কার হওয়ায় জন্য।

Troposphere + stratosphere → low atmosphere  
(50 km almost)

The layers of the Atmosphere:

যাট উল্লভে উঠবে তাট সীমিত।

surface স্তর থেকে উঠে যাওয়ায় নিচের air স্তর থেকে আসে।

Lapse Rates

Rate of change of temp of air or a parcel of air/gas with altitude.

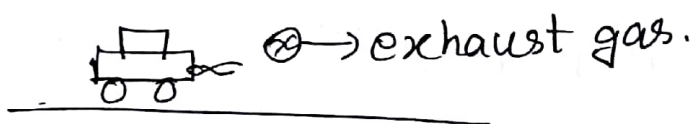
Ambient lapse rate ( $\gamma$ ): Rate of change of

temp. of natural air with altitude.

Adiabatic Lapse Rate: ( $\Gamma$ ) Rate of change of temp. of a parcel of air (gas (e.g; exhaust gas) with altitude.

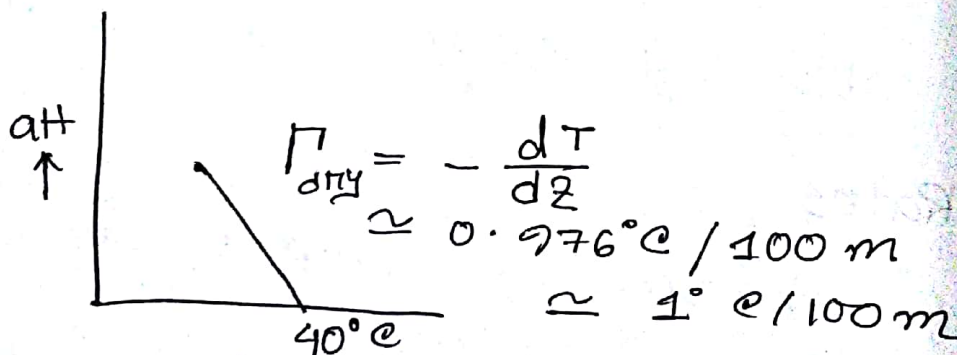
Adiabatic Lapse Rate;

Industry or গাড়ি থেকে।



গাড়ির থেকে গুল্ম থেকে। তাহলে উন্নত উঠবে। উন্নত  
যেতে যেতে temp কমবে।

উপর law ব্যবহার করে rate  $\Gamma$  কমবে বের করা  
যায়।

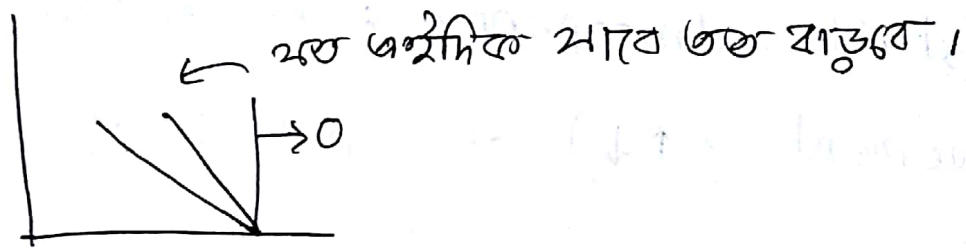


প্রতি 100m  $\Gamma$  1°C করে। তাহলে adiabatic lapse  
rate।

ধুব থেকে moisture থাকলে,  $\Gamma_{wet} = 0.6^\circ C/100m$ .

\* normally  $\Gamma_{dry}$  ধুব যদি না wet বলা থাকে,

$$\Gamma_{dry} = 1^\circ C/100m$$



Temperature Inversions:

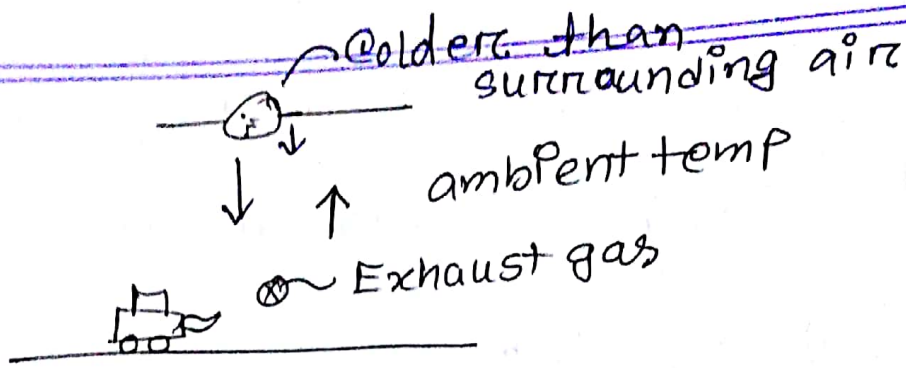
না স্পষ্টে বোঝা মাত্র না।

কীটকামল সব থেকে বেশি variation।

কীটকামল প্রতিদিনই inversion হয়। নিচের বাতাস ঠাণ্ডা হয় but উপরের বাতাস গরম থাকে।

Atmosphere stability:

Exhaust gas উৎস থেকে মাত্র যদি উষ্ণ temp, বাতাসের থেকে বেশি হয়। যদি উৎসের বাতাস ঠাণ্ডা হয় তখন নিচের দিকে নামবে, ~~যদি~~ অর্ধদিক তত বাতাসের temp same না হয়।

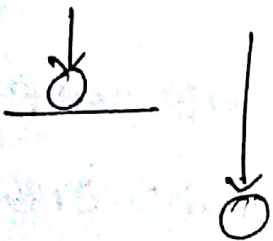


Unstable atmosphere : Encourages vertical movement ( $\uparrow\downarrow$ ) of parcel of air.

stable atmosphere : discourages vertical movement

Neutral atmosphere : Neither encourages nor discourages vertical movement.

જિલ્લો થતો કોણુવું કુણ્ણિ નાજાઈ, જાણુ ડેણુ pressure વેણિ જાણુ જાણુ. જાણુ compressed રૂણુ temp. વેણુ થાણુ.



$$\Gamma_{dry} = 1^\circ / 100\text{ m} \quad T = 20^\circ\text{C}$$

100 m $\uparrow$	100 m $\downarrow$
$T = 19^\circ\text{C}$	$T = 21^\circ\text{C}$

Unstable :

ଦୃଷ୍ଟାନ୍ତ ଦୁଇଜଣି- ଏକଟୁ ନାଡ଼ୁଲେଇ move କରୁତେ ଚାହୁଁ ,  
ଗିଠି- ନାମାତମ ଆବଶ୍ୟକ ନିରୁଚି ନାହାନ୍ତି & vice versa ,  
mixing encourage କରୁ ।

Stable :

ଓପାସ୍ତୁ ଓପାସ୍ତୁ- ଚାହାନ୍ତି- ନିଚି ନାହାନ୍ତି ।  
ନିଚି ନାହାନ୍ତି- ଚାହାନ୍ତି ଓପାସ୍ତୁ ଓପାସ୍ତୁ ।  
mixing ଥୁ ନା ।

Neutral :

ଏ position ଯେ ହାସି ହାସାନ୍ତି comfortable ।

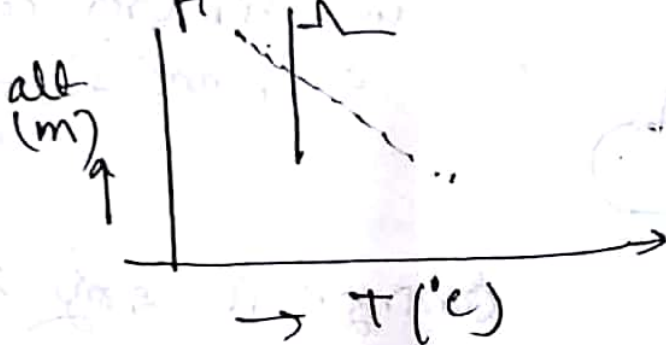
Lecture 6

Atmospheric Stability:

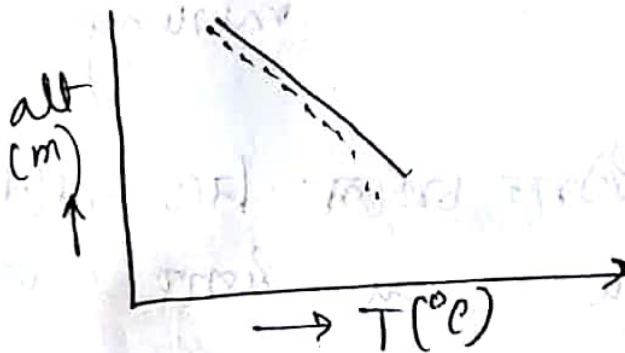


i)  $\alpha > \gamma \rightarrow$  Unstable atmosphere (encourages vertical movement of 'plume')

ii)  $\alpha < \gamma \rightarrow$  Stable atmosphere (discourages vertical movement)



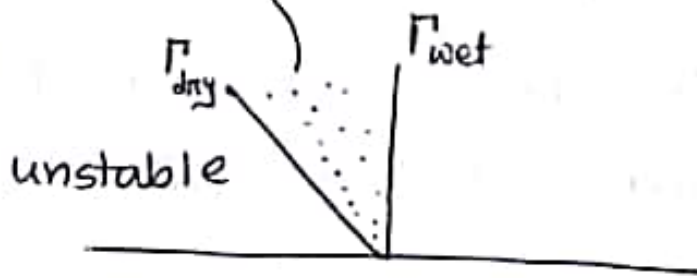
iii)  $\alpha = \gamma \rightarrow$  Neutral Atmosphere




Q. Stable, unstable, Neutral atmosphere or for 341


\* Stable, unstable, neutral atmosphere সম্বন্ধে  
কি বুঝ?


Atmosphere lapse rate adiabatic এর বেগি থাকলে  
unstable, সঠিক  $\Gamma_{dry}$  এর বৃদ্ধি থাকবে।  
conditioned





unstable সঠিক looping system এর  
ঘুরতে ঘুরতে ধোঁয়া বেবু হবে।

Stable সঠিক sinking 

Neutral এর coning সঠিক 

Inversion এর ক্ষতিকালের সকাল হলে দেখা যায় যে  
ধোঁয়া নিচের দিকে নামে। 

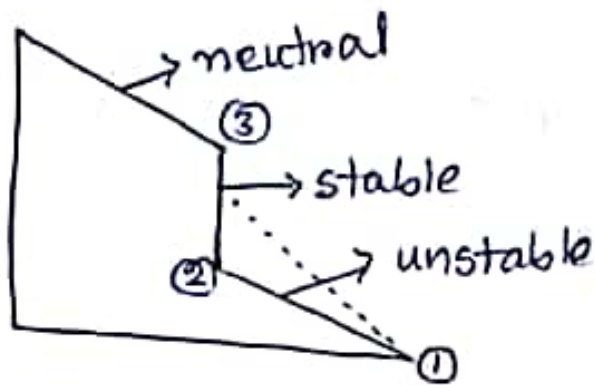
আবায় অনেক-সকাল হলে দেখা যায় উপরের দিকে উঠে।   
এই আবায়ের জন্য coning

Trapping → 

\* ଟୋ shape ଦୁଇ ଭାଗ କରାଯାଇ ନିମ୍ନରେ ଦିଆଯାଇଛି ।  
 shape ନିମ୍ନରେ ଦିଆଯାଇଛି କି ?



floating ଏ ଯେତେବେଳେ ଉପରକୁ ଚଳିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି, ତାହା 120 ମି ନିର୍ଦ୍ଧାରଣ ନାହିଁ ନାହିଁ 'mixing' ହୁଏ । dilute ହୁଏ ଯାହା, ତାହା adverse effect କରେ ।



- ① ଯେତେବେଳେ emission ହୁଏ ତା ଉପରେ ଚଳିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି
- ②-③ line ଦର୍ଶାଏ କେବଳେ ତଥ୍ୟ  $\Delta = \rho$  ଏବଂ ଏହାକୁ ଉପରେ ଚଳିବାକୁ  $\rho > \Delta$  ତାହା ନିର୍ଦ୍ଧାରଣ କରୁଥିବେ ।

## Estimation of Mixing Depth / Height :

সীতলাজে বাতাসের অবস্থা অনুসরণ করে।

precipitation, wind direction, position of polluting industries & atm. condition.



Ⓐ এবং চক্রে Ⓔ চক্রে pollution বেশি, কারণ same emission হলেও mixing কম হয়।

বাতাস বেশি হলে pollution কমবে কারণ তা pollutant কে নিয়ে যাবে।

mixing ht ↑ pollution ↓

wind speed ↑ pollution ↓

### Ventilation Co-efficient (Vc) :

$V_c = \text{Mixing height} / \text{depth} \times \text{wind speed (at the middle of mixing depth)}$

$V_c \uparrow \text{ pollution } \downarrow ; V_c \downarrow \text{ pollution } \uparrow$

### Estimation:

প্রথমে ambient condition আঁকব। Then 'দেখাব' emission কোন point থেকে যেতে কি temp এ হবে। then  $1^\circ\text{C}/100$  slope আঁকব।  $1^\circ\text{C}/100$  slope ambient curve এ যে point এ intersect করে,  $1^\circ\text{C}/100$  mixing ht, এর উপরে উঠবে না, যদি ambient line কে intersect না করে তবে তা উপরে উঠবে শাকবে।

### Problem:

① Suppose the ambient atmospheric temperature profile of an area is given by the following equation:

$$t_c = 30 - 0.005z; \text{ where } z = \text{altitude in 'm'}$$

If temp. of a plume emitted at the ground surface is  $34^\circ\text{C}$  and avg wind speed is  $5.7\text{ m/s}$ , estimate the ventilation co-efficient and comment on the pollution potential of the area.

Sol<sup>n</sup> :

eq<sup>n</sup> curve with, graph at various z to graph with time consuming.

At point (270 emission 20 & point 2 slope trace),

At the point of intersection,

$$30 - 0.005 z = 34 - 1z = 34 - 0.07z$$

$$\Rightarrow (0.01 - 0.005) z = 34 - 30$$

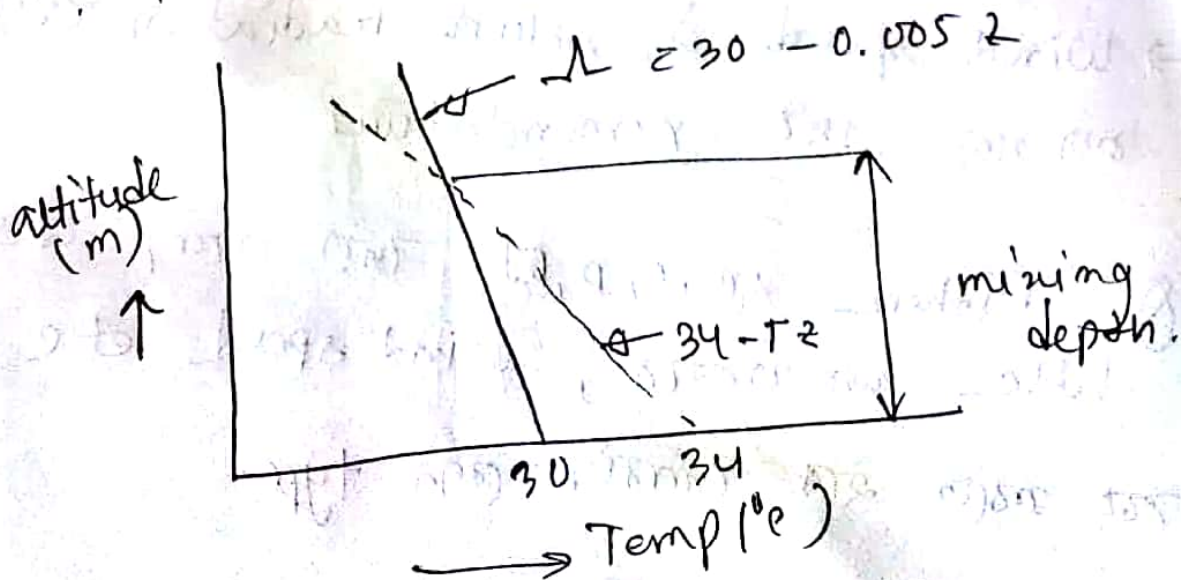
$$\text{or, } z = \text{mixing depth/height} = 800 \text{ m}$$

$$\text{Now, Ventillation coefficient} = \frac{\text{Mixing depth} \times \text{wind speed}}{}$$

$$= 800 \text{ m} \times 5.7 \text{ m/s}$$

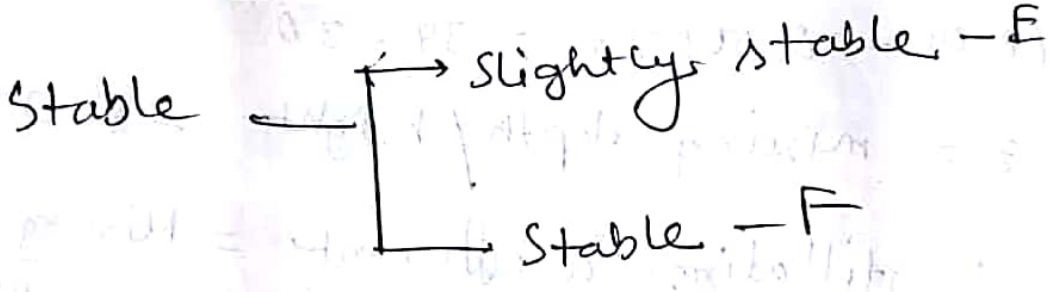
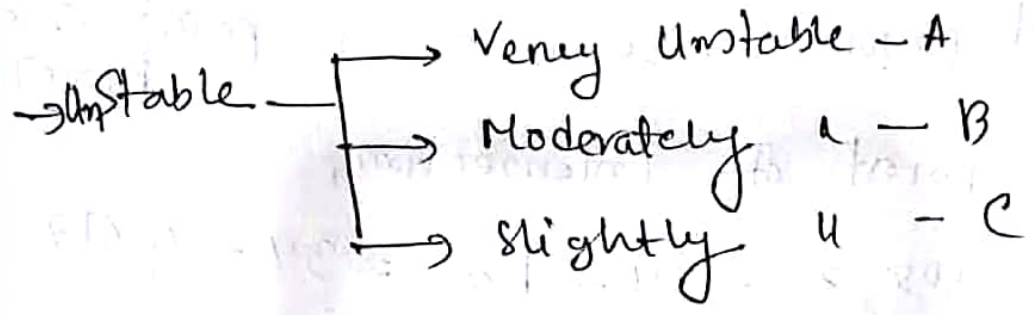
$$= 4560 \text{ m}^2/\text{s} < 6000 \text{ m}^2/\text{s}$$

The area has high pollution potential.



Atmospheric stability classes.

→ Stable, (ambient temp. ସମତାପ ତରଳ ପଦାର୍ଥର ତାପମାନ ସମାନ ହେବା)



Neutral → D

ଅନ୍ତର୍ଗତ ସଂକଳନ ଏବଂ Nomenclature (A, B, C, D, E, F)

use କରାଯାଏ । ନିମ୍ନଲିଖିତ ଶର୍ତ୍ତ,

→ Wind speed & solar radiation ତରଳ ପଦାର୍ଥର ତାପମାନ ଏବଂ ନomenclature.

୦. Bithen A, B, C, D, E, F ତରଳ ପଦାର୍ଥର ତାପମାନ ଏବଂ wind speed etc. ଏବଂ ତରଳ ପଦାର୍ଥର ତାପମାନ ଏବଂ type.

unstable 2nd dispersion and 20 km/hour

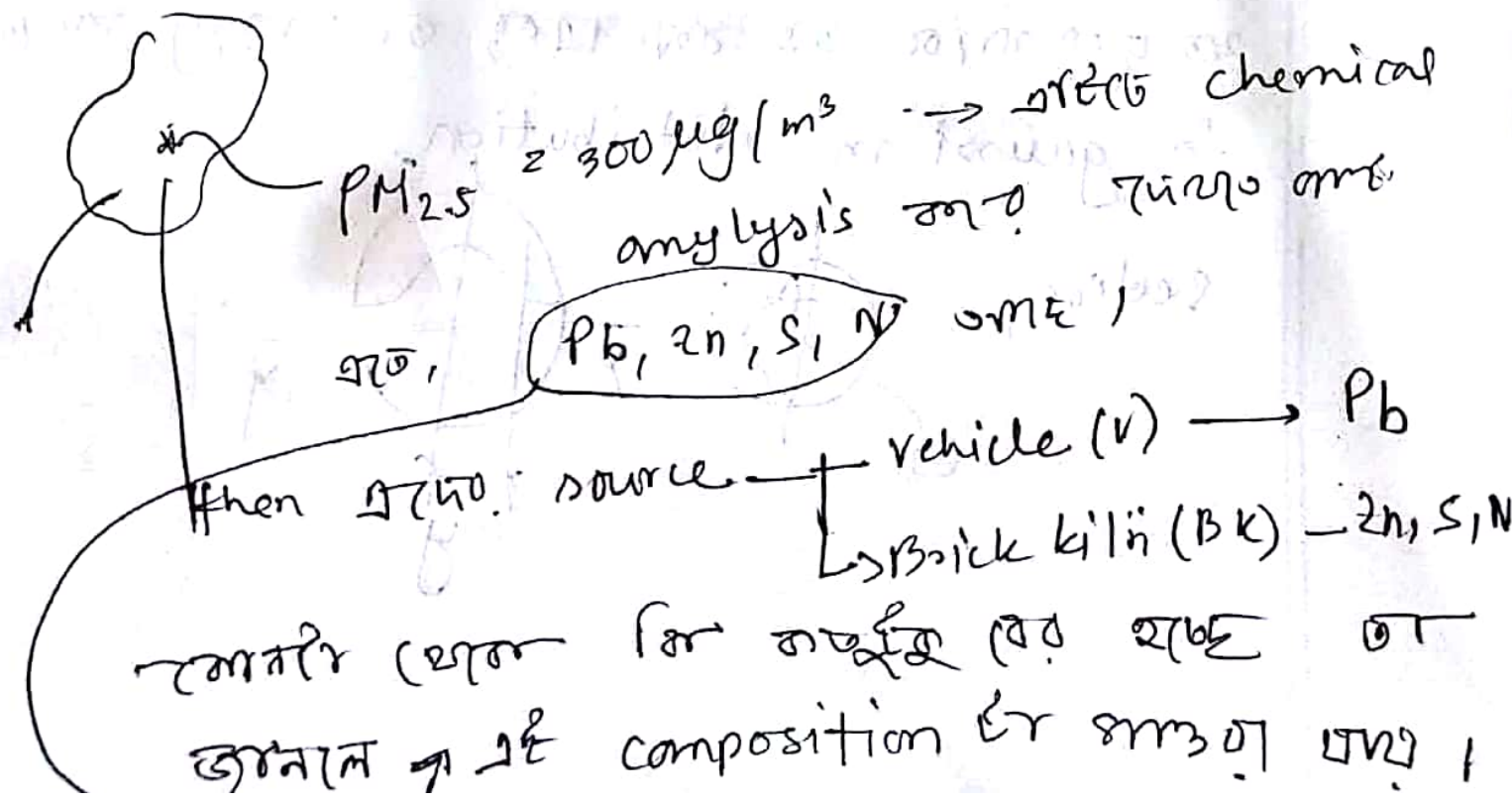
→ 2nd type of air pollution say (A, B) etc  
difficult to control stable air

### Types of Air Quality Models

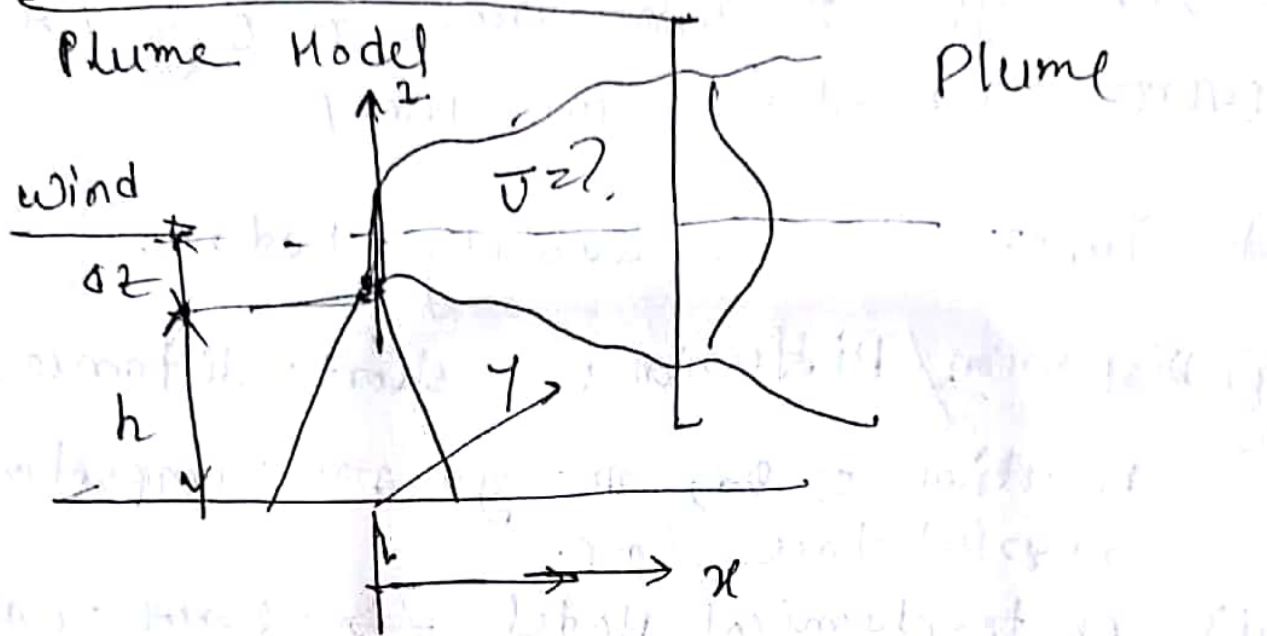
i) Dispersion/Diffusion: short distance to  
reaction etc etc or you can say important physical force imp.

ii) photo-chemical Model → smog chemical  
change of fuel late etc etc

iii) Receptor Model → most widely used

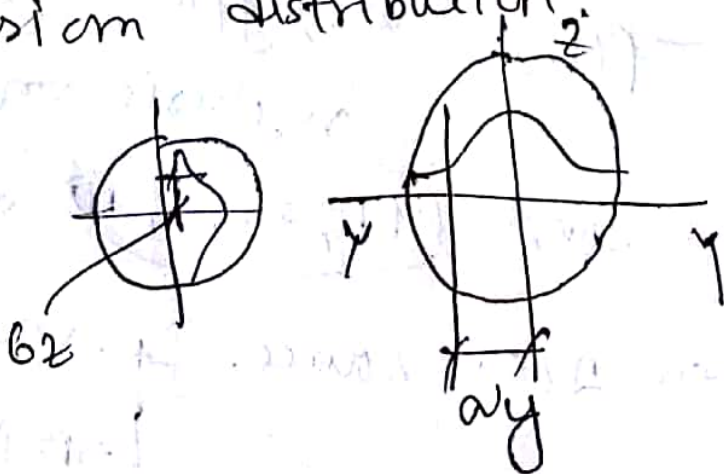


# Air Quality Modeling: Point source Gaussian



ଯଦି କେବଳ source ଉପର ଦିଗକୁ ଚାଲୁ ଅଟେ (Plume) ହେଉ, wind direction ଅନୁସାରେ ଗତ section ମିଳେ at any point & distribution ଓ ଫଳତଃ ଗତ ଦିଗକୁ ଯା, pollutant ଅନୁସାରେ ବ୍ୟବସ୍ଥା କରାଯାଏ ଯଦି ଦୂର ଯାଏ ତେବେ ଫଳ ମିଳେ, ତାହା vary ଅଟେ according to gaussian distribution.

section



# Assumptions

→ steady state cond: No change with time.  
eq<sup>n</sup> konn (t) vromon,

→ x direction & cross diffusion shokar. (if just  
wind is from more side, diffusion to  
y direction & .

eqn sunit n(n) vromon shokar.

A) No ground reflection

→ sunit / shokar konn (shokar) shokar konn shokar  
of ground & vromon konn.

$\sigma_y, \sigma_z$  → std. deviation

$Q$  = emission rate (g/sec or  $\mu\text{g}/\text{sec}$ )  
unit  
konn shokar shokar

$H$  = effective stack height

$z$  = stack height + plume rise

$z = h + \Delta h$

B) with good ground reflection ..

→ যখন gaseous ( $SO_2, NO_2$ ) গ্যাসের modeling করা হবে তখন we have to

→ গ্যাস স্তর ground এ ধরবে (যদি অন্য কোনো উচ্চতায়)।

$\bar{u}$  = wind speed at effective stack ht,

C) with ground reflection & temp.

→ এই eq<sup>n</sup> মনে রাখা হয়েছে যা A, B গ্যাসের modeling

→ eq<sup>n</sup> মনে রাখতে হবে।

→ ground এ ধরবে (যদি অন্য কোনো উচ্চতায়)।  
উচ্চতায় নিচে রাখবে।

Lecture 7

Gaussian Plume Model Equations : Point Source

reactive gas or acid gases are oxidized to form - A

$\text{CO}, \text{NO}_2, \text{SO}_2 \rightarrow \text{B}$

\*eqn দুইটির মানে রাখতে হবে।

①  $Q$  = emission rate from point source ; unit g/sec.

দিয়ে দেয়া থাকবে or বের করতে হবে।

\*Ex. 1. A power plant consumes 200 tons of coal (containing 1.5% sulfur by weight) each day. Assuming 9% of this sulfur is emitted as  $\text{SO}_2$ , estimate the emission rate of  $\text{SO}_2$  (in g/s) from the plant.

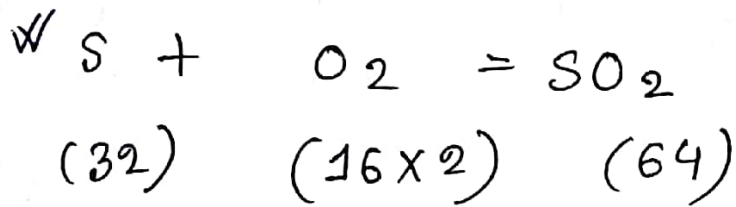
Soln 200 tons of coal/day

1.5% S in coal

9% S emitted as  $\text{SO}_2$ .

$\therefore$  Quantity of S emitted  $\text{SO}_2 = 200 \text{ tons/day} \times 1000 \text{ kg/ton} \times 0.015 \times 0.09$

$$\begin{aligned}
 &= 270 \text{ kg/day} \\
 &= 270000 \text{ g/day} \\
 &= 3.125 \text{ g/s}
 \end{aligned}$$



$$\begin{aligned}
 \therefore \text{Emission rate of SO}_2 &= 3.125 \text{ g/s} \times \\
 &\quad (64 \text{ g SO}_2 / 32 \text{ g S}) \\
 &= 6.25 \text{ g SO}_2 / \text{s}
 \end{aligned}$$

\*Ex. 2. The following information is available on emission of NO<sub>x</sub> for the under-construction 335 MW combined cycle (CC) power plant (gas-based) at Siddhingarj Power Generation Complex.

Flow rate of exhaust gas = 589.4 kg/s  
 Max NO<sub>x</sub> in exhaust gas = 25 ppmv  
 Estimate NO<sub>x</sub> emission rate from the power plant in 'g NO<sub>x</sub>/s'.

Given, MW of exhaust gas = 28.01 g/mol.  
 assume all NO<sub>x</sub> emitted as NO<sub>2</sub>.

Sol. Approach 1:

$$\text{We know, conc. } P \text{ in mg/m}^3 = \left[ \frac{(\text{ppm} \times \text{MW})}{22.414} \right] \times \left[ \frac{(273 \text{ P})}{T} \right]$$

$$\begin{aligned} \text{NO}_2 \text{ in exhaust gas (mg/m}^3) &= \left[ \frac{(25 \times 46)}{22.414} \right] \\ &\times \left[ \frac{(273 \times 1)}{273} \right] \text{ at STP} \\ &= 51.3 \text{ mg/m}^3 \text{ or } \text{mg/Nm}^3 \end{aligned}$$

From Ideal gas law,  $PV = nRT$

$$\text{Vol}^m \text{ of 1 kg of ideal gas, } V = \frac{nRT}{P}$$

$$\begin{aligned} V &= \left( 1 \text{ kg} \times 1000 \text{ g/kg} \times 1 \text{ mol} / 28.01 \text{ g} \right) \times \\ &\left[ 0.082 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \cdot \text{atm} / (\text{mol} \cdot \text{K}) \right] \times \\ &273 \text{ K} / (1 \text{ atm}) \end{aligned}$$

$$= 0.799 \text{ m}^3$$

$$\begin{aligned} \therefore \text{Flow rate of exhaust gas} &= 589.4 \text{ kg/s} \times \\ &0.799 \text{ m}^3/\text{kg} \\ &= 471.1 \text{ m}^3/\text{s} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Max NO}_2 \text{ in exhaust} &= 51.3 \text{ mg/m}^3 \times \\ &471.1 \text{ m}^3/\text{s} \times 1 \text{ g}/1000 \text{ mg} \\ &= 24.2 \text{ g NO}_2/\text{s} \end{aligned}$$

Approach 2 :

Considering Ideal gas, 1 ppmv = (1 mol pollutant) / (10<sup>6</sup> mol exhaust gas)

$$\begin{aligned} \therefore \text{NO}_2 \text{ in exhaust gas} &= 25 \text{ ppmv} \\ &= (25 \text{ mol NO}_2) / (10^6 \text{ mol exhaust gas}) \\ &= (25 \text{ mol NO}_2 \times 46 \text{ g/mol}) / \\ &\quad (10^6 \text{ mol exhaust gas} \times 28.01 \text{ g/mol}) \\ &= 4.106 \times 10^{-5} \text{ g NO}_2/\text{g exhaust gas} \end{aligned}$$

$$\text{Exhaust gas flow rate} = 589.4 \text{ kg/s}$$

$$\begin{aligned} \text{NO}_2 \text{ emission} &= 4.106 \times 10^{-5} \text{ g NO}_2/\text{g exhaust} \\ &\quad \text{gas} \times 589.4 \text{ kg/s} \times 1000 \text{ g/kg} \\ &= 24.2 \text{ g/s} \end{aligned}$$

## Note 1

For gaseous pollutants,

$$1 \text{ ppm} = 1 \text{ ppmv} = \left( \frac{1 \text{ vol}^m \text{ gaseous pollutant}}{10^6 \text{ vol}^m \text{ air}} \right)$$

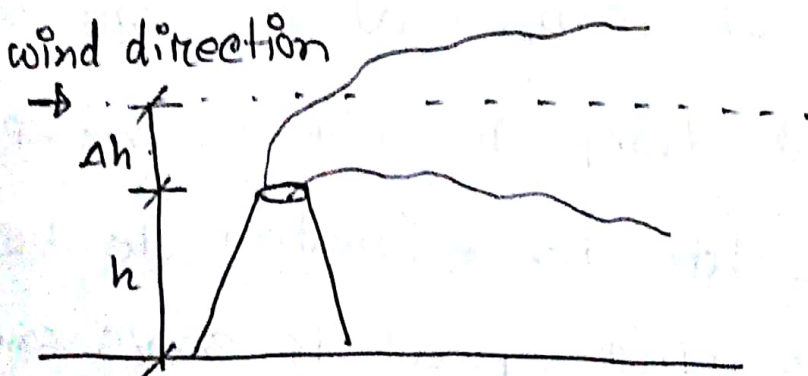
Since 1 mole of ideal gas occupies the same  $\text{vol}^m$  under same temp. and pres:

$$1 \text{ ppmv} = \left( \frac{1 \text{ mole pollutant}}{10^6 \text{ mole air}} \right)$$

Similarly, since each mole of ideal gas contains the same number of molecules ( $6.02 \times 10^{23}$  molecules/mole),

$$1 \text{ ppmv} = \left( \frac{1 \text{ molecule pollutant}}{10^6 \text{ molecule air}} \right)$$

②  $H$  = effective stack height



$$H = \text{stack height } (h) + \text{Plume Rise } (\Delta h)$$

\*\*  $\Delta h$  depends on - temp., mol. wt of gas (gas character)  
(পড়তে হবে) - velocity of exit (gas characteristic)

- atmospheric condition  
(stable / unstable / neutral)  
(atm. characteristic)

velocity বেশি হলে উল্লস উঠে dilute হয়ে যায়।

Estimation of Plume Rise ( $\Delta h$ )

4Pr eqn  $\rightarrow$  স্মরণ করা লাগবে না, তথ্য থাকলে।

Estimation of Effective stack Height ( $H$ )

Ex 3 A power plant has a 100 m stack with an inside radius of 1 m. The exhaust gases leave the stack with an exit velocity of 10 m/s at a temp of 120°C. Ambient temp is 6°C. Wind speed at the stack ht is estimated to be 5 m/s; surface wind speed is 3 m/s and

it is a cloudy summer day. Estimate effective stack ht.

Sol

$$r = 1 \text{ m}$$

$$V_s = 10 \text{ m/s}$$

$$T_s = 120 + 273 \\ = 393 \text{ K}$$

$$T_a = 6 + 273 \\ = 279 \text{ K}$$

$$u = 5 \text{ m/s}$$

surface wind speed  
 $= 3 \text{ m/s}$

cloudy summer day

From Table 7.8

stability class = c  
(slightly unstable)

\* wind speed and sun  
shine (थक (वृष्ण रूण २२०)

$$\text{Now, } F = g r^2 V_s \left(1 - \frac{T_a}{T_s}\right) \\ = 9.8 \times 1^2 \times 10 \left(1 - \frac{279}{393}\right) \\ = 28.4 \text{ m}^4 \text{ (s}^3)$$

$$x_f = 50 F^{5/8} = 50 (28.4)^{5/8} = 404.8 \text{ m}$$

$$\Delta h = \left(1.6 F^{1/3} x_f^{2/3}\right) / u \\ = \left[1.6 (28.4)^{1/3} \times (404.8)^{2/3}\right] / 5 \\ = 53.4 \text{ m}$$

$$\text{Effective stack ht} = h + \Delta h = 100 + 53.4 \\ = 153.4 \text{ m}$$

\*\*If the atm. is stable (stability class F), and  $\Delta T_a / \Delta z = 0$  (i.e. isothermal), estimate  $\Delta h$  and  $H$ .

$$S = (g/T_a) (\Delta T_a / \Delta z + \Gamma)$$

$$= (9.8/279) (0 + 0.01) = 3.5 \times 10^{-4} s^{-2}$$

$$\Delta h = 2.6 (F/Us)^{1/3}$$

$$= 2.6 [28.4 / (5 \times 3.5 \times 10^{-4})]^{1/3}$$

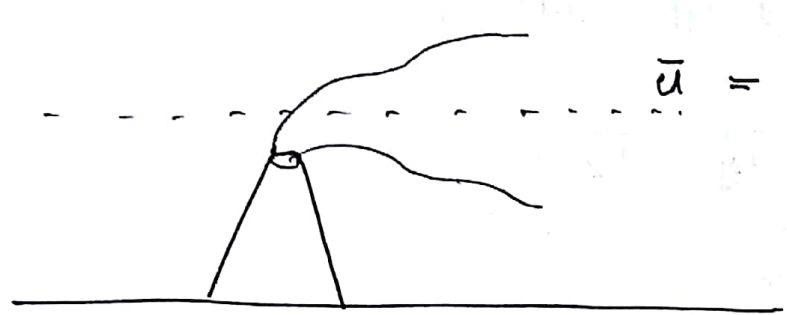
$$= 65.8 m$$

Effective stack height =  $h + \Delta h$

$$= 100 + 65.8 = 165.8 m$$

\* প্রকৃত সর্ব empirical eq<sup>n</sup>. কোন perfect scientific method নাই। এক একজন এক একভাবে করছে।

(3)  $\bar{u}$  = mean wind speed at plume ht.



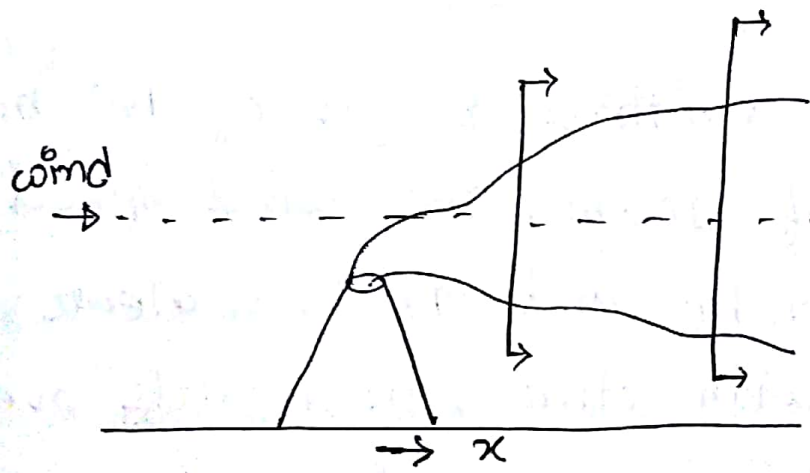
$\bar{u}$  = wind speed at effective stack ht.

$$\bar{u}(z) = \bar{u}_0 \left(\frac{z}{z_0}\right)^p \rightarrow (\text{given})$$

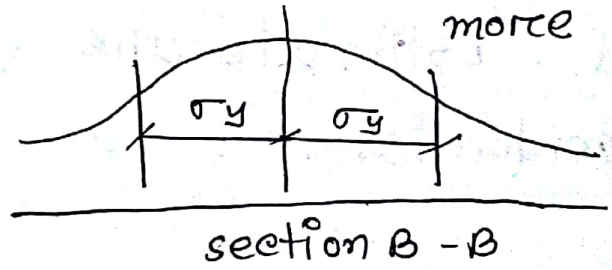
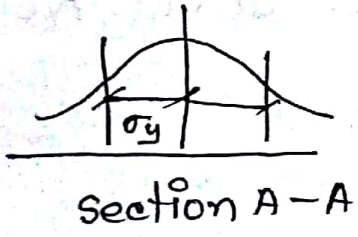
$\bar{u}_0$  = measured wind speed at height  $z_0$   
 $z_0$  = usually 10m (किछु बढा वा शकल 10m धेरै)

Table 7.7  $\rightarrow$  p value त्छा शकल

(4)  $\sigma_y, \sigma_z$



$\sigma_y, \sigma_z \rightarrow$  increases as  $x$  increases  
 $\sigma_y, \sigma_z \rightarrow$  increases as atm. becomes more unstable.



স্বাক্ষরিত পল্লুটান্ট লেভেল পরিমাপ বৈধ। তবে  
স্বাক্ষরিত graph এর হি বৈধ।

Estimation of  $\sigma_y$ ,  $\sigma_z$  :

- ① From graphs
- ② From eqn / table

$F \rightarrow A$  এর দিকে  $\sigma_y$  বাড়ে graph এ,  
graph or chart দেখা থাকবে।

chart এর জন্য distance = 1 km হলে দুইটা  
মেকেন্সিউর use করা হবে। কাছাকাছি  
result আসবে। এখন distance km এ,  
সমস্ত অবস্থান  $m$  এ দিন।

(সমা  
থাকবে) Ex. 4. A stack emitting 80 g/s of NO has an  
effective ht of 100 m. The wind speed is  
4 m/s at 10m ht and it is a clear  
summer day with the sun nearly over  
head. Estimate the ground level NO  
concentration.

(a) directly downwind at a distance of 2 km.

(b) at a point 2 km downwind and 0.1 km off the downwind axis and

(c) at a point downwind where  $N_0$  is maximum.

Sol (a)  $Q = 80 \text{ g/s}$

$$H = 100 \text{ m}$$

$$\begin{aligned}\bar{u}(z) &= \bar{u}_0 \left(\frac{z}{z_0}\right)^p \\ &= 4 \left(\frac{100}{10}\right)^{0.15} \\ &= 5.65 \text{ m/s}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\sigma_y &= a \cdot x^{0.894} \\ &= 156 (2)^{0.894} \\ &= 289.9 \text{ m}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\sigma_z &= c \cdot x^d + f \\ &= 108.2 (2)^{1.098} + 2 = 233.6 \text{ m}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{Now, } C(x, 0, 0) &= \left[ \frac{Q}{(\pi \bar{u} \sigma_y \sigma_z)} \right] \cdot \exp \\ &= \left[ \frac{80}{(\pi \times 5.65 \times 289.9 \times 233.6)} \right] \exp \left( -\frac{H^2}{2\sigma_z^2} \right) \\ &= 6.07 \times 10^{-5} \text{ g/m}^3 \\ &= 60.7 \text{ } \mu\text{g/m}^3\end{aligned}$$

$$\bar{u}_0 = 4 \text{ m/s (at } 10 \text{ pm)}$$

clear summer day

from table 7.8,

stability class = B

from table 7.7,

$$p = 0.15.$$

Lecture - 8

Gaussian Plume Model :

Example 4.(a)

$$Q =$$

$$H =$$

$$u(z) =$$

$$\sigma_y =$$

$$\sigma_z =$$

choose correct equation  
find concentration.

$$(x, y, z)$$

$$y = 0, z = 0$$

\*যেহাতে ground reflection সূত্র (সিউর use করুন, যদি particular matter সূত্র এখন জন্য eq<sup>n</sup> এর use করবেন।

$$(b) C(x, y, z) = C(2 \text{ km}, 100 \text{ m}, 0)$$

$$y = 0.1 \text{ km} = 100 \text{ m}$$

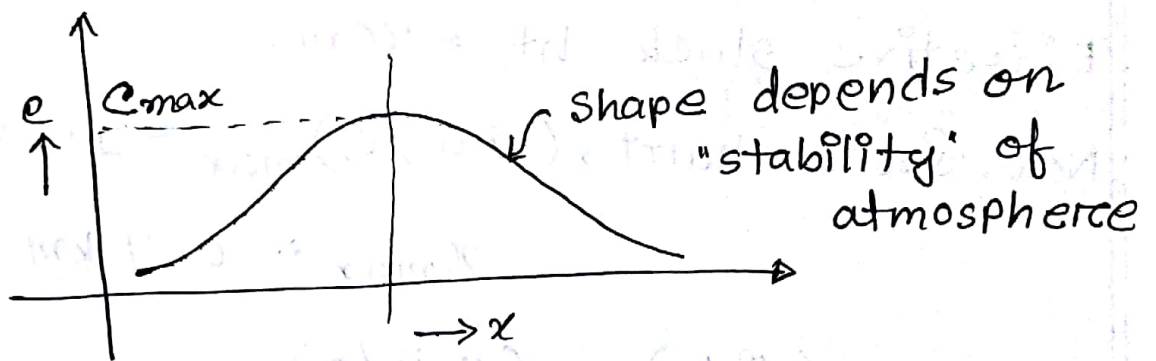
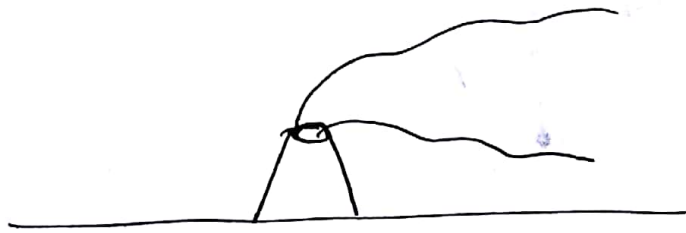
$$z = 0$$

$$\text{Now, } C(x, y, 0) = [Q / (\pi \bar{u} \sigma_y \sigma_z)] \cdot \exp(-y^2 / 2\sigma_y^2) \cdot \exp(-H^2 / 2\sigma_z^2)$$

$$= [80 / (\pi \times 5.65 \times 289.9 \times 233.6)] \cdot \exp[-100^2 / (2 \times 289.9^2)] \cdot \exp[-100^2 / (2 \times 233.6^2)] = 57.2 \mu\text{g}/\text{m}^3$$

\* ground surface 2(ज)  $z=0$ , center line  
 वक्रावली  $y=0$ .

(c) Peak downwind concentration :

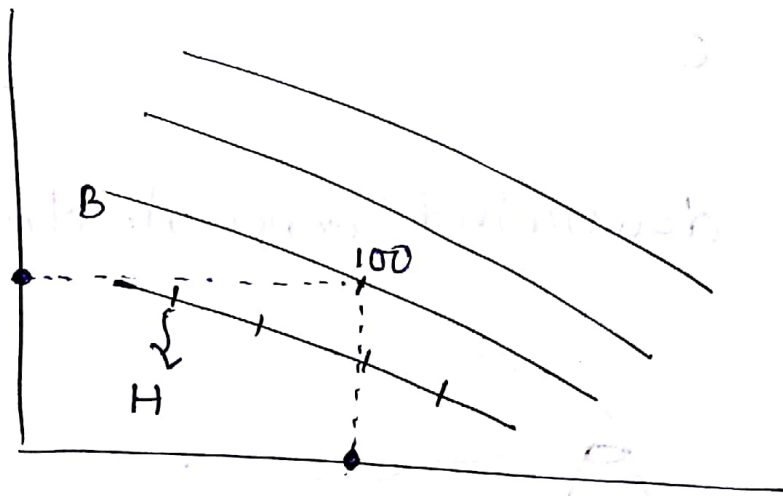


Peak concentration,  $C_{max} = \left(\frac{Q}{\bar{u}}\right) \cdot \underbrace{\left(\frac{e\bar{u}}{Q}\right)_{max}}$

$Q, \bar{u} \rightarrow$  known

Obtained from chart for different "H" and "stability class".

$X_{max} =$  from chart (कोन distance व conc. max)



Stability class = B

Effective stack ht = 100m.

Now, from chart,  $(\sigma_{\bar{u}}/\bar{u})_{max} = 1.6 \times 10^{-5} m^{-2}$

$$x_{max} = 0.7 \text{ km}$$

$$C_{max} = (\sigma/\bar{u}) \cdot (\sigma_{\bar{u}}/\bar{u})_{max}$$

$$= (80/5 \cdot 65) \cdot (1.6 \times 10^{-5}) \text{ g/m}^3$$

$$= 226.5 \mu\text{g/m}^3$$

check:

$$\sigma_y = a \cdot x^{0.894} = 156 \cdot (0.7)^{0.894} = 113.4 \text{ m}$$

$$\sigma_z = c x^d + f = 108 \cdot 2 (0.7)^{1.098} + 2 = 75.1 \text{ m}$$

$$\therefore @ (0.7 \text{ km}, 0, 0) = \left[ \frac{Q}{(\pi \bar{u} \sigma_y \sigma_z)} \right] \cdot \exp \left( -H^2 / (2\sigma_z^2) \right)$$

$$= \left[ \frac{80}{(\pi \times 5.65 \times 113.4 \times 75.1)} \right] \cdot \exp \left[ -100^2 / (2 \times 75.1^2) \right]$$

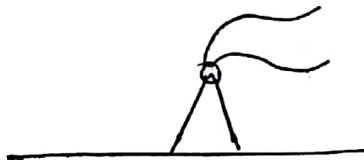
$$= 2.18 \times 10^{-4} \text{ g/m}^3$$

$$= 218 \text{ } \mu\text{g/m}^3 ; \text{ close to } 226.5 \text{ } \mu\text{g/m}^3$$

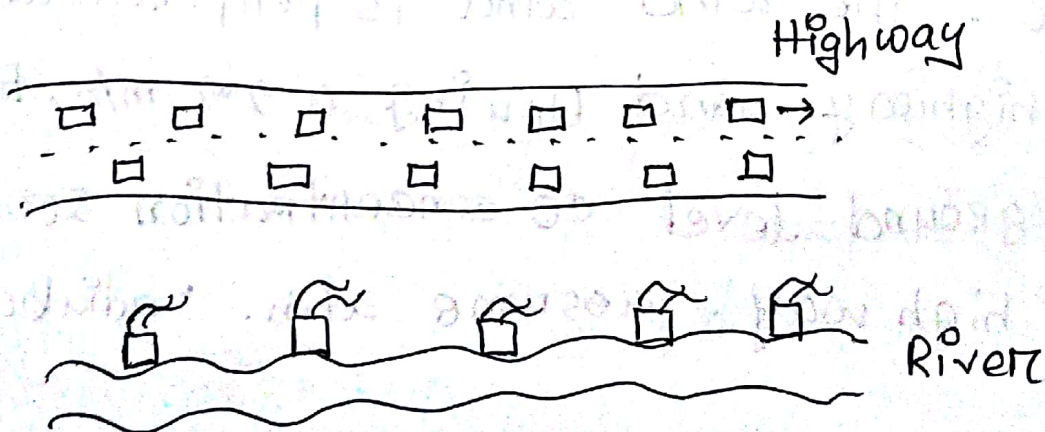
(OK)

Gaussian Plume Model Eqn : Line source :

આસપાસ @ point source.

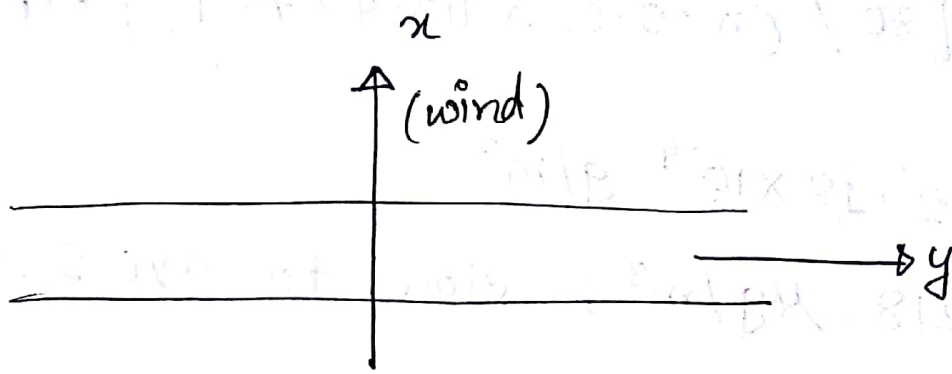


(b) Line source :



অক্ষানে সূত্র নাহি, কারণ assumption ভুল জন্য।

Assumption  $\rightarrow$  source infinite.

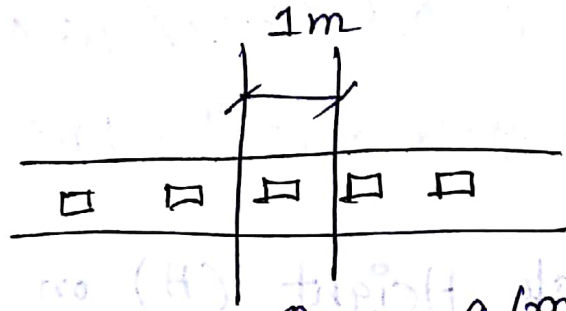


y direction এ emission এর কোন variation নাহি। variation wind direction আর z ব্যবস্থা। তাহলে সূত্র নাহি

গাণ্ডির emission এর জন্য effective stack ht = 0.

Ex. 5 (ভোক্তাও পারে)

Suppose a highway has 10 vehicles per second passing a given spot, each emitting 2.3 km of CO. The wind is perpendicular to the highway and blowing at 2.2 m/s. Estimate the ground level CO concentration 200m from the highway. assume atm. "adiabatic".



$Q_1 = 9 \text{ g/m.s}$  (প্রতি meter (থাক) বর্ত emission হতে)

\*ও বেগ কবার ব্যাপনমা হতে পারে, আগের ৩ ques দেখা লাগবে।

$$Q_1 = 10 \text{ veh/s} \times 2.3 \text{ g/km} \times 1 \text{ km} / 1000 \text{ m}$$

$$= 0.023 \text{ g/m.s}$$

Effective stack ht,  $H = 0$  (emission at ground level)

wind speed,  $\bar{u} = 2.2 \text{ m/s}$

Atmosphere adiabatic.

$$\therefore \Lambda = \Gamma$$

$\therefore$  stability class = 1

$$\sigma_z = \sigma_x^d + f = 33.2 (0.2)^{0.725} - 1.7 = 8.6 \text{ m}$$

$$c(x, z) = \frac{Q_1}{\sqrt{2\pi} \sigma_z \bar{u}} \left\{ \exp\left(-\frac{(z-H)^2}{2\sigma_z^2}\right) + \exp\left[-\frac{(z+H)^2}{2\sigma_z^2}\right] \right\}$$

$$= \frac{Q_1}{\sqrt{2\pi} \sigma_z \bar{u}} (1+1)$$

$$C(200\text{ m}, 0) = (2 \times 0.023) / [(2\pi)^{1/2} \times 8.6 \times 2.2] \\ = 9.7 \times 10^{-4} \text{ g/m}^3 = 970 \mu\text{g/m}^3,$$

Effect of Stack Height (H) on Down-wind Concentration :

$$C(x, y, z) = f(H, \text{stability class})$$

H বাড়লে ground level এ concentration কমে, তাই ইট ভাঙলে stack ht 120', জোয়ার বেগে বাড়াতে সমস্যা বেশি এবং concentration কমে,

stability class  $\rightarrow$  A  $\rightarrow$  unstable (dilution দ্রুত হবে but দ্রুত ছাড়াতে নেমে আসবে)  
 F  $\rightarrow$  stable.

stability class এর effect আরও

আনন্দ কিছু উপর depend করে, source এর

বস্তু-কার্যে আছে তার উপর।

Special Consideration :

\* short note হিসেবে পড়তে হবে।

building, aerodynamic এবং।

## Natural Atmospheric Cleansing Processes:

বাতাস নিষ্কাশন-নিষ্কাশন দৃষ্টিভঙ্গি কল্প →

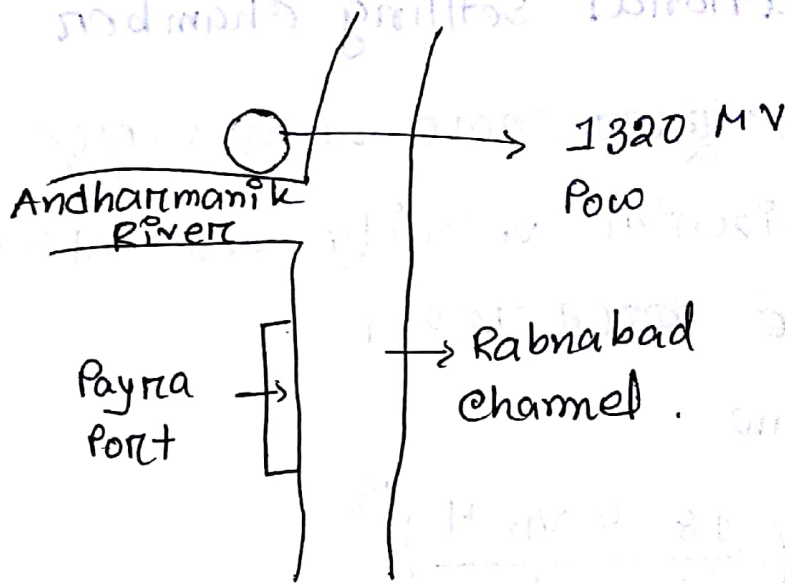
→ Dilution

→ Dry deposition

→ বৃষ্টি-শেষ, wet deposition.

\* পাত্রে ২৬৫ জেল কল্প ।

## Engineering Control of Air Pollution:



অনেক উপরে উঠলে যদি inversion layer হয়, তাহলে আর নিচে নামবে না, যদি নামেও তাও diluted হয়ে যাবে।

# Control at the source of emission:

- ENG
- operation control
- ✓ → control equipment

## Industrial Emission:

### Control Devices for Particulate Contaminant

\* झुझझ - नक्षत्रकुला ।

#### (1) Gravitational settling chamber

झुझझ वातावरण ठुकरे, इठारे नक्षत्र वाडुंथे तहयुत  
 इठे → horizontal velocity कक्ष थारे → येठे  
 येठे settle करुंवे लिदु ।

Stock's Law

$$d_p^* = \left( \frac{18 \mu v_n H}{g \rho_p L} \right)^{1/2}$$

येठेर particle डुवु dia  $d_p$  वर ठावु वेळि-  
 झुझझ settle करुंवे । डुवु थेरुं होठे-गुंमेर  
 settle करुंवे लिंनर depend करुंवे settling

velocity এর উপর ।

$dP$  - settling velocity = 50% of that of

তাহলে  $dP^2$  particle এর 50% settle হবে,  $dP^*$   
যদি 25% হয়, তাহলে 25% settle হবে।

Lecture-9

Industrial Emission:

Control Devices for Particulate Contaminant:

Different industries. তাহলে সব ক্ষেত্রেই সবগুলো  
কাটতে আসবে না। আত্মীয় PM control বসবে।

Gravitational settling chamber.

\* Derivation দেখতে হবে।

Em. 1 calculate the minimum size of particle that will be removed with 100% theoretical efficiency in a settling chamber under the following conditions:

Air: Horizontal velocity = 0.8 m/s

Temp. = 77°F

Particle: Sp. Gr = 2.0

Chamber: Length = 7.5 m ; Ht = 1.5 m

At 77°F, viscosity of air  $\mu = 2.1 \times 10^{-5} \text{ kg/ms}$

Soln From Eq. 2.  $d_p = \left( \frac{18 \mu v_n H}{g \rho_p^2} \right)^{1/2}$

Or,  $d_p = \left[ \frac{(18 \times 2.1 \times 10^{-5} \times 0.3 \times 1.5)}{(9.81 \times 2000 \times 7.5)} \right]^{1/2}$

$= 3.4 \times 10^{-5} \text{ m} = 34 \mu\text{m}$   $[\rho_p = 2000 \text{ kg/m}^3]$

Em 2 Calculate the fractional removal efficiency (theoretical) of  $20 \mu\text{m}$  particles in the above chamber.

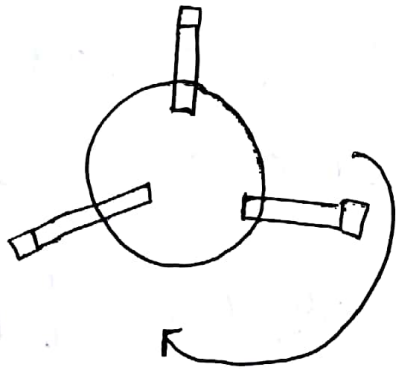
Soln From Eq. 3,

$\eta = \frac{L \cdot g \cdot d_p^2 \cdot \rho_p}{H \cdot v_n \cdot g \cdot \mu}$  [derivation किश्त]

Or,  $\eta = \frac{7.5 \times 9.81 \times (20 \times 10^{-6})^2 \times 2000}{1.5 \times 3 \times 18 \times 2.1 \times 10^{-5}}$

$= 0.346$  (i.e., drastic reduction in removal efficiency of small particles)

(2) Centrifugal Collectors :

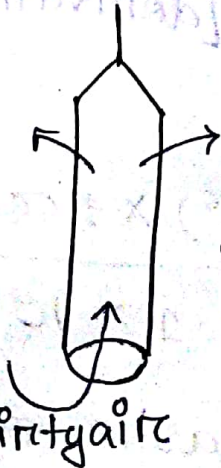


particle centrifuge force  
 ଏହା କାର୍ଯ୍ୟରେ ଯେଉଁଠାରେ ଶାନ୍ତ  
 ସାକ୍ଷୀ ଯାଏ, tube ଏହା ଶାନ୍ତ  
 ଲୋଡ଼ା ଗିଠି ମାଡ଼େ ।

\* short note

- (3) Wet collectors
- (4) Electrostatic
- (5) Fabric

short note ଏହା ଉପରେ reading.



cement industry କେ- use ହୁଏ ।  
 description ଉପରେ ।

Control of Gaseous Pollutants:

Adsorption, Absorption → short note গল্প।

Control of Vehicular Emission:

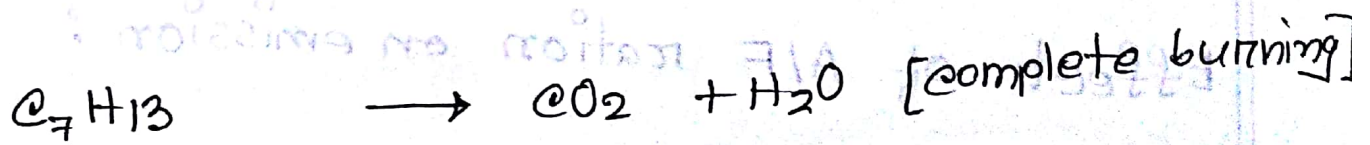
4-stroke.

Fig 7.43 → দেখ।

Factors Affecting Emission from 4-stroke IC Engines:

Most important parameter controlling emission — Air (A) / Fuel (F) Ratio.

Petrol pure fuel না, তাই  $C_7H_{13}$  হবে না, mixture হবে।



Stoichiometric ratio → fuel change হলে total change হলে যাবে।

\* Definition, যেসব fuel দেয়া থাকবে (এই ratio বেগু বসতে পারে) হবে।

Lean mixture :

air fuel mixture

lean in fuel. (যেহেতু fuel কম)

[ A/F  $>$  14.5  
for  $C_7H_{13}$  ]

Rich mixture :

air fuel mixture

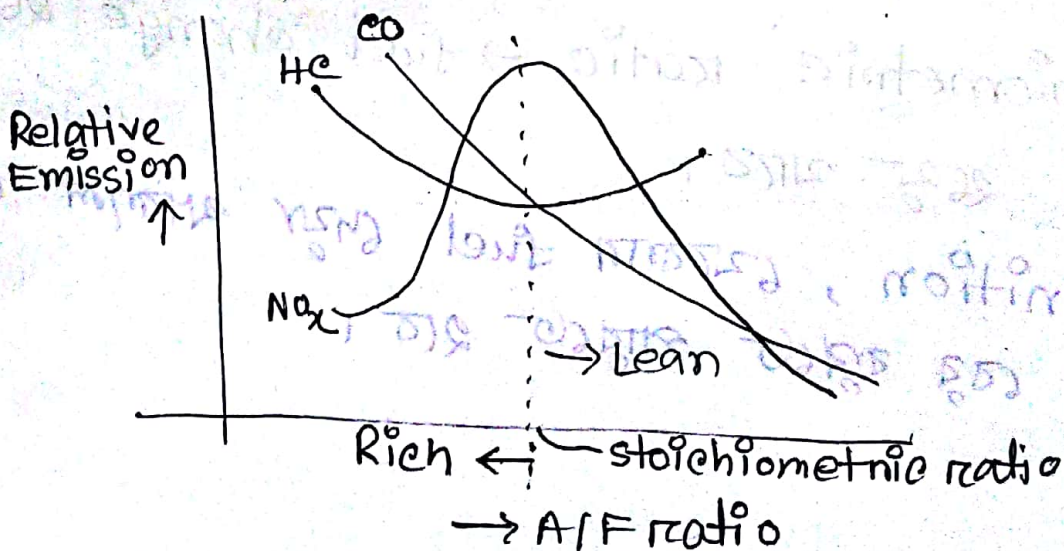
rich in fuel (যেহেতু mixture এ fuel বেশি,  
stoichiometric ratio এর থেকে  
বেশি)

[ A/F  $<$  14.5 (for  $C_7H_{13}$ ) ]

lean and rich with respect to stoichiometric ratio.

\* stoichiometric, lean, rich  $\rightarrow$  definition imp.

Effect of A/F ration on emission :



- CO (যদি বায়ু বাড়ে, CO emission কমবে)
- HC (unburnt fuel) (বাতাস/ oxygen বাড়লে, HC কমবে। But একটা নির্দিষ্ট পরিমাণ oxygen বাড়লে fuel burn হয় না, misfire হয়)
- NO<sub>x</sub> (mainly controlled by engine temp. engine temp বাড়লে NO<sub>x</sub> বাড়ে, যখন fuel বেশি, বায়ু কম → temp. কম। But বায়ু বাতাস অনেক বেশি হলেও temp. কম)

### Emission Control from IC Engines;

(A) Controlling A/F

HC, CO কমানোর জন্য easy.

Fuel consumption stoichiometric ratio এর কাছাকাছি রাখা থেকে করা। তবে উৎপাদন CO, HC কমবে। But NO<sub>x</sub> বেশি। তাই এটা কমানোর জন্য A/F নিয়ন্ত্রণ possible হয় না।

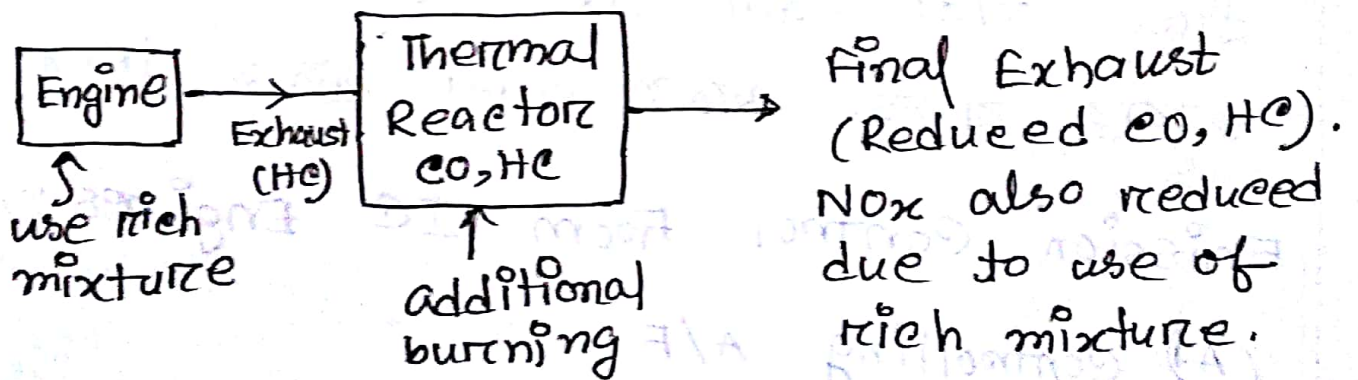
## (A.2) Exhaust Gas Recirculation :

Exhaust gas recirculation (EGR) is a process where a portion of the exhaust gas is recycled back into the engine. This helps to reduce the peak combustion temperature, which in turn reduces the formation of  $\text{NO}_x$  pollutants.

## B. Post Engine Control: Engine Exhaust

### (B.1) Thermal Reactor

- after burner.



Engine exhaust gas is treated in a thermal reactor. The engine is run on a rich mixture to reduce the amount of  $\text{CO}$  and  $\text{HC}$  in the exhaust. The thermal reactor then oxidizes the  $\text{CO}$  and  $\text{HC}$  to  $\text{CO}_2$  and  $\text{H}_2\text{O}$ .

\* short note on thermal reactor.

## B.2. Catalytic Converter:

নতুন প্রযুক্তি মাধ্যমে লাগানো থাকে।

Reduction of HC, CO, NO<sub>x</sub>.

catalytic converter

- Two way (Reduced CO, HC)
- Three way (Reduced CO, HC, NO<sub>x</sub>)



Two way : oxidation  
CO, HC → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O

Three way : NO<sub>x</sub> → (reduction) N<sub>2</sub>

\* value এর পাঠ্য।

A/F কম হলে oxidation হুনা, বেশি হলে N<sub>2</sub> reduction হুনা।

Effect of A/F ratio on catalytic converter:

\* figure এর মান বোঝা যায়।

(c) Alternative vehicle Technology.

Climate change and IPCC :

IPCC কাণ্ড, কিভাবে গঠন করছে?

বিশ্ব report গুলো authentic কিয়ং হয়।

\* সূত্রক কয়েক শ্রেণি নর,

AR5 observations

\* সূত্রক - নর, তাহাব।

Climate change Trends in Bangladesh.

Climate change and Temperature :

Temp. একমাত্র parameter নর but very imp. parameter

The Greenhouse Effect :

Incoming radiation আসবে earth এ reach ~~করে~~ করে।  
but absorb হয়ে যায় তাকে, reflect হয়ে তাকে  
মায় করে।

the Greenhouse Effect :

\* Definition of GHG

\* Atmospheric Radiative window } ~~করে~~ করে।

## Lecture 10

"Radiative forcing" - since industrial time :

Greenhouse can express কবি in terms of radiative force. (+) ve স্বাভাবিক temp বাড়াবে, (-) ve স্বাভাবিক temp কমাতে।  $CO_2$ , radiation, earthquake direct effect, Black carbon heat absorb করে - direct effect, Aerosol বেশি আকর্ষণ করে এবং life বাড়িয়ে দেয়। তবে indirect effect.

হালামোকার্বন green house ~~gas~~ gas. (+) ve স্বাভাবিক temp বাড়াতে। আবার ozone ~~এ~~ এর উৎপাদন (-) ve স্বাভাবিক temp কমাতে পারে।

\* (+) ve, (-) ve, direct, indirect এর example.

Drivers of climate change : Radiative forcing (ARS)

হালামোকার্বন- এর নিজেই impact (+) ve.

But ozone কে destroy করে। ফলে (-) ve effect তৈরি করে। \* Halocarbon গুলো।

\* Aerosol এর গুরুত্বপূর্ণ component এর (+) ve & (-) ve effect.

→ BC - (+) ve

(1)  $CO_2$  (important)

বেশির ভাগ  $CO_2$  emission হয় north এ। But  
বাতাসে  $CO_2$  এর north south এ ছেঁদ পাঠক্য-  
নাই। মিনিমাম পাঠক্য। কারণ বাতাসের movement,  
প্রতিবছর একবার বাড়ে, একবার কমে। গ্রীষ্মকাল  
season এ গাছপালা  $CO_2$  গ্লে নেয়, তাই  $CO_2$  কমে।

\* আকার প্রভাৱ।

প্রকার বড় অণু  $CO_2$  এর পানিতে মিশে। ছোট জিভাটন  
কার্বন পানিতে মিশে। ফলে পানির pH কমে। acidic  
হবে।

\* প্রভাৱ পড়বে।

(2)  $CH_4$

Solid waste, cattle waste  $CH_4$  এর source.

এগুলো decompose কালে  $CH_4$  তৈরি হয়।

আবার agriculture এ ধান উৎপাদনের ক্ষেত্রে  $CH_4$   
তৈরি হয়। anaerobic condition এ  $CH_4$  তৈরি হয়।

\* source

### (3) $\text{NO}_2$

\* source & trend দেখাব।

### (4) Halocarbons

\* ভাঙ্গা করে পড়বে

Cl & Br যার অর্ধেক আছে, সেটা  $\text{O}_3$  layer কে destroy করতে পারে।  $\text{O}_3$  troposphere & stratosphere দুই জায়গায় আছে। Cl & Br stratosphere এর  $\text{O}_3$  কে attack করে।

# Halocarbons highly unreactive। diffusion এর মাধ্যমে উপর দিকে ছড়াবে। stratosphere এ জিএম ultraviolet ray attack করে। তখন Cl, Br টপকি হবে। তখন  $\text{O}_3$  destruction হবে।

HFC → greenhouse gas but  $\text{O}_3$  কে destroy করে না।

But প্রচুর radiation absorb ক্ষমতা বেশ বেশি।  
যে 100 unit  $\text{CO}_2$  যে ক্ষতি করে 1 unit Halocarbon (Cl, Br দ্বারা) (যে ক্ষতি করে)।

\* HCl কয় বৃষ্টি, differentiate করে বোঝাবে, কোনক attack করে?

H প্রচুর বেশি reactive, অনেক জায়গায় আছে যার,

## Radiative forcing of Halocarbon:

### (4) Ozone

Troposphere এও ozone ছােত না, greenhouse gas।  
Stratosphere এও ozone ছােত। কাবুণ জাভাটুই protect  
কাবু।

troposphere এও  $O_3$  এও কাবুণ (+)ve।  
জাভাটু stratosphere এও  $O_3$  ছেটুড খাটেই। কলন (-)ve।  
তাই net হবে এই দুইটাও জাভাকল। stratosphere এও  
 $O_3$  জাভাটু কাবু।

### (5) Aerosol

sulfur - (+)ve & direct.

PM - (-)ve & indirect

soot - (+)ve direct

\* ছবি & soot এও effect ছােত কাবু পড়ু।

Lecture 11Water Pollution

Introduction :

References - softcopy আছে

Water Pollution : Definition

Level of pollution এর scale এক এক তরফে এক এক বৃদ্ধি। আত্মদেয় তরফে আত্মদেয় gross pollution নিজে কাজ করে।

Natural process আত্মদেয় concern না, But এর সব তরফে anthropogenic বর্ষে আত্মদেয় জন্য natural concern.

Why water is so important

Fresh water available for use

0.014% পানি আত্মদেয় use করতে পারি।

Water pollution : Global scenario

Water pollution in Bangladesh

আত্মদেয় upstream flow বর্ষে বর্ষে, intrusion of salinity - saline water থেকে বৃদ্ধি পাচ্ছে।

Ground Water pollution :

early 90's এ জনা মায় arsenic pollution এর কথা,  
বঙ্গোদয় world এর serious arsenic affected  
country.

Arsenic & salinity → main water problem.

Arsenic → natural process.

But কেনো বেশি উঠে আসছে, সেখানে ভাঙ্গার  
প্রক্রিয়া আছে।

pH, color, turbidity, Al, Mg, Iron → এক্সেসিভ  
এবং ক্যাটায়ন → করা হয় drinking water এ.

↓  
ground water এ আসে later. এর পানি  
seepage হয়.

How the rivers and water bodies are getting  
polluted?

Saving water bodies from pollution

- water body রক্ষা করা
- পানির quality improve করা

\* x.m এর জন্য পড়ার কিছু নাহি আছে।

## Sources & Categories

Water pollution: Major sources

\* ମହତ୍ତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉତ୍ସ,

ଅର୍ଥାତ୍ major source, ଯାହାକୁ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା *depending on context* major ହେବ ନାହିଁ ।

### Classification

(a) Point sources

pipe ଦ୍ୱାରା ଉତ୍ସ water source ଏ ମହତ୍ତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ point source . point & discharge known.

(b) Non point sources

suburban development ଯୋଗୁଁ ଏ runoff ଅଟେ, ଯେଉଁଠି area ଯୋଗୁଁ runoff or subsurface ଉପୁ ଯାଏଁ ଏ pollution ଅଟେ ।

non-point source ଉପକରଣ & treatment difficult.

agriculture land ଯୋଗୁଁ leachate - non point.

Nature of pollutants

Categories of pollutants

} ଦୂରରେ ଭାଗ୍ୟ  
କ୍ଷେତ୍ରର ବାୟୁରେ ହେବ  
ଅଥବା ଭାଗ୍ୟ ।

## Nature of pollutants

(i) Bio-degradable pollutants

disolved oxygen কমায় থাকে।

(ii) Non-degradable

~~কোন~~ ~~harm~~ ~~full~~ ~~is~~

(iii) Biologically Accumulative pollutants

- Bioconcentration → পানি থেকে tissue তে

- Bioaccumulation → পানি & food থেকে tissue তে।

- Biomagnification → small থেকে large জাতীতে  
গেলে pollutant এর concentration  
বাড়তে থাকে।

\* কোন ক্ষতি নেই।

Silent Spring by Rachel Carson

DDT - affects Ca - metabolism.

Ca না শরঙ্গা জিন্দা shell weak থাকে। ফলত মরে  
থাকে।

Categories of water pollutant :

৩ type.

অসম্ভব চৰা গড়ব।

Pollutant categories and sources

সুপ্ৰস্তুত কৰা হৈছে ন। বুকাতে হৈছে।

(1) Oxygen demanding wastes

যে ক্ষেত্ৰত  $O_2$  ব্যৱহাৰ কৰা হয়, তাত বেছি ক্ষেত্ৰত  
এ ব্যৱহাৰকাৰী অৱস্থা কৰিব।

Effects of oxygen demanding wastes

\* জল কঢ়া গড়ব।

হাৰ্ডিৱেলৰ  $O_2$  dry season  $O_2$  জল থাকে। wet  
season  $O_2$  বৃষ্টিৰ পানিৰ সৈতে অৱস্থা আছে।

জল নাই  $O_2$  because of high ammonia.

BOD কমেও ammonia ( $NH_3$ ) কমে হৈ না।

(2) Microbial wastes (Pathogens)

নান্ন গুলো গড়ব।

Main sources of pathogens

Natural die-off

Indicator Organism

\* গড়ব

### (3) Nutrients

অনেক বেশি amount এ থাকলে Algae growth বাড়িয়ে দেয়।

C, P, N - principle principal nutrients controlling growth of algae / ~~play~~ phytoplankton.

"algal bloom" or "eutrophication"

\* eutrophication কাকে কি বুক? (x m এ উদাহরণ)

Major sources of Nutrients :

C also comes from atmosphere ( $CO_2$ ),

তারই সব source বন্ধ করলে C বাতাস থেকে চলে আসবে।

N - difficult to control → some algae got it from atmosphere.

P → often the controlling nutrient.

detergent / সাবান জুড়ে অর্ধেক P থাকে।

P comes from detergent / soap.

\* ভাল মত- পড়ুন।

\* Why P is often controlling element?

Effects of Nutrient Enrichment :

dead algae organic matter, ତଥ୍ୟ bacteria  
ଅଧିକ ସମୟ ଲାଗୁ । କମ୍ oxygen ବ୍ୟାପକ ହାଲୁକା ।

26/06/18

## Lecture 12

### (4) Suspended Solids

খুব common river surface water.

নদীতে পানি treat করতে mainly SS দূরু করতে হয়, কঠোরতম SS বেশি। সুকিউব পানিতে আয়।

SS বেশি → cost বেশি → alum dose বেশি।

### (5) Salts

Typical values of TDS in water

খুবখু কুরা নাগবে না। Salt ময়োর প্রভাব after arsenic.

Effects of Excessive salt in water

### (6) Heavy Metals

As & ~~Hg~~ Mn

↓

Health impact আছে

(7) Toxic and Persistent Organic Pollutants  
exponential শারু বাতুদে। সাপাত পানি বা আতুবা, চাই  
ধুকা বাই।

সাদিগু মর্মে ডুকাম আততে আততে release হয়,

\* POPs বাতুতে হবে।

## (8) Thermal Pollution

ବ୍ୟବସାୟ ଉତ୍ପାଦନ ଆଦି ଫଳରେ ତାପ, ଶକ୍ତି ଆଦିର ନଷ୍ଟ ହେବା,

Two major problems :

\* ତାପ ଉତ୍ପାଦନ ହେବା ।

Temp  $\uparrow$  DO in water decreases

0°C ଠାରେ DO 14

20°C ଠାରେ DO 9.1

Temp  $\uparrow$  Respiration rate increases.  
Decomposition rate increases.

## Fate of Oxygen Demanding Wastes : (EN-3)

ଉତ୍ପାଦନ କରାଯାଇଥିବା କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ 80% କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ ହେବା ଯାଏ ।

କିନ୍ତୁ ମିଳି 2/3 BOD ହେବା ଯାଏ, ଯାହା BOD<sub>5</sub> ।

BOD<sub>5</sub> at 20°C .

aeration କରାଯାଇ DO ବୃଦ୍ଧି, theo. 9.1 ହେବା ଯାଏ ।

But 6-7 ଦିନ ବ୍ୟକ୍ତି ବାଧ୍ୟ ନା ।

ଅନ୍ୟକାରୀ ~~କି~~ incubator ଉପରେ ବ୍ୟବହାର ହେବା ଯାଏ algae  
ବା oxygen produce କରୁ ।

যদি demand  $9.1 \text{ mg}$  দ্রুত বেগি হয় তখন  $1/2$  দিন  
পূর্বে  $50$  কোষ সংশোধন করে, তাহলে dilute করা হয়,  
tap water এ chlorine থাকবে, অর্থাৎ পানি use  
কালে bacteria মরে যাবে।

$10 \text{ ml}$  কে  $1000 \text{ ml}$  বাসায় dilution factor  $100$ .

প্রথম ৭২ ঘণ্টা কোষ দিন same DO হলে বুঝতে হবে

ব্যাকটেরিয়া নাই, হলে পানি sample এনে ক-  
toxic। যেখানে bacteria থাকে না। নদীতে পূর্বে  
তখন bacteria growth হয়।

ব্যাকটেরিয়া add করা হয়, seeding - addition  
of microorganism to the system,

dilute করে seeding করে হয়।

seeding যে পানি দিতে হবে সেটার নিজস্ব  
BOD থাকবে। (+) হবে। (-) দেখা আছে।

Problem 1: A standard 5-day BOD test is run using a mix consisting of 4 parts dilution water and 1 part wastewater. The initial DO of the mix is 9.0 mg/L and the DO after 5 days is determined to be 1.0 mg/L. What is the BOD<sub>5</sub>?

$$\Rightarrow DF = 5$$

$$\begin{array}{r} \text{WW} - 1 \\ \text{DW} - 4 \\ \hline 5 \text{ units} \end{array}$$

$$\begin{aligned} \text{BOD}_5 &= (9 - 1) \times DF \\ &= 8 \times 5 = \frac{40}{40} \text{ mg/L} \end{aligned}$$

Problem 2: A mixture consisting of 30 ml of waste and 270 ml of seeded dilution water has an initial DO of 8.55 mg/L; after 5 days, it has a final DO of 2.4 mg/L. Another bottle containing just the seeded dilution water has an initial DO of 8.75 mg/L and a final DO of 8.53 mg/L. What would be the 5-day BOD of waste?

## Problem 2

$$\Rightarrow V_w = 30 \text{ ml}$$

$$V_d = 270 \text{ ml}$$

$$V_m = (30 + 270) = 300 \text{ ml}$$

$$\text{BOD}_m = (8.55 - 2.4) = 6.15 \text{ mg/L}$$

$$\text{BOD}_d = (8.75 - 8.53) = 0.22 \text{ mg/L}$$

$$\text{BOD}_m \cdot V_m = \text{BOD}_w \cdot V_w + \text{BOD}_d \cdot V_d$$

$$\text{BOD}_w = \frac{(6.15 \times 300) - (0.22 \times 270)}{30}$$

$$= 59.52 \text{ mg/L}$$

Rate of BOD exertion

\* eqn ରାଜିତ ଦ୍ଵାରା

$$L_t = L_0 e^{-kt}$$

$$\text{BOD}_t = L_0 (1 - e^{-kt})$$

$$K_T = K_{20} \theta^{T-20} ; \theta = 1.047$$

Factors affecting  $\dots$ ,  $k$

table ରେ value ରାଜିତ ଦ୍ଵାରା ।



a stream that has a flow of  $9.3 \text{ m}^3/\text{s}$  and a BOD of its own equal to  $6.0 \text{ mg/L}$ . The deoxygenation constant  $K_d$  is  $0.2/\text{day}$ .

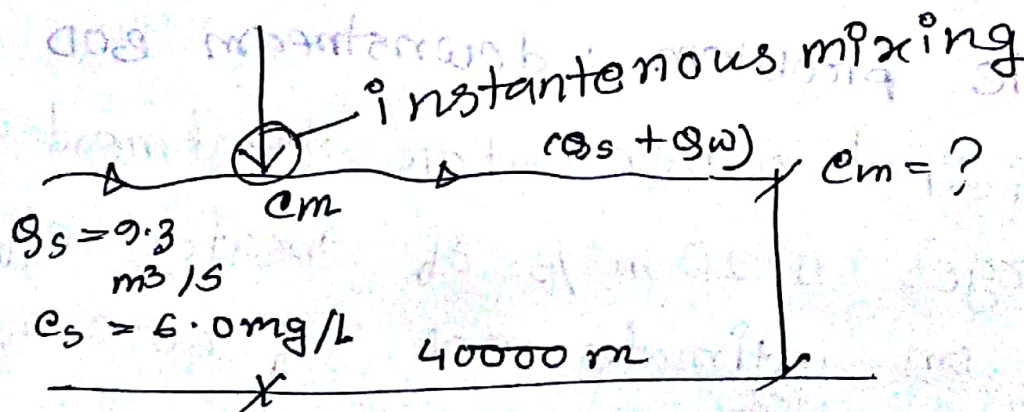
(a) Assuming complete and instantaneous mixing, estimate the ultimate BOD of the river just downstream from the outfall.

(b) If the stream has constant cross section so that it flows at a fixed speed equal to  $0.3 \text{ m/s}$ , estimate the BOD of the stream at a distance  $40,000 \text{ m}$  downstream.

→

$$Q_w = 1.2 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$C_w = 60 \text{ mg/L}$$



$$L_t = L_0 e^{-kt}$$

$$L_0 = 12.2$$

$$t = \text{time in day} = 1.54 \text{ days}$$

$$a) C_m = \frac{C_w \theta_w + C_s \theta_s}{\theta_w + \theta_s}$$

$$= \frac{60 \times 1.2 + 6 \times 9.3}{1.2 + 9.3}$$

$$= 12.2 \text{ mg/L}$$

$$b) L_t = L_0 e^{-kt}$$

$$= 12.2 \times e^{-0.2 \times 1.54}$$

$$= 8.96 \text{ mg/L}$$

$$s = vt$$

$$\Rightarrow t = \frac{s}{v} = \frac{40000}{0.3}$$

$$= 133333.33 \text{ s}$$

$$= 1.54 \text{ days}$$

## Lecture-13

treatment এর পর হ্রদ অথবা ক্ষান্তিত river এ কোন  
 ২য়, তবে surface water highly susceptible to  
 pollution.

Surface water pollution and DO availability.  
 oxygen demanding waste অথবা একে বোঝি,  
 এর universal focus না, আমাদের তখন major  
 focus.

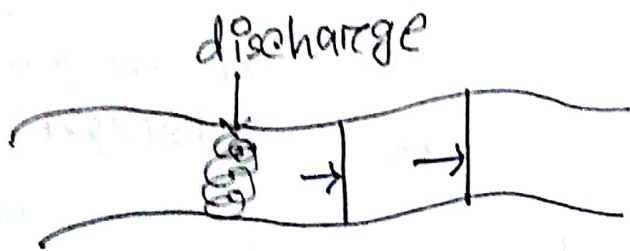
Modeling Effect of O<sub>2</sub> demanding waste on river:  
 oxygen stream এ আমরা বিচার করি, দুটি স্থান  
 algae photosynthesis এর মাধ্যমে O<sub>2</sub> তৈরি করে  
 পানি, But আমরা অন্য জায়গায় চলে যাই,  
 Tributary এ oxygen বেশি/কম হতে পারে।  
 তখন তখন DO বেশি থাকে। আমাদের তখন tributary  
 water ধারণি।

Two key processes

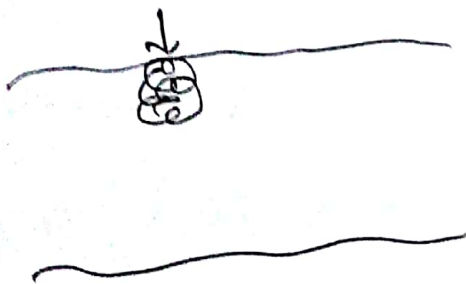
source  $\rightarrow$  aeration

sink  $\rightarrow$  oxydation of organic waste } single source and sink

Modeling effect of  $O_2$  waste on river:



আনেক বড় width হলে বেশ mixing হবে না ।



along the flow কোন dispersion নাহে, পানির স্রোত থাকে ।

\* মনে রাখা গুরুত্ব । (source, sink, assumption)

Model Equation:

Deoxygenation:  $r_D \propto L_t$  ;  $L_t = \text{BOD remaining in water}$

$$r_D = K_d L_t$$

$$\boxed{r_D = K_D \cdot L_0 e^{-kt}} \quad \text{--- (1)}$$

Reaeration :

$$r_R \propto (DO_{sat} - DO)$$

$$r_R \propto D$$

$$\boxed{r_R = K_R D} \quad \text{--- (2)}$$

$$D = DO_{sat} - DO$$

$$= DO \text{ deficit}$$

ଅର୍ଥ କଲମ ଓଡ଼ ଆକ୍ଷେ  
ଭୁବରେ ଅସ୍ଥିତନ ।

\* Eq<sup>n</sup> ମୂଳେ ସ୍ଥାୟତ୍ତ୍ୱ ରହେ ।

○ value different .

$$\begin{aligned} \frac{dD}{dt} &= r_D - r_R \\ &= K_D L_0 e^{-kt} - K_R D \end{aligned}$$

t = time

u = stream velocity

x = distance travelled

$$x = t \cdot u$$

$$t = \frac{x}{u}$$

$K_R = K_D$  ଅର୍ଥେ ଇଞ୍ଫିନିଟି ରହେନା ।

DO sag curve

$$DO = DO_{sat} - D$$

সবচেয়ে আধিক্য point যেখানে সঞ্চার ঘনত্ব শূন্য যেখানে  
স্বা. certain distance দূরে।

ক্ষি. বা ক্রম.ও ক্ষি. সঞ্চার পরে DO বাড়া।

min<sup>m</sup> যদি desire level এর উপরে থাকে তাহলে  
OK। আর critical point, এর DO কে critical DO  
বলে।

Critical point → Location } আনু. স্থানে চাই,  
DO<sub>critical</sub> / DO<sub>min</sub>

$t_c$  = critical time

$t_c \times u$  = distance

$D_c$  = critical deficit, i.e. deficit at critical  
point.

$$DO_{critical} = DO_{min} = DO_{sat} - D_c$$

Streeter-Phelps oxygen sag curve

\*  $t_c$  &  $D$  eqn. সনে রাখবে।

zones of pollution:

ମାନିତ / sediment ଏ କେ ସମ୍ଭବତଃ ସ୍ୱଳ୍ପରେ ଖୋଲି ଦେଇ  
 ଶୋଷଣ ମାତ୍ର ମାନି ଶେଷ ବା ପ୍ରାୟାପି ।

Effect of temperature on DO sag curve:

\*  $x_m$  ଏ ଖାଲି ।

temp ବାଡ଼ିଲେ ବ୍ୟାକ୍ଟିରିଆ higher level decompose  
 କରୁ, ଖାଲିର temp ବାଡ଼ିଲେ  $DO_{sat}$  କମି ଥାଏ ।

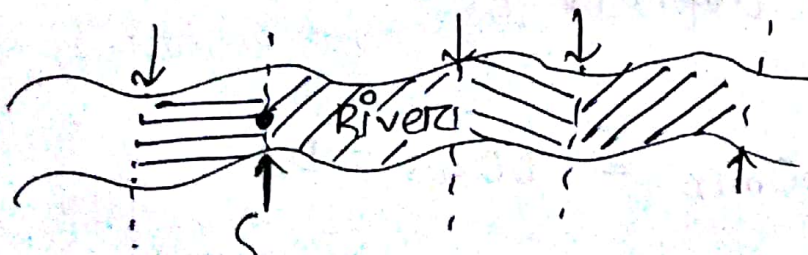
Effect of NBOD on DO sag curve.

$$L_t = L_0 e^{-kt}$$

↓  
ultimate CBOD.

shape ଜାଣିବ ।

Multiple point sources:



initial ଥିବା ଏ point ଏ ଥା ଯା ଯାଏଛି +  
 ଖୋଲି ଚୁକାନ୍ତ ।

## Limitations of oxygen sag eqn.

\* ମତ୍ତ

Estimation of parameters of DO sag eqn :

river\* ଉକ୍ତ vel ଚେକି ୧(ନି  $k_n$  ଚେକି ୧(ବ ।  
oxygen ଚେକି ଛୁଟାଏ ,

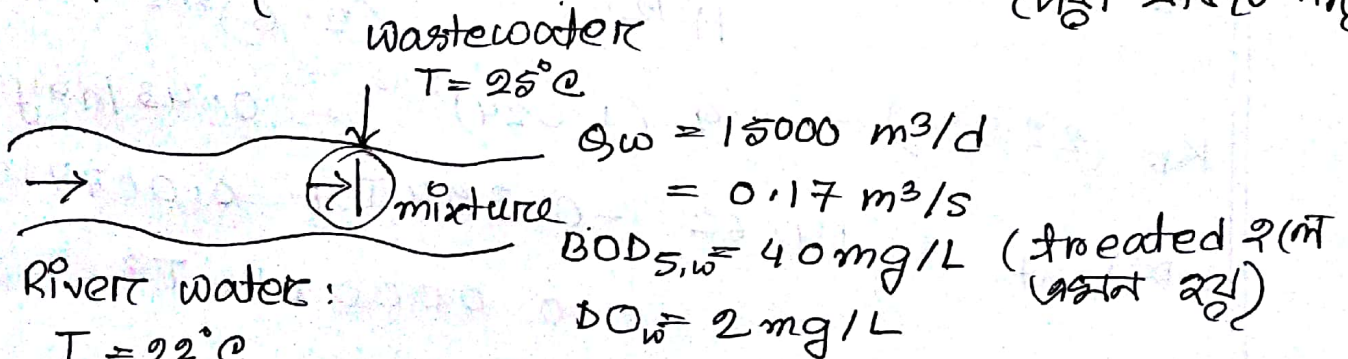
DO sat depends on pressure & temp.

DO sat eqn ଶୁଣି ଅଟେ ।

charet ସୁଅକ୍ତ କୁଡ଼ି ୧(ବ ନା ।

ଅକ୍ତୁଡ଼ି ଚାଲିତେ DO କ୍ତା , ଅତ ନିବଳ ଚେକି ତତ DO କ୍ତା ।

\* Example : (ନାମାବ  $\rightarrow$  variation ଅଟେ) DO / DO min  
ତାହା ଅଟେ ମାତ୍ର



Given: Lab. determined  $k$   
value for mixture of  
wastewater and river  
water =  $0.23/\text{d}$   
velocity of stream =  $0.2 \text{ m/s}$   
Avg. stream depth =  $2.66 \text{ m}$

Estimate  $DO_{min}$ ,  
 $x_c$ ,  $t_c$  and sketch  
DO profile for a 100 km  
reach

$$\underline{\text{Sol}^n} \quad Q_{\text{mix}} = Q_n + Q_w = 0.5 + 0.17 = 0.67 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$\text{BOD}_5 (\text{mix}) = \frac{40 \times 0.17 + 0.5 \times 3}{0.67} = 12.4 \text{ mg/L}$$

$$L_{o \text{ mix}} = \frac{\text{BOD}_5 (\text{mix})}{1 - e^{-5k}} = \frac{12.4}{1 - e^{5 \times 0.23}} = 18.2 \text{ mg/L}$$

$$\text{DO}_{\text{mix}} = 6.5 \text{ mg/L}$$

$$T_{\text{mix}} = 22.8^\circ\text{C}$$

$$k_d = k_T = k_{22.8} = 0.23 (1.047)^{2.8} = 0.26/\text{day}$$

$$k_p (20^\circ\text{C}) = \frac{3.9 u^{1/2}}{H^{3/2}} = \frac{3.9 (0.2)^{1/2}}{(2.6)^{3/2}} = 0.4/\text{day}$$

$$k_p (22.8^\circ\text{C}) = 0.4 (1.024)^{2.8} = 0.43/\text{day}$$

$$(\text{DO})_{\text{sat}} = 14.62 - 0.394T + 0.007714T^2 - 0.0000646T^3$$

$$= 8.9 \text{ mg/L}$$

$$D_o = \text{DO}_{\text{sat}} - \text{DO}_{\text{mix}} = 2.4 \text{ mg/L}$$

$$t_c = \frac{1}{k_p - k_d} \ln \left\{ \frac{k_p}{k_d} \left[ 1 - \frac{D_o (k_p - k_d)}{k_d \cdot L_o} \right] \right\} = 2.42 \text{ days}$$

$$D_e = \frac{k_d}{k_p} \cdot L_0 e^{-k_d t} = \frac{0.26}{0.43} \times 18.2 \times e^{-0.26 \times 2.42}$$

$$= 5.87 \text{ mg/L}$$

$$DO_{\text{critical}} = DO_{\text{min}} = 8.9 - 5.87 = 3.03 \text{ mg/L}$$

$$x_c = 0.2 \text{ m/s} \times 2.42 \text{ days}$$

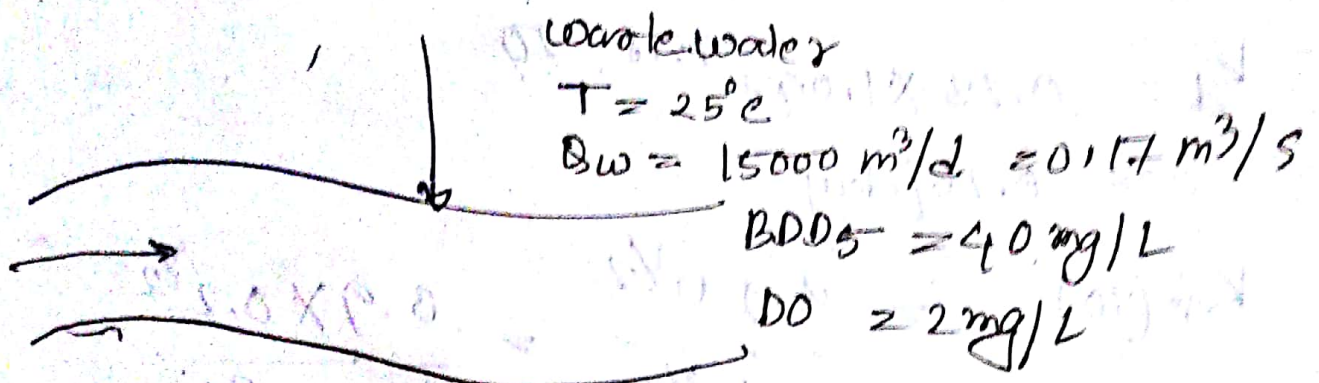
$$= 41.8 \text{ km}$$

$$\text{now, } D = \frac{k_d L_0}{k_p - k_d} (e^{-k_d \cdot x/u} - e^{-k_p \cdot x/u}) + D_0 e^{-k_p t}$$

use,  $x = 20, 75, 100 \text{ km}$ , find  $D$ , find  $DO$  and then sketch  $DO$  profile. (profile शोभाएत करे)

\*  $D$  &  $t_c$  eqn सेन ब्रायव।

(a)



River water

$T = 22^\circ\text{C}$   
 $Q_r = 0.5 \text{ m}^3/\text{s}$   
 $\text{BOD}_5 = 3 \text{ mg/L}$   
 $\text{DO} = 8 \text{ mg/L}$

Given

$K = 0.23/\text{d}$   
 $U = 2.2 \text{ m/s}$   
 $H = 2.66 \text{ m}$

$$Q_m = Q_r + Q_w = 0.5 + 0.17 = 0.67 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$C_m = \text{BOD}_5(\text{min}) = \frac{3 \times 0.5 + 40 \times 0.17}{0.67} = 12.4 \text{ mg/L}$$

$$L_0 = \frac{\text{BOD}_5}{1 - e^{-Kt}} = \frac{12.4}{1 - e^{-0.23 \times 5}} = 18.27 \text{ mg/L}$$

$$T_{\text{mix}} = \frac{22 \times 0.5 + 18.27 \times 0.17}{0.67} = 22.8^\circ\text{C}$$

$$K_d = 0.23 \times 1.047^{22.8-20}$$

$$\approx 0.26 / \text{day}$$

$$K_r(20) = \frac{3.9 \text{ } \mu^{1/2}}{H^{3/2}} = \frac{3.9 \times 0.2^{1/2}}{2.66^{3/2}}$$

$$\approx 0.4 / \text{day}$$

$$K_r(22.8^\circ\text{C}) = 0.4 \times 1.024^{22.8-20}$$

$$\approx 0.43 / \text{day}$$

$$DO_{\text{mix}} = \frac{0.5 \times 8 + 0.17 \times 2}{0.67} = 6.5 \text{ mg/L}$$

$$DO_{\text{sat}} = 14.62 - 0.394T + 0.007714T^2 - 0.0000646T^3$$

$$= 14.62 - 0.394 \times 22.8 + 0.007714 \times 22.8^2 - 0.0000646 \times 22.8^3$$

$$\approx 8.9 \text{ mg/L}$$

$$\therefore D_0 = DO_{\text{sat}} - DO_{\text{mix}} = 8.9 - 6.5$$

$$= 2.4 \text{ mg/L}$$

$$\approx 2.4 \text{ mg/L}$$

$$t_c = \frac{1}{k_r - k_d} \ln \left\{ \frac{k_r}{k_d} \left( 1 - \frac{D_0 (k_r - k_d)}{k_d L_0} \right) \right\}$$

$$= \frac{1}{0.43 - 0.26} \ln \left\{ \frac{0.43}{0.26} \left( 1 - \frac{2.4 (0.43 - 0.26)}{0.26 \times 18.1} \right) \right\}$$

$$= 2.42 \text{ days}$$

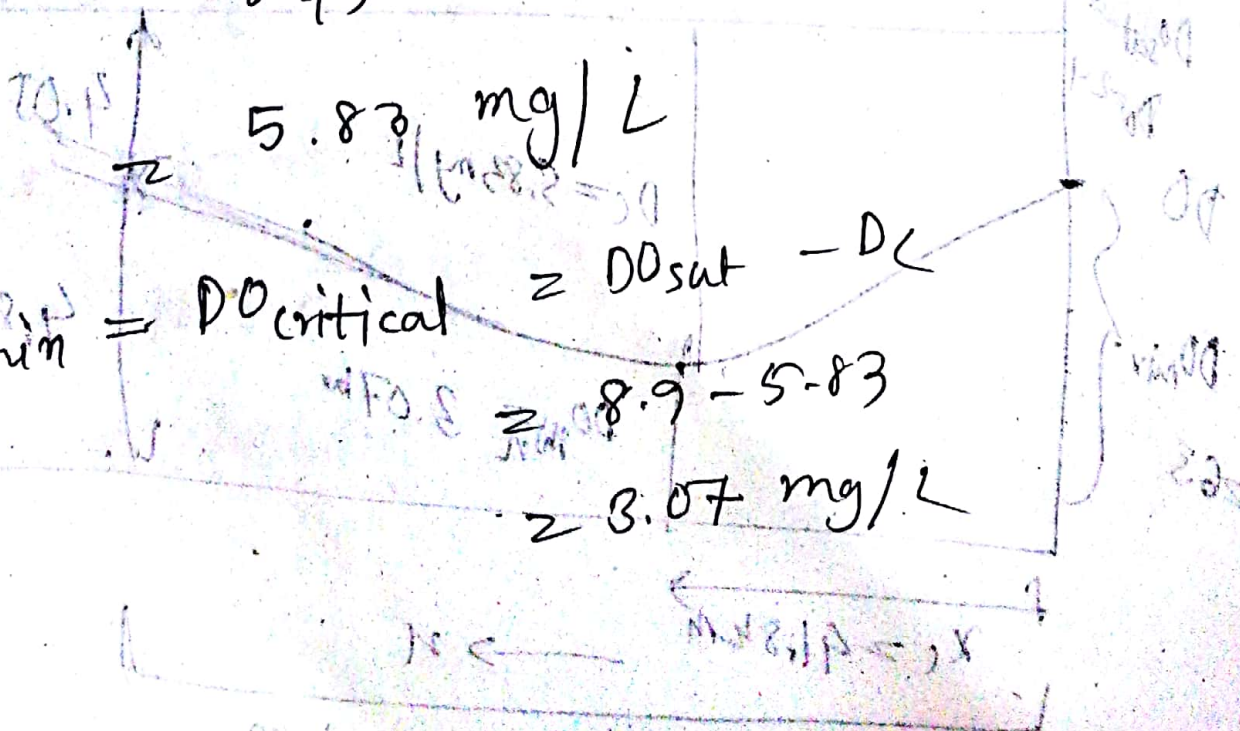
$$x_c = v t_c = 0.2 \times 2.42 \times 24 \times 3600 = 41.8 \text{ km}$$

$$D = \frac{k_d L_0}{k_r - k_d} (e^{-k_d t} - e^{-k_r t}) + D_0 e^{-k_r t}$$

$$\frac{dD}{dt} = k_d L_0 e^{-k_d t} - k_r D e^{-k_r t} = 0$$

$$\therefore D_c = \frac{k_d L_0 e^{-k_d t}}{k_r}$$

$$= \frac{0.26}{0.43} \times 18.1 \times e^{-0.26 \times 2.42}$$



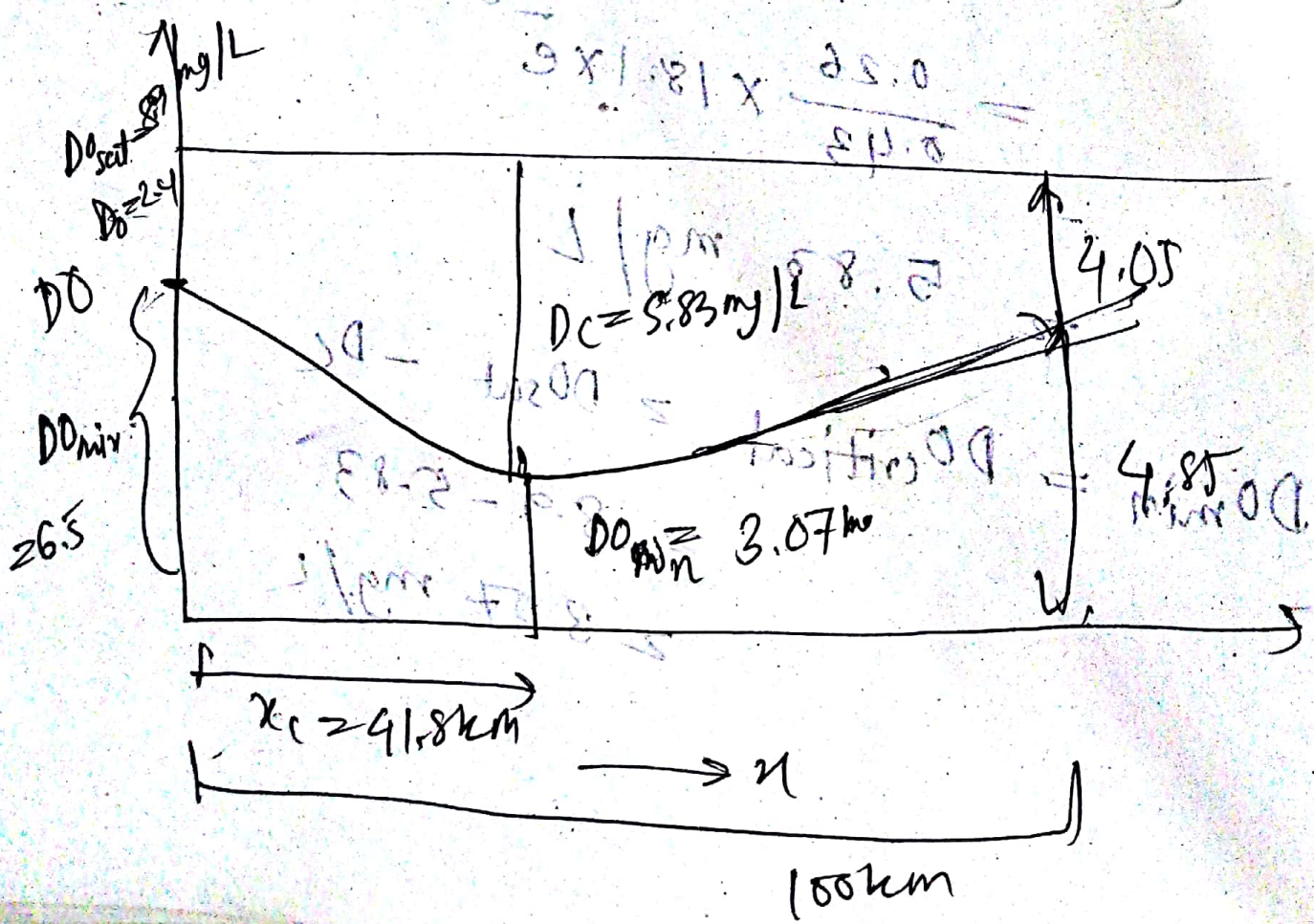
When  $x = 100 \text{ km}$

$$t = \frac{x}{v} = \frac{100 \times 10^3}{0.2} = 5.79 \text{ days}$$

$$D = \frac{0.26 \times 18.1}{0.43 - 0.26} \left( e^{-0.26 \times 5.79} - e^{-0.43 \times 5.79} \right) + 2.4 e^{-0.43 \times 5.79}$$

$$= 4.05 \text{ mg/L}$$

$$\therefore DO = 8.9 - 4.05 = 4.85 \text{ mg/L}$$



$$\textcircled{a} \quad Q_w = 1.2 \text{ m}^3/\text{s} \quad Q_s = 9.3 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$BOD = C_w = 60 \text{ mg/L} \quad C_s = 6 \text{ mg/L}$$

$$k_d = 0.2/\text{day}$$

a) instantaneous mixing,

$$C_m = \frac{C_s Q_s + C_w Q_w}{Q_s + Q_w}$$

$$= \frac{(6 \times 9.3) + (60 \times 1.2)}{9.3 + 1.2}$$

$$= 12.2 \text{ mg/L}$$

b)  $U = 0.3 \text{ m/s}$

$$x = 40000 \text{ m}$$

$$\therefore t = \frac{x}{U} = \frac{40000}{0.3 \times 24 \times 3600} = 1.54 \text{ days}$$

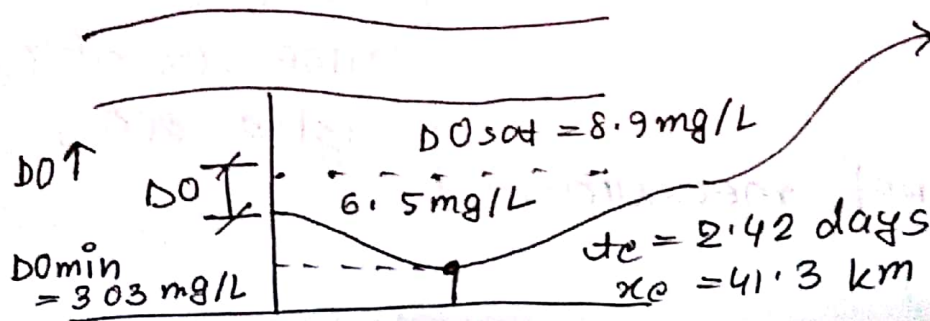
$$C_t = C_0 e^{-k_d t}$$

$$= 12.2 e^{-0.2 \times 1.54}$$

$$= 8.96 \text{ mg/L}$$

Asraf Sir

Previous Problem :



ଏହାପାଇଁ ନିମ୍ନ ନିମ୍ନ  
DO ବାଡ଼ି aeration  
ହୁଏ ଓ ଏହା  
self purification.

Pollution control :

Factors affecting self-purification.

Q. What are the factors affecting self-purification?

Time ↑ pathogen ବଢ଼ିବ

Temp ↑ ହୁଏ " "

shallow stream ରେ aeration ହାଲୁକା ହୁଏ ।

ଅଳ୍ପ water quality ହାଲୁକା ହୁଏ ।

major component organic matter. ଏହା control

କରିବା ପାଇଁ ବାକ୍ଟିରିଆର automatically control ହୁଏ

ଏହା । ଏହା thumb rule .



Bangladesh context: Lake water

- Organic pollution
- Eutrophication
- Eutrophication

Very nutrient important for algal growth.

Important nutrients for eutrophication:

• C, P, N

অন্যগুলো ক্ষয় ক্ষয় থেকে small amount

C থেকে atmosphere থেকে

N থেকে atmosphere + wastewater থেকে

P থেকে mainly from wastewater.

তাই wastewater কমাতে শুধু P কমানোর যোগ্য, C,

N কমানোর যোগ্য না। তাই P কে limiting

nutrient বলে।

algae মনে গঠন organic matter হয়, তখন DO

কমে যায়।

algal bloom থেকে মাছের disease ও হয়।

## Surface water quality : Lakes and Reservoir

- DO ↑ Oligotrophic - new lake → low nutrient, organic matter  
DO ↓ Eutrophic - old lake → high nutrient, high organic matter  
DO - good Mesotrophic - intermediate → moderate nutrient, organic matter  
↓  
healthy →  $\text{BOD}$ , species,  $\text{BOD}$  বেশি।

\* পড়ব।

## Eutrophication:

- natural eutrophication
- cultural eutrophication.

wastewater বা ফেনাও naturally nutrient সিদ্ধ  
algal bloom হয়, long process, 1000 years  
মাত্র। এর natural.

cultural → faster process,  
\* পড়ব।

## Nutrients and Eutrophication :

সিদ্ধ ফেনা পানিতে algae বেশি থাকে, সেই পানিতে  
pH অনেক বেশি, pH 9/9.5 হয়ে যায়।

N/P ଚିତ୍ର limiting value important.

$$P = 0.015 \text{ mg/L } \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \text{ମାନ ଦାଖଲ,}$$

$$N = 0.3 \text{ mg/L}$$

\* ପଢ଼ିବ ।

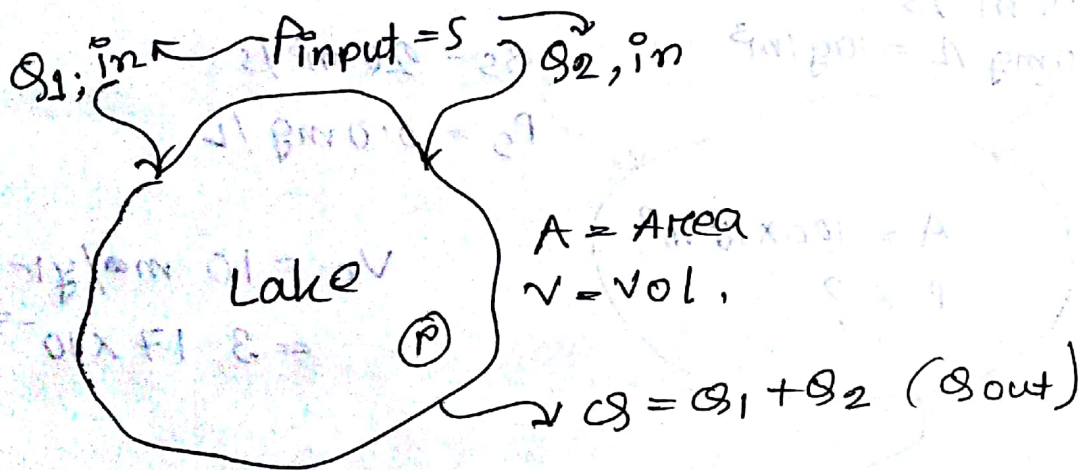
Why is Phosphorus the limiting nutrient?

algae ମାନର ରୁଚ୍ଛ chlorophyll a ଥିବାରୁ,

\*  $\Rightarrow$  What do you understand by limiting nutrient?

- ଓବର nutrient. e, N କାରଣର ଅଧିକତା । P କାରଣର ଅଧିକତା ।

Surface water quality:



Phosphorus model

$V_s =$  settling rate

\* ପଢ଼ିବ ।

Example: (x m & WISNTR variation)

$$A = 100 \times 10^6 \text{ m}^2$$

$$Q_w = 0.4 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$P_w = 10 \text{ mg/L} = 10 \text{ g/m}^3$$

$$Q_s = 20 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$P_s = 0.0 \text{ g/m}^3$$

$$V_s = 10 \text{ m/yr} = 3.17 \times 10^{-7} \text{ m/s}$$

a lake fed by a stream also receives waste water.

(i) Estimate average P conc. in lake.

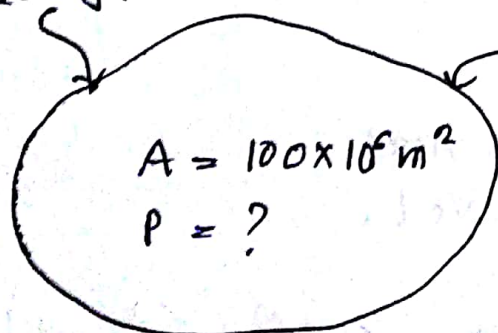
(ii) Estimate P removal rate at a treatment plant to keep P conc. below 0.01 mg/L.

$$Q_w = 0.4 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$P_w = 10 \text{ mg/L} = 10 \text{ g/m}^3$$

$$Q_s = 20 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$P_s = 0.0 \text{ mg/L}$$



$$V_s = 10 \text{ m/yr} = 3.17 \times 10^{-7} \text{ m/s}$$

$$Q_{out} = Q_w + Q_s = 0.4 + 20 = 20.4 \text{ m}^3/\text{s}$$

Soln

Phosphorus (P) loading:

$$S_w = 0.4 \text{ m}^3/\text{s} \times 10 \text{ g}/\text{m}^3 = 4 \text{ g}/\text{s}$$

$$S_s = 0$$

$$\therefore S = S_w + S_s = 4 \text{ g}/\text{s}$$

$$\text{Total flow: } Q = Q_w + Q_s = 0.4 + 20 = 20.4 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$P = \frac{S}{Q + V_s \cdot A} \quad (\text{unit नल झाअव}) \quad (\text{cm unit कि पुरा  
जाए (दक्षत जाम करे)})$$

$$= \frac{4}{20.4 + 3.17 \times 10^{-7} \times 100 \times 10^6}$$

$$= 0.077 \text{ mg}/\text{L}$$

now if  $P = 0.01 \text{ mg}/\text{L}$ ,

$$P = 0.01 = \frac{S}{Q + V_s \cdot A}$$

$$\Rightarrow S = 0.01 (20.4 + 3.17 \times 10^{-7} \times 100 \times 10^6)$$

$$= 0.521 \text{ g}/\text{s}$$

$$\text{If } S = 0.521 \text{ g}/\text{s}, \text{ req. } S_w = S - S_s = 0.521 \text{ g}/\text{s}$$

$$\text{actual } S_w = 4 \text{ g}/\text{s}$$

$$\% \text{ Removal req} = \frac{4 - 0.521}{4} \times 100 = 87\%$$

## Thermal stratification in Lakes :

ঐতিহাসিক সেক্সন একই রকম।

E p i l l i m n i o n → বসন্তের সময়। temp কাছাকাছি।

M e t a l i m n i o n → thermocline, rapidly temp drop করে।

পানির উপরে low density, summer এ hot, winter এ বৃষ্টি। তাই density কম।

winter কেটে গেলে সব বৃষ্টি ~~কম~~ গলে ডিয়ে 4°C হয়ে যায়। কোন layer থাকে না।

Fall over turn → উপরের পানি 4°C হয়ে যায়। তখন উপরের পানি নিচে চলে আসে। আর নিচের পানি উপরে চলে যায়।

spring এও হয়।

\* গভীর।

\* কোন lake susceptible to lowere DO and overturn?

# Water quality management in Lakes :

\* important.

10.07.18

Azraf Sir

## Groundwater Pollution :

Subsurface environment  $\rightarrow$  saturated zone (যেটা)  
water extract করা যায়।

Aquifer : Perched water table  $\rightarrow$  non-saline  
confined aquifer saline হতে পারে।

## Sources of Groundwater Contamination :

In Bangladesh, বিভিন্ন লেজা স্প্রিং লিনিং বা প্রাকৃতিক  
কাঙ্ক্ষণে leachate তুলে যেতে পারে। Many companies  
dispose chemicals underground.

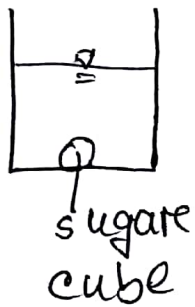
Aquifer এ bacteria গঠন হয় due to pit latrine.

## Transport process of solutes in a porous media:

Advection  $\rightarrow$  Movement of dissolved solutes with  
groundwater with the velocity of river.

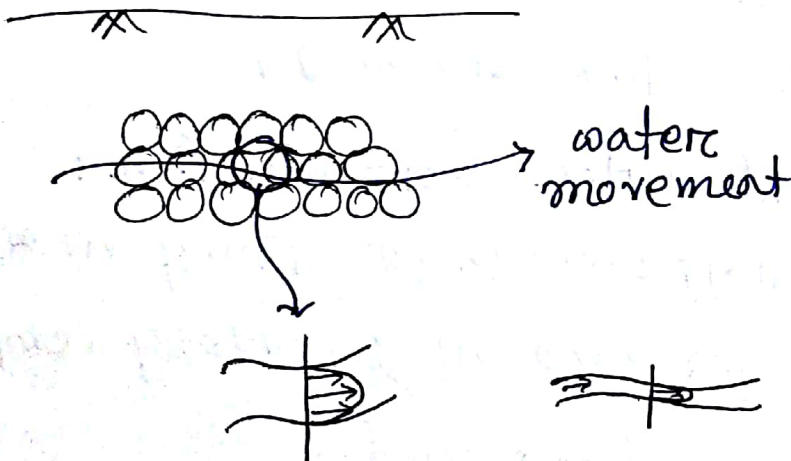
## Diffusion:

Dispersion  $\rightarrow$  solutes সুলোম bulk movement এড় করে জড়িয়ে যায় বায়ু সিহিহু যায়।



## Mechanical mixing:

সে solute middle এ সৈৰ্য জড়াতাড়ি move করে, খেৰ corner এ সৈৰ্য slowly move করে।



বড়বড় দূর যায়, কাৰণ সিঁচিঁচিঁ কৰে।  
কিছু জাৰিয়ে যায়, কিছু সিহিহু যায়।

## Effect of dispersion:

dispersion এড় কাৰণে solute জাগ সিহু যায়।  
flow এড় সিহু বেজি হুৰে।

## Hydrodynamic Dispersion

Mechanical mixing  $\rightarrow$  advection summation,

$\alpha \rightarrow$  function of aquifer.

velocity low  $\rightarrow$  clay material  $\alpha$ .  $\alpha \propto v$   
যদি দ্রুত গাঢ়ি,

অধিক velocity high  $\alpha$  যদি দ্রুত গাঢ়ি,

along the flow dispersion বেশি, কারণ  
flow দ্রুত দিক  $\alpha$   $D^*$  value বেশি।

1-D Dispersion of a pulse tracer in a column:

1-D Advection Dispersion: Pulse Input

একটি certain mass প্রদান input দিবে।

যদি move করে, তা দ্রুত, peak  $\alpha$  করে,

$$C(x, t) = \frac{M}{n \sqrt{4\pi D_L t}} e^{-\frac{(x - vt)^2}{4 D_L t}}$$

$n$  = porosity

$D_L$  = long direction dispersion coeff.

$$C(x) = \frac{M}{n \sqrt{4\pi \alpha x}} \rightarrow \text{একটি জটিল peak.}$$

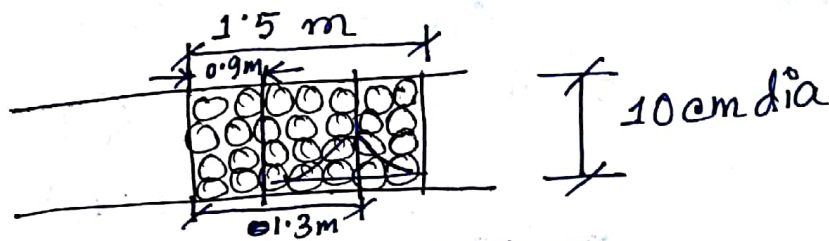
$\alpha$  = often taken to be equal to mean grain size of the media.

Problem: (1 time input)

A column experiment is set up in the laboratory. Sand with a mean grain size of approx 0.5mm is packed (porosity 0.3) into a cylindrical column, 1.5m in length and 10cm in dia. Water flows through the column with a seepage velocity of 1m/hr. 5mg of salt are injected into the column (pulse injection).

a) what will be the conc. of salt after an hour at a distance 0.9 m down the column?

b) when the tracer mass is centered 1.3 m down the column, what is the conc. of tracer at this location?



Grain size = 0.5 mm

$$n = 0.3$$

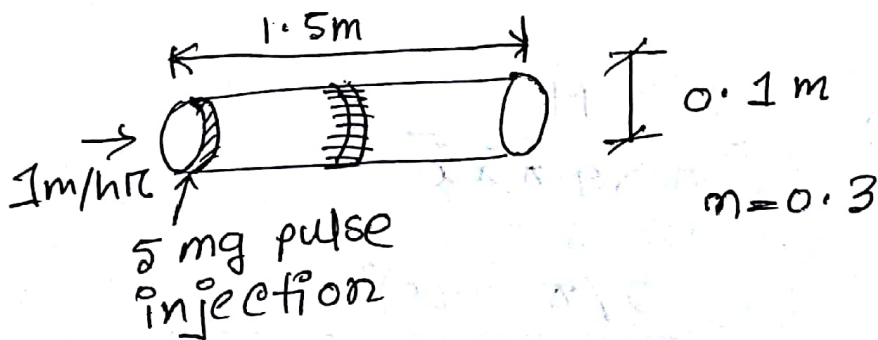
$$\bar{v} = 1 \text{ m/hr}$$

Pulse input = 5 gm salt

find : a) @ (0.9 m, 1 hr)

b) @ (1.3 m)

Sol<sup>n</sup>



(a) we know,  $c(x, t) = \frac{M}{n \sqrt{4\pi D_L t}} e^{-\frac{(x-\bar{v}t)^2}{4D_L t}}$

$$c(0.9 \text{ m}, 1 \text{ hr}) = ?$$

$$M = \frac{5 \text{ mg}}{\pi (0.05)^2}$$

$$D = \alpha \bar{v}$$

$$= (0.5 \text{ mm}) \times (1 \text{ m/hr})$$

$$= 5 \times 10^{-4} \text{ m}^2/\text{hr}$$

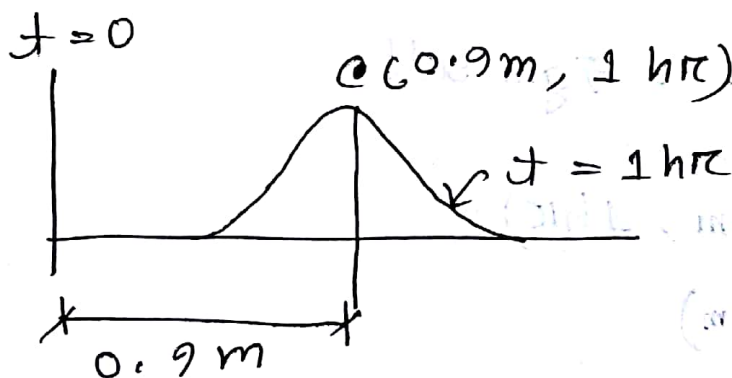
[ignoring  $D^*$ ]

$$c(0.9\text{m}, 1\text{hr}) = \frac{5}{\pi(0.05)^2} \frac{\text{mg}}{\text{m}^2}$$

$$\times 0.3 \sqrt{4\pi \times 15 \times 10^{-4} \times 1} \text{ m}$$

$$\times e^{-\frac{(0.9 - 1 \times 1)^2}{4 \times 15 \times 10^{-4} \times 1}}$$

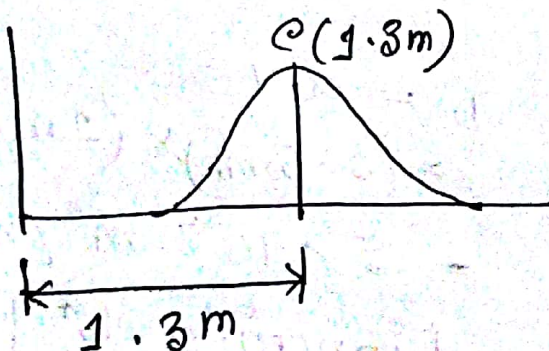
$$= 180 \text{ mg/m}^3$$



$$(b) \quad c(x) = \frac{M}{\pi \sqrt{4\pi \alpha x}}$$

$$= \frac{5/\pi(0.05)^2}{0.3 \sqrt{4\pi \times 0.2 \times 10^{-3} \times 1.3}}$$

$$= 23000 \text{ mg/m}^3$$



## 1-D Advective Dispersive Transport:

Continuous input:

$D_x$  = Dispersion in  $x$  direction

Sandy silty soil ଏହା ଜମା ଏମ 5.

Table 3-4 ଖୋଜି ଆଣନ୍ତୁ।

value ସାକ୍ଷାତ୍ସାଧିତ ହେଲେ interpolation,

lab data ବୋଲାଇଁ ଜମା use କରା ହୁଏ।

Advective - Dispersion transport with chemical reaction:

ଏହାସବୁ କାରଣେ solute ଏହା movement retard ହୁଏ।

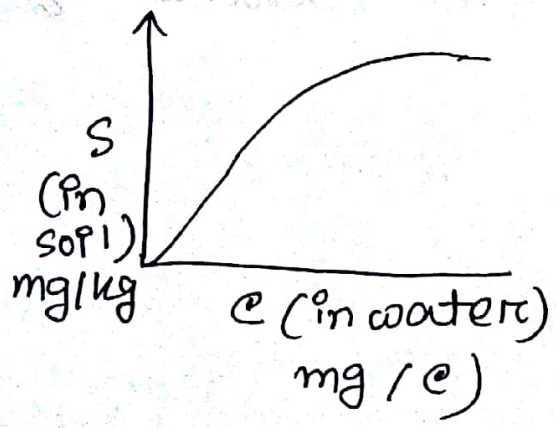
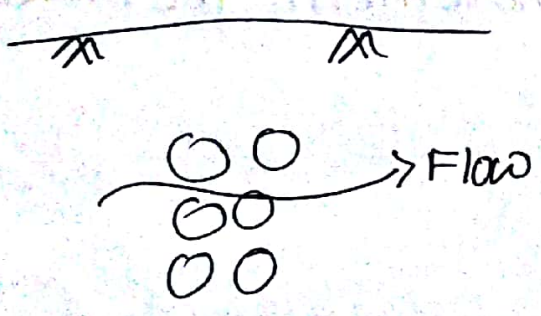
: Asraf Sir

Solute Transport in saturated homogenous porous media : continuous source

clayey soil  $\Rightarrow D^*$  use  $\text{eqn } 4$ ,  
sandy soil  $\Rightarrow \text{eqn } 5$ .

Advective - Dispersive Transport with chemical reaction

\* name গুলা পুত্র



একটি সমতল সিস্টেম লাগি  $D/R$   $\propto 1/R$   $\Rightarrow$   $\sqrt{D/R}$   $\propto 1/\sqrt{R}$ ।  
 কণার capacity fullfill  $\Rightarrow$   $\sqrt{D/R}$   $\propto 1/\sqrt{R}$ ।  
 $D$   $\propto 1/R$ ,  $\sqrt{D/R}$   $\propto 1/\sqrt{R}$ ।

\* Fig: Advance of ... লেন কল্লু পড়ব।

Retardation of solutes due to adsorption.

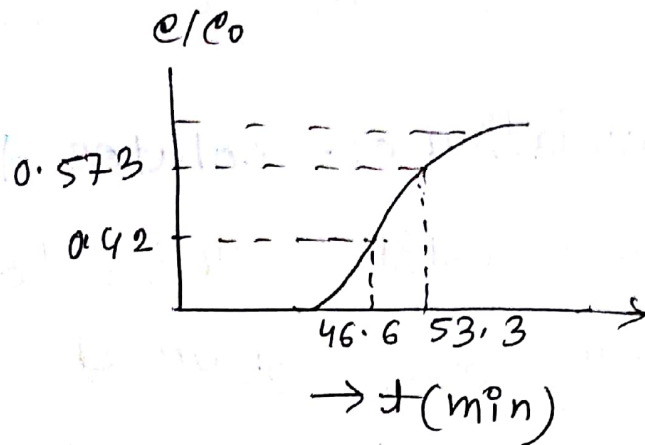
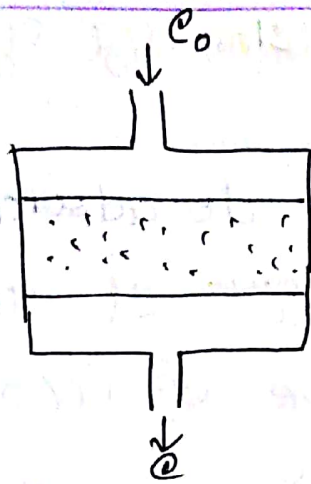
সবচেয়ে বেশি তাহলে পানির প্রাথম  $\alpha$  বাস্য লেবে  
এ তাহলে কল্লুর ground slope  $\alpha$  দিকে।

PCE সিঙ্ক্রিট তাহলে। কল্লুর soil এর মধ্যে adsorption  
হবে। তাহলে আকারে পারবে নাহে।

এ এর soil এর মধ্যে কোন adsorption নাহে।

R মত তাহলে  $\alpha$  কল্লু সিঙ্ক্রিট।

Ex 1 A non-reactive (conservative) solute is sent through a column (filled with relatively homogeneous sand) 30 cm in length at a velocity of  $1 \times 10^{-2}$  cm/s. The  $C/C_0 = 0.42$  point arrived after 46.6 minute; Estimate The  $C/C_0 = 0.573$  point arrived after 53.3 min. Estimate dispersivity of sand (neglect molecular diffusion).



sandy soil : dispersion — molecular diffusion ( $D^*$ )  
 — mechanical mixing ( $\alpha \bar{v}$ )

$$\frac{\partial c}{\partial t} = D_x \cdot \frac{\partial^2 c}{\partial x^2} - \bar{v}_x \cdot \frac{\partial c}{\partial x}$$

solution, neglecting molecular diffusion,

$$c/c_0 = \frac{1}{2} \left[ \operatorname{erfc} \left( \frac{x - \bar{v}_x \cdot t}{2 \sqrt{D_x t}} \right) \right]$$

at  $t = 46.6$  min,  $c/c_0 = 0.42$

$$0.42 = \frac{1}{2} [\operatorname{erfc}(\beta)]$$

$$\Rightarrow 0.84 = \operatorname{erfc}(\beta)$$

From table (error function chart), if

$$\operatorname{erfc}(\beta) = 0.84, \quad \beta \approx 0.14 \text{ (by interpolation)}$$

$$0.14 = \beta = \frac{x - \bar{v}_x t}{2\sqrt{D_x t}} = \frac{30 - 1 \times 10^{-2} \times 60 \times 46.6}{2 \times \sqrt{D_x \times 46.6 \times 60}}$$

$$\Rightarrow D_x = 0.019 \text{ cm}^2/\text{s}$$

$$\text{Now, } D_x = \alpha \bar{v}_x + D^* \text{ (neglect)}$$

$$\therefore \alpha = \frac{0.019}{10^{-2}} = 1.9 \text{ cm}$$

$$\text{at } t = 53.3 \text{ min, } e/e_0 = 0.573$$

$$0.573 = \frac{1}{2} \operatorname{erfc} \left( \frac{30 - 1 \times 10^{-2} \times 60 \times 53.3}{2\sqrt{D_x \times 53.3 \times 60}} \right)$$

$$\Rightarrow 1.146 = \operatorname{erfc} \left( \frac{30 - 32}{2\sqrt{D_x \times 53.3 \times 60}} \right)$$

$$\Rightarrow 1.146 = \operatorname{erfc}(-\beta) = 1 + \operatorname{erf}(\beta)$$

$$\Rightarrow \operatorname{erf}(\beta) = 0.146$$

$$\text{From error function chart, } \beta = 0.13$$

$$\therefore 0.13 = \frac{32 - 30}{2\sqrt{D_x \times 53.3 \times 60}}$$

$$\Rightarrow D_x = 0.019 \text{ cm}^2/\text{sec}$$

$$\therefore d = 1.9 \text{ cm}$$

$$d_{\text{avg}} = \frac{1.9 + 1.9}{2} = 1.9 \text{ cm}$$

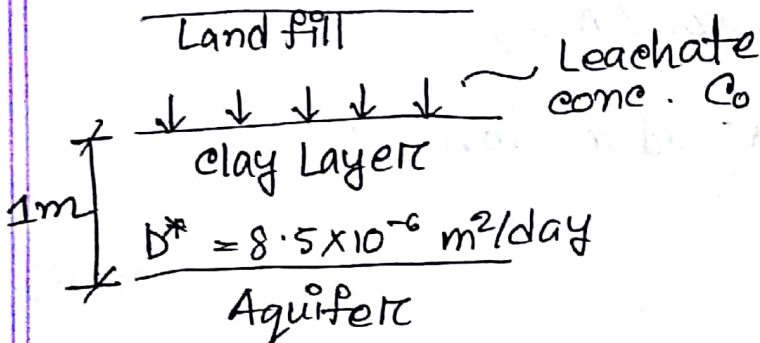
Astaf Sir

Error function:  $\text{erf}(x)$

Complementary error function:  $\text{erfc}(x)$  [अन्तःकार मन्तर]

$\text{erfc}(x)$  &  $\text{erf}(x)$  are related

$$\text{erfc}(x) = 1 - \text{erf}(x)$$

Ex 2

Estimate the time when contaminant conc. in the aquifer will be 20% of that in the landfill.

Sol<sup>n</sup> advection is slow, diffusion control - eqn 4.

For diffusion controlled transport, solution to 1-D advection dispersion equation becomes,

$$c/c_0 = \text{erfc} \left( \frac{x}{2\sqrt{D^*t}} \right)$$

$$\therefore c/c_0 = 0.2 = \text{erfc}(\beta) \quad ; \text{ where } \beta = \frac{x}{2\sqrt{D^*t}}$$

from error function chart,

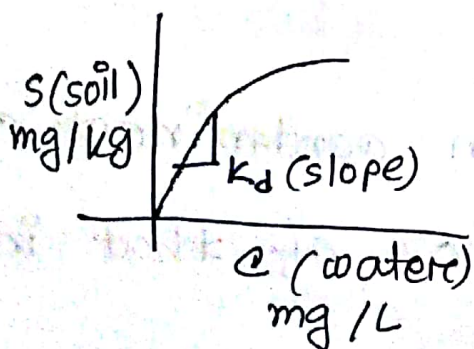
$$\text{if } \text{erfc}(\beta) = 0.2, \quad \beta = 0.9$$

$$\therefore 0.9 = \frac{x}{2\sqrt{D^*t}}$$

$$\therefore t = \frac{1^2}{2^2 \times 0.9^2 \times 8.5 \times 10^{-6}}$$

$$\therefore t = 99.5 \text{ years (Ans)}$$

\* clay layer ~~at~~ advection = 0.



\* Assume that the solute undergo adsorption with  $k_d = 1.1 \text{ cm}^3/\text{g}$ . For the soil  $\rho_b = 2 \text{ g/cm}^3$ ,  $n = 0.25$ . Estimate the time.

Here,  $D^{*'} = \frac{D^*}{R}$

where,  $R = 1 + \frac{\rho_b}{n} \cdot k_d$

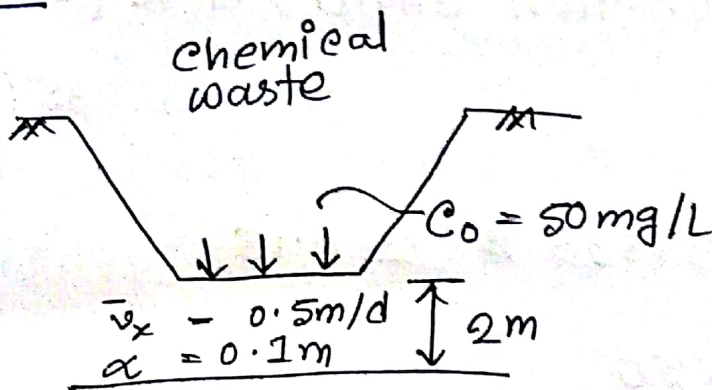
$$\therefore t = \frac{1^2 \times 9.8}{(2)^2 \times (0.9)^2 \times 8.5 \times 10^{-6}}$$

$$= 975 \text{ years}$$

$$= 1 + \frac{2}{0.25} \times 1.1$$

$$= 9.8$$

Ex 3



calculate conc. at a distance 2m from the bottom of the waste pond after 3 days assuming vertical 1-D transport. (Assume conservative contaminant and neglect molecular diffusion)

Sol<sup>n</sup> advection control

$$\bar{v}_x = 0.5 \text{ m/day}$$

$$D_x = \alpha \bar{v}_x + \frac{D^{*'}}{\bar{v}_x} \rightarrow \text{neglect}$$

$$= 0.1 \times 0.5 = 0.05 \text{ m}^2/\text{day}$$

$$c/c_0 = \frac{1}{2} \operatorname{erfc} \left( \frac{x - \bar{v}x t}{2 \sqrt{Dx t}} \right)$$

$$= \frac{1}{2} \operatorname{erfc} \left( \frac{2 - 0.5 \times 3}{2 \sqrt{0.05 \times 3}} \right)$$

$$\Rightarrow c/c_0 = \frac{1}{2} \operatorname{erfc} (0.645)$$

From error function chart,  $\operatorname{erfc} (0.645)$

$$\approx 0.35835 \text{ (interpolation)}$$

$$c/c_0 = \frac{1}{2} \times 0.35835 \approx 0.18$$

$$\therefore c = 0.18 \times 50$$

$$= 9 \text{ mg/L}$$

(Note : when both advection and dispersion process are important eq (3), instead of eq 4 and 5 should be used)

# Water Quality Problems in Bangladesh

Arsenic contamination of ~~Bas~~ Groundwater

Global Arsenic Occurrence

South, south-west, north-east & arsenic pollution

আসে। north bengal এ নাই খোয়া (করা)।

\* As problem is complicated - why? (আসে)

Most Likely Source As and mechanism of its mobilization in the subsurface

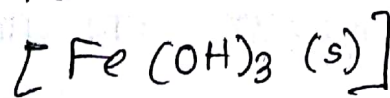
\* গুরুত্ব।

Role of 'Reduction' as mobilization



Reducing environment

Fe mineral



→ Fe<sup>2+</sup> হলে As dissolve  
হওয়া সম্ভব।

\* mechanism লক্ষ্য করে পড়তে হবে।

Possible Alternatives to As : affected ground water:

\* MAR कि?

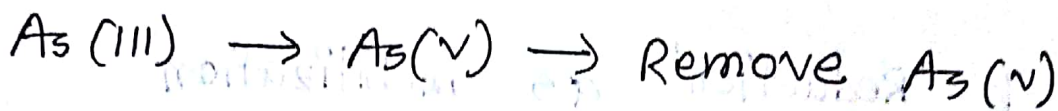
## Treatment of Groundwater

As(III) — dominant in reducing env — more toxic

As(V) — dominant in oxidizing env. (10 गुना कम)

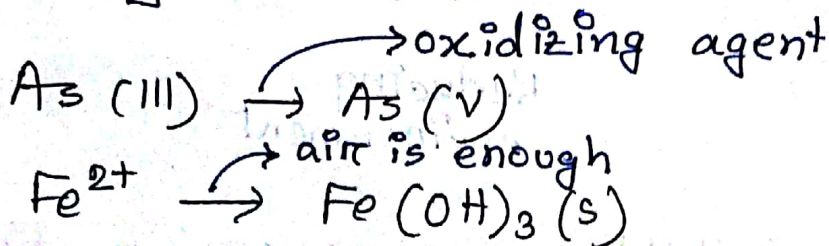
आर्सेनिक निरम oxygen का, reducing env.  
surface water में oxygen का, oxidizing env.

As(III) हटाना difficult,

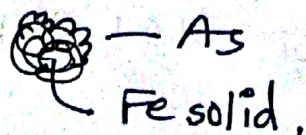


Principles of arsenic removal technologies:

(A) ~~oxy~~ Oxidation:



iron precipitate का, जो आर्सेनिक As को भी  
आर्सेनिक



## \* Passive Sedimentation

গড়ত ।

(B) coagulation - adsorption - precipitation

(C) adsorption

media একসঙ্গে exhaust হয়ে থাকে, তখন replace করা লাগে।

Technologies used for As Removal in Bangladesh

(2) AIR - aeration to oxidize iron → iron গুড়  
সাথে As মিশে → filter করে নেওয়া হবে,।

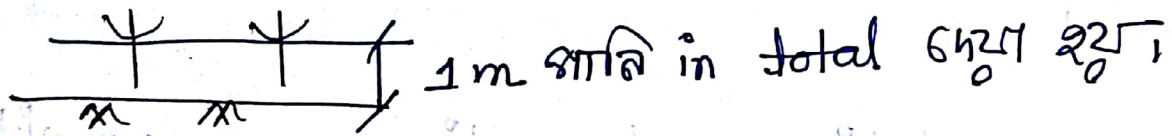
(4) SIDKO → commercial

Question

filter করে আর্সেনিক গুড় করে নিতে হবে, কারণ  
filter এলো গুড় বসে গিয়ে থাকবে।

Arsenic in food chain

irrigation গুড় মাটি থেকে shallow tubewell  
থেকে আসবে As contaminate,।



প্রতি-hectore ৭ 1kg করে As পাড়বে

Background level  $\rightarrow$  5-10 mg/kg (স্রাউটে As থাকবে)

irrigation ৬৩০ দিনে বেড়ে 70 mg/kg হয়ে  
প্রায়।

Arsenic in Rice and food items

value সুলভ্য করে দেবে না।

Salinity Problem in Coastal Area

Common water options in coastal areas

\* ডাউন

\* water part এর ques আগেরটার সাথে দিনে না।

class note follow করে দেবে।