



## BIOREMEDIASI PERAIRAN DAN DEGRADASI HIDROKARBON

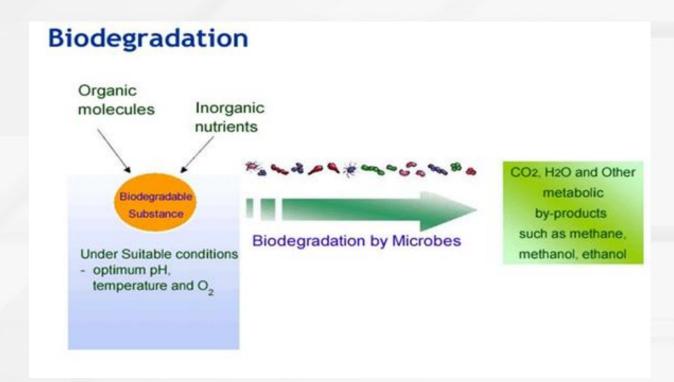
Dr. Nia Rossiana ,MS.

Laboratorium Mikrobiologi, Jurusan Biologi F-MIPA Universitas Padjadjaran



## **BIODEGRADASI**

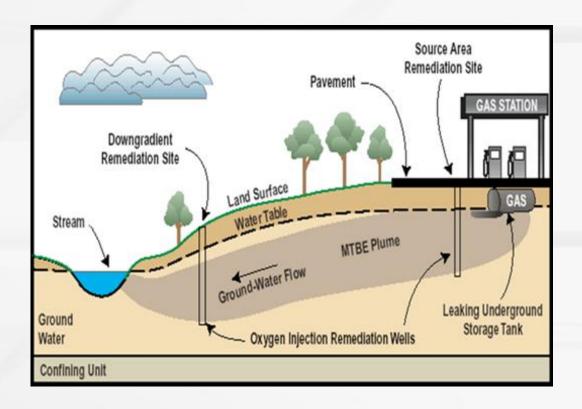
merupakan Remediasi upaya untuk memulihkan tanah atau air yang tercemar dengan menguraikan zat pencemar hingga mencapai kondisi yang lebih aman. Biodegradasi, salah satu metode dalam remediasi, menggunakan biologis untuk memecah proses kompleks menjadi senyawa senyawa lebih sederhana atau anorganik (Theresa Kearney, 1999).





## PENDEKATAN BIOREMEDIASI

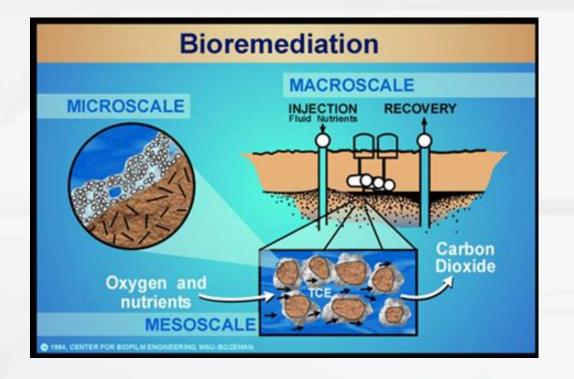
Pendekatan bioremediasi mencakup penyesuaian lingkungan serta penambahan mikroorganisme yang dipilih secara tepat. Bioremediasi terlaksana secara in situ atau ex situ. Tanah yang ideal untuk proses ini harus memiliki suhu yang sesuai, cukup air, nutrien, rasio C di bawah 30:1, serta oksigen yang memadai.





## **TEKNIK DASAR BIOREMEDIASI**

- 1. Teknik biostimulasi
- 2. Teknik augmentasi
- 3. Teknik penggunaan enzim
- 4. Fitoremediasi





## **KUARTET BAKTERI BIOREMEDIASI**

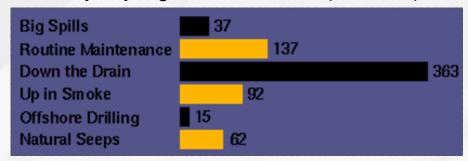
Kuartet bakteri bioremediasi terdiri dari campuran bakteri heterotrofik, nitrifikasi, denitrifikasi, dan fotosintetik anoksigenik dengan rasio 3:2.

- 1. Bakteri nitrifikasi dan denitrifikasi berfungsi mengelola nitrogen, amonia, nitrat, dan nitrit di tambak.
- 2. Bakteri fotosintetik anoksigenik membantu mengontrol hidrogen sulfida (H2S) serta menyediakan pakan tambahan berkat kandungan karotenoidnya.
- 3. Bakteri heterotrofik mengatur karbon dan sisa pakan.
- 4. Bakteri fermentasi mempercepat penguraian senyawa organik melalui aktivitas proteolitiknya.

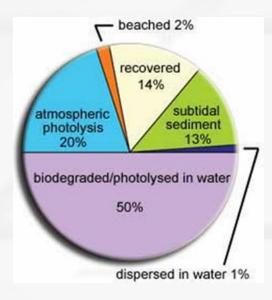


### **BIODEGRADASI HIDROKARBON**

Minyak yang masuk ke lahut (Tahunan)



Hidrokarbon berasal dari tumpahan minyak, minyak tersimpan yang terdegradasi, endapan minyak, dan aktivitas pencarian minyak, dan dikelola dengan menggunakan bakteri untuk ekstraksi dan pembuangan limbah. Hidrokarbon meliputi alkana, alkena, alkuna, alisiklik, aromatik, dan jenis aromatik kompleks.

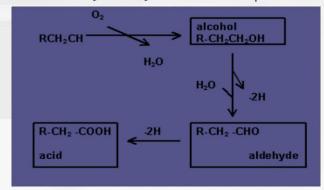


Nasib Minyak yang tumpah menurut survei tahun 1992 oleh administrasi kelautan dan atmosfer nasional (NOAA).

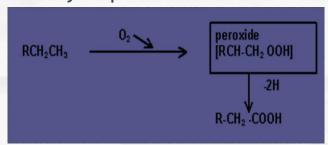


#### **DEGRADASI HIDROKARBON ALIFATIK**

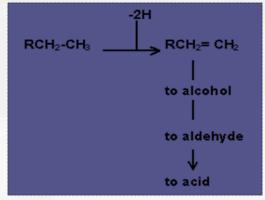
Hydroxylation at C<sub>1</sub>



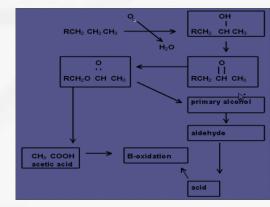
Hydroperoxide Formation



Dehydrogenation



#### **Subterminal Oxidation**



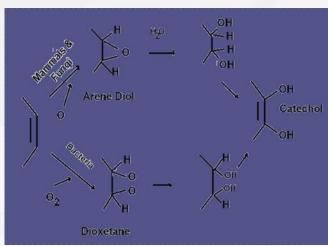
Beberapa faktor memengaruhi degradasi hidrokarbon alifatik. Rantai yang lebih panjang dan lebih kompleks terdegradasi pada tingkat yang lebih lambat, tingkat kejenuhan mempengaruhi kecepatan degradasi, dan keberadaan rantai bercabang menambah kompleksitas molekul.



## **DEGRADASI AROMATIK**

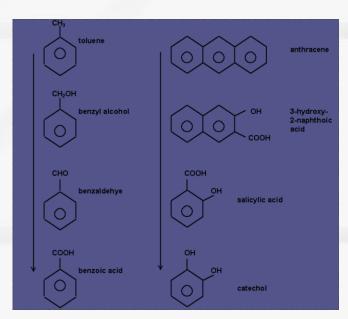
Group Added to Benzene	Persistence half-life in soil (Days)
-соон	1
-OH	1
-NO <sub>2</sub>	64+
-NH <sub>2</sub>	4
-OCH <sub>3</sub> (methoxyl)	8
-SO <sub>3</sub> H (sulfoxyl)	16

**Efek Substituen pada Degradasi Aromatik** 



Metabolisme benzena

Kehadiran gugus substituen tambahan pada senyawa aromatik mengurangi laju degradasi, dengan dampaknya tergantung pada gugus tertentu. Selama metabolisme aromatik, katekol sering bertindak sebagai perantara utama dalam jalur degradasi.



**Metabolisme Aromatik** 



### **DEHALOGENASI**

**Dehalogenasi** melibatkan penghilangan gugus halogen dari senyawa, yang meningkatkan ketahanannya terhadap degradasi. Proses tersebut sangat penting untuk:

- 1. Mengurai **DDT** (insektisida)
- 2. Mengurangi PCB (bifenil poliklorinasi)
- 3. Mengurangi **PCP** (pentaklorofenol)
- 4. Mengurangi benzena terhalogenasi

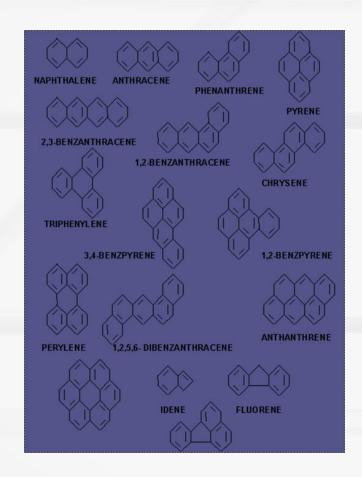
Dalam kondisi anaerobik, melalui dehalogenasi reduktif, atau kondisi aerobik.



# BIODEGRADASI HIDROKARBON POLIAKROMATIK (PAH)

Hidrokarbon poliaromatik (PAH) adalah senyawa aromatik cincin leburan yang ditemukan dalam endapan batu bara atau dihasilkan dari proses pembakaran yang tidak sempurna. Senyawa tersebut dapat berasal dari bakteri, ganggang, dan penguraian lignin dalam batu bara. PAH bersifat persisten di atmosfer dan sebagian besar bersifat karsinogenik.

Biodegradasi hidrokarbon poliaromatik (PAH) dipengaruhi oleh jumlah cincin yang menyatu, jenis dan posisi substituen, serta kejenuhan cincin.





## Terima Kasih