# **ENERGI BIOMASSA**



#### 1. Konversi dengan cara pembakaran:

Konversi klasik di mana biomassa diubah menjadi energi panas pembakaran, energi biomassa digunakan sebagai bahan bakar pada bentuk aslinya. Energi panas yang dihasilkan selain dapat langsung dimanfaatkan juga dapat diubah menjadi bentuk energi lain (energi listrik, energi mekanis, pendinginan).



#### 2. Konversi dengan cara mikrobiologis:

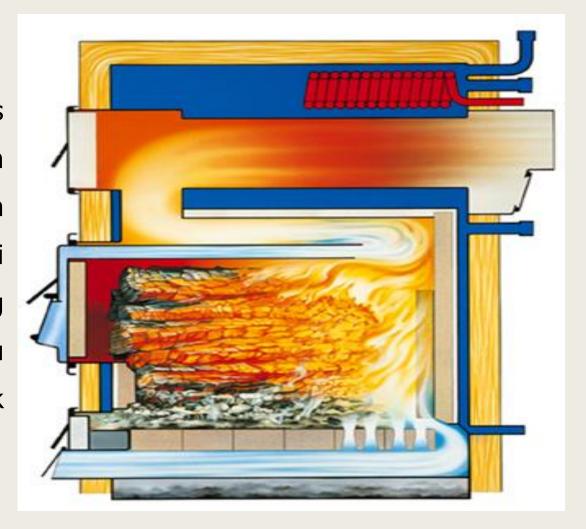
Menggunakan jasa bakteri untuk mengurai/ mengubah biomassa menjadi bentuk bahan bakar gas yang lebih praktis.

#### Contoh:

Pembuatan gas bio dari limbah biomassa (sampah, tinja, kotoran ternak, limbah pertanian), menggunakan *digester* pembuatan etanol dari bahan pati dengan cara fermentasi.

#### 3. Konversi dengan cara Pirolisis:

Biomassa diurai dengan pemanasan di atas 150°C sehingga berubah menjadi unsur karbon (arang), air, beberapa jenis senyawa hidrokarbon dan berbagai jenis gas. Tujuan konversi ini adalah mengubah biomassa menjadi arang yang bisa digunakan sebagai bahan bakar atau dimanfaatkan untuk non energi (misal untuk bahan industri, obat dan kosmetik).



#### **Definisi Pirolisis**

- Pirolisis adalah dekomposisi termal dalam kondisi tanpa oksigen atau dengan oksigen yang sangat terbatas.
- Konsentrasi oksigen yang sangat rendah berguna untuk proses karbonisasi dan sekaligus meminimalisir produksi CO<sub>2</sub> dan NO<sub>x</sub>
- Proses pirolisis dilakukan dengan temperatur antara 300-1100 °C

#### **Kelebihan Pirolisis**

- Karbon netral.
- Merupakan cara pemanfaatan limbah biomassa.
- Meningkatkan jumlah energi dari biomassa
- Menghasilkan sumber bahan kimia yang bernilai tinggi.

## **Produk-produk Pirolisis**



#### 4. Konversi dengan cara gasifikasi:

Biomassa dibakar dengan oksigen terbatas dan menghasilkan arang, tar, dan gas. Produk yang dihasilkan bisa dikategorikan menjadi tiga bagian utama, yaitu padatan, cairan (termasuk gas yang dapat dikondensasikan) dan gas permanen.

Gasifikasi adalah proses mengkonversi bahan bakar padat menjadi bahan bakar gas. Proses gasifikasi hampir sama dengan proses pembakaran, hanya saja udara yang dimasukkan dibatasi yaitu sekitar 30% dibandingkan udara pembakaran.

Berbeda dengan biomassa dan batubara, selama proses gasifikasi reaksi kimia utama yang terjadi adalah endotermis.

#### **Keunggulan Teknologi Gasifikasi**

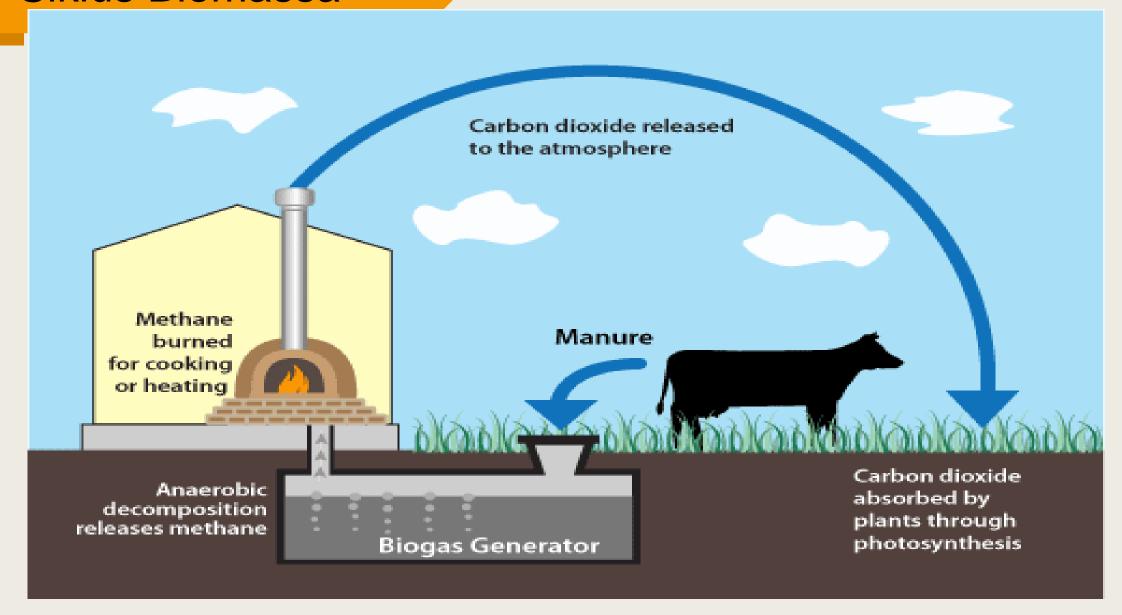
- Mampu memproses dua bahan bakar sekaligus
- Mampu menghasilkan produk gas yang konsisten yang dapat digunakan sebagai gas bahan bakar untuk pembangkit listrik dan sebagainya.
- Mampu mengubah sampah yang bernilai rendah menjadi produk yang lebih tinggi.
- Mampu mengurangi jumlah sampah padat.

5. Konversi dengan cara densifikasi :

Biomassa diberi tekanan sehingga terjadi proses pengempaan. Umumnya dilakukan pada biomassa berukuran kecil dan sukar ditangani dalam bentuk aslinya (contoh ; serbuk gergaji, sampah, sekam dll). Hasil pengempaan disebut briket atau pellet dan digunakan sebagai bahan bakar. Tujuan konversi densifikasi adalah memperbaiki (penampilan), bentuk mempermudah penanganan dan penggunaan.

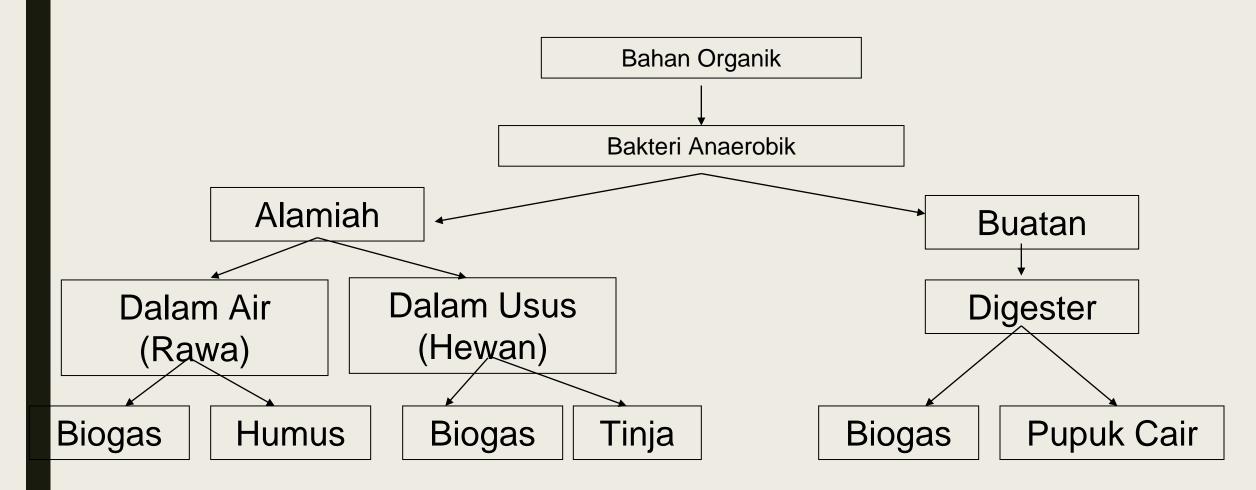


## Siklus Biomassa



- Biogas yang dihasilkan oleh mikroorganisme merupakan campuran gas yang terdiri atas metana (CH<sub>4</sub>), karbon dioksida, hidrogen, nitrogen dan gas lain seperti H<sub>2</sub>S.
- Jumlah metana dalam biogas 54–70%, karbon dioksida 27–43%, gas lainnya memiliki persentase kecil.
- Tingkat metana dalam biogas menentukan seberapa besar nilai kalor biogas (nilai kalor metana: 590 700 Kcal/m³).
- Energi dalam biogas tidak kalah dengan bahan bakar gas yang berasal dari sumber lainnya. Sebagai perbandingan, *coalgas* dan *watergas* masing-masing memiliki kalor spesifik 586 Kcal/m³ dan 302 Kcal/m³. Nilai kalor biogas masih di bawah gas alam (967 Kcal/m³).

## Digestifikasi



Tabel Komposisi gas (%) dalam biogas yang berasal dari kotoran ternak dan sisa pertanian

Jenis gas	Kotoran sapi	Campuran kotoran ternak dan sisa pertanian
Metana (CH <sub>4</sub> )	65,7	55 – 70
Karbondioksida (CO <sub>2</sub> )	27,0	27 – 45
Nitrogen (N <sub>2</sub> )	2,3	0,5-3,0
Karbonmonoksida (CO)	0,0	0,1
Oksigen (O2)	0,1	6,0
Propana (C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> )	0,7	_
Hidrogen Sulfida (H <sub>2</sub> S)	Tidak terukur	Sedik it sekali
Nilai kalor (kkal/m³)	6513	4800 - 6700

Sumber: HARAHAP et al. (1978)

Tabel Rasio Karbon dan Nitrogen (C/N) dari beberapa bahan

Bahan	Rasio C/N
Kotoran bebek	8
Kotoran manusia	8
Kotoran ayam	10
Kotoran kambing	12
Kotoran babi	18
Kotoran domba	19
Kotoran sapi/kerbau	24 /
Eceng gondok	25
Kotoran gajah	43
Batang jagung	60
Jerami padi	70
Jerami gandum	90
Serbuk gergaji	Di atas 200

Sumber: KARKI dan DIXIT (1984)





#### Nisbah C/N

- Nisbah karbon (C) dan nitrogen (N) berpengaruh pd kondisi kerja bakteri anaerobik.
- Jika C/N rendah maka nitrogen akan terlepas dan berkumpul membentuk amoniak shg menaikkan pH.
- Jika pH >8.5 maka bakteri akan terracuni sehingga mati dan proses berhenti.
- Agar ideal bahan dg C/N tinggi dicampur dengan bahan dg C/N rendah.

Bahan Organik	Rasio C/N
Kotoran bebek	8
Kotoran manusia	8
Kotoran ayam	10
Kotoran kambing	12
Kotoran babi	18
Kotoran domba	19
Kotoran kerbau/sapi	24
Enceng Gondok (water hyacinth)	25
Kotoran gajah	43
Jerami (jagung)	60
Jerami (padi)	70
Jerami (gandum)	90
Sisa gergajian	diatas 200

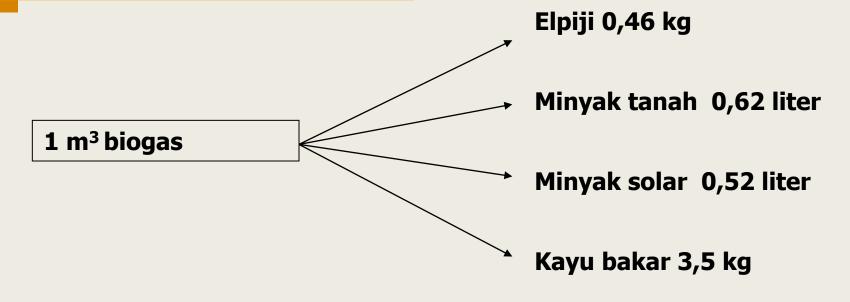
Tabel Potensi p	roduksi gas da	ari berbagai jenis	kotoran
-----------------	----------------	--------------------	---------

Jenis kotoran	Produksi gas per kg (m³)
Sapi/kerbau	0,023 - 0,040
Babi	0,040 - 0,059
Unggas	0.065 - 0.116
Manusia	0.020 - 0.028

Sumber: UPDATED GUIDEBOOK ON BIOGAS DEVELOPMENT (1984)

Penggunaan	Energi 1 m³ biogas
Penerangan	sebanding dengan lampu 60 – 100 W selama 6 jam
Memasak	untuk memasak 3 jenis makanan untuk 5 – 6 orang
Pengganti bahan bakar	sebanding dengan 0,7 kg bensin
Tenaga pengangkut	menjalankan motor 1 pk selama 2 jam
Listrik	sebanding dengan 1,25 KWH listrik

## Kesetaraan





### **Prinsip Kerja Biogas**

- Mengumpulkan feces ternak ke dalam tangki yang kedap udara (Digester)
- Di dalam digester, kotoran ternak difermentasi oleh bakteri pembusuk yang menghasilkan biogas. Biogas terdiri dari gas metana, dan gas-gas lain.
- Pada bagian digester perlu dipasang kran untuk menyalurkan gas yang dihasilkan.

#### Faktor yg Mempengaruhi Terbentuknya Biogas

- Pengaruh pH dan Alkalinitas :
- ➤ Alkalinitas → besaran yg menunjukkan jumlah karbonat dalam larutan. Keasaman (pH) sangat berpengaruh terhadap proses dekomposisi anaerobik, karena bakteri yang terlibat dalam proses ini hanya bisa bertahan hidup pada interval pH 6,5-8.
- ➤ Pengaruh Suhu: Bakteri anaerob sangat sensitif terhadap perubahan suhu. Suhu optimum utk terjadinya proses dekomposisi anaerobik adalah sekitar 35°C. Bila suhu terlalu rendah aktivitas bakteri akan menurun dan mengakibatkan produksi biogas akan menurun. Bila suhu terlalu tinggi bakteri akan mati dan produksi biogas akan terhenti.
- Ukuran Reaktor Biogas (digester anaerob) : semakin besar semakin banyak gas dihasilkan.

### **Pemanfaatan Biogas**

- Biogas dimanfaatkan sebagai pengganti kayu bakar atau minyak tanah.
- Gas ini bila disulut dengan api tidak menimbulkan jelaga sehingga peralatan dapur tetap bersih.
- Gas tidak menimbulkan iritasi pada mata ataupun sesak nafas.
- Dimanfaatkan untuk memasak dengan menggunakan kompor dan untuk lampu penerang (pengganti minyak tanah)
- Gas yang dihasilkan bila dibakar menghasilkan nyala api biru, panasnya cukup tinggi, tidak berbau, dan tidak berasap.