

ENERGIA

- Energia, ar e água são ingredientes essenciais à vida humana.
- O ser humano necessita de energia para tudo que faz, desde impulsionar o sangue para todas as partes de seu corpo, até fazer com que uma lâmpada se acenda ou que um automóvel se locomova.





ENERGIA

 Nas sociedades primitivas seu custo era praticamente zero.

crescentes.



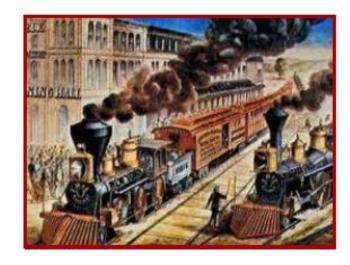


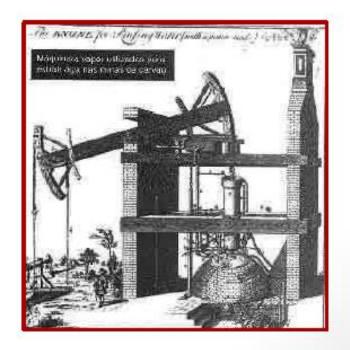
 Durante a Idade Média, as energias <u>da água</u> e <u>dos ventos</u> foram utilizadas, mas em quantidades insuficientes para suprir as necessidades de populações

ENERGIA

 Após a Revolução Industrial, foi preciso usar mais carvão, petróleo e gás.







HOMEM, O SER ENERGÍVORO

COMO FUNCIONA A ENERGIA DO CORPO HUMANO?

Ela chega ao nosso organismo com a alimentação, ou seja, um conjunto de compostos químicos - glicose (carboidratos), ácidos graxos (gordura) e proteínas que é quebrado durante o processo de digestão.

MUITOS ANIMAIS HIBERNAM PARA POUPAR ENERGIA DURANTE

O INVERNO, POIS NESSA ESTAÇÃO A COMIDA É ESCASSA. A hibernação é um estado letárgico pelo qual muitos animais passam durante o inverno, principalmente em regiões temperadas e árticas. Eles do organismo são reduzidas ao absolutamente necessário à sobrevivência. A temperatura do corpo cai, a respiração quase cessa e os batimentos do dura acumulada em seu corpo a espécie, o ammat consome a gordina acumulada em seu corpo o tempos em tempos para comer alimentos a incados no ninho.











DE FORA PARA DENTRO

Quando comemos, mastigamos e digerimos o alimento. Depois ele é quebrado em moléculas menores

TRANSPORTE

Essas moléculas são transferidas para o ATP (trifosfato de adenosina).

QUANTO PRODUZIMOS E CONSUMIMOS?

Dados oficiais do The World Bank mostram quem são os maiores produtores e consumidores de energia





134

CHINA	2.433 mi
EUA*/////	1.812 mi
RÚSSIA	1.315 mil
ARÁBIA SAUDITA	602 mil
CANADA	420 mil
BRASIL //	249 mil



→ CONSUMIDORES

CHINA				2.728 m
EUA *//	/	/	11	2.132 m
INDIA		1	//	749 mil
RÚSSIA	/	/	//	731 mil
ALEMANHA		/	//	307 mil
DDACH				270 -1

VALORES REFERENTES À PRODUÇÃO DE ENERGIA E ELETRICIDADE PRIMÁRIAS CONVERTIDAS EM KT OIL EQUIVALENT EM 2011.



GASTAMOS SEM ECONOMIZAR

Mesmo sem fazer muito esforço, o ser humano gasta elevada quantidade de energia todos os dias. não esteja frio, consome ao redor de 1.000 kcal (aproximadamente 4.200 J). Mantendo atividades que se consideram "médias", sem exercício físico, sem estar exposto ao frio e a outros fatores, esse indivíduo deve consumir ao redor de 2.500 kcal (10.400 J). Nessas condições, a potência dissipada é ao redor de 100 watts (equivalente a uma lâmpada incandescente ou a um ventilador). Quando o corpo de dedica a outras atividades, como dormir, comer, correr, estudar, malhar, dancar, dar risada etc, mais energia é demandada - assim, maior quantidade de alimento deve ser ingerida.

LIBERADOS

A partir da quebra do ATP, os diversos mecanismo celulares que dependem



MAS ESSA ENERGIA NÃO É SUFICIENTE. QUEREMOS MAIS!

Aprendemos a criar mais energia partindo dos elementos que a natureza nos dá. Ou seja, domesticamos o sol, a forca nossas necessidades. Imensos complexos energéticos foram criados para gerar cada vez mais que usamos, o relógio no pulso. o batom que está no nécessaire... Tudo demandou energia na fase de produção. Além disso, a maioria dos objetos que nos rodeia, também usa energia quando está em nossas mãos: carros, aviões, trens, chuveiro, eletrodomésticos, eletrônicos... Não há pausa no consumo. Somos insaciáveis.







Este infográfico faz parte do Livro Biogás: a energia invisível, do selo do Planeta Sustentável. Acompanhe o blog do livro planetasustentavel.abril.com.br/blog/biogas-a-energia-invisivel

QUANTO PRODUZIMOS E CONSUMIMOS?

Dados oficiais do The World Bank mostram quem são os maiores produtores e consumidores de energia



→ PRODUTORES

CHINA	2.433 mi
EUA*////	1.812 mi
RÚSSIA	1.315 mil
ARÁBIA SAUDITA	602 mil
CANADÁ	420 mil
BRASIL	249 mil



→ CONSUMIDORES

CHINA	2.728 mi
EUA*////	2.132 mi
INDIA ///	749 mil
RÚSSIA ///	731 mil
ALEMANHA //	307 mil
BRASIL	270 mil

VALORES REFERENTES À PRODUÇÃO DE ENERGIA E ELETRICIDADE PRIMÁRIAS. CONVERTIDAS EM KT OIL EQUIVALENT EM 2011.

* 2012

IZAR

iumano gasta elevada quantidade de energia todos os dias. ue o dia inteiro em repouso, num ambiente que 00 kcal laproximadamente 4.200 Jl. Mantendo atividades cicio físico, sem estar exposto ao frio e a outros fatores, le 2.500 kcal (10.400 Jl. Nessas condições, a potência alente a uma l'ampada incandescente ou a um ventilador), dades, como dormir, comer, correr, estudar, malhar, dançar da — assim maior quantidade de alimento dives ser inperida da — assim maior quantidade de alimento dives ser inperida





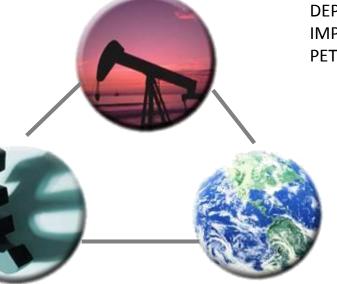


Os fatores chave que levaram à busca de novas fontes de energia

DESENVOLVIMENTO ECONÔMICO E INDUSTRIAL Segurança de abastecimento

Competitividade

CUSTO TOTAL DA ENERGIA



DEPENDÊNCIA DAS IMPORTAÇÕES DE PETRÓLEO E GÁS

Alterações climáticas

EMISSÕES DE CO₂



ENERGIAS RENOVÁVEIS

ENERGIAS RENOVÁVEIS

 "São fontes naturais que se renovam continuamente na natureza, sendo, portanto inesgotáveis."



BIOENERGIA

Bioenergia é um termo amplo que se refere a qualquer forma de energia renovável produzida a partir de materiais derivados de fontes biológicas. Este engloba não só OS biocombustíveis líquidos para os transportes, mas também a biomassa sólida e o biogás.

BIOMASSA

É toda matéria orgânica, excetuando-se os combustíveis fósseis, ou seja, todo material proveniente de colheitas agrícolas e florestais, produtos animais, massa de células microbianas, resíduos e produtos renováveis em bases anuais (Hiler & Stout,1985)

BIOMASSA



Processos de conversão da biomassa

Devido à variabilidade de materiais que podem ser considerados biomassa, existem diversos processos onde se transforma a biomassa em energia, eles são divididos em três tipos:

- combustão direta,
- processos químicos e termoquímicos,
- processos biológicos

BIODIGESTÃO ANAERÓBIA E BIOGÁS

BIOGÁS X GÁS NATURAL

- O biogás e o gás natural têm o mesmo processo de formação, por meio da decomposição anaeróbia da matéria orgânica.
- A diferença entre eles é que o gás natural não é formado pela circulação do material orgânico presente na superfície terrestre.
- Na queima do gás natural, o carbono retorna para seu ciclo na atmosfera e, quando o material orgânico é convertido em biogás, não há liberação adicional de dióxido de carbono, e sim, o aproveitamento do potencial de energia que está armazenado na matéria orgânica.

 A produção de Biogás vem de milhões de anos antes de Cristo. Os povos antigos essencialmente agrícolas como no caso dos Hindus, Chineses e Japoneses, foram os povos que trouxeram esta tecnologia rudimentar até os dias de hoje.

 O interesse pela biodigestão anaeróbia surgiu com a questão sanitária, era necessário tratar os efluentes reduzindo o consumo de energia e a quantidade de lodo gerado.

 O processo de anaerobiose era utilizado apenas como tratamento secundário na ETE

 Na segunda metade da década de 1900, China e Índia começaram a aproveitar o processo de digestão anaeróbica para geração de biogás com foco nos lodos de esgoto.

 Apenas no final do século XIX e início do século XX que iniciouse a exploração da técnica de como utilizar o gás produzido a partir do processo de digestão anaeróbia (sem oxigênio).

- A China e a Índia foram os primeiros países a produzir biogás e a utilizá-lo como fonte de energia.
- A matéria-prima era oriunda de restos de comidas e dejetos em geral, sendo o biogás produzido utilizado para iluminação e cocção.
- Em 1890, em Exeter, na Inglaterra, o gás produzido em fossa sépticas era usado para iluminação pública.

- Outro marco no uso de biodigestores foi a deflagração da crise energética mundial:
 - Na Crise do Petróleo de 1973, as nações que participavam da Organização dos Países Exportadores de Petróleo (OPEP) formaram o mais forte cartel já visto na história, elevando os preços do petróleo bruto nos mercados internacionais.

- O Brasil mostrava-se extremamente dependente, pois 80% do óleo bruto consumido no país eram de fonte externa.
- Estratégias para contornar a crise:
 - ✓ Descoberta da presença de petróleo na Bacia de Campos (Rio de Janeiro)
 - ✓ Implantação do Proálcool
 - ✓ Em 1977, surgiu o Projeto de Difusão do Biogás da Empresa Brasileira de Tecnologia e Extensão Rural (EMATER), executado no Estado de São Paulo e no Distrito Federal

- O que levou a descontinuidade do processo?
 - Custo elevado;
 - Falta de equipamentos para uso do biogás;
 - Erros grosseiros de dimensionamento;

- O retorno:
 - Novas tecnologias :
 - Geomembranas e mantas;
 - Filtros;
 - Equipamentos adaptados;
 - Enriquecimento do biogás;
 - Novos destinos:
 - Reforma de biogás para produção de hidrogênio
 - Geração Distribuída de Energia

O que é um biodigestor?

 Reator onde ocorrem bioprocessos para realizar transformação de biomassa;

 Dentro do biodigestor ocorre a degradação anaeróbia (ausência de oxigênio) da matéria orgânica pela ação microrganismos decompositores.

Modelos hidráulicos

- **X**Os **biodigestores podem ser enquadrados em** diferentes tipos de **modelos hidráulicos**;
- ➤ Procuram explicar a forma de movimentação da biomassa (das moléculas) dentro do biodigestor;
- **X**Afetam:
 - + a maior ou menor retenção dos microrganismos ativos;
 - + a velocidade das reações nos biodigestores;

Modelos hidráulicos

 Dentre os biodigestores encontrados no Brasil são comuns vários modelos hidráulicos que podem ser agrupados em 2 grupos:

- Biodigestores de fluxo hidráulico descontínuo;
 - xex. biodigestor batelada, muito utilizado em pesquisas.
- Biodigestores de fluxo hidráulico contínuo;
 - ★ Maioria dos biodigestores no Brasil se enquadram neste grupo, ex. os biodigestores: tubular, indiano, chinês, UASB, leito fixo, etc.

FLUXO HIDRÁULICO DESCONTÍNUO

MODELOS DE BIODIGESTORES

★O processo de Batelada consiste de um reator onde ocorrem todas as etapas do tratamento em um único local.

➤ Isto é conseguido através do estabelecimento de ciclos de operação com durações definidas.

★ A massa biológica permanece no reator durante todos os ciclos.

- **X**Os ciclos normais de tratamento são:
 - **+Enchimento**: alimentação do reator é feita apenas uma vez, no início do processo.
 - +Reação: mistura da biomassa contida no reator, e período que o mesmo fica sem receber novo substrato até a biodigestão se completar (TDH Tempo de Detenção Hidráulica pré-estabelecido no início do processo)
 - + Sedimentação: separação dos sólidos em suspensão do resíduo tratado.
 - + Esvaziamento: retirada do efluente tratado
 - + Repouso: ajuste de ciclos e remoção do lodo excedente

★A duração de cada ciclo pode ser alterada em função das variações da vazão, das necessidades do tratamento e das características do material a ser tratado.

➤ Muito utilizado para materiais semi-sólidos e
mesmo sólidos (dry fermentation);

 Com a adição adequada de inóculo → pouco risco de colapso (não há adição de material para desequilibrar o processo);

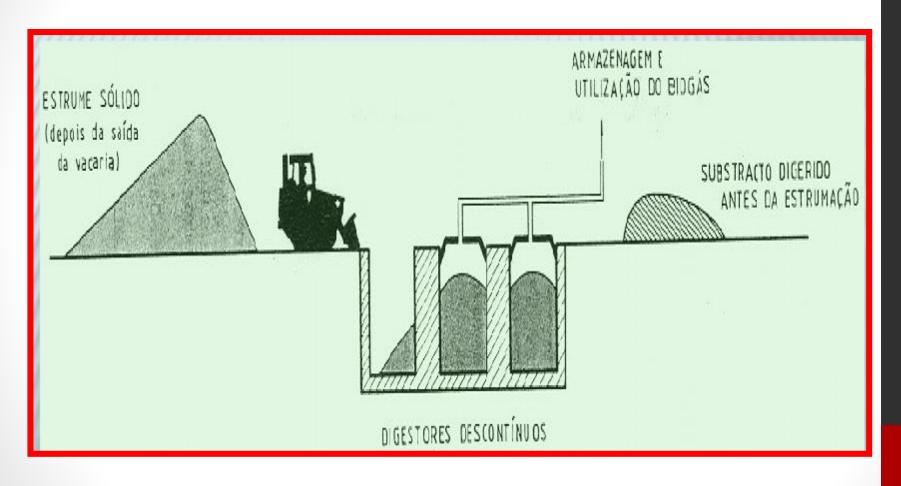
 Dos primeiros tipos de biodigestores utilizados, pois é simples e pode utilizar diferentes tipos de substratos.

VANTAGENS

- **≭**É simples, barato e fácil de instalar e operar;
- ➤ Pode ser mantido facilmente em condições ideais de funcionamento, incluindo controle de temperatura;
- ★Facilidade de avaliação de potencial de produção.

DESVANTAGENS

- X Sua produção não é uniforme;
- XSeu uso para produção regular de biogás necessita do uso de uma bateria de biodigestores;
- ➤ Na nova recarga se é necessário a permanência de parte do inóculo.



FLUXO HIDRÁULICO CONTÍNUO

MODELOS DE BIODIGESTORES

 Alimentação de forma contínua, ou de forma intermitente (a cada alimentação quantidade equivalente de substrato é retirado do mesmo);

produção de gás também de forma contínua;

 a movimentação do substrato pelo biodigestor pode ocorrer de diferentes formas, até a saída no final do processo;

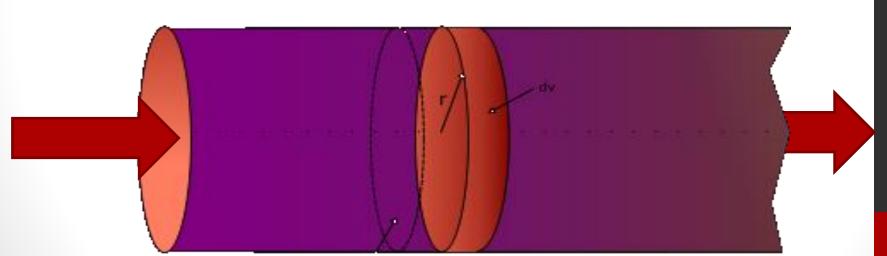
CLASSIFICAÇÃO

- **≍** Fluxo tubular (*plug flow, em inglês*):
 - + o substrato segue um fluxo como dentro de um tubo, sem misturas longitudinais;
- **X** Mistura completa:
 - +o substrato é misturado contínuamente, diluindo totalmente o material alimentado na biomassa em digestão.

FLUXO TUBULAR

- **X**Não ocorre mistura do material;
- ★A movimentação ocorre como num rio ou como num tubo, por isso é chamado fluxo tubular;
- ★Percentual de material não digerido → max. na entrada e min. na saída.

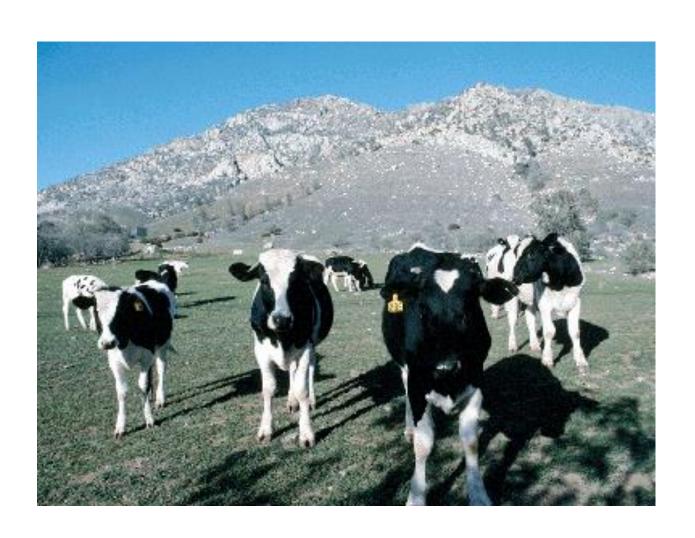
FLUXO TUBULAR



MISTURA COMPLETA

- ★Por agitador o material alimentado é imediatamente diluído e disperso no meio da massa em digestão;
- **X**Concentração próximo a entrada e saída é muito parecida;
- ★ Eficiência menor que do reator tubular.
- ★Apresenta baixa susceptibilidade a choques de carga (materiais rapidamente diluídos);

BIODIGESTORES NATURAIS



BIODIGESTORES NATURAIS



Dependendo da alimentação e do tamanho do animal, uma vaca adulta poderá produzir 1200 litros de gases por dia, dos quais 250 a 300 são metano

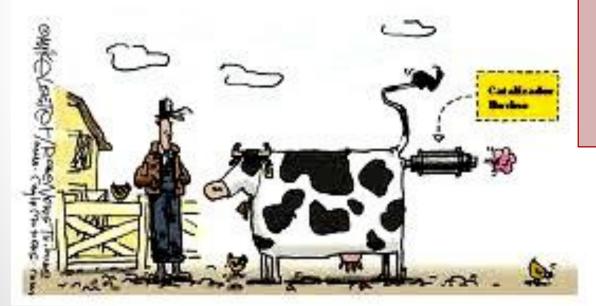
O INTA desenvolveu um dispositivo experimental, que canaliza os gases diretamente do rúmen para um reservatório. É composto por um sistema de válvulas, bombas e tubos ligados a uma mochila de plástico, que está presa no dorso do animal. O tubo de ligação ao rúmen implicou uma incisão de apenas dois milímetros, com anestesia, e a mochila não pesa mais de 500 gramas.

BIODIGESTORES NATURAIS

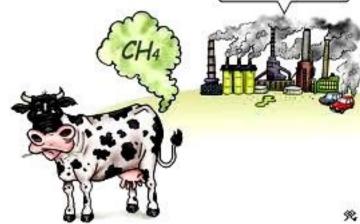
SINTO
MUITO! MAS NÃO
POSSO ATENDER ÀS SUAS
REIVINDICAÇÕES!

AQUECIMENTO: ACORDO DIFICIL

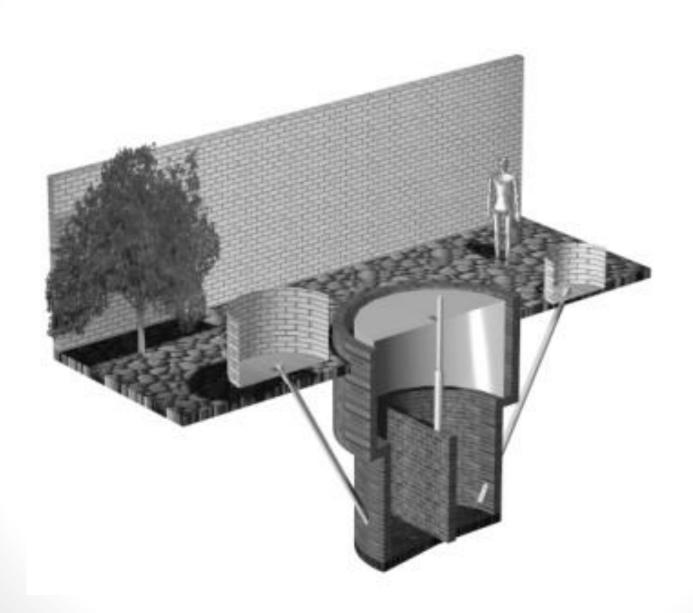
Helatorio das Nações Unidas aportes "encissões bovinas" mais perigosas no planeta do que encissões de CO2 dos carsos... Sebusão7??



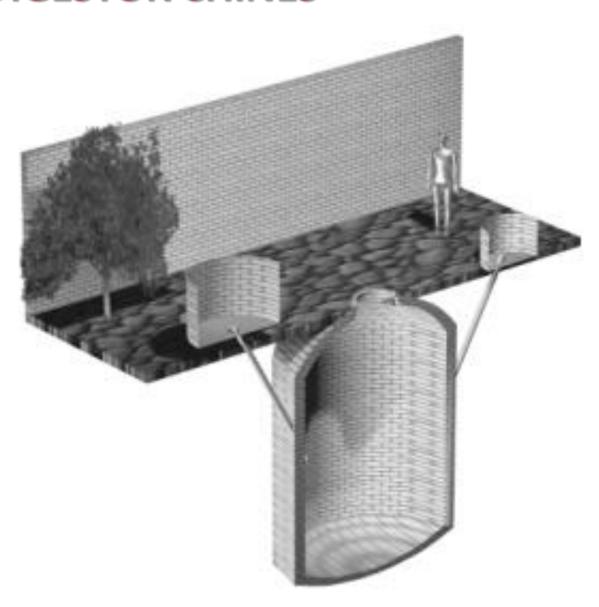
9,4 milhões de ton CH₄/ano, ou seja 2,5% de todo gás produzido mundialmente



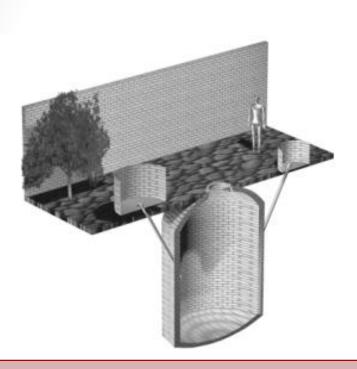
BIODIGESTOR INDIANO



BIODIGESTOR CHINÊS



BIODIGESTOR CHINÊS X INDIANO





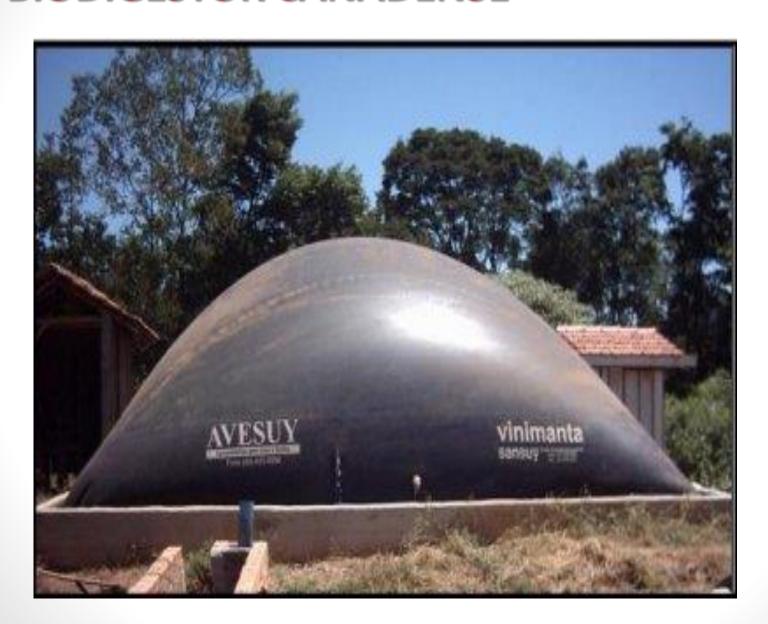
• Modelo Chinês

- Difere do indiano por não dispor de um gasômetro;
- Gás é produzido a uma pressão variável;
- O gás é armazenado no corpo do reator;
- Enterrado no solo com teto em forma de abóboda.

Modelo Indiano

- Possui uma campânula flutuante com gasômetro – pressão constante;
- O reservatório de fermentação possui duas câmaras;

BIODIGESTOR CANADENSE



BIODIGESTOR CANADENSE

A biomassa tem entrada contínua em uma das extremidades do biodigestor, passa através do mesmo e é descarregada na outra extremidade, na mesma sequência em que entrou;

- As partículas mantém sua identidade e permanecem no tanque por um período igual ao tempo de retenção/detenção hidráulica;
- Elevada relação comprimento-largura, na qual a dispersão longitudinal é mínima possuem uma relação largura:comprimento igual ou superior a 1:5;
- operam com tempos de retenção de mais de 15 dias;
- teores de sólidos entre 11 e 13%;
- São reatores de baixa carga orgânica volumétrica (COV);
- O mais difundido no Brasil.





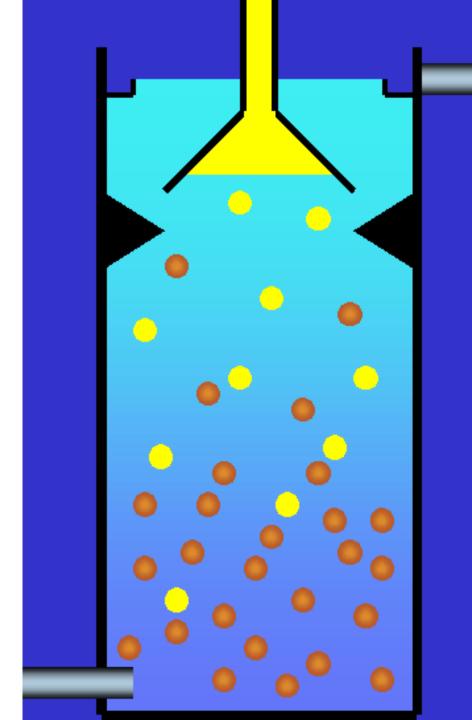


Modelo canadense



UASB

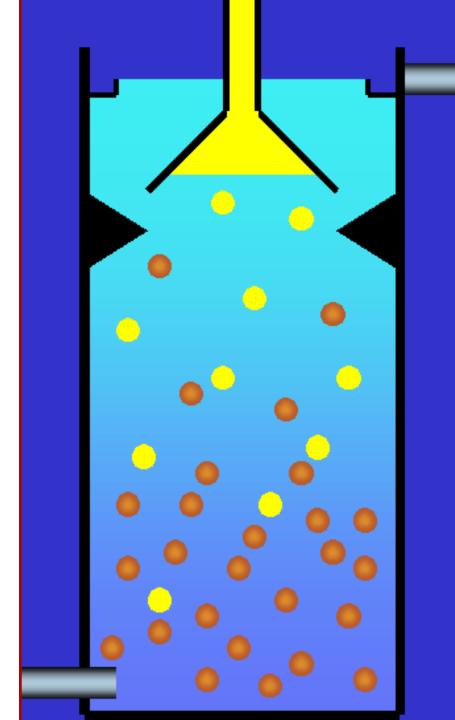




O processo utilizado visa a segregação dos gases, sólidos e líquidos; • têm como principais parâmetros o

- controle dos tempos de detenção de sólidos e hidráulico, as cargas volumétricas orgânicas e hidráulicas, bem
- como a velocidade ascensional;lodo formado é sedimentado e fica
- concentrado na parte inferior do reator, sendo mantido em suspensão pela ação ascendente dos efluentes sanitários;
- ação dos micro-organismos anaeróbios da "Manta de Lodo" sobre a matéria orgânica nos efluentes;
- Após esta passagem pela manta de lodo, o líquido se direciona para uma zona de decantação existente na parte

superior do reator.



FUNDAMENTOS DA DIGESTÃO ANAERÓBIA

Despejos passíveis de tratamento

Todos os compostos orgânicos podem ser degradados pela via anaeróbia, sendo que o processo se mostra mais eficiente e mais econômico quando os dejetos (M.O.) são facilmente biodegradáveis (DQO/DBO « 0,3).

Características favoráveis

- Tolerância a elevadas cargas orgânicas
- Baixa produção de sólidos
- Baixo consumo de energia
- Baixo custo de implantação e operação (*)
- Operação com elevados TRC e baixos TDH
- Baixa demanda de área
- Aplicabilidade em pequena e grande escala

Características desfavoráveis

- Remoção de N, P e patógenos insatisfatória
- Efluente com qualidade insuficiente para atender os padrões ambientais
- Bioquímica e microbiologia complexa (passíveis de estudos)
- Start up lento
- Possibilidade de geração de maus odores e de problemas de corrosão

Introdução

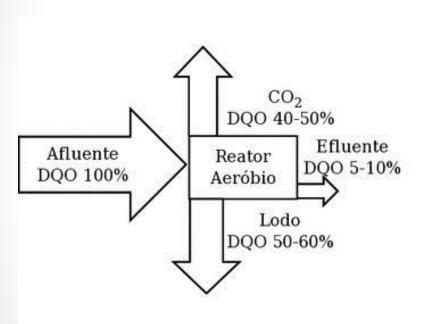
• <u>Processos Metabólicos</u>: a fermentação da matéria orgânica em sistemas anaeróbios ocorre por **fermentação** e por **respiração**.

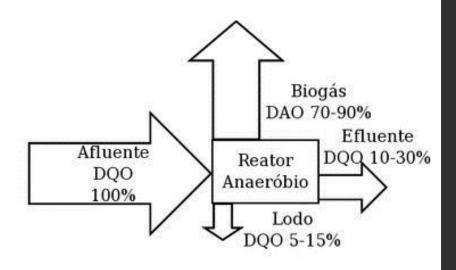
Processos Metabólicos

Fermentação: a oxidação da matéria orgânica é feita na ausência de um aceptor final de elétrons.

Respiração: são utilizados aceptores de elétrons inorgânicos como o nitrato, sulfato e o gás carbônico (processos aeróbios).

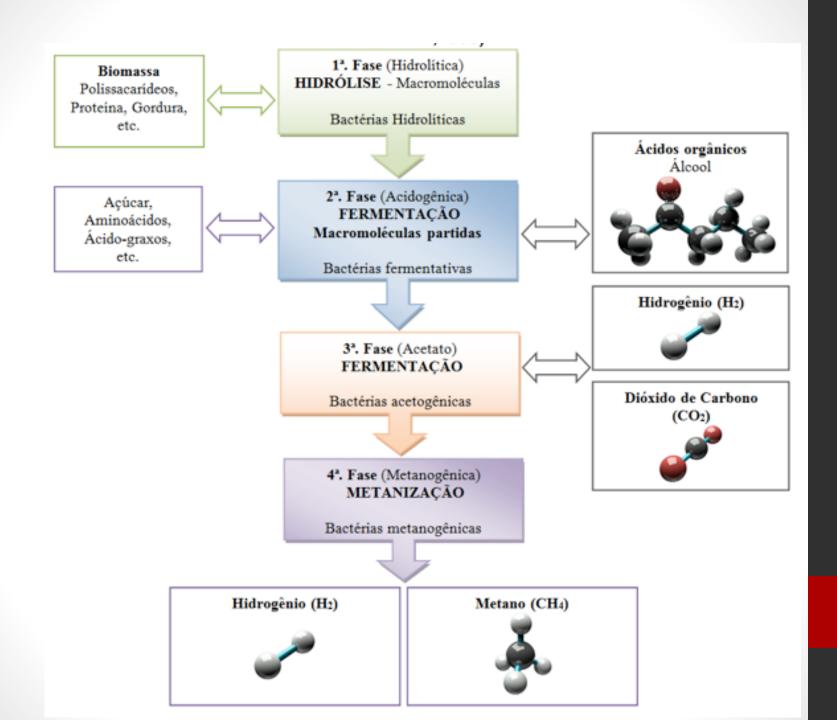
BALANÇO MÁSSICO DQO

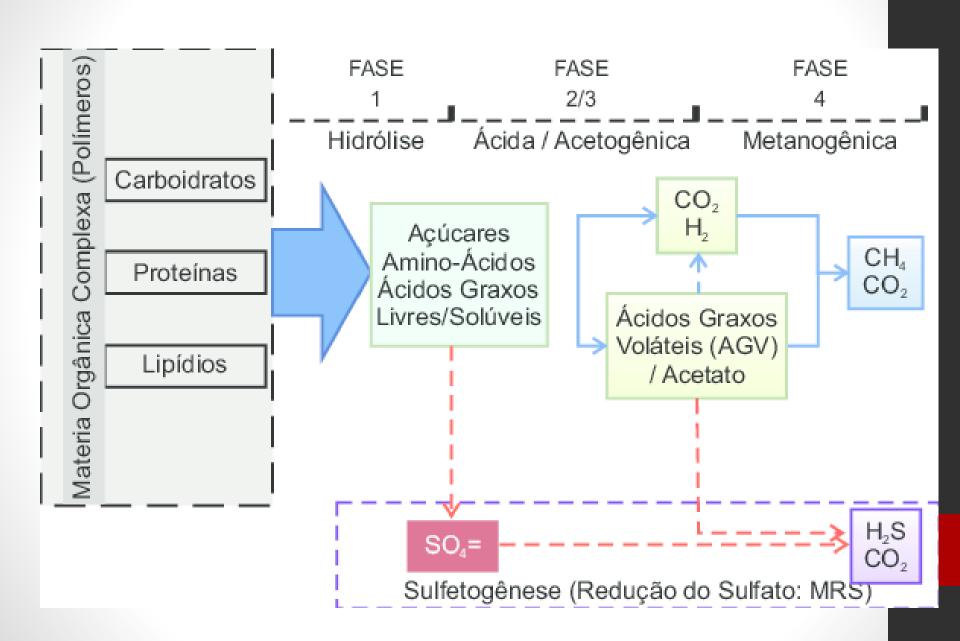




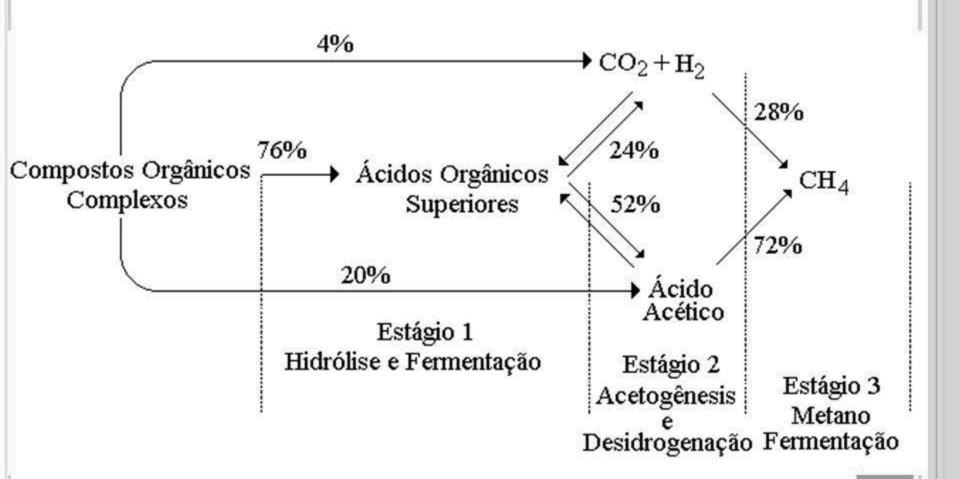
Digestão anaeróbia

A digestão anaeróbia pode ser definida como um ecossistema onde diversos grupos de microrganismos trabalham interativamente na conversão da matéria orgânica complexa em metano (CH₄), gás carbônico (CO₂), água (H₂O), gás sulfídrico (H₂S) e amônia (NH₃), além de novas células bacterianas.





Etapas do processo de Digestão Anaeróbica com Fluxo de Energia



Reações importantes nos processos anaeróbios:

Oxidações (doadoras elétrons)		Δ G_0 , kJ
Propionato → acetato	$CH_3CH_2COO^- + 3 H_2O \rightarrow CH_3COO^- + H^+ + HCO_3^- + H_2$	+ 76,1
Butirato → acetato	$CH_3CH_2CH_2COO^- + 2 H_2O \rightarrow 2 CH_3COO^- + H^+ + 2 H_2$	+ 48,1
Etanol → acetato	$CH_3CH_2OH + H_2O \rightarrow CH_3COO^- + H^+ + 2 H_2$	+ 9,6
Lactato → acetato	$CH_3CHOHCOO^- + H_2O \rightarrow CH3COO^- + HCO_3^- + H + 2H_2$	- 4,2
Acetato → metano	$CH_3COO^- + H_2O \rightarrow HCO_3^- + CH_4$	- 31
Reduções (recebe elétrons)		
$HCO_3^- \rightarrow acetato$	$2 \text{ HCO}_3^- + 4 \text{ H}_2 + \text{H}^+ \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + 4 \text{ H}_2\text{O}$	- 104,6
HCO₃ → metano	$HCO_3^- + 4 H_2 + H \rightarrow CH_4 + 3 H_2O$	-135,6
Sulfato \rightarrow sulfeto	$SO_4^{2^-} + 4 H_2 + H^+ \rightarrow HS^- + 4 H_2O$	-151,9
Sulfato → sulfeto	$SO_4^{2-} + CH_3COO^- + H^+ \rightarrow 2 HCO_3^- + H_2S$	-59,9
Nitrato → amônia	$NO_3^- + 4 H_2 + 2H^+ \rightarrow NH_4^+ + 3 H_2O$	-559,9
Nitrato → amônia	$NO_3^- + 4 H_2 + 2H^+ \rightarrow NH_4^+ + 3 H_2O$	-511,4
Nitrato → nitrogênio	$2 \text{ NO}_3^- + 5 \text{ H}_2 + 2 \text{ H}^+ \rightarrow \text{ N}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O}$	-1120,5

Hidrólise

- O material orgânico particulado >> em compostos dissolvidos de menor peso molecular.
- O processo efetuado pela ação das exoenzimas excretadas pelas bactérias fermentativas hidrolíticas.
- A hidrólise dos polímeros ocorre de forma lenta, sendo esta uma etapa limitante para o processo.

Acidogênese

- Nesta etapa, os produtos oriundos da hidrólise são metabolizados no interior das células, através do metabolismo fermentativo.
- Após a acidogênese, são excretadas substâncias orgânicas simples como ácidos graxos voláteis (AGV), alcóois, ácido lático e compostos minerais (dióxido de carbono, hidrogênio, amônia, etc)

Acetogênese

 Na acetogenese ocorre a conversão dos produtos da acidogênese em compostos que formam os substratos para a produção de metano: acetato, hidrogênio e dióxido de carbono.

Acetogênese

 A produção de acetato é termodinamicamente inibida pela presença de hidrogênio dissolvido e acetato, portanto a acetogênese só poderá ocorrer se a concetração desses produtos for mantida baixa.

Acetogênese: sintrofia

 Sintrofia é uma relação metabólica específica entre dois microrganismos que viabiliza o crescimento do conjunto em substratos que não viabilizariam o crescimento separado dos organismos do consórcio em cultura pura;

Metanogênese

 Etapa final do processo global da conversão anaeróbia de compostos orgânicos em metano e dióxido de carbono por microrganismos metanogênicos.

 <u>Impermeabilidade ao ar</u>: os microrganismos metanogênicos são essencialmente anaeróbias. A decomposição de matéria orgânica na presença de ar (oxigênio) irá produzir apenas dióxido de carbono (CO₂).

 <u>Natureza do substrato</u>: os substratos nutritivos devem prover as fontes de alimento aos microrganismos, elementos químicos constituindo o material celular e os necessários às atividades enzimáticas, particularmente os oligo-elementos, como o cálcio, magnésio, potássio, sódio, zinco, ferro, cobalto, cobre, molibdênio e manganês.

 <u>Composição dos resíduos</u>: A composição dos substratos tem quantidades diferentes de matéria orgânica e, portanto, a energia contida no material difere, ou seja, a quantidade de biogás a ser produzida e o teor de metano presente serão diferentes dependendo do substrato.

<u>Composição dos resíduos</u>: quanto maior a porcentagem de material orgânico no resíduo, maior o potencial de geração de metano e vazão de biogás. Uma relação específica de carbono para nitrogênio deve ser mantida entre 20:1 e 30:1.

- Composição dos resíduos:
- Materiais ricos em carboidratos:
- Açúcares simples e dissacarídeos são degradados de maneira fácil e rápida, o que pode levar a problemas ➤ acidificação do reator.
- Para obter um bom equilíbrio no processo, os materiais com elevado teor de açúcar devem ser misturados com um material que contenha compostos mais recalcitrantes e de preferência, nitrogênio.

- Composição dos resíduos:
- Materiais ricos em carboidratos:
- <u>Polissacarídeos</u> são compostos pouco solúveis e a sua composição e estrutura variam, tendo velocidades de degradação diferentes em um processo de biogás. O **amido** é o polissacarídeo mais comum nos produtos alimentares, consistindo em cadeias lineares ou ramificadas de glicose que são rompidas com facilidade durante o processo. Substratos com amido em excesso **provocam um cheiro azedo** durante o processo.

- Composição dos resíduos:
- Materiais ricos em carboidratos:
- Em materiais <u>ricos em celulose</u>, como palha ou silagem, o tratamento de pré-hidrólise determina a velocidade do processo.

Composição dos resíduos:

- ➤ Materiais ricos em gordura:
- As gorduras são compostas principalmente por ácidos graxos e glicerol.
 O tipo de gordura depende da composição. Elas dividem-se em saturadas, monoinsaturadas e polinsaturadas, dependendo do tipo de ácido que as formam.

Composição dos resíduos:

- Materiais ricos em gordura:
- Gorduras saturadas têm um ponto de fusão mais elevado do que a gordura insaturada, tornando-o menos disponível para a biodegradação. Um prétratamento térmico pode aumentar a biodegradabilidade dessas gorduras.

OBS: Um aspecto da gordura é que os ácidos graxos têm propriedades tensoativas e, portanto, concentrações de espuma são formadas facilmente.

- Composição dos resíduos:
- ➤ **Dejetos animais: a** maioria dos estercos de animais possuem baixa relação C/N e devem ser corrigidos com resíduos vegetais como palhas, sabugos, serragem, para atingir o ponto ideal.

Composição dos resíduos:

Algumas matérias primas – fontes de resíduo						
Fezes de suínos						
Papel e jornais						
Sobras de comida						
Fezes de aves						
Soro de queijo						
Resíduos de grãos						
Capins						
Resíduos de cervejaria						
Fezes de bovinos						
Resíduos de abatedouro						
Fezes de coelho						
Lixo urbano, esgoto						

Composição dos resíduos (biodegradabilidade):

Indústria	Principais Poluentes	DBO5	DQO
Abatedouro	Sólidos em suspensão e Proteínas	2 600	4 150
Cervejaria	Carboidratos e Proteínas	550	
Destilarias	Sólidos em Suspensão, Proteínas e Carboidratos	7 000	10 000
Lavanderias	Sólidos em suspensão, Proteínas e Carboidratos	1 600	2 700
Refinarias	Fenol, hidrocarbonetos e Compostos Sulfurosos	840	1 500
Amido	Sólidos em Suspensão Carboidratos e Proteínas	12 000	17 150

• **Composição dos resíduos**: afeta o TDH no reator.

Tempo de Detenção Hidraulica (TDH)

• <u>Temperatura</u>: a atividade enzimática das bactérias depende estritamente da temperatura, visto que é conhecido que alterações bruscas de temperatura causam desequilíbrio nas culturas envolvidas, principalmente nas bactérias formadoras de metano.

 O pH no biodigestor é um fator importante, ele deve estar em torno da neutralidade, entretanto, as variáveis que controlam o pH do biodigestor são a Acidez Volátil e a Alcalinidade Total.

A alcalinidade de uma solução é a medida da sua capacidade de neutralizar ácidos, resistindo mudanças de pH ou tamponando o sistema. Os principais íons responsáveis pela alcalinidade em meios aquosos sob tratamento anaeróbio são: HCO₂-, CO₂²- e concentrações são funções do pH. cujas Geralmente, o valor da alcalinidade é expresso em mg CaCO3/L (usado para padronizar ácidos).

 Os ácidos presentes no biodigestor são em geral ácidos orgânicos fracos (ácido acético, lático, butírico, carbônico, dentre outros) formados na etapa denominada de acidogênese. Devido a esta característica estes ácidos são tamponados pelos carbonatos da alcalinidade.

• <u>pH</u>: A concentração em íons H⁺ no meio exterior tem uma grande influência sobre o crescimento dos microrganismos. Na digestão anaeróbia, observam-se duas fases sucessivas: a primeira se caracteriza por uma diminuição do pH em patamares próximos de 5,0 e a segunda por um aumento do pH e sua estabilização em valores próximos da neutralidade.

AGITAÇÃO:

- melhor aproveitamento dos micro-organismos ao substrato, e manter a estabilidade do processo
- eliminar os gases produzidos;
- misturar o substrato aos micro-organismos;
- prevenir a formação de crosta e sedimento interno;
- evitar gradientes pronunciados de temperatura dentro do biodigestor;
- prevenir a formação de espaços inativos que possam reduzir o volume de fermentação.

- INIBIÇÃO
- diminuição da temperatura;
- grandes concentrações do íon amônia (NH₄⁺-N) que podem estar na faixa de 5000 a 7000 mg.L⁻¹;
- concentrações de amônia (NH₃) maior que 200 300 mg.L⁻¹;
- relações C/N distantes da faixa ótima de concentração de 8 –
 20;
- presença de metais pesados;
- antibióticos;
- detergentes.

PARÂMETROS DE PROJETO

- Carga orgânica volumétrica:
- É a quantidade de matéria orgânica (massa) aplicada diariamente ao reator, por unidade de seu volume.

$$V = \frac{Q \times S}{COV}$$

$$COV = \frac{Q \times S}{V}(1)$$

onde:

COV = carga orgânica volumétrica (kgDQO/m³.d);

 $Q = vazão (m^3/d);$

S = concentração de substrato afluente (kgDQO/m³);

V = volume total do reator (m³).

PARÂMETROS DE PROJETO

Carga hidráulica volumétrica:

Volume de efluente introduzido diariamente no reator por unidade de seu volume.

$$TDH = \frac{V}{Q}$$

onde:

TDH = tempo de detenção hidráulica (d);

V = volume total do reator (m³)

 $Q = vazão (m^3/d)$.

Dimensionamento do volume do reator

$$V = Q \times TDH$$

$$CHV = \frac{Q}{V}$$

Onde:

CHV = carga hidráulica volumétrica $(m^3/m^3.d)$.

ou

$$CHV = \frac{1}{TDH}$$



CARACTERÍSTICAS E APROVEITAMENTO DO BIOGÁS

Características do Biogás

 O biogás é uma mistura gasosa produzida a partir da decomposição anaeróbica de materiais orgânicos, composta primariamente de metano (CH₄) e dióxido de carbono (CO₂), com pequenas quantidades de ácido sulfídrico (H₂S) e amônia (NH₃).

 Traços de hidrogênio, nitrogênio, monóxido de carbono, carboidratos saturados ou halogenados e oxigênio estão ocasionalmente presentes no biogás. Geralmente, a mistura gasosa é saturada com vapor d'água e pode conter material particulado e compostos orgânicos com silício (siloxanas).

Características do Biogás

Gás	Concentração típica	Densidade (kg. m-³)	Poder Calorífico (kJ .m-³)	Solubilidade em água (g.l ⁻¹)	Propriedades gerais	
CH₄	45 -60 %	0,717	35.600	0,0645	Incolor, inodoro, asfixiante Inflamável	
CO ₂	35 -50 %	1,977		1,688	Incolor, inodoro, asfixiante	
N ₂	0 -10 %	1,250		0,019	Incolor, inodoro,	
02	0 – 4 %	1,429		0,043	Incolor, inodoro,	
СО	< 0,1 %	1,250	12,640	0,028	Incolor, inodoro, inflamável, tóxico	
H ₂	< 0,1%	0,090	10.760	0,001	Incolor, inodoro, inflamável	
H ₂ S	0 - 70 ppm	1,539		3,846	Incolor, tóxico	

Fonte: MACIEL (2003)

Características do Biogás

• EQUIVALÊNCIAS ENERGÉTICAS

Combustível	Quantidades equivalentes
Carvão	1,5 m³
Gás Natural	1,5 m³
Óleo cru	0,72 L
Gasolina	0,98 L
Álcool	1,34 L
Eletricidade	2,21 kWh

Fonte: FARRET (1999)

• O poder calorífico do biogás é de aproximadamente 21.600 kJ/m³

• Ou 6,0 kWh/m³.

- A purificação do biogás provindo dos biodigestores consiste, normalmente, na remoção de componentes que comprometam sua utilização;
- Remoção de H₂S, CO₂ e Umidade;
- combustível em motores geradores, os principais componentes a serem removidos são aqueles corrosivos, em especial o ácido sulfídrico e a umidade;
- Para utilização veicular tem-se que remover o CO₂ e o H₂S;
- O poder calorífico do biogás varia de 5000 a 7000 Kcal/m³.
- O biogás altamente purificado pode alcançar até 12000 Kcal/m³.

Os processos de purificação podem ser divididos em várias etapas.

- ✓ A sua limpeza é inevitável para se poder atingir um biogás livre de CO₂ e de impurezas, aproximandose a sua composição da apresentada pelo gás natural.
- ✓ Para proceder a este tipo de separação, poderão ser utilizados diversos métodos, como os que serão apresentados a seguir:

<u>Purificação por membrana</u>

Membranas de separação são barreiras finas que permitem a permeabilidade seletiva de determinados gases; são confeccionadas predominantemente polímeros.

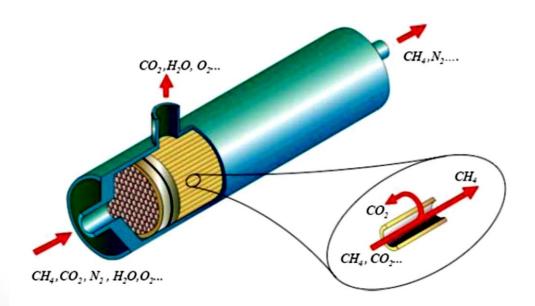
- O princípio é que alguns componentes do biogás podem ser transportados através de uma membrana fina (<1mm) enquanto outros ficam retidos.
- O transporte de cada componente acontece por diferença de pressão parcial e pela dependência do componente à permeabilidade do material da membrana.

Purificação por membrana

- Para o caso do metano com alta pureza a permeabilidade deve ser elevada.
- Uma membrana sólida construída de polímeros de acetato celulose é de 20 e 60 vezes mais permeável para o CO₂ e H₂S, respectivamente, do que para o CH₄.
- A pressão requerida pelo processo encontra-se entre os 25 e 40 bar.

Purificação por membrana

 O fluxo de gás que atravessa a membrana aumenta proporcionalmente com a diferença de pressão parcial. Assim, quanto maior a diferença de pressão, menor é a área requerida da membrana. Entretanto, a pressão máxima que a membrana pode suportar deve ser levada em consideração.



Purificação por membrana



Interior de uma planta de purificação de biogás por membranas.

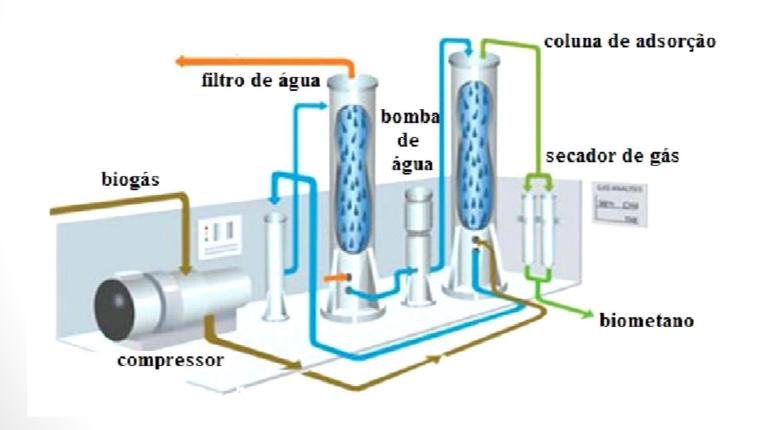
Purificação utilizando WS

- O método, Water Scrubbing, é geralmente aplicado e bastante eficiente, até mesmo para baixas produções de biogás.
- A facilidade e o baixo custo deste método envolvem o uso da água pressurizada como absorvente e pouca infraestrutura.
- O biogás é comprimido e alimentado no sentido ascendente da base de uma coluna de absorção e água pressurizada é pulverizada em sentido contrário ao biogás, sentido descendente.
- O processo de absorção é contra corrente. Assim o CO_2 e o H_2S são dissolvidos na água sendo recolhidos no fundo da torre de absorção.
- A água pode ser reciclada e usada para a primeira lavagem do biogás na torre. Sendo este um dos métodos mais simples de lavagem do biogás.

Purificação utilizando WS

- O método de remoção de CO₂ e H₂S, a partir deste tipo de processo, é bastante conhecido em instalações de produção e purificação de biogás na Suécia, França e EUA.
- Os resultados mostram que de 5-10% de CO₂ permanece após a lavagem.

Purificação utilizando WS



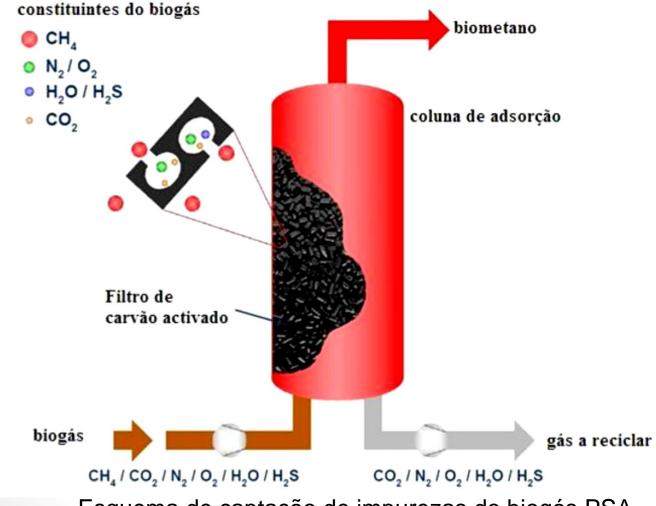
<u>Purificação utilizando PSA</u>

- O sistema de PSA, Pressure Swing Adsorption, constitui outro método de limpeza e purificação do biogás.
- Este processo é utilizado para a separação de certos componentes de uma mistura de gases sob pressão, tendo em conta as características moleculares e capacidade de serem captadas pelos materiais de adsorção.

Purificação utilizando PSA

- Neste processo os materiais de adsorção selecionam apenas algumas moléculas do gás.
- Os materiais de adsorção selecionados para o efeito poderão ser: carvão ativado, sílica gel, alumina, etc.
- Estes materiais são utilizados como filtro molecular a altas pressões.

Purificação utilizando PSA



Esquema de captação de impurezas do biogás PSA

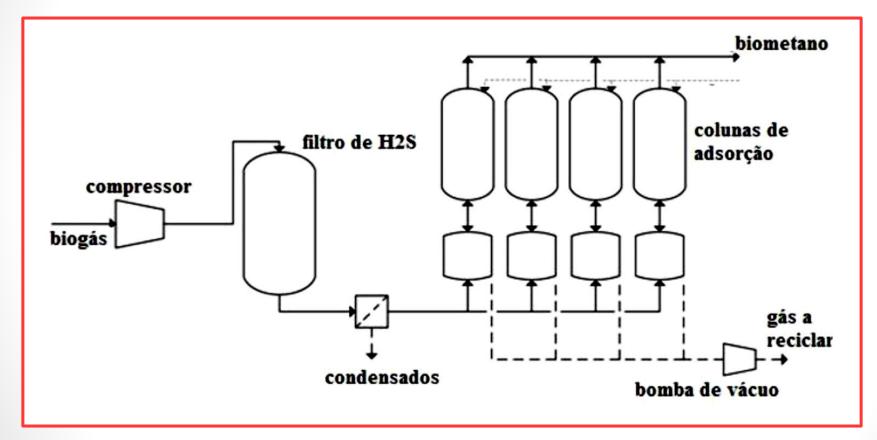
Purificação utilizando PSA

- O sistema consiste de quatro colunas de adsorção. Durante o processo de adsorção, o biogás é injetado pela base das colunas de adsorção.
- Na coluna de adsorção, o CO₂, O₂ e N₂ são retidos, fazendo com que à saída das colunas, o gás contenha mais de 97% CH₄.

Purificação utilizando PSA

- O processo de operação é efetuado da seguinte forma:
 - antes da coluna de adsorção estar completamente saturada com impurezas,
 - a fase de adsorção é parada e é passada para outra coluna de adsorção que já tenha sido regenerada, para se assegurar um funcionamento contínuo.
 - A regeneração das colunas de adsorção é efetuada através da sua despressurização até à pressão atmosférica e posteriormente até muito próximo do vácuo.
 - O gás libertado pelas colunas de adsorção nesta fase contém grandes quantidades de CH4, o qual vai ser reciclado, passando novamente para o biogás a purificar. Antes de se passar novamente à fase de adsorção, cada coluna, é novamente pressurizada até à pressão de adsorção.

Purificação utilizando PSA



Esquema de purificação PSA.

Purificação utilizando PSA

- As vantagens do processo de purificação por adsorção são o alto enriquecimento do biogás com mais de 95% (v/v) de CH₄, a demanda de baixa potência e o baixo nível de emissões.
- A principal desvantagem é a etapa de remoção final de impurezas, sendo o passo mais complexo do processo.

Purificação utilizando tecnologia criogênica

- O método de purificação criogênica do biogás envolve a separação dos constituintes do gás por condensação e destilação fracionária a baixas temperaturas.
- Este processo tem a vantagem de recuperar o componente puro na forma líquida e desta forma, transportá-lo convencionalmente.
- Mas possui duas desvantagens: alto custo de investimento e operação e baixa eficiência térmica devido a variação de fluxo.

Purificação utilizando tecnologia criogênica

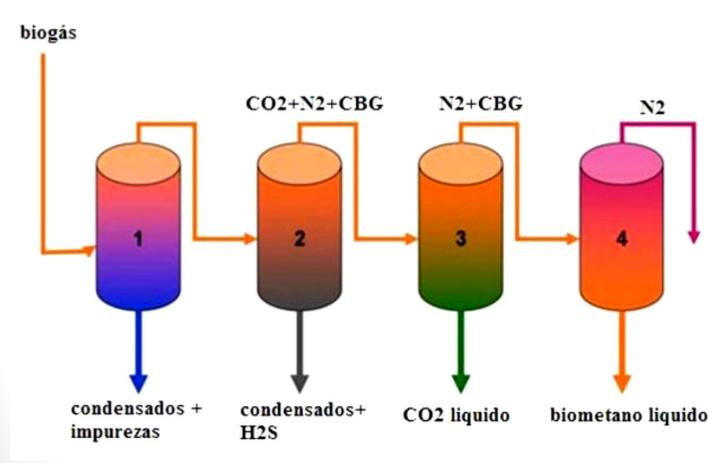
- Neste processo o biogás é comprimido a aproximadamente 80 bar. O compressor utilizado é de múltiplos estágios com "intercooling".
- O biogás é refrigerado por chillers e permutadores de calor, acima de -45 °C, condensado o CO₂ que é removido e separado.
- Posteriormente o CO₂ é processado para recuperar o metano que é reciclado para a entrada de gás.
- Neste processo consegue-se obter 97% de metano puro.

Purificação utilizando tecnologia criogênica

 Este processo assenta na teoria das diferentes temperaturas de condensação apresentadas pelos constituintes do biogás captado,

Composto	Temperatura de condensação (°C)
CO ₂	-78.5
CH ₄	-161
N ₂	-196

Purificação utilizando tecnologia criogênica



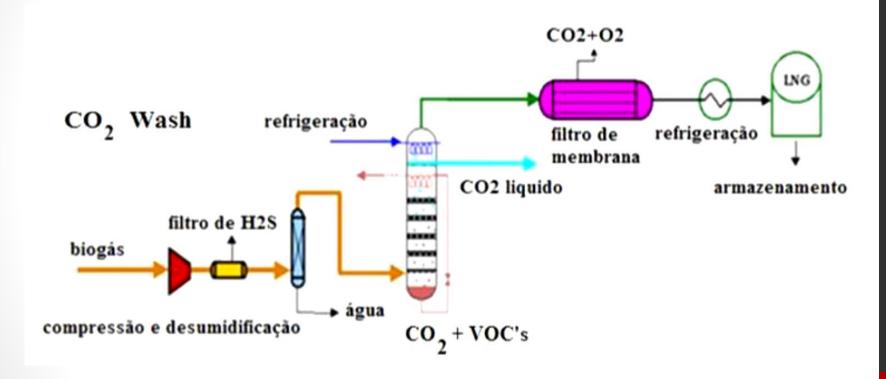
Esquema de purificação (CBG & LBG Cryogenic technology).

Purificação utilizando CO 2 Wash

O CO₂Wash, é um processo testado e desenvolvido com sucesso, pela parceria entre Acrion Technologies e Mack Trucks, desde 1995 até 2005 em estações piloto.

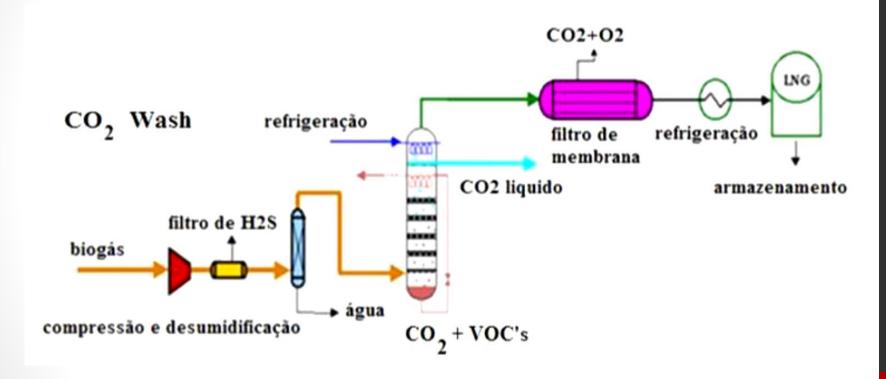
- Este método de purificação assenta essencialmente em três etapas:
 - 1ª- Compressão e pré-tratamento do biogás;
 - 2ª Purificação do biogás;
 - 3ª Liquefação e armazenamento do biometano.

Purificação utilizando CO 2 Wash



Esquema de purificação (CO₂Wash).

Purificação utilizando CO 2 Wash

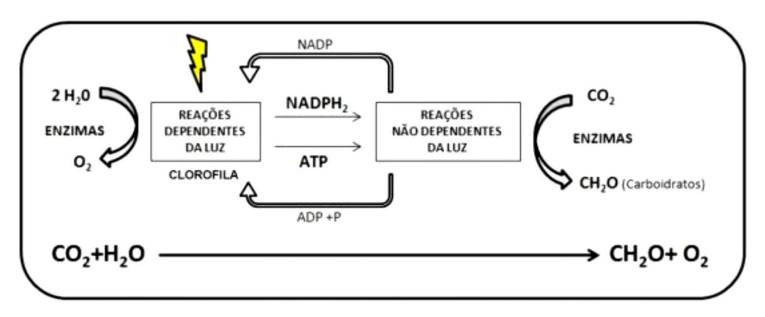


Esquema de purificação (CO₂Wash).

Purificação biológica de dióxido de carbono

- A fixação biológica de CO₂ pode ser efetuada por plantas e micro-organismos fotossintéticos como as microalgas.
- As microalgas apresentam cerca de 50% de carbono na sua constituição celular, e grande parte deste carbono é proveniente do ar.
- Para a produção de 100 toneladas de biomassa de microalgas são fixados cerca de 183 toneladas de dióxido de carbono.
- A conversão do carbono inorgânico em compostos orgânicos é realizada pelo processo de fotossíntese, dividida em duas fases. Uma fase luminosa (dependente da luz) e outra fase escura (independente da luz).

Purificação biológica de dióxido de carbono



Esquema simplificado do processo de fotossíntese

- Em comparação aos procedimentos de purificação de biogás implantados atualmente, a aplicação de microalgas surge como uma alternativa de menor custo.
- Além disso, a utilização de microalgas permite a produção de produtos comercializáveis, tais como proteínas e produtos nutracêuticos.

 Comparação de diferentes processos de purificação, efetuado pela Scandinavian GTS, no que se refere a perdas de CH₄, que é o componente do biogás que se pretende maximizar na mistura, de modo a que este atinja o maior nível de purificação possível.

	ws	PSA	Criogênica	Membrana
Perda de CH ₄ (%)	2 - 8	3 - 23	< 0,5	12

Para escolher a melhor tecnologia para purificar o biogás, os parâmetros específicos de cada planta devem ser considerados. Também deve notar-se que muitas vezes, é possível reduzir a perda de metano, porém com maior consumo de energia.



Produção de Biogás

Espécie	m³ de biogás/kg esterco	m³ de biogás/100 kg esterco			
Caprino/ovino	0,040-0,061	4,0-6,1			
Bovinos de leite	0,040-0,049	4,0-4,9			
Bovinos de corte	0,040	4,0			
Suínos	0,075-0,089	7,5-8,9			
Frangos de corte	0,090	9,0			
Poedeiras	0,100	10,0			
Codornas	0,049	4,9			

Biofertilizante

 Além de água, o líquido efluente, conhecido como biofertilizante, apresenta elementos químicos como nitrogênio, fósforo e potássio em quantidades e formas químicas tais que podem ser usados diretamente na adubação de espécies vegetais através de fertirrigação.

Biofertilizante

• O biofertilizante possui entre 90 a 95 % de água (isto é, 5 a 10% de fração seca do líquido). Nessa base seca, o teor de nitrogênio - dependendo do material que lhe deu origem - fica entre 1,5 a 4% de nitrogênio (N), 1 a 5% de fosfato (P_2O_5) e 0,5 a 3% de potássio (K_2O_5).

Dimensionamento (volume)

 A seguir são mostrados o consumo de biogás em algumas atividades:

Cozinhar 0,33 m3/pessoa/dia Chuveiro a gás 0,8 m3/banho Gerar eleticidade (1kWh) 0,62 m3 Iluminação com lampião 0,12 m3/lampião/hora

- Considerando uma propriedade com 6 moradores, 1 lampião utilizado oito horas por dia e um consumo de energia elétrica de 340 kWh por mês. Calcule o volume do biodigestor a ser construído sendo alimentado com dejeto bovino para manter esta propriedade durante um mês.
- OBS: considere que cada kg de dejeto produz em média 0,045 m3 de biogás, cada bovino produz em média 7 kg de dejeto por dia, a razão de diluição é de 1 l de água e o TDH de 30 dias.

VANTAGENS

- Recurso energético renovável;
- Energia ecologicamente correta, diminuindo a utilização de recursos fósseis.



DESVANTAGENS

➤ Gás metano não transformado em gás carbônico contribui diretamente para o efeito estufa e o aquecimento global.

Metano 21x mais estufa que dióxido de carbono



Aplicativo

Plataforma CH4 – Soluções Sustentáveis

Este aplicativo reúne informações técnicas sobre a produção de Biogás e permite acesso direto aos equipamentos necessários para os projetos de geração distribuída de energia elétrica.





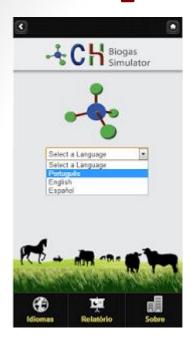
Aplicativo

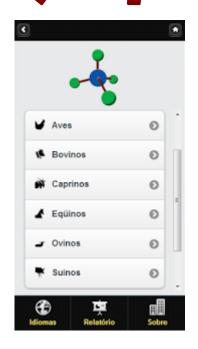
CH4 – Biogas Simulator

https://play.google.com/store/apps/details?id=br.com.biogasch4.CH4BiogasSimulator

Permite avaliar o potencial de produção de biogás em propriedades rurais e unidades de criação animal.













Aplicativo

Resultados fornecidos

- Total de dejetos gerados nas unidades avaliadas
- Estimativa do Potencial de geração de Biogás
- Estimativa do Potencial de geração de energia elétrica por meio da utilização do Biogás
- Estimativa da equivalência energética do Biogás obtido frente a outros combustíveis
- Estimativa da quantidade de Biofertilizante obtido pós biodigestão
- Estimativa da redução nas emissões de carbono
- Economia a ser obtida com a utilização do Biogás



... É O DESAFIO DE HOJE.