

IMPACTOS AMBIENTAIS

Prof. Bruno Cirilo (Química)

Prof. **Cícero Tavares** (Física)

Prof. Mateus Grangeiro (Biologia)



MATRIZ DE REFERÊNCIA

Competência 1

Competência 3

Competência 5

Competência 6

Habilidade 3

Habilidade 8

Habilidade 17

Habilidade 22

Habilidade 4

Habilidade 9

Habilidade 18

Habilidade 23

Habilidade 10

. .

Habilidade 19

Habilidade 12

Competência 7

Competência 8

Habilidade 26

Habilidade 29

Habilidade 27

Habilidade 30







LIXO URBANO

LIXÃO

Céu aberto, sem nenhum tipo de tratamento.

- √ Vantagens: baixo custo.
- X Desvantagens: mau cheiro, atrai vetores de doenças, chorume.

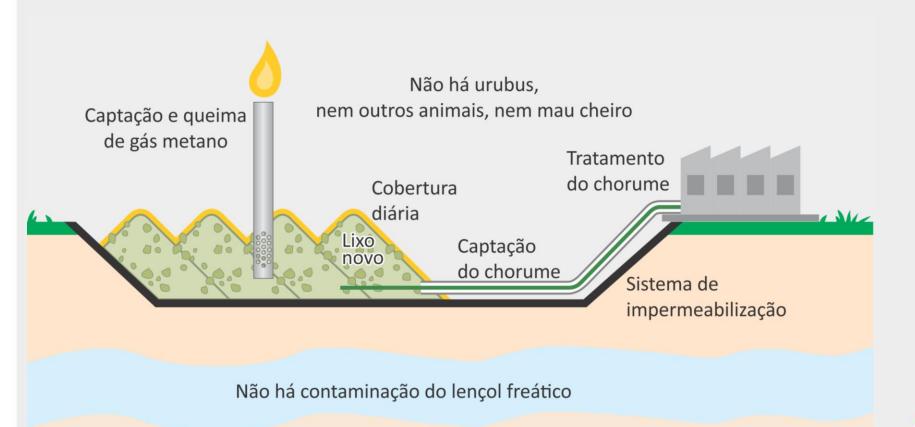
ATERRO SANITÁRIO

- O lixo é compactado e depositado em terreno impermeabilizado.
- ✓ Vantagens: redução do dano ambiental, controle de emissão de gases.
- X Desvantagens: grandes áreas, inutilização do terreno.





Aterro Sanitário



Obs.: **aterros controlados** não possuem sistema de impermeabilização do solo, nem sistema de dispersão de gases e de tratamento do chorume.



LIXO URBANO

INCINERAÇÃO

O lixo é queimado em fornos especiais.

✓ Vantagens: redução do volume, eliminação de patógenos.



X Desvantagens: poluição, alto custo.

COMPOSTAGEM

Transformação, na presença de $O_2(g)$, da matéria orgânica em adubo.

- ✓ Vantagens: pequena área, economia de aterro.
- ✓ **Desvantagens:** somente resíduos orgânicos, nem sempre é viável economicamente.

Obs.: biodigestão (processo anaeróbio), produz biogás e adubo.



LIXO URBANO

RECICLAGEM

Transformação de materiais usados em novos produtos para o consumo.

- Faz parte dos três "erres": redução, reutilização e reciclagem.
- ✓ Vantagem: preservação do meio ambiente.
- X **Desvantagem:** alto custo.



RESÍDUOS RADIOATIVOS

- Fontes mais comuns de radiação: urânio (U); plutônio (Pu); césio (Cs).
- Alterações genéticas (mutações).
- Longos períodos de meia-vida.
- Risco potencial em usinas nucleoelétricas.





DEFENSIVOS AGRÍCOLAS (PESTICIDAS)



HCB (fungicida)

CI CI CI

DDT (inseticida)

Organoclorados:

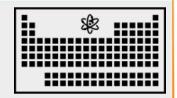
- Prolongada persistência no ambiente.
- Risco para a saúde pública.
- Alta solubilidade em lipídios.
- Sofrem bioacumulação.

2,4-D (herbicida)



METAIS PESADOS

Na tabela periódica, dispostos próximos ao meio e ao topo.



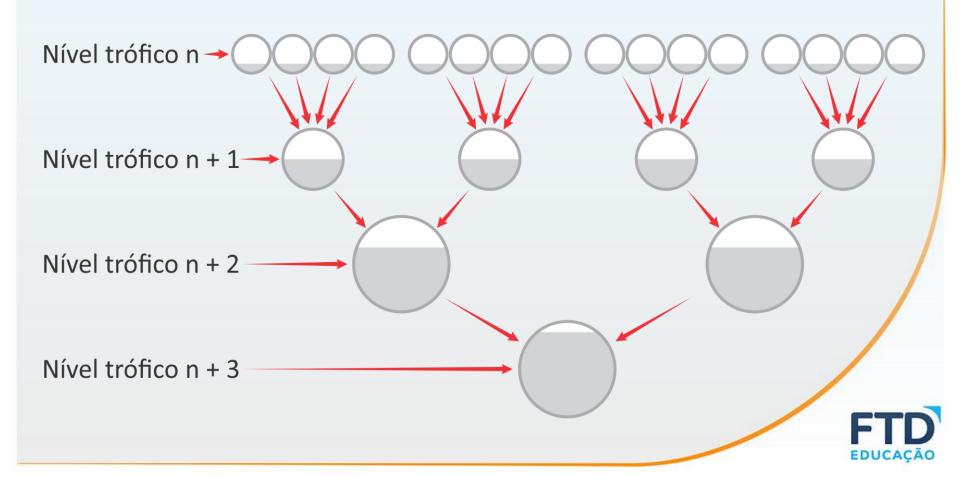
- Mercúrio: acendedores elétricos, lâmpadas etc.
 Principal forma de intoxicação: vapor.
- Chumbo: telhados, isolamento acústico, munições, baterias etc.
 Principal forma de intoxicação: chumbo elementar, cátions.
- Cádmio: baterias.
 Principal forma de intoxicação: cátion (Cd²+).
- Arsênio: venenos, pesticidas, herbicidas etc.
 Principal forma de intoxicação: cátions (As+3 e As+5).
- Cromo: curtimento do couro, metal de sacrifício etc.
 Principal forma de intoxicação: cátions (Cr+3 e Cr+6).



Biomagnificação

Mercúrio

Lagoa ou Rio





EUTROFIZAÇÃO

Grande quantidade de nutrientes orgânicos



Proliferação excessiva de algas da superfície



Morte das algas da superfície e das algas do fundo



Morte de animais



Esgotamento do O₂(g) dissolvido na água





Multiplicação de bactérias decompositoras aeróbias



Multiplicação de bactérias decompositoras anaeróbias



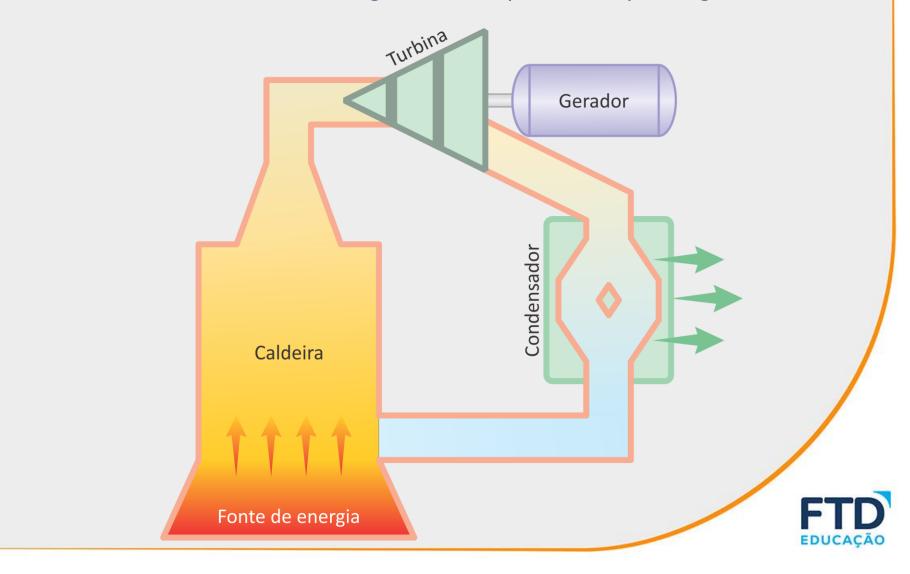
Liberação de toxinas e de substâncias malcheirosas





POLUIÇÃO TÉRMICA

- A energia térmica pode ser fornecida por combustão ou por fissão nuclear.
- O condensador transmite energia térmica para o corpo d'água.



PETRÓLEO





DERRAMAMENTO DE PETRÓLEO

Principais causas:

- Lavagem do reservatório de navios petroleiros.
- Acidentes com navios petroleiros.
- Vazamento em plataformas de exploração.

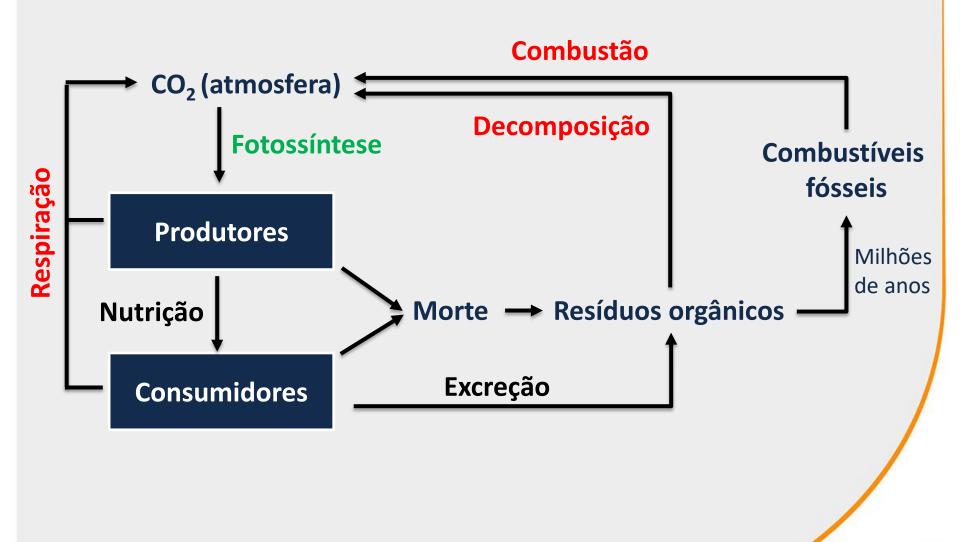


Principais consequências:

- Bloqueio da passagem de luz.
- Intoxicação de animais.
- Remoção da secreção impermeabilizante de aves.
- Contaminação de manguezais.



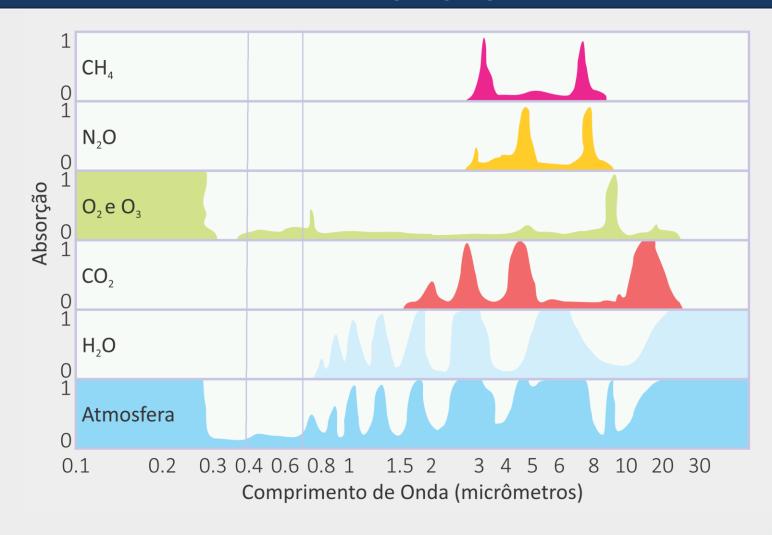
CICLO DO CARBONO







EFEITO ESTUFA



- Entrada de energia na forma de luz.
- Radiação absorvida pela superfície.
- Infravermelho irradiado pela superfície.





CHUVA ÁCIDA

A chuva é naturalmente ácida:

$$CO_2(g) + H_2O(I) \rightarrow H_2CO_3(aq)$$



Óxidos de enxofre:

$$S + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$$

$$S + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$$

$$SO_{2}(g) + \frac{1}{2}O_{2}(g) \rightarrow SO_{3}(g)$$

$$SO_2(g) + H_2O(g) \rightarrow H_2SO_3(aq)$$

$$SO_3(g) + H_2O(g) \rightarrow H_2SO_4(aq)$$

Óxidos de nitrogênio:

$$N_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2 NO(g)$$

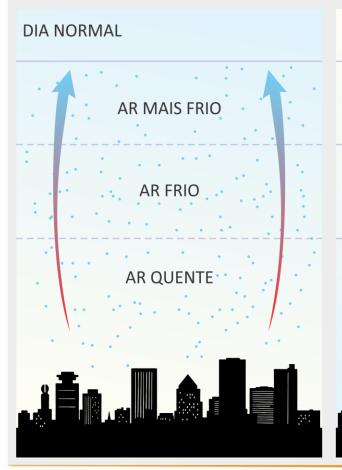
NO (g) +
$$\frac{1}{2}$$
 O₂ (g) \rightarrow NO₂ (g)

$$2NO_2(g) + H_2O(I) \rightarrow HNO_3(aq) + HNO_2(aq)$$



INVERSÃO TÉRMICA

- Fenômeno natural ou antrópico que altera os movimentos de convecção.
- Mais prejudicial até 300 metros de altitude.
- Dificulta a dispersão de poluentes (gases ou partículas).









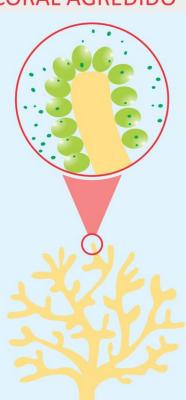
BRANQUEAMENTO DOS CORAIS

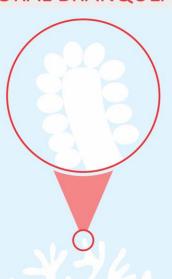
CORAL SAUDÁVEL



CORAL BRANQUEADO



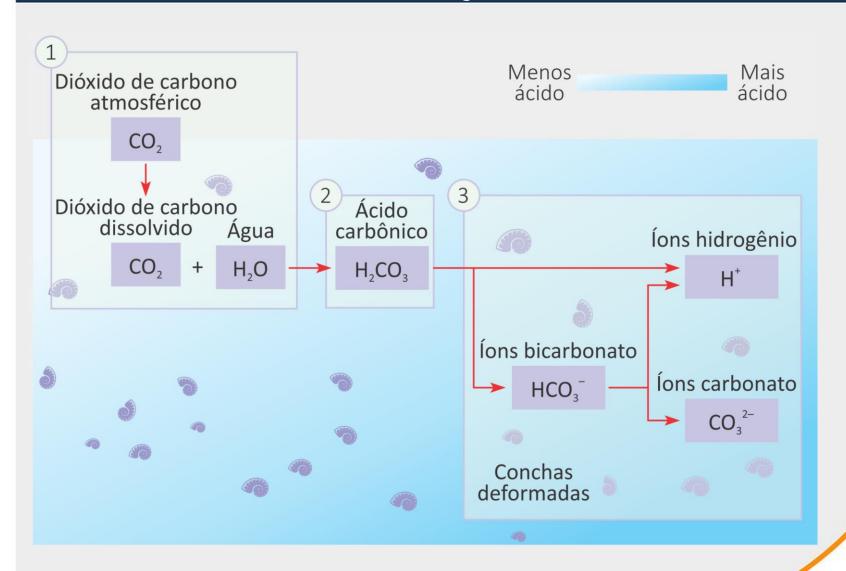




Estresse térmico



DESCALCIFICAÇÃO DOS CORAIS

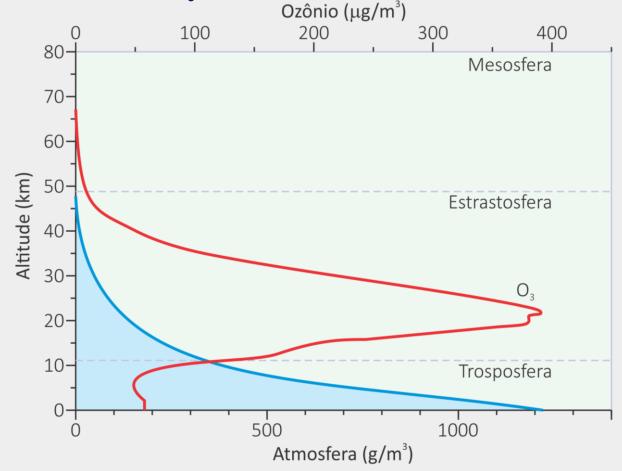




CAMADA DE OZÔNIO (OZONOSFERA)

- Localizada na estratosfera.
- Principal retentora de ultravioleta curto (UV-C).

 Representa menos de 0,001 % do volume atmosférico em sua região de maior concentração.

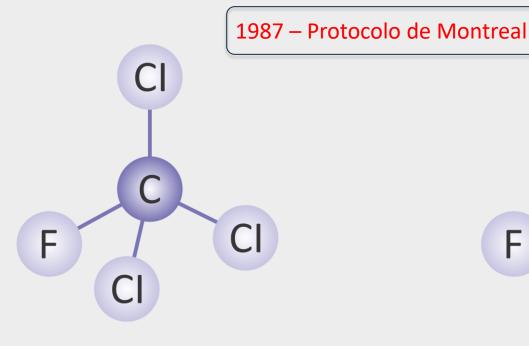




RAREFAÇÃO DA CAMADA DE OZÔNIO

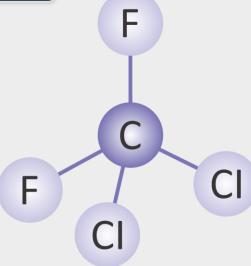
A emissão de CFCs na atmosfera favorece a rarefação da camada de ozônio.

Utilizados como propelentes em aerossóis, na fabricação de solventes e em sistemas de refrigeração.



$$Cl + O_3(g) \rightarrow ClO + O_2(g)$$

$$ClO + O_3(g) \rightarrow 2O_{2(g)} + Cl$$





FONTES DAS FOTOGRAFIAS

Lixão – www.anf.org.br

Defensivos Agrícolas – www.ehf.org.il

Eutrofização – www.infoescola.com

Derramamento de petróleo – www.tbo.com

Efeito Estufa (gráfico) – www.learningweather.psu.edu

Aquecimento Global – www.theblackvault.com

Chuva ácida – www.sustentabilidade.blog

Branqueamento dos corais – www.media1.s-nbcnews.com

Camada de Ozônio (gráfico) – www.periodni.com



CIÊNCIAS DA NATUREZA – ENEM 2017

Obrigado!



