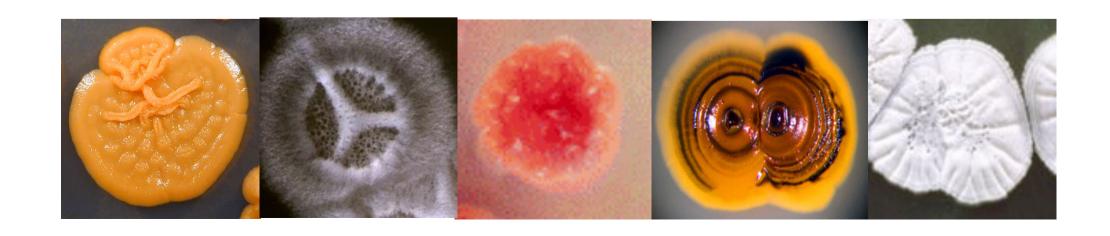
LSO400 - Metabolismo Microbiano

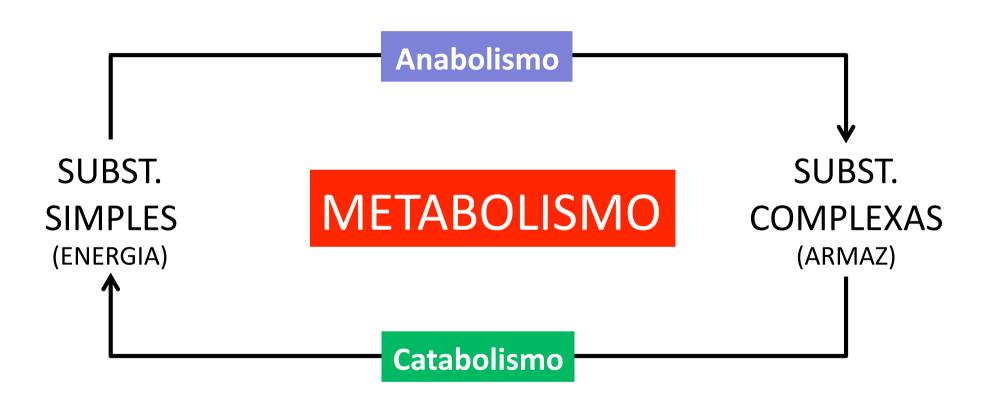
Fernando D. Andreote Marcio R. Lambais

Metabolismo

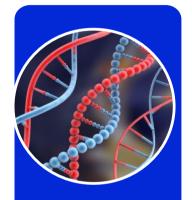
Metabolismo é o conjunto de transformações que as substâncias químicas sofrem no interior dos organismos vivos



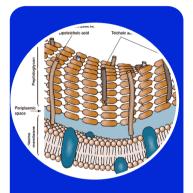
Metabolismo



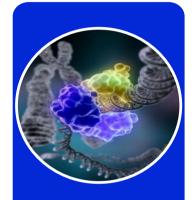
Requerimentos de Energia



Síntese proteica, transcrição e tradução.



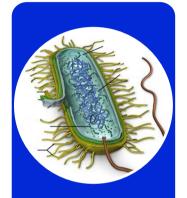
Quebra de ácidos graxos, açúcares e aminoácidos.



Reparos e manutenção da célula.



Crescimento celular reprodução e multiplicação.

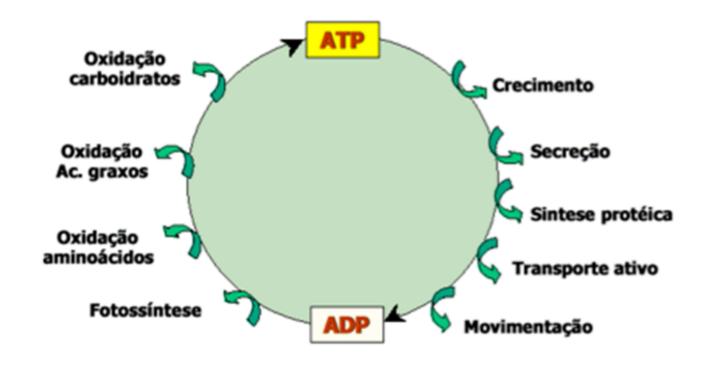


Quebra de substratos complexos e mobilidade.

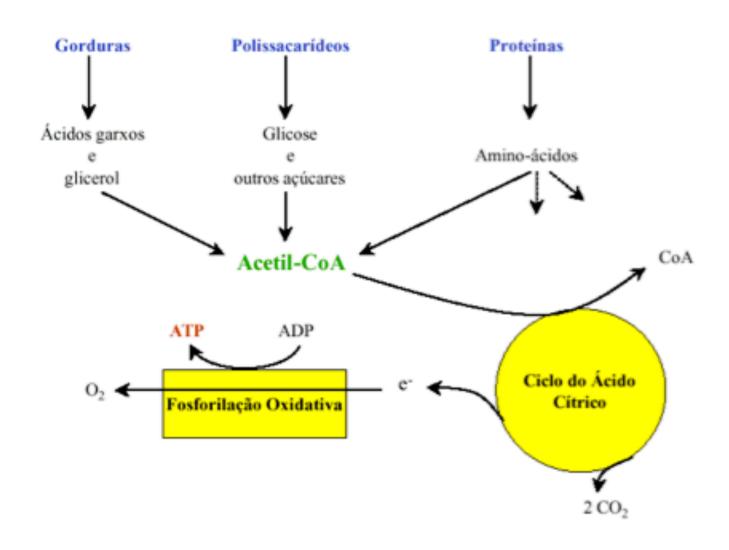
Energia - ATP

- ✓ O ATP é a molécula responsável pelo armazenamento de energia.
- ✓ Atua como moeda energética dentro da célula.

Geração e Degradação de ATP



Obtenção de Energia por Heterotróficos



Energia contida em ligações químicas

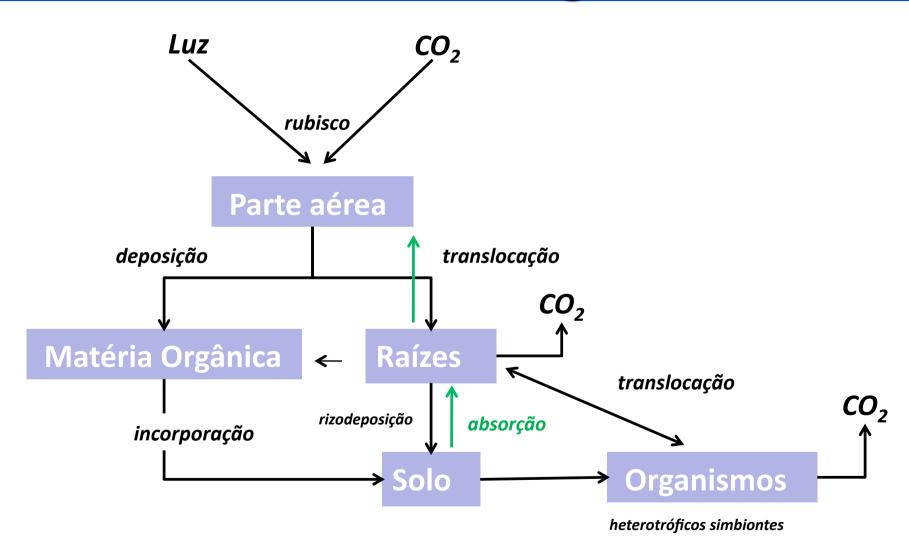
Energia potencial de ligações covalentes entre diferentes átomos

Ligação	Enegia (kcal mol ⁻¹)		
н-о	111		
н-н	104		
н-с	99		
H-N	93		
с-о	84		
с-с	83		

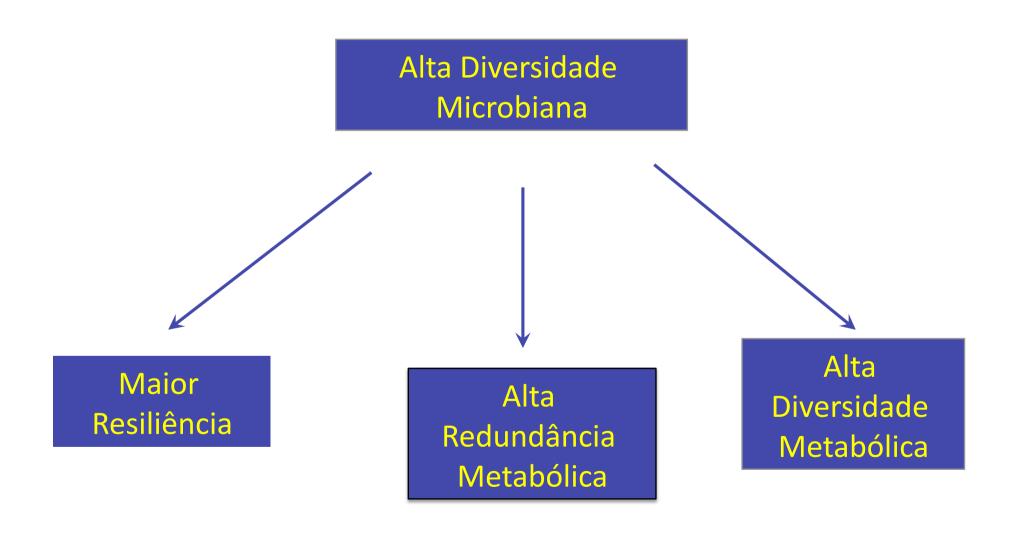
Energia contida em moléculas orgânicas

Molécula	Energia (kcal mol ⁻¹)
Glicose	4,9
Etanol	7,1
Leucina	6,0
Uréia	2,5

Fluxo de Energia no Sistema Solo-Planta-Microrganismo

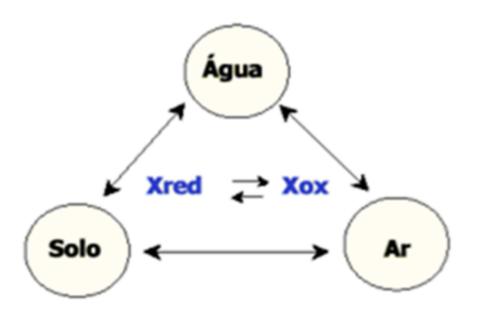


Diversidade microbiana



Ciclos Biogeoquímicos

Ciclos Biogeoquímicos — Transformações dos Elementos



C – carbono

N – nitrogênio

P – fósforo

S – enxofre

Reações de Oxi-Redução

✓ Oxidação: perda de elétrons

✓ Redução: ganho de elétrons

✓ Reação de oxi-redução: reações onde há transferência de elétrons.

Reações de Oxi-Redução

Microrganismo	Doador e	Aceptor e	Reação
Quimiorganotróficos	CH₂O	0,	CH ₂ O + O ₂ × CO ₂ + H ₂ O
Nitrosomonas	NH ₄ +	02	NH ₄ + + 3/2 O ₂ × NO ₂ · + H ₂ O
Nitrobacter	NO ₂ -	02	NO ₂ ·+ 1/2 O ₂ ≈ NO ₃ ·
Thiobacillus thiooxidans	S	02	S + 3/2 O ₂ + H ₂ O Z H ₂ SO ₄
Thibacillus denitrificans	S ₂ O ₃ -2	NO ₃ ·	5 Na ₂ S ₂ O ₃ + 8 KNO ₃ + 2 NaHCO ₃ ≥ 6 Na ₂ SO ₄ + 4 K ₂ SO ₄ + 4 N ₂ + 2 CO ₂ + H ₂ O
Hydrogenomonas	H ₂	0,	H ₂ + 1/2 O ₂ × H ₂ O
Desulfovibrio desulfuricans	H ₂	SO ₄ -2	SO ₄ -2 + 4 H ₂ × S-2 + 4 H ₂ O
Reação Geral	D	A	DH ₂ + A & D + AH ₂

Potencial REDOX nos solos

Metabolismo	Eh	Principias transformações
Aeróbio	Eh > 300 mV	Decomposição da MOS gerando grande quantidade de energia, biomassa microbiana e CO ₂
Anaeróbio Facultativo	300 > Eh > -100	Decomposiição da MOS produz ácidos orgânicos, ácidos graxos de cadeia longa Redução do nitrato, Redução do Fe e Mn
Anaeróbio	Eh < -100	Decomposição de ácidos orgânicos, ácidos graxos de cadeia longa, gerando CO ₂ , H ₂ e CH ₄ Redução do sulfato

Reações importantes em solos

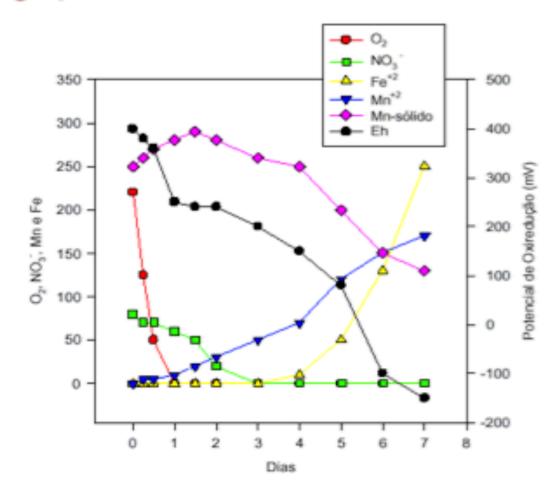
Elemento	Espécie Oxidada	Espécie Reduzida	Potencial Redox* (mV)
Oxigênio	02	H ₂ O	700 a 400
Nitrogênio	NO ₃ -	N ₂ O, N ₂	220
Manganês	Mn ⁺⁴	Mn ⁺²	200
Ferro	Fe ⁺³	Fe ⁺²	120
Enxofre	SO ₄ -2	S-2	-75 a -150
Carbono	CO ₂	CH ₄	-250 a -350

Disponibilidade de O₂

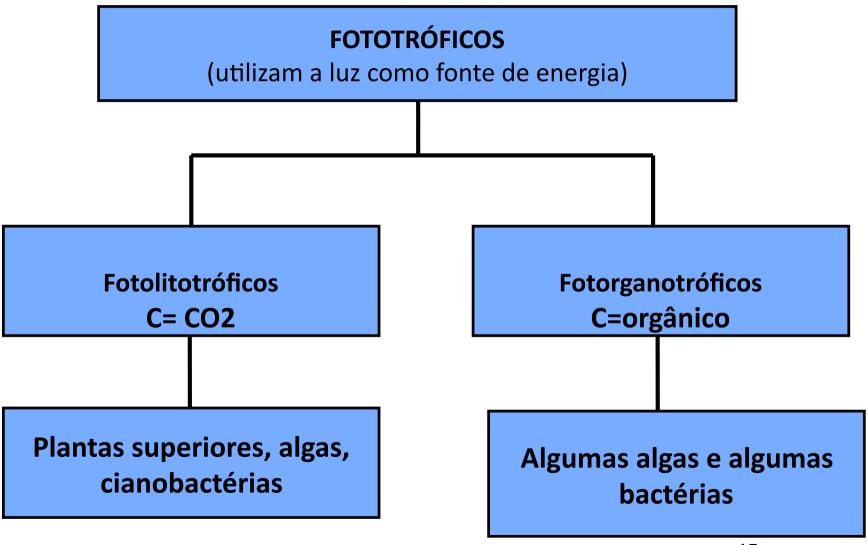
^{*}Valores aproximados. Variam com o pH e temperatura.

Transformações em solos alagados

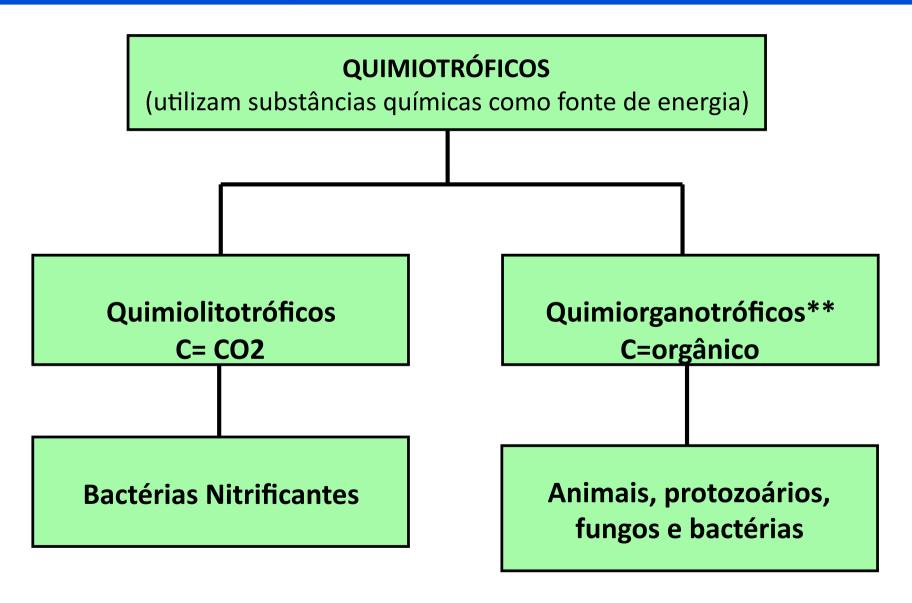
Transformações que podem ocorrer em solos saturados com água, durante o desenvolvimento de anaerobiose



Tipos de metabolismo



Tipos de metabolismo



Bibliografia recomendada

