

Хемосинтез



Хемосинтез — способ автотрофного питания, при котором источником энергии, для синтеза органических веществ служат реакции окисления неорганических соединений. Подобный вариант получения энергии используется только бактериями или археями.



выделяющаяся в реакциях окисления неорганических соединений энергия не может быть непосредственно использована в процессах ассимиляции.

Сначала эта энергия переводится в энергию макроэнергетических связей АТФ и только затем тратится на синтез органических соединений.



• Явление хемосинтеза было открыто в 1889 году русским учёным

С. Н. Виноградским.



Типы хемотрофов

Нитрифицирующие бактерии

Водородобактерии

Серобактерии

Железобактерии

Нитрифицирующие бактерии

Способны окислять аммиак, образующийся при гниении органических остатков сначала до азотистой, а затем до азотной кислоты.

$$2NH3 + 3O2 = 2HNO2 + 2H2O + 663$$
 кДж $2HNO2 + O2 = 2HNO3 + 142$ кДж

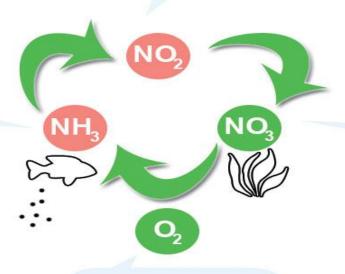
Азотная кислота реагируя с минеральными соединениями почвы образует нитраты, которые хорошо усваиваются растениями

Экологическая роль хемосинтеза

Нитрифицирующие бактерии осуществляют круговорот азота в биосфере

В природных водоемах аммиак поглащается бактериями которые образуют нитрит

Аммиак является продуктом жизнедеятельности рыб. Его накопление может привести к гибели рыб.



...Далее другие бактерии превращают нитрит в безопасный нитрат, который потребляют растения

Растения в свою очередь обеспечивают рыб кислородом

серобактерии

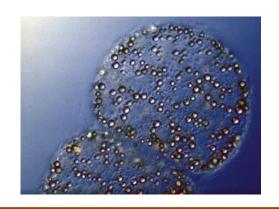


Окисляют сероводород и накапливают в своих клетках серу:

$$2 H2S + O2 = 2 H2O + 2 S + 272 кДж$$

При недостатке сероводорода, бактерии производят дальнейшее окисление серы до серной кислоты:

$$2 S + 3 O2 + 2 H2O = 2H2SO4 + 636 кДж$$



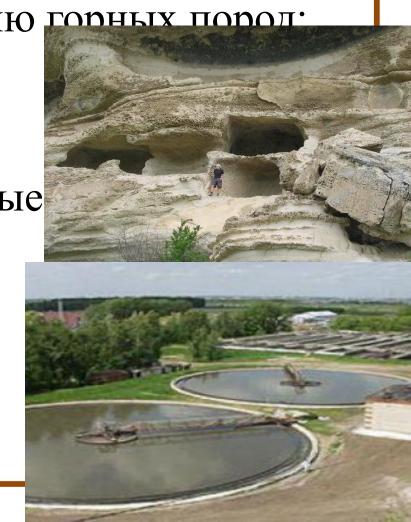
Серобактерии

• Образуя серную кислоту, способствуют разрушению и выветриванию горных пород:

• Разрушают каменные и металлические сооружения

• Выщелачивают руду и серные месторождения

• Очищение промышленных сточных вод



Железобактерии



Окисляют двухвалентное железо до трёхвалентного

4 FeCO 3 + O2 + 6 H2O = 4 Fe(OH) 3 + 4 CO2 +

324 кДж



Железобактери

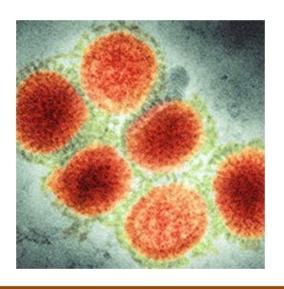
Образуют Fe(OH)3 скопление которого образует болотную железную руду



Водородные бактерии

Используют энергию, выделяющуюся при окислении молекулярного водорода

$$2H2O + O2 = 2 H2O + 235 кДж$$



Водородные бактериц

- Для получения дешевого кормового и пищевого белка
- Для регенерации атмосферы в замкнутых системах жизнеобеспечения(система Оазис

– 2, на космическом к



