Биогеохимический круговорот

азота

Биогеохимический цикл

- круговорот химических веществ из неорганической среды через растительные и животные организмы обратно в неорганическую среду с использованием солнечной энергии и энергии химических реакций

Круговорот азота.

Азот входит в состав важнейших органических молекул - ДНК, белков, липопротеидов, АТФ, хлорофилла и др. Недостаток азота часто является фактором, лимитирующим биологическую продукцию.

Отношение общего количества азота к количеству углерода в биомассе составляет 16 : 106.

Круговорот азота

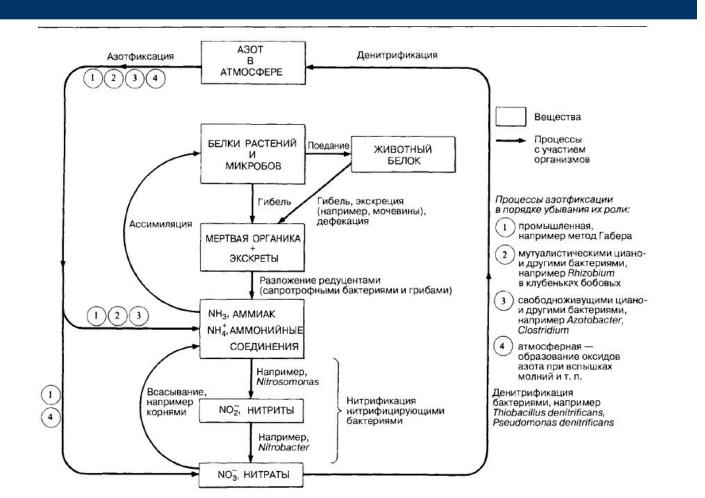
Молекулярный азот атмосферы недоступен растениям, ассимиляция его ими возможна только из связанных форм — <u>аммиака, нитратов, мочевины.</u>

Поэтому круговорот азота целиком поддерживается деятельностью азотфиксирующих бактерий.

Аммонифицирующие бактерии, разлагая органическое вещество, переводят азот в аммиачную форму, а продолжающие этот процесс нитрификаторы окисляют его до нитритов и нитратов.

Денитрифицирующие бактерии завершают цикл, освобождая азот из нитратов и переводя его вновь в молекулярную форму.

Биогеохимический цикл азота



аммонификация

Аммонификация - разложение, гниение белков с образованием аммиака. Аммонификация осуществляется редуцентами

аминокислоты (RCHNH₂COOH) разлагаются бактериями, актиномицетами, грибами как в аэробных, так и в анаэробных условиях:

RCHNH₂COOH + O₂ -» RCOOH + NH₃ +CO₂

аммонификация

В результате белкового обмена в животных организмах выделяется мочевина CO(NH2)2, которая тоже служит источником NH_3 $CO(NH2)2 + H_2O -> 2 NH_3 + CO_2$

Нитрификация

- процесс превращения азотосодержащих веществ в форму, пригодную для усвоения высшими растениями:

Аммиак - Нитриты – Нитраты

протекает в процессе жизнедеятельности нитрифицирующих бактерий в две фазы.

Круговорот азота.

В первой фазе аммиак окисляется до азотистой кислоты (или нитритов): 2NH3 + 3O2 -» 2HNO2 + 2H2O + Qv

во второй фазе азотистая кислота окисляется до азотной (или до нитратов) 2HNO2 + O2-»2HNO3+ Q

Денитрификация -

разрушение группой почвенных и водных бактерий солей азотной кислоты (нитратов) до нитритов, молекулярного азота и аммиака,

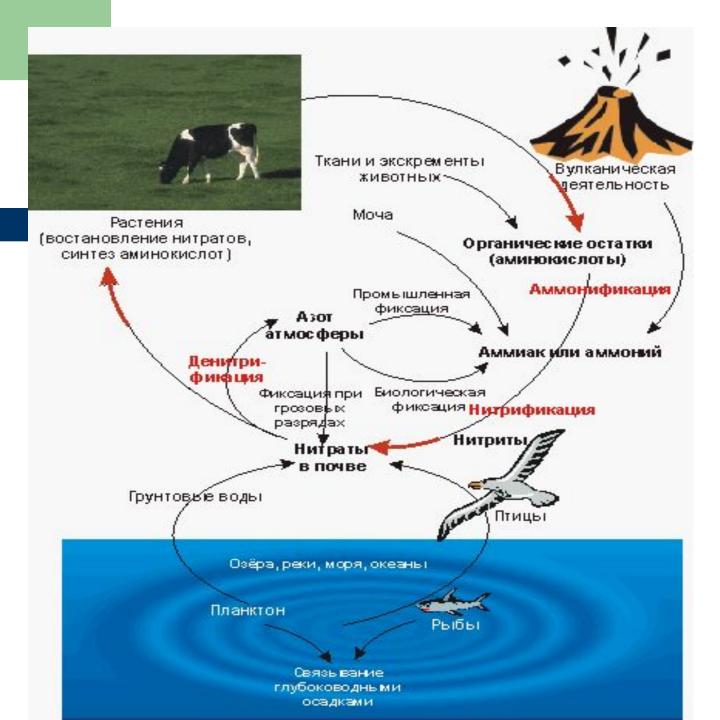
процесс потери экосистемой доступного азота

$$2 NO_3^- \rightarrow N_2 + O_2$$

 $S + 2 NO_3^- \rightarrow N_2 + SO_4^- + O_2$

КРУГОВОРОТ





Круговорот азота.

Независимый от жизнедеятельности бактерий механизм вовлечения молекулярного азота в биологические циклы — разряды молний, способствующие возникновению аммиака и нитрата. Однако эти процессы не восполняют потерь при денитрификации

<u>Потребление азота</u> происходит

- в процессе биологической фиксации N₂ из воздуха
 азотфиксации благодаря деятельности
 азотфиксирующих микроорганизмов;
- в результате естественных физических процессов фиксации N_2 в атмосфере и превращения его в оксиды NO_X и NH_3 (при грозовых электрических разрядах);
- при фотосинтезе минеральные соединения азота (NH₄⁺,NO₂, NO₃) потребляются растениями.
- в процессе промышленного синтеза NH₃;

Поступление азота в атмосферу происходит:

- в процессе минерализации
 азотсодержащих органических веществ
 до оксидов азота и последующей
 денитрификации, т. е.восстановления
 их до молекулярного газа N₂;
- с вулканическими газами;
- с дымом, выхлопными газами.

Поступление азота в водоемы

- с поверхностным и дренажным стоком с городских и сельских территорий;
- с городскими, промышленными и сельскохозяйственными сточными водами