### Биосфера

# Важнейшие функции живого вещества в биосфере

- Деструктивная
- Концентрационная
- Энергитическая
- Средообразующая

## Важнейшие функции живого вещества в биосфере

#### первая функция деструктивная

живые организмы (редуценты) – разлагают органические вещества до неорганических.

Существование подобных круговоротов создает возможность для саморегуляции системы (или гомеостаза), что придает экосистеме устойчивость;

удивительное постоянство процентного содержания различных элементов.

## Различают три основных типа биогеохимических круговоротов:

• круговорот воды,

• круговорот элементов преимущественно в газообразной фазе,

• круговорот элементов преимущественно в осадочной фазе.

## Важнейшие функции живого вещества в биосфере

### Вторая функция — концентрационная

Организмы накапливают в своих телах многие химические элементы,

среди которых на первом месте стоит углерод

# Концентрационная функция - организмы накапливают в своих телах многие химические элементы:

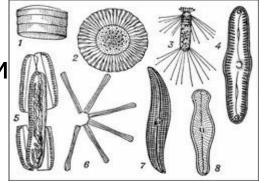
концентраторами кремния

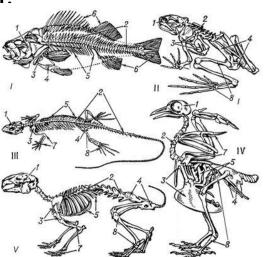
являются

диатомовые водоросли

йода-водоросли ламинария.

фосфора скелеты позвоночных животных









## Важнейшие функции живого вещества в биосфере

## **Третья функция** — **энергетическая** Выполняется растениями

```
углекислый газ + вода + солнечная энергия = глюкоза + кислород 6CO2 + H2O + солнечная энергия = C6H12O6 + 6O2
```

**Хемосинтез** — преобразование неорганических соединений в питательные органические вещества в отсутствие солнечного света, за счет энергии химических реакций.

## Важнейшие функции живого вещества в биосфере

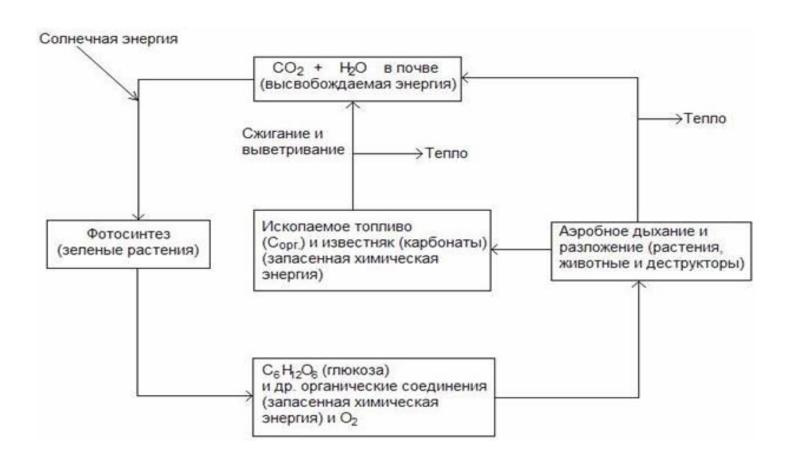
#### Четвертая функция средообразующая

Организмы приспосабливают физикохимические параметры биосферы в благоприятные для них условия

### КРУГОВОРОТЫ ВЕЩЕСТВ В ЭКОСИСТЕМАХ

### 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 углерода



**Рис.** Упрощенная диаграмма части углеродного цикла, показывающая круговорот вещества и однонаправленный поток энергии в процессах фотосинтеза и аэробного дыхания.

# Потребление углекислого газа из воздуха

в реакциях с карбонатами в океане:

$$CO_2 + H_2O + CaCO_3 -> Ca (HCO_3)_2$$

# Потребление углекислого газа из воздуха

при выветривании горных пород:

$$Fe_2S_3 + 6CO_2 + 6H_2O -> 2Fe(HCO_3)_3 + 3H_2S.$$

# Поступление углекислого газа в атмосферу:

• дыхание всех организмов;

• минерализация органических веществ.

**Минерализация** - распад органического вещества до СО<sub>2</sub>, воды и гидридов, оксидов или минеральных солей любых других присутствующих элементов.

# Поступление углекислого газа в атмосферу:

• выделение по трещинам земной коры из осадочных пород;

• выделение из мантии Земли при вулканических извержениях (незначительная часть - до 0,01 %);

• сжигание древесины и топлива.

Низкое содержание СО, и высокие концентрации О, в атмосфере сейчас служат лимитирующими факторами для фотосинтеза, а зеленые растения и карбонаты океана являются регуляторами этих газов, поддерживающими относительно стабильное их соотношение (0,03 % и 21 %).

Таким образом, «зеленый пояс» Земли и карбонатная система океана являются буферной системой, которая поддерживает относительно постоянное содержание CO<sub>2</sub> в атмосфере.

Полагают, что до наступления индустриальной эры потоки углерода между атмосферой, материками и океанами были сбалансированы.

#### Влияние человека на круговорот углерода

С развитием индустрии и сельского хозяйства поступление  $CO_2$  в атмосферу стало расти за счет антропогенных источников.

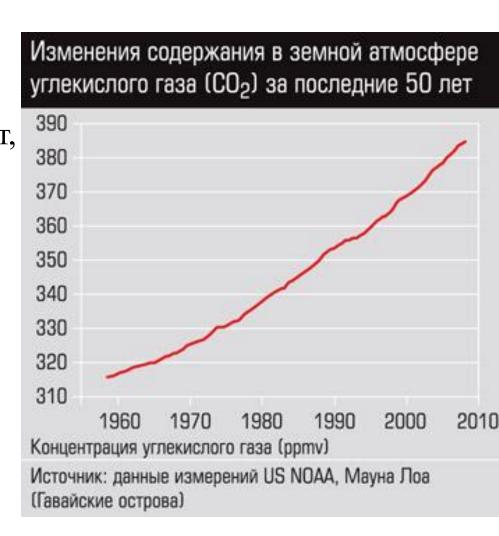
Основная масса углерода находится в земной коре в связанном состоянии.

Важнейшие минералы - карбонаты, количество углерода в них оценивается в  $9,6\ 10^{15}$  т.

Разведанные запасы горючих ископаемых (угли, нефть, битумы, торф, сланцы, газы) содержат еще около  $1*10^{13}$  т углерода.

Вмешательство человека в круговорот углерода резко возрастает, особенно начиная с 1950-х годов, из-за быстрого роста населения и использования ресурсов, и происходит оно в основном двумя способами:

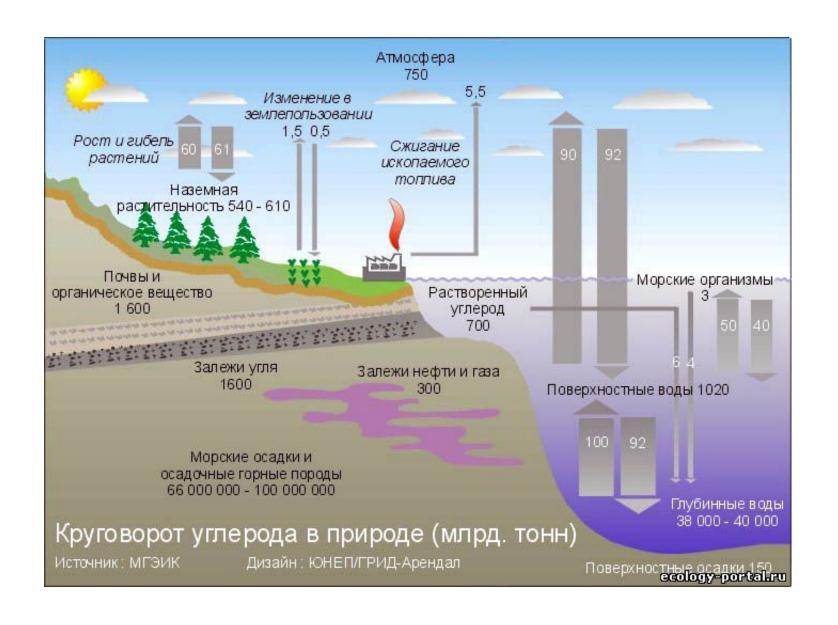
- сведение лесов и другой растительности без достаточных лесовосстановительных работ, в связи с чем уменьшается общее количество растительности, способной поглощать СО2.
- сжигание углеродосодержащих ископаемых видов топлива и древесины. Образующийся при этом углекислый газ попадает в атмосферу.



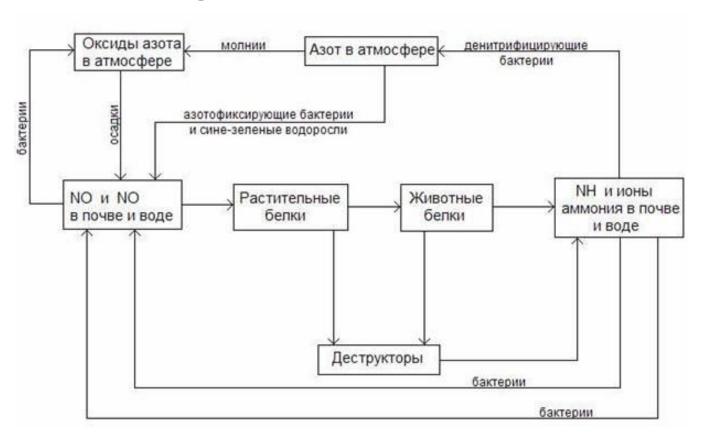
При уничтожении лесов содержание углекислого газа в атмосфере увеличивается, т.к. леса важные накопители углерода:

в биомассе лесов приблизительно в 1,5, а в лесном гумусе - в 4 раза больше углерода, чем в атмосфере.

Сельское хозяйство также приводит к потере углерода в почве, так как потребление СО, из атмосферы агрокультурами в течение лишь части года не компенсирует полностью высвобождающийся из почвы углерод, который теряется при окислении гумуса в результате частой вспашки.



### II. Круговорот азота



#### Нитрификация

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

аммиак - нитриты - нитраты.

В первой фазе аммиак окисляется до азотистой кислоты (или нитритов):

$$2NH_3 + 3O_2 - 3 + 2H_3O_2 + 2H_2O + Qv$$

Во второй фазе азотистая кислота окисляется до азотной (или до нитратов):

$$2HNO_2 + O_2- 2HNO_3 + Q$$

### Денитрификация

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

процесс потери экосистемой доступного азота:

$$2 \text{ NO}_3^- \rightarrow \text{N2} + \text{O2}$$

$$S + 2 \text{ NO}_3^- \rightarrow \text{N2} + \text{SO4}^- + \text{O2}$$

#### Аммонификация

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

Аминокислоты (RCHNH<sub>2</sub>COOH) разлагаются бактериями, грибами как в аэробных:

 $RCHNH_{2}COOH + O_{2}$  -»  $RCOOH + NH_{3} + CO_{2}$  так и в анаэробных условиях:

 $RCHNH_2COOH + H_2O \rightarrow RCHOHCOOH + NH_3$ 

#### Аммонификация

В результате белкового обмена в животных организмах выделяется мочевина CO(NH2)2, которая тоже служит источником NH<sub>3</sub>:

$$CO(NH2)2 + H_2O -> 2 NH_3 + CO_2$$

Вмешательство человека в круговорот азота состоит в следующем:

Сжигание древесины или ископаемого топлива (NO). Оксид азота затем соединяется в атмосфере с кислородом и образует диоксид азота (NO<sub>2</sub>), который при взаимодействии с водяным паром может образовывать азотную кислоту (HNO<sub>3</sub>).

Производство азотных удобрений и их широкое применение.

Увеличение количества нитрат-ионов и ионов аммония в водных экосистемах при попадании в них загрязненных стоков с животноводческих ферм, смытых с полей азотных удобрений, а также очищенных и неочищенных коммунально-бытовых канализационных стоков.

#### III. Круговорот фосфора

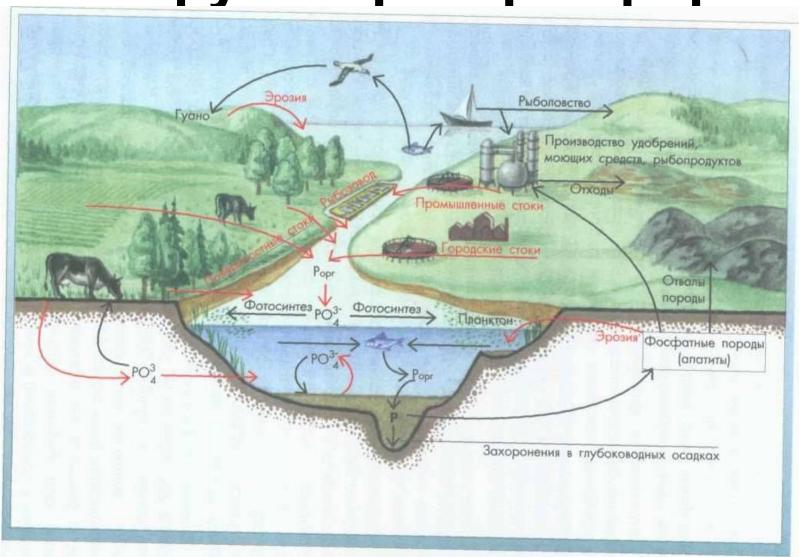


Рис. 4.7. Биотический круговорот фосфора: -> - потребление фосфора; -> - поступление фосфора

Особенность биогеохимического цикла фосфора заключается в том, что, в отличие от азота и углекислого газа, резервным фондом его является не атмосфера, а горные породы и отложения, образовавшиеся в прошлые геологические эпохи.

Фосфор очень медленно перемещается из фосфатных пород на суше к живым организмам и обратно.

#### Потребляется фосфор:

- растениями и животными для построения белков протоплазмы,
- в промышленном производстве удобрений, моющих средств.

Поступление фосфора в биотический круговорот происходит:

- в процессе эрозии фосфатных пород,
- вследствие минерализации продуктов жизнедеятельности и органических остатков растений и животных.

Образующиеся при минерализации органических веществ фосфаты поступают с отходами и сточными водами в наземные и водные экосистемы, где вновь могут потребляться растениями в процессе фотосинтеза.

Механизмы возвращения фосфора в круговорот в природе недостаточно эффективны и не возмещают той его части, которая захоранивается в осадках.

Вынос фосфатов на сушу осуществляется в основном с рыбой. Но это не компенсирует их поток с суши в море.

Добывается ежегодно около 2 млн. т фосфорсодержащих пород.

Большая часть этого фосфора попадает в море с моющими средствами, в производстве которых он используется, и с удобрениями,

т. е. выключается из круговорота.

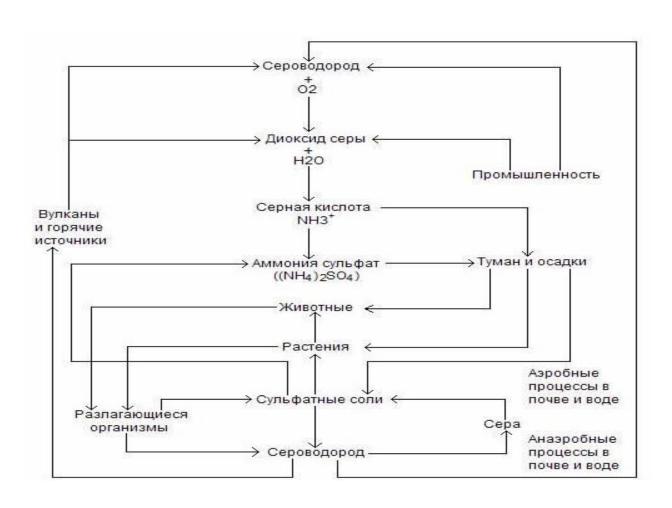
Следовательно, деятельность человека приводит к потерям фосфора из круговорота, которые происходят вследствие его избыточного поступления в водоемы из антропогенных источников и последующего захоронения в глубоководных океанических осадках.

#### Источники поступления фосфора в океаны:

- бытовые сточные воды, обогащенные фосфорсодержащими моющими средствами;
- промышленные сточные воды от предприятий, производящих удобрения;
- поверхностный сток с сельскохозяйственных угодий.

- Вмешательство человека в круговорот фосфора сводится в основном к двум вариантам:
- добыча больших количеств фосфатных руд для производств минеральных удобрений и моющих средств,
- увеличение избытка фосфат-ионов в водных экосистемах при попадании в них загрязненных стоков с животноводческих ферм, смытых с полей фосфатных удобрений, а также очищенных и неочищенных коммунальнобытовых стоков.

# Круговорот серы





Около трети всех соединений серы и 99% диоксида серы, попадающих в атмосферу, имеют антропогенное происхождение.

- Сжигание серосодержащих углей и нефти для производства электроэнергии дает примерно две трети всех антропогенных выбросов диоксида серы в атмосферу.
- Оставшаяся треть выделяется во время таких технологических процессов, как переработка нефти, выплавка металлов из серосодержащих медных, свинцовых и цинковых руд.

# Круговорот воды (гидрологический цикл):

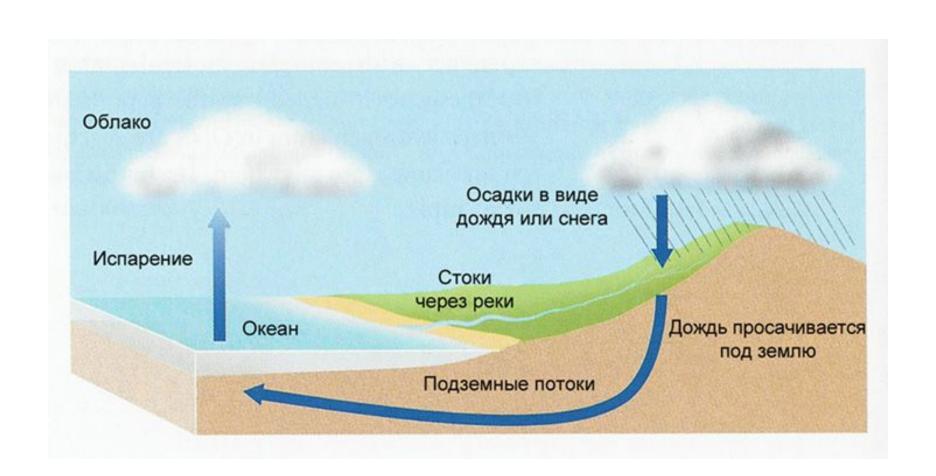
- переход из жидкого в газообразное и твердое состояние и обратно, - один из главных компонентов абиотической циркуляции веществ;
- происходят перераспределение и очистка планетарного запаса воды;
- время оборота пресной воды составляет примерно 1 год.

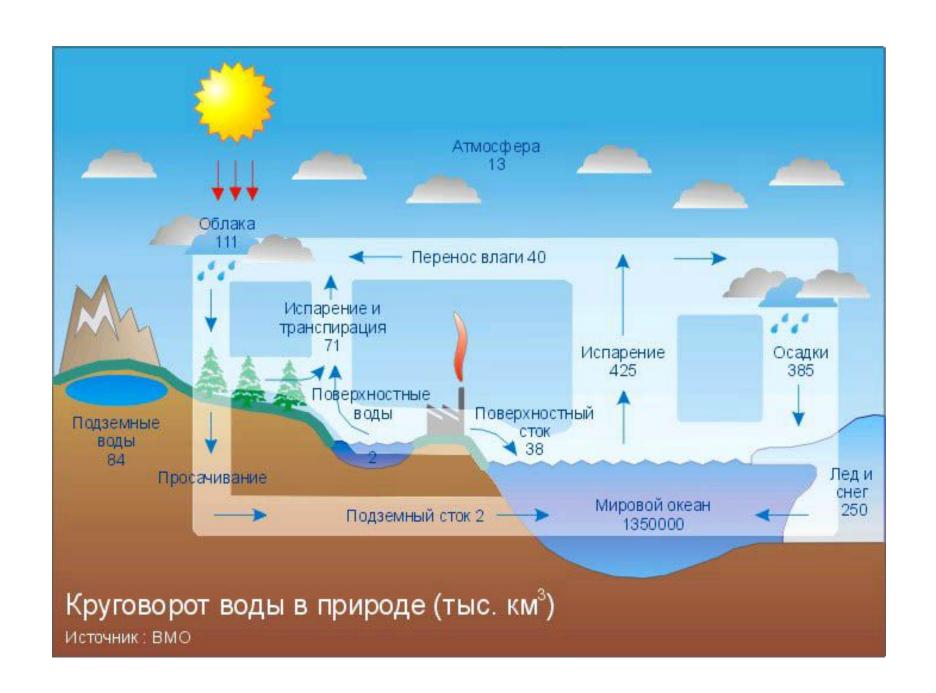
# Круговорот воды

Круговорот воды или **гидрологический цикл**, в процессе которого происходит накопление, очистка и перераспределение планетарного запаса воды.

Человек вмешивается в круговорот воды двумя способами:

- 1. Забор больших количеств пресной воды из рек, озер и водоносных горизонтов. В густозаселенных или интенсивно орошаемых районах водозабор привел к истощению запасов грунтовых вод или к вторжению соленой океанической воды в подземные водоносные горизонты.
- 2. Сведение растительного покрова суши в интересах развития сельского хозяйства, при добыче полезных ископаемых, строительстве дорог, автостоянок, жилья и других видах деятельности. Это приводит к уменьшению просачивания поверхностных вод под землю, что сокращает пополнение запасов грунтовых вод, увеличивает риск наводнений и повышает интенсивность поверхностного стока, тем самым, усиливая эрозию почв.



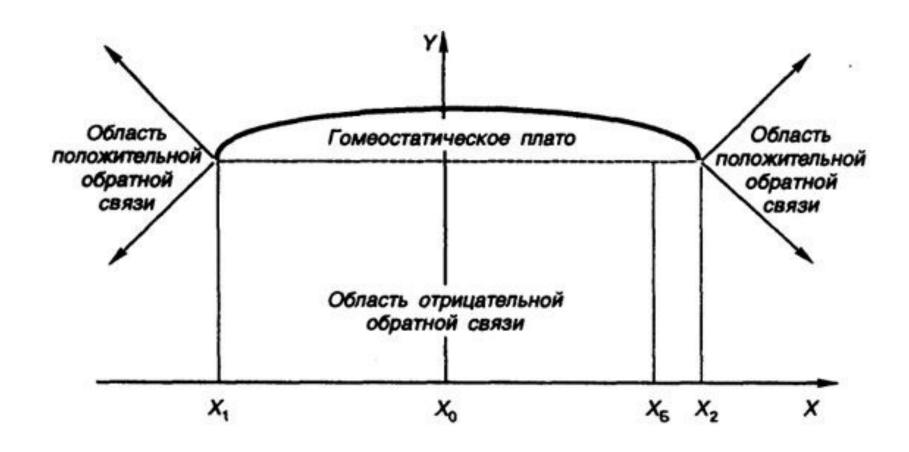


#### **ГОМЕОСТАЗ**

- Биологические объекты находятся в постоянном взаимодействии с ОС.
- При малых временах состояние биологического объекта можно считать стационарным.
- Гомеостаз есть постоянство внутренней среды организма и устойчивость основных физиологических функций. Способность биологического объекта к авторегуляции при изменении ОС.

- Американский физиолог Уолтер Кеннон (Walter В. Cannon) в 1932 году предложил этот термин для «координированных название как физиологических процессов, которые поддерживают большинство устойчивых состояний организма». В дальнейшем термин распространился на способность динамически сохранять постоянство внутреннего состояния любой открытой системы.
- Однако представление о постоянстве внутренней среды было сформулировано ещё в 1878 году французским учёным Клодом Бернаром.

- Гомеостаз (др.-греч.  $\delta\mu oio\sigma t \dot{\alpha} \sigma i \varsigma$  от  $\delta\mu oio \varsigma$  одинаковый, подобный и  $\sigma \tau \acute{\alpha} \sigma \iota \varsigma$  — стояние, неподвижность) — саморегуляция, способность открытой системы сохранять постоянство своего внутреннего состояния посредством скоординированных реакций, направленных на поддержание динамического равновесия.
- Стремление системы воспроизводить себя, восстанавливать утраченное равновесие, преодолевать сопротивление внешней среды.



#### Схема гомеостаза:

**Y** - какое-либо свойство биологического объекта; **X**-внешний фактор и его воздействие на биологический объект; **XБ** - безопасный уровень воздействия фактора.

Область гомеостаза - это область отрицательной обратной связи, так как организм работает в сторону возвращения системы в исходное (стационарное) состояние. При сильных нарушениях гомеостаза объект может перейти в область положительной обратной связи, когда изменения, вызванные воздействием вредных веществ, могут необратимыми, и объект все дальше и дальше будет отклоняться от стационарного состояния.

#### ТОЛЕРАНТНОСТЬ

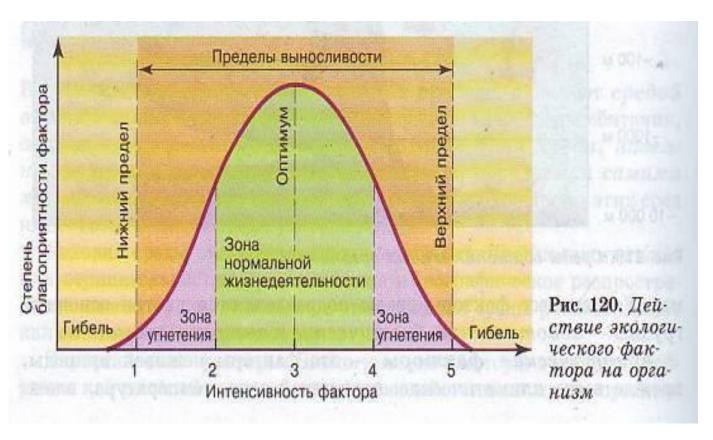
Экологическая толерантность - это способность организма переносить неблагоприятные условия окружающей среды.

Зона экологической толерантности — интервал значений конкретного экологического фактора или сочетания нескольких факторов, в котором обеспечивается устойчивое существование вида или реализация каких-либо его функции.

Виды с обширными ареалами, как правило, характеризуются высокой экологической толерантности к физическим факторам.

### ДИАПАЗОН ТОЛЕРАНТНОСТИ

• минимальное и максимальное значение экологического фактора, переносимого данным организмом или экосистемой в целом.



# ТОЛЕРАНТНОСТЬ в токсикологии

• Способность организма переносить воздействие определенного количества вещества без развития токсических эффектов.

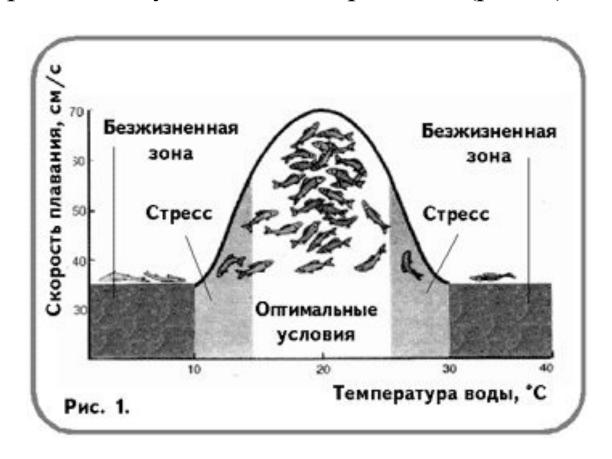
- Толерантность (от лат. tolerantia терпение, терпимость), выносливость организма (вида) к действию данного экологического фактора.
- Лимитирующим фактором процветания организма может являться как минимум (недостаток), так и максимум (избыток) воздействия, диапазон между которыми определяет величину выносливости (толерантности) организма к данному фактору.
- Закон толерантности закон, согласно которому существование вида определяется лимитирующими факторами, находящимися не только в минимуме, но и в максимуме. Толерантность-способность организма переносить неблагоприятное влияние того или иного фактора среды.

- В середине XIX в. немецкий ученый-агрохимик Ю. Либих изучал процессы питания растений и влияние разнообразных факторов и элементов питания на их рост. Он установил, что урожай культур зачастую ограничивается (лимитируется) не теми элементами питания, которые требуются в больших количествах, например углекислым газом и водой (обычно эти вещества присутствуют в среде в изобилии), а теми, которые необходимы в минимальных количествах, но которых и в почве очень мало (например, цинк). Либих писал: «Веществом, находящимся в минимуме, управляется урожай и определяется величина и устойчивость последнего во времени».
- В простейшем виде, применительно к конкретным опытам ученого, закон минимума Либиха гласит: рост растения зависит от того элемента питания, который присутствует в минимальном количестве (минимуме). В современной формулировке закон минимума звучит так: выносливость организма определяется самым слабым звеном в цепи его экологических потребностей.

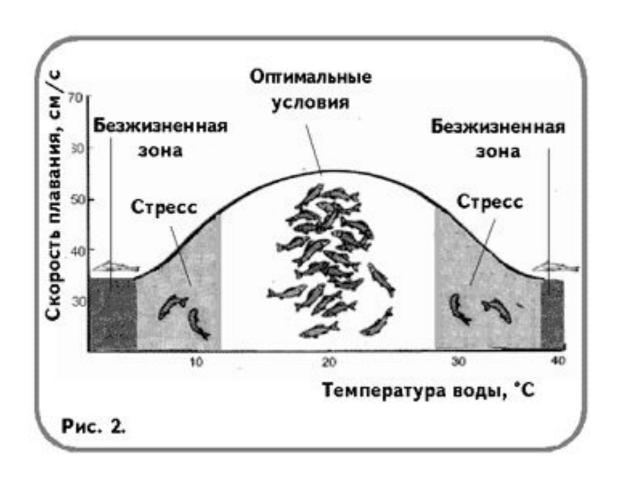
- Закон минимума Либиха можно пояснить на таком примере. Пусть в почве содержатся все элементы минерального питания, необходимые для данного вида растений, кроме одного из них, например бора или цинка. Рост растений на такой почве будет угнетен. Если добавить в почву нужное количество бора (цинка), то это приведет к увеличению урожая. Но если вносить любые другие химические соединения (например, азот, фосфор, калий) и даже удастся добиться того, что все они будут содержаться в оптимальных количествах, а бор (цинк) будет отсутствовать, это не даст никакого эффекта.
- При формулировании своих обобщений Либих пользовался определением «лимитирующий» по отношению к факторам среды. В ЭКОЛОГИИ под лимитирующим (ограничивающим) фактором понимается любой фактор, который ограничивает процесс развития или существования организма, вида или сообщества. Им может быть любой из действующих в природе экологических факторов: вода, тепло, свет, ветер, рельеф, содержание в почве необходимых для жизнедеятельности растений солей и химических элементов, а в водной среде — химизм и качество воды, количество доступного кислорода и углекислого газа. Такими факторами могут быть COLUMN POLITICA CO OTOBOLIL I EDIVECEO DIAGO. EDIAOVITOTDIAO VIALLILIAVO IAGIA

- Изучая лимитирующее действие экологических факторов на насекомых, американский зоолог В. Шелфорд пришел к выводу, что лимитирующим фактором, ограничивающим развитие организма, может быть как минимум, так и максимум экологического воздействия. В экологии такое положение носит название закона толерантности Шелфорда, сформулированного им в 1913 г. Диапазон между минимумом и максимумом определяет величину выносливости организма, который можно характеризовать экологическим минимумом и экологическим максимумом (рис. 2). В этих пределах и может существовать данный организм.
- Благоприятный диапазон действия экологического фактора называется зоной оптимума (нормальной жизнедеятельности). Чем значительнее отклонение действия фактора от оптимума, тем больше данный фактор угнетает жизнедеятельность популяции. Этот диапазон называется зоной угнетения. Максимально и минимально переносимые значения фактора это критические точки, за пределами которых существование организма или популяции уже невозможно.

• Кривая толерантности почти всегда имеет форму колокола. Но она может быть крутой или пологой — в зависимости от того, в каком диапазоне значений фактора может существовать организм (рис. 1).



Если кривая оказывается пологой (рис. 2), это означает, что диапазон достаточно широк. Организмы, приспособившиеся существовать в широком диапазоне внешних условий, называются эврибионтными организмами, или эврибионтами.



Если же изгиб кривой крутой (рис. 3), это означает, что диапазон значений фактора, при которых может существовать организм, узкий. Организмы, обитающие в узком диапазоне фактора, называются *стенобионтными организмами*, или *стенобионтами*. Например, окунь — эврибионт, его можно встретить в самых разных водоемах: в теплых и холодных, в стоячих и текущих. А вот форель — стенобионтный организм. Она живет только в холодных ручьях и реках, вода в которых богата кислородом.

