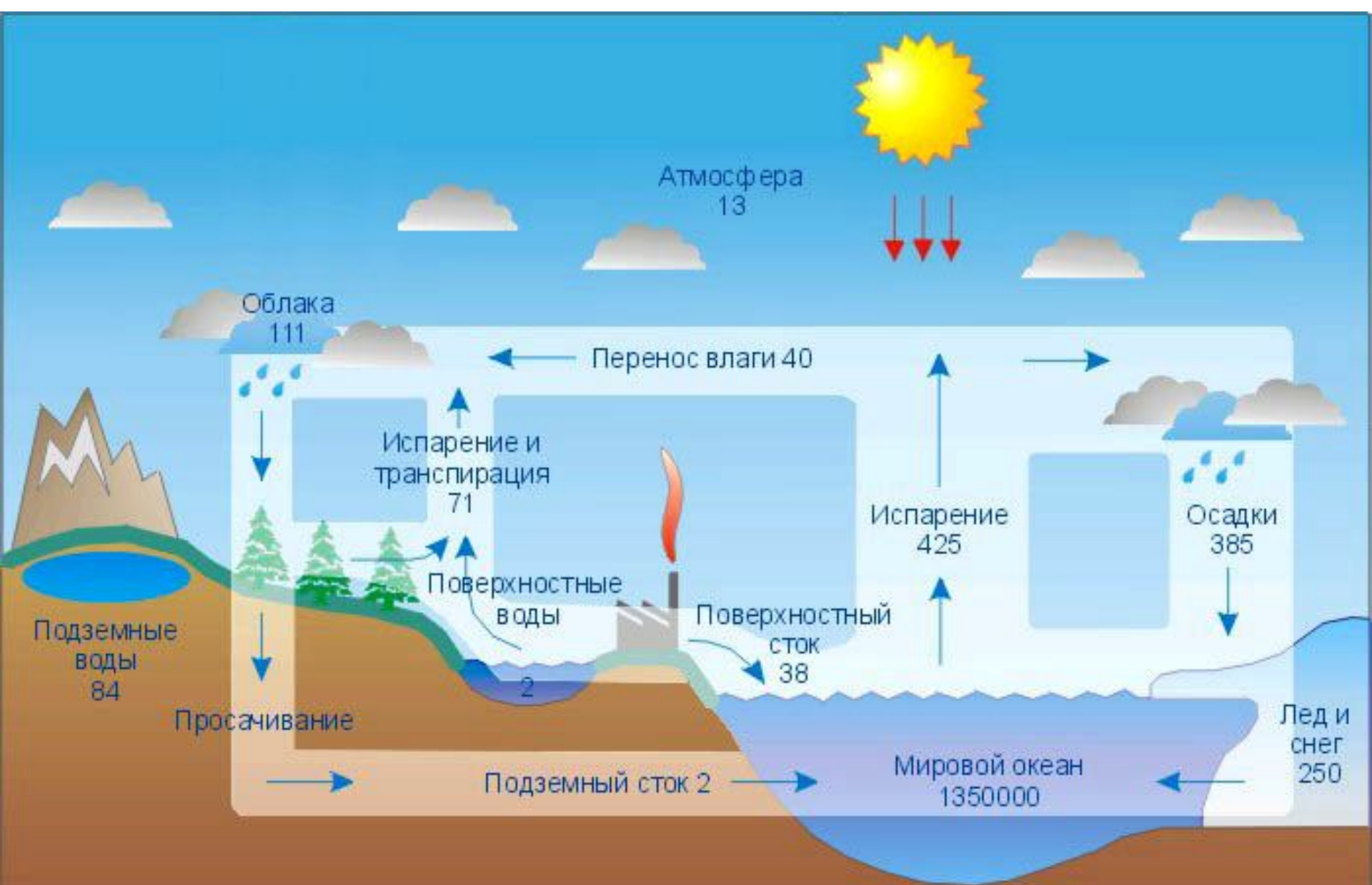
An aerial photograph of a vast, green landscape, likely a forest or a large agricultural field, stretching towards a horizon under a blue sky with scattered white clouds. The text is overlaid in the center of the image.

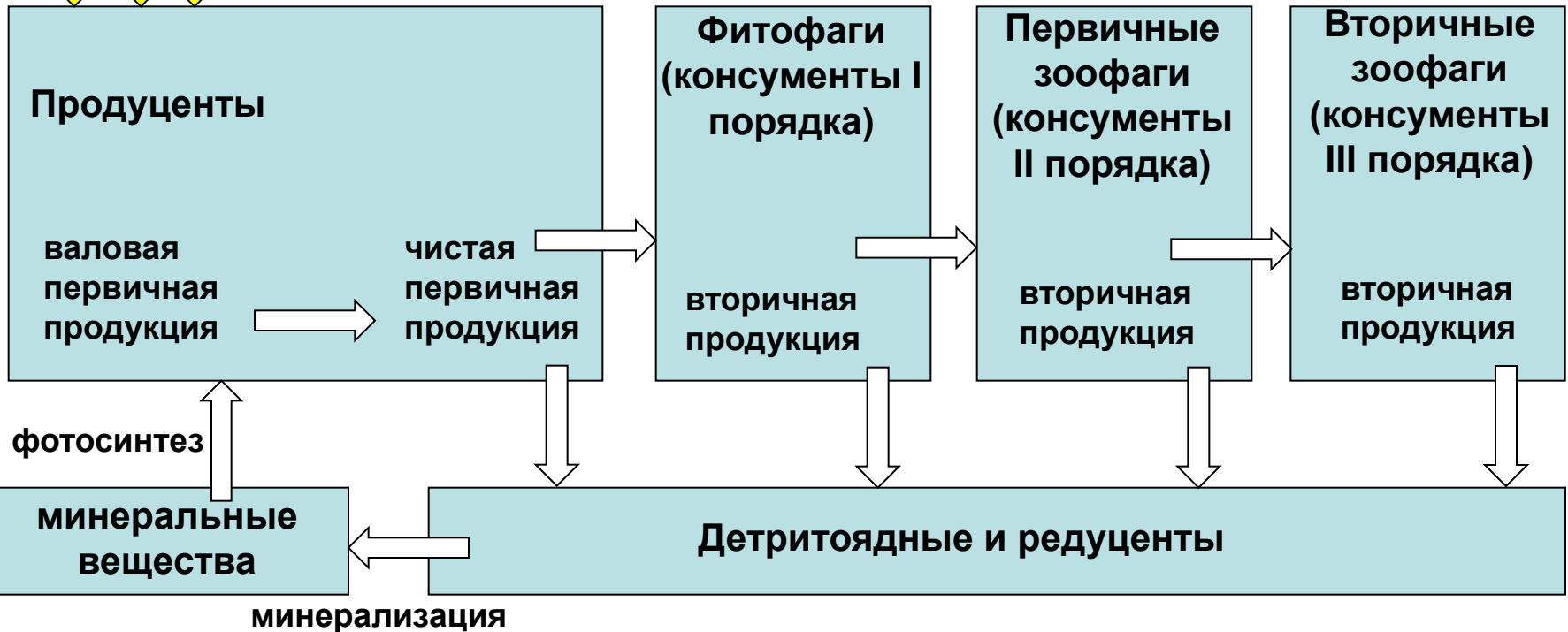
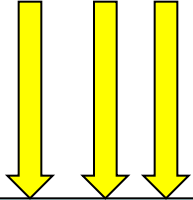
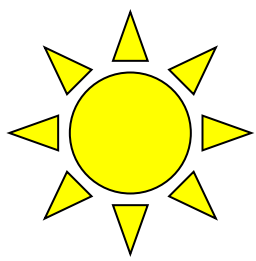
Тема: «Потоки энергии в биосфере.»



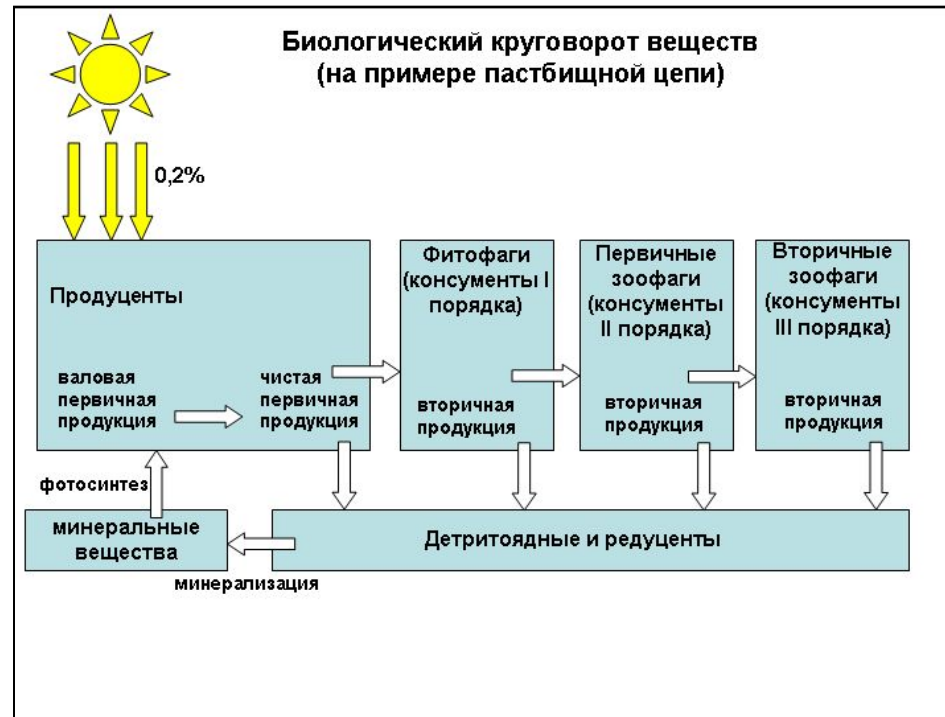
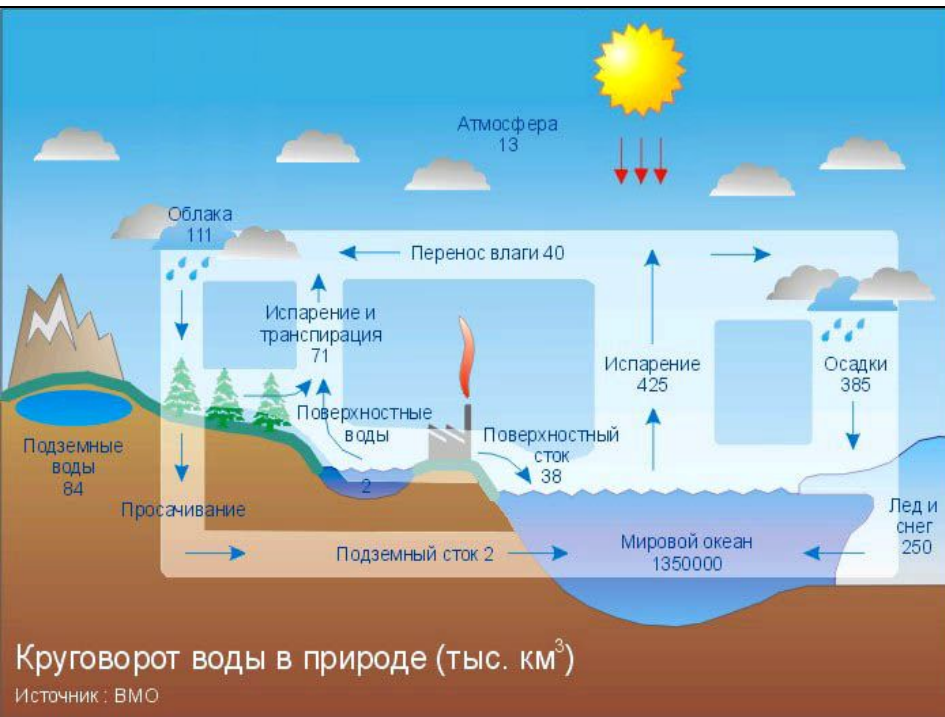
Круговорот воды в природе (тыс. км³)

Источник: ВМО

Биологический круговорот веществ (на примере пастбищной цепи)



Каковы сходства и отличия большого и малого круговоротов?



Солнце как источник энергии

Характеристики солнечной энергии:

1. *Избыток*
2. *Чистота*
3. *Постоянство*
4. *Вечность*

Второй принцип функционирования экосистем:

Экосистема существует за счет практически вечной, не загрязняющей среду солнечной энергии, количество которой относительно постоянно и избыточно

Законы термодинамики

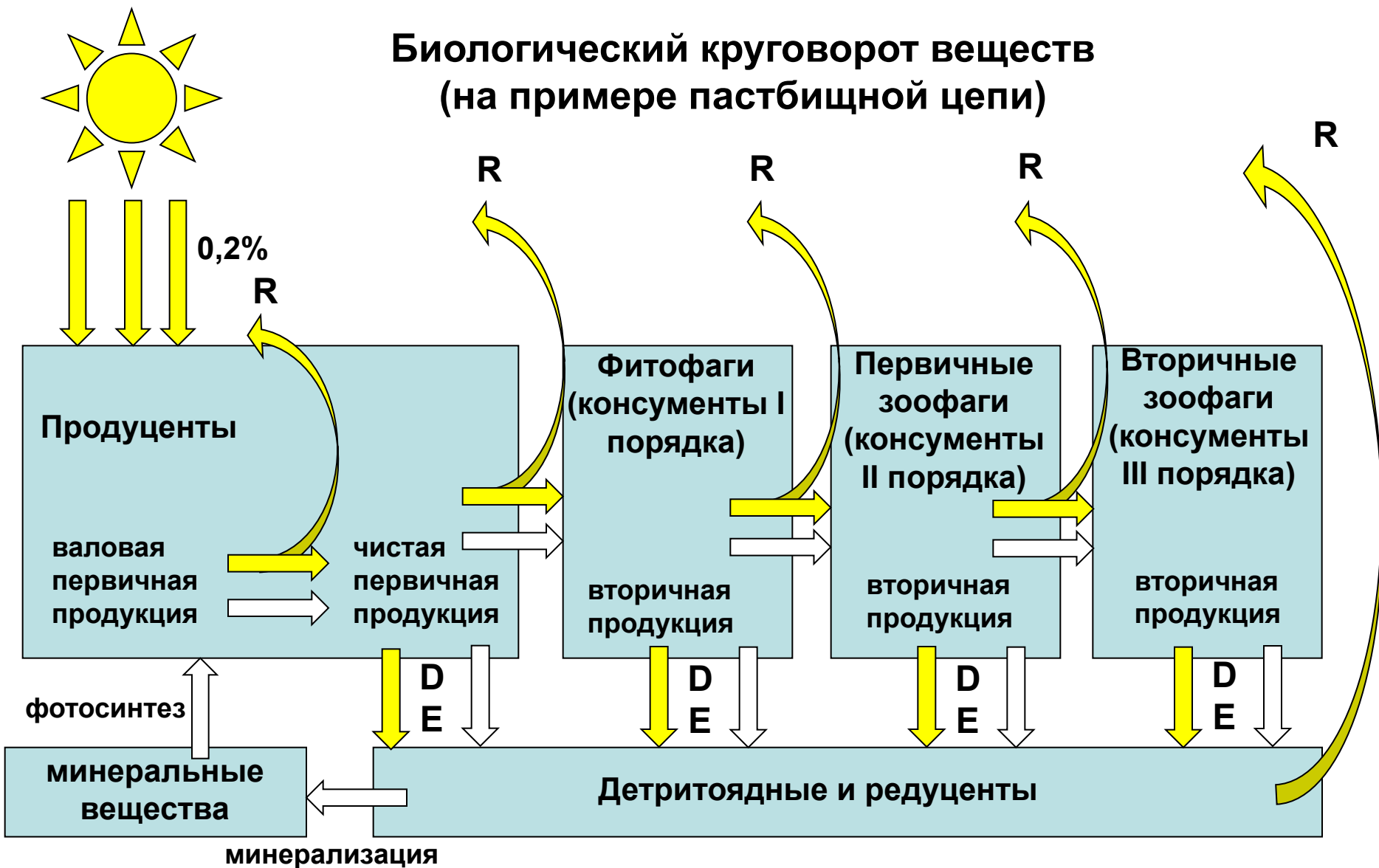
Формулировки первого закона (начала) термодинамики:

- 1. Энергия не создается и не уничтожается.*
- 2. В любой изолированной системе общее количество энергии постоянно.*
- 3. Количество теплоты, полученное системой, идет на изменение ее внутренней энергии и на совершение работы над внешними телами.*
- 4. Это одна из форм закона сохранения энергии.*

Закон сохранения энергии.

При любых процессах, происходящих в системе при неизменных внешних условиях, ее полная энергия остается постоянной.

Биологический круговорот веществ (на примере пастбищной цепи)



R – энергия, теряемая при дыхании

D – естественная смерть

E – энергия, выделяемая с продуктами метаболизма

В применении к экологическим системам:

Энергия в экосистеме не может создаваться заново и исчезать, а только переходит из одной формы в другую (E света E химических связей органических соединений; E химических связей органических соединений тепловая E).

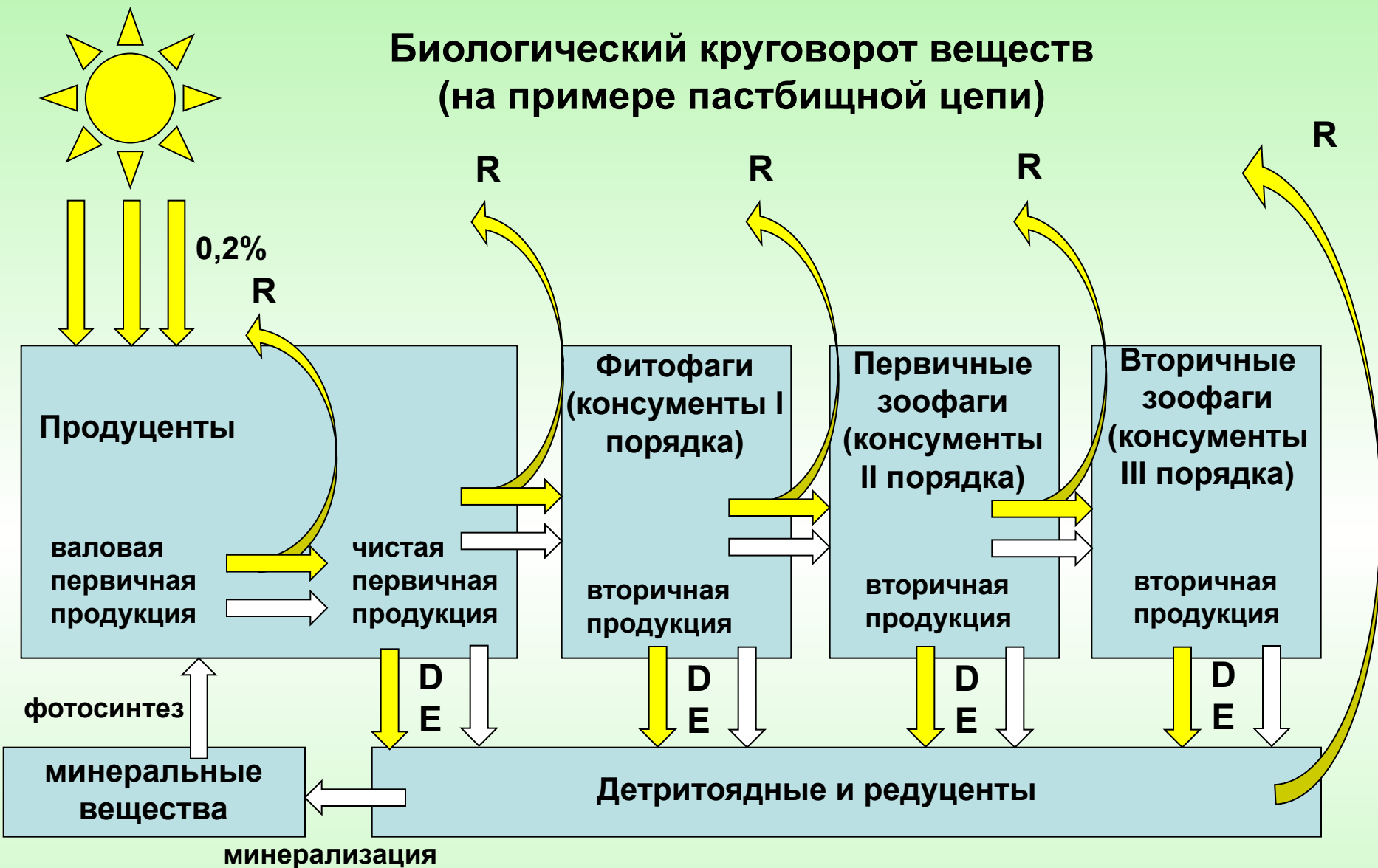
Формулировки второго закона (начала) термодинамики:

- 1. Невозможен процесс, при котором тепло самопроизвольно переходит от тел менее нагретых к телам более нагретым.*
- 2. Все самопроизвольные процессы в замкнутой неравновесной системе происходят в таком направлении, при котором энтропия системы возрастает; в состоянии теплового равновесия она максимальна и постоянна.*
- 3. Процессы, связанные с превращением энергии могут протекать самопроизвольно лишь при условии, что энергия переходит из концентрированной формы в рассеянную.*

Энтропия системы – это мера рассеивания энергии, степень внутренней неупорядоченности системы.

Ее величина связана со структурой самой системы. В равновесной системе энтропия высокая, в открытой сложноорганизованной – низкая.

Биологический круговорот веществ (на примере пастбищной цепи)



R – энергия, теряемая при дыхании

D – естественная смерть

E – энергия, выделяемая с продуктами метаболизма

Правило Шредингера

«о питании» организма отрицательной энтропией: упорядоченность организма выше окружающей среды и организм отдает в эту среду больше неупорядоченности, чем получает.

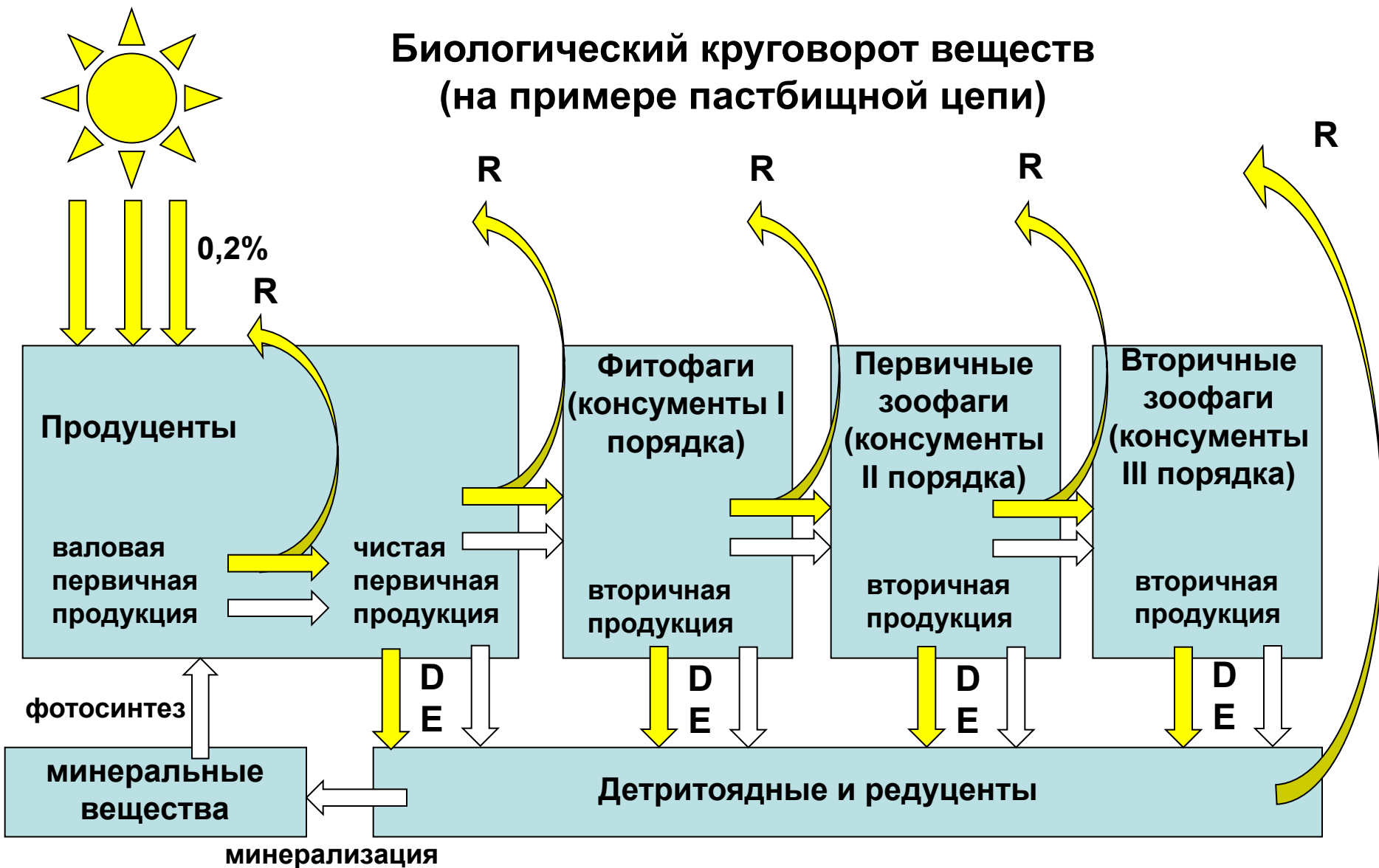
Принцип сохранения упорядоченности Пригожина

в открытых системах энтропия не возрастает, а уменьшается до тех пор, пока не достигается минимальная постоянная величина, всегда большая нуля.

Принцип экономии энергии Л. Онсагера:

при вероятности развития процесса в некотором множестве направлений, допустимых началами термодинамики, реализуется то, которое обеспечивает минимум рассеивания энергии.

Биологический круговорот веществ (на примере пастбищной цепи)



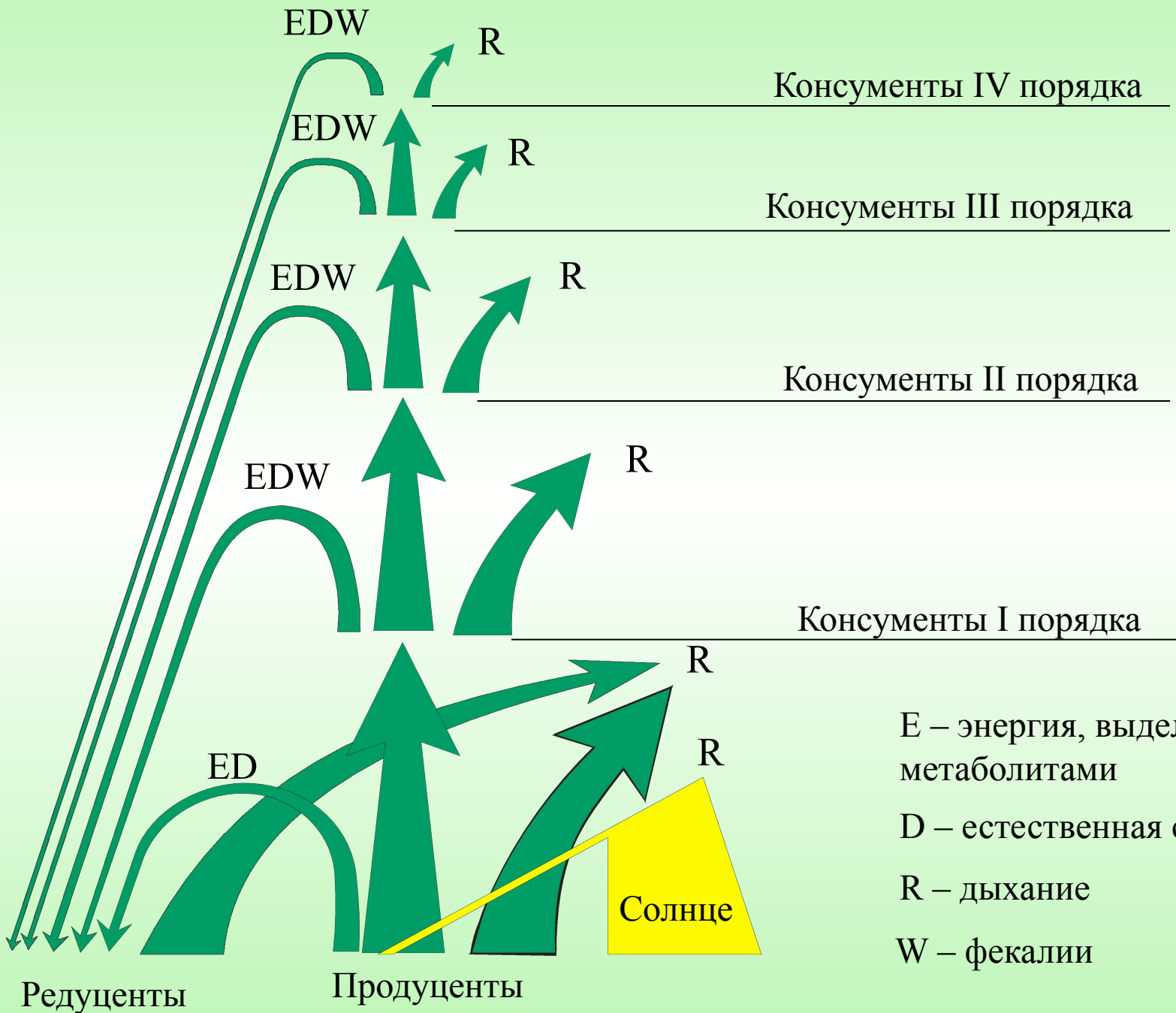
R – энергия, теряемая при дыхании

D – естественная смерть

E – энергия, выделяемая с продуктами метаболизма

Второй закон термодинамики в применении к экосистемам:

не может быть ни одного процесса связанного с превращением энергии без потери некоторой ее части (т.е. эффективность самопроизвольного превращения энергии всегда меньше 100 %). В экосистемах часть энергии превращается в недоступную тепловую и, следовательно, теряется. Поэтому жизнь на Земле не возможна без притока солнечной энергии.



Консументы IV порядка

Консументы III порядка

Консументы II порядка

Консументы I порядка

- E – энергия, выделяемая с метаболитами
- D – естественная смерть
- R – дыхание
- W – фекалии

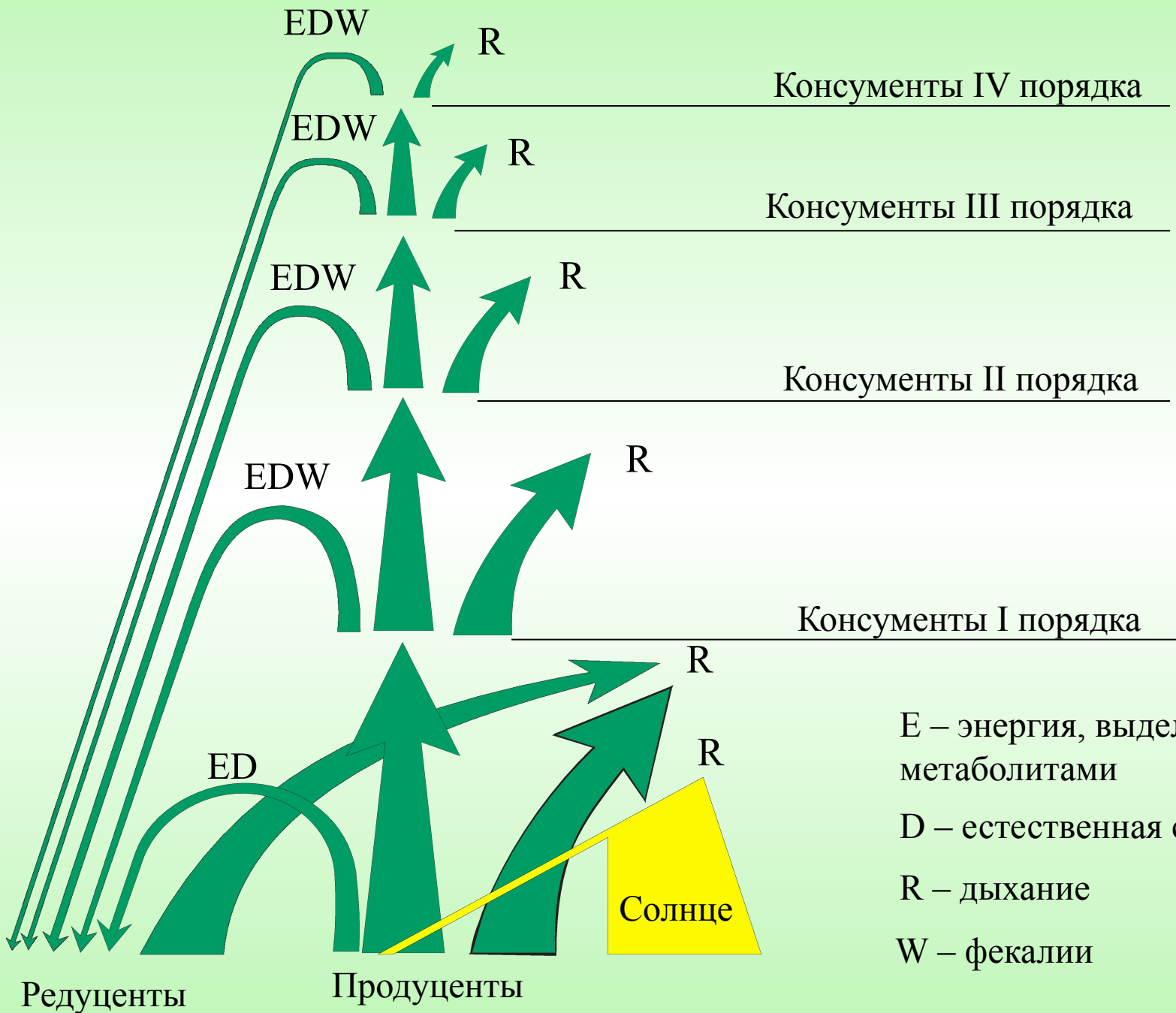
Редуценты

Продуценты

Солнце

Закон пирамиды энергии (закон Линдемана):

с одного трофического уровня переходит на другой, более высокий уровень в среднем около 10% поступившей на предыдущий уровень энергии.



EDW

R

Консументы IV порядка

EDW

R

Консументы III порядка

EDW

R

Консументы II порядка

EDW

R

Консументы I порядка

ED

R

R

Солнце

Редуценты

Продуценты

E – энергия, выделяемая с метаболитами

D – естественная смерть

R – дыхание

W – фекалии

Экосистема (с точки зрения термодинамики)

- это неравновесная система, постоянно поглощающая из окружающей среды энергию, вещество и информацию, уменьшая энтропию внутри себя, но увеличивая вовне в связи с рассеиванием тепловой энергии на каждом трофическом уровне.

**Закон исторического саморазвития
экосистем Бауэра:**

*развитие биологических систем есть
результат увеличения их внешней
работы – воздействия этих систем на
окружающую среду.*

Показатель	Растущая экосистема	Зрелая экосистема
Продуктивность	высокая	низкая
Видовое разнообразие	мало	велико
Структурное разнообразие	слабо организовано	хорошо организовано
Жизненные циклы	короткие и простые	длинные и сложные
Скорость обмена веществ между организмом и средой	высокая	низкая
Давление отбора	на быстрый рост популяций	на регуляцию обратной связи
Сохранение биогенных веществ	с потерями	полное
Устойчивость	низкая	высокая
Энтропия	высокая	низкая
Информация	мало	много