Катаболизм водных организмов

Лекция № 6

Катаболизм

или энергетический обмен

- метаболический распад на более простые вещества
- окисление

протекает с высвобождением энергии

Примеры катаболизма

превращение этанола через стадии ацетальдегида (этаналя) и уксусной кислоты (этановой кислоты) в углекислый газ и воду

процесс гликолиза — превращение глюкозы в молочную кислоту либо пировиноградную кислоту и далее уже в дыхательном цикле — опять-таки в углекислый газ и воду.

Интенсивность катаболических процессов

- и преобладание тех или иных катаболических процессов в качестве источников энергии в клетках регулируется гормонами.
- глюкокортикоиды повышают интенсивность катаболизма белков и аминокислот, одновременно тормозя катаболизм глюкозы (гипогликемия), а инсулин, напротив, ускоряет катаболизм глюкозы и тормозит катаболизм белков.
- Катаболизм является противоположностью анаболизма процессу синтеза или ресинтеза новых, более сложных, соединений из более простых, протекающему с расходованием, затратой энергии АТФ.
- Соотношение катаболических и анаболических процессов в клетке регулируется гормонами. Например, адреналин или глюкокортикоиды сдвигают баланс обмена веществ в клетке в сторону преобладания катаболизма, а инсулин, соматотропин, тестостерон в сторону преобладания анаболизма.

1-я фаза 2-я фаза 3-я фаза среда \mathbf{H}^+ \mathbf{H}^+ \mathbf{H}^+ \mathbf{H}^+ среда $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2 C_3H_4O_3 \rightarrow \text{цикл Кребса} \rightarrow 24 H \rightarrow \text{Ko-Q---H} \dots b \dots c_1 \dots c \dots a + a_3 \dots$ расход 6 Н2О (ПВК) (глюкоза) цитохромы 12 H₂CO₃ Mg Mg Mg **2** АТФ **2** АТФ 34 АТФ ВНЕ МИТОХОНДРИЙ В МИТОХОНДРИЯХ

ПРИНЦИПИАЛЬНАЯ СХЕМА КЛЕТОЧНОГО ДЫХАНИЯ

Катаболизм глюкозы - основной источник энергии

Окисление глюкозы до CO₂ и H₂O (аэробный распад).

 $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 \rightarrow 6 CO_2 + H_2O + 2820 кДж/моль.$ Стадии окисления

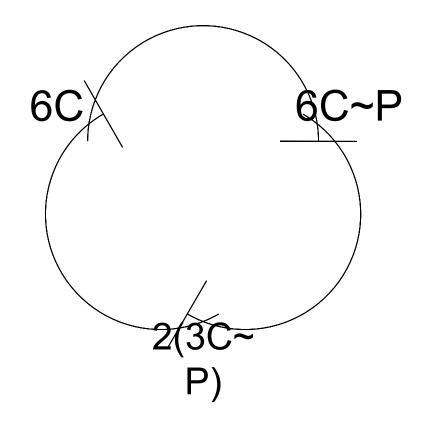
- Аэробный гликолиз процесс окисления глюкозы с образованием двух молекул пирувата;
- Превращение пирувата в ацетил-КоА
- его дальнейшее окисление в цикле Кребса;
- ЦПЭ (цепь переноса электронов) на кислород, сопряжённая с реакциями окисления, в процессе распада глюкозы.

Аэробный гликолиз

- процесс окисления глюкозы до пировиноградной кислоты
- протекает в присутствии О2
- Ферменты, катализирующие реакции этого процесса в цитозоле клетки.

Этапы аэробного гликолиза

глюкоза фосфорилируется и расщепляется на две молекулы фосфотриоз. Эта серия реакций протекает с использованием 2 молекул АТФ.



Этапы аэробного гликолиза

 Этап синтеза АТФ. В результате этой серии реакций фосфотриозы превращаются в пируват.

Схема аэробного гликолиза

- 1. Глюкоза
- 2. Глюкозо-6-фосфат
- 3. фруктозо-6-фосфат (глюкозофосфатизомераза)
- 4. фруктозо-1,6-бисфосфат (фосфофруктокиназа) реакция необратима наиболее медленная
- 5. 2 триозофосфата фруктозобисфосфатальдолаза альдолаза

Субстратное фосфорилирование

- Окисление триозофосфата
 - восстановлению NAD*H
 - образование с участием Н₃РО₄
 высокоэнергетической связи
- фосфат передаётся на АДФ ►АТФ

Итог : Триозофосфат (3C~P) – пируваткиназа - пируват + АТФ

Итог аэробного гликолиза

- Распад 1 6С молекулы (глюкоза) до 2
 3С молекул (пируват)
- Синтезируется 2 АТФ
- Процесс идет в цитоплазме клетки

Глюкоза

Гликолиз - 10 последовательных реакций

Пируват

Аэробные условия

Анаэробные условия

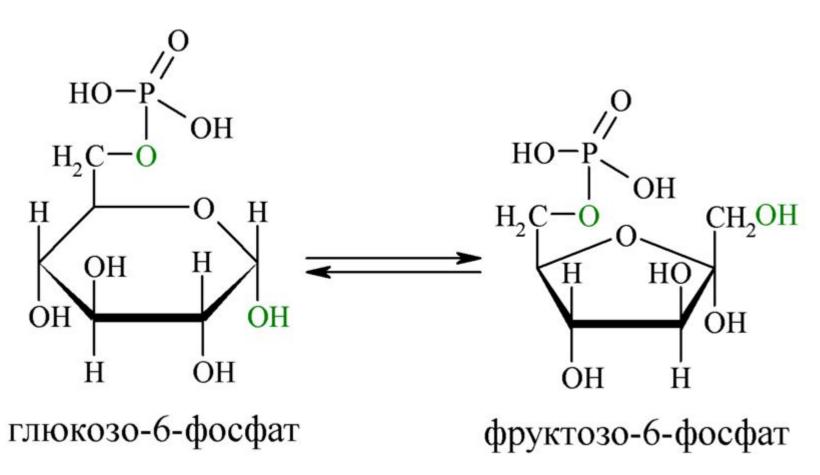
Ацетил-СоА

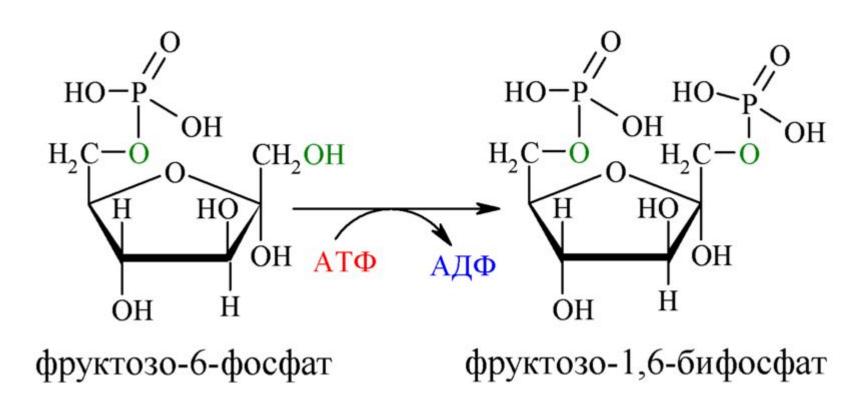
Лактат

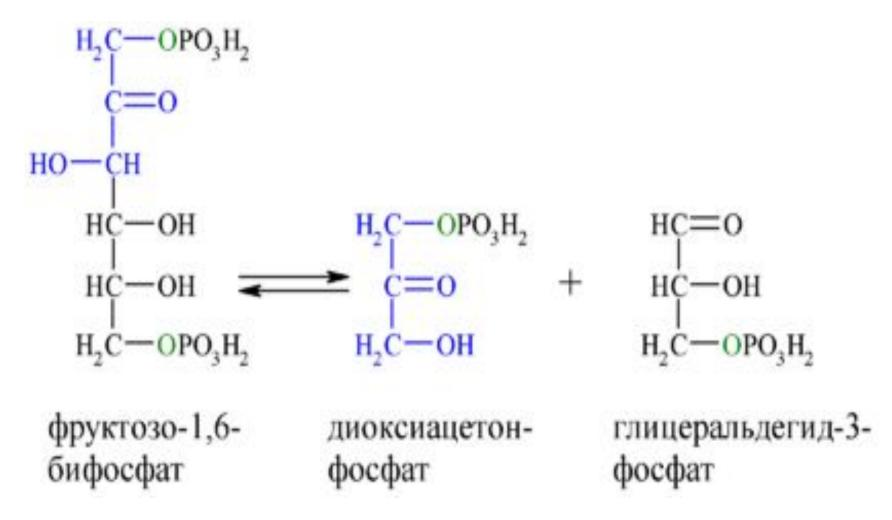
Цикл лимонной кислоты

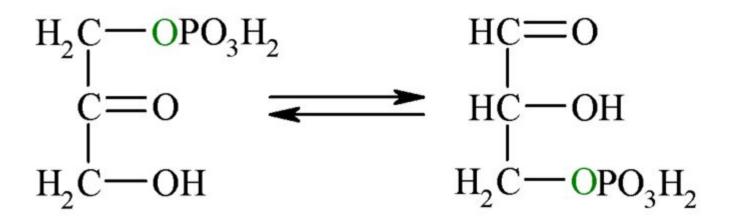
CO2 + H2O

NAD

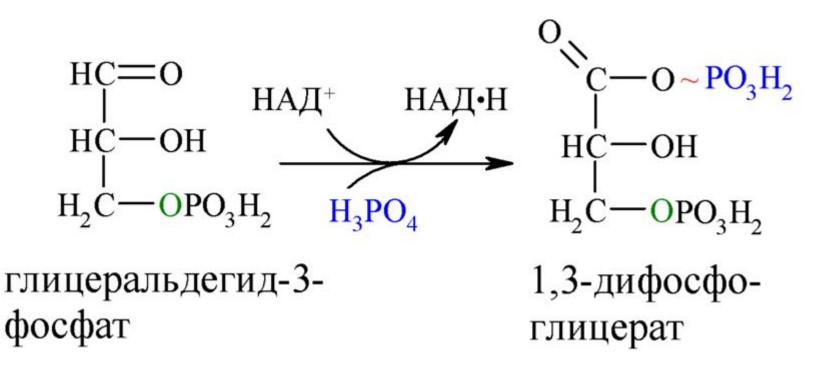


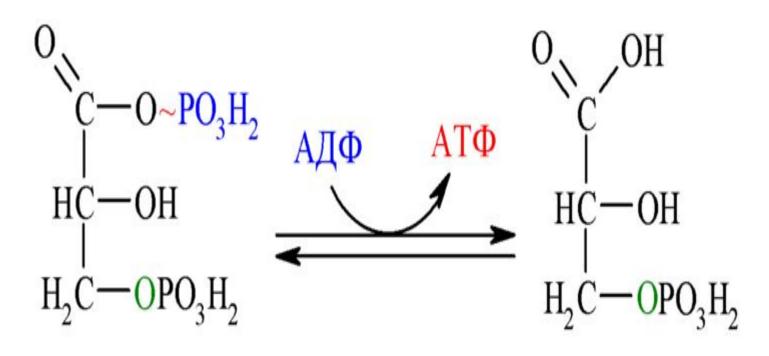






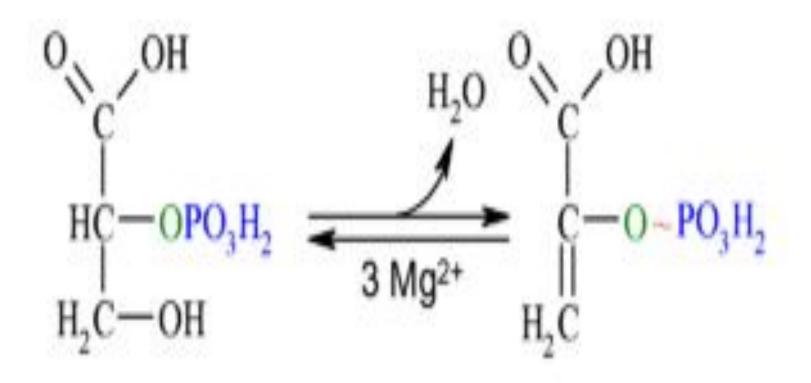
диоксиацетонфосфат глицеральдегид-3фосфат





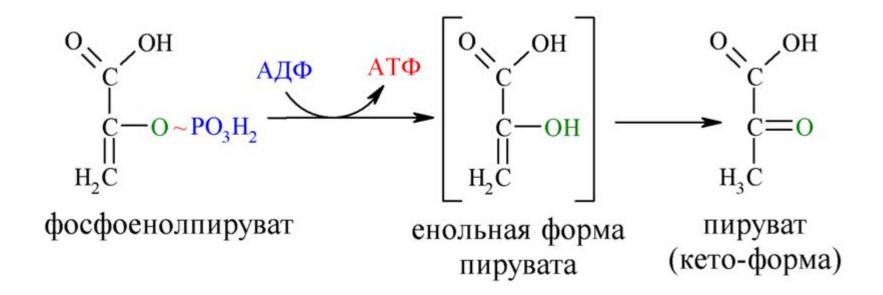
1,3-дифосфоглицерат

3-фосфоглицерат



2-фосфоглицерат

фосфоенолпируват

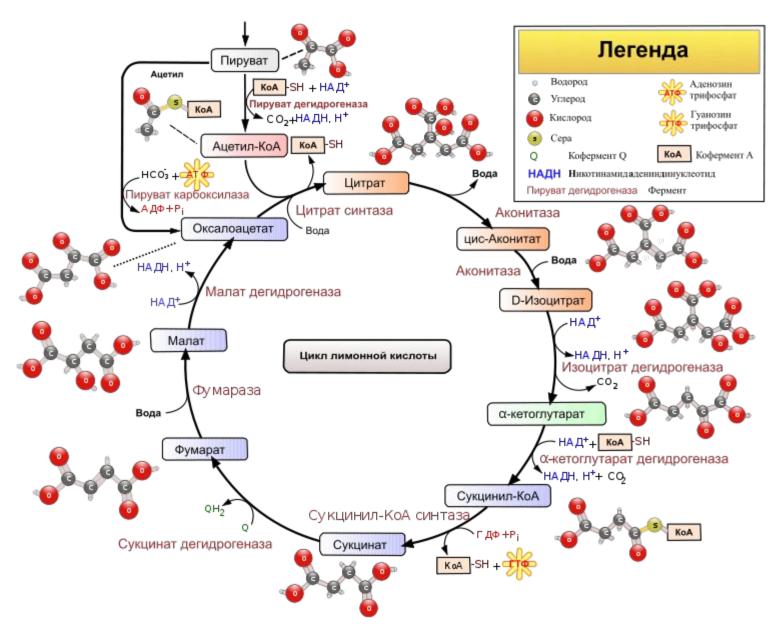


II.Образование Ацетил-КоА

- Углеводы, жирные кислоты и аминокислоты окисляются через цикл Кребса до CO₂ и H₂O.
- превращаются в 2С фрагмент в форме ацетил-КоА
- Ацетил-КоА образуется в специфических реакциях катаболизма жирных кислот и некоторых аминокислот, в основном из пировиноградной кислоты

Образование Ацетил-КоА

- Окислительное декарбоксилирование пирувата
- Пируват (3C) пируватдегидрогеназный комплекс (3 фермента) - СО₂ и ацетальдегид (2C)
- Ацетальдегид и кофермент А образует Ацетил-КоА.
- При этом НАД восстановлен до НАД·Н.
- Протекает в матриксе митохондрии



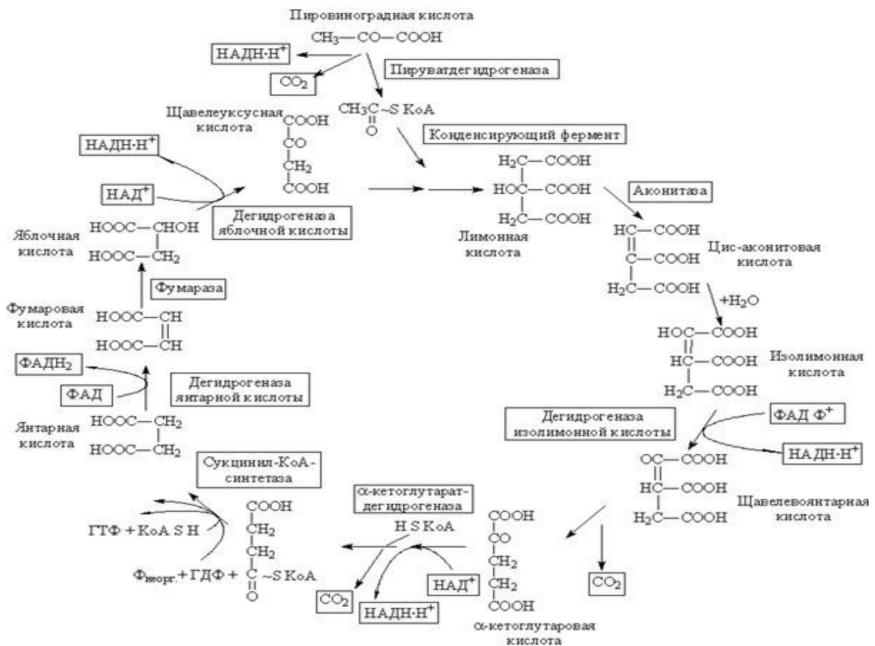
III.Цикл Кребса

- это ключевой этап дыхания всех клеток, использующих кислород
- пересечение множества метаболических путей в организме
- важный источник молекулпредшественников, из которых в ходе других биохимических превращений синтезируются аминокислоты, углеводы, жирные кислоты и др.

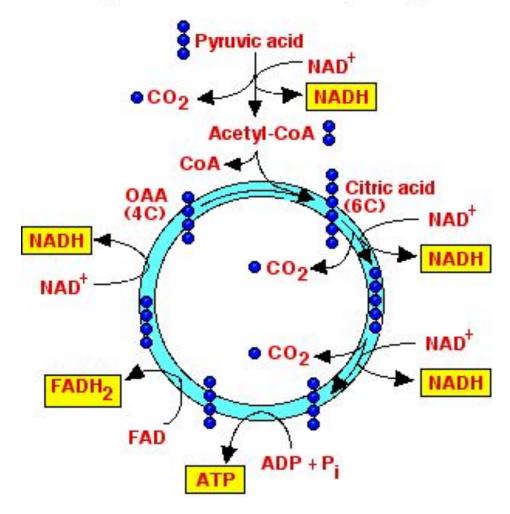
У эукариот

- все реакции цикла Кребса протекают внутри митохондрий
- ферменты в свободном состоянии в митохондриальном матриксе,
- сукцинатдегидрогеназа на внутренней митохондриальной мембране
- В цикле Кребса окисляются также токсичные недоокисленные продукты распада алкоголя, поэтому стимуляцию цикла Кребса можно рассматривать как меру биохимической детоксикации.





Krebs Cycle (Citric Acid Cycle)



• Оксалоацетат (щавелевоуксусная кислота)+ Ацетил-КоА + H₂O • Лимонная кислота + КоА

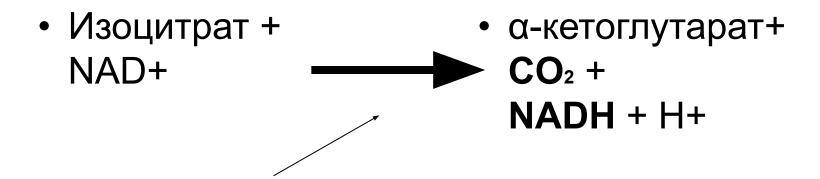
- Цитратсинтетаза
- 4C + 2C 6C

• Цитрат (лимонная кислота)

• Изоцитрат (Изолимонная кислота)

• аконитаза

• 6C - 6C



 Изоцитратдегидрогеназа декарбоксилирующая

•
$$6C - 5C$$

α-кетоглутарат+
 NAD+ +
 KoA

сукцинил-КоА +
 (янтарная к-та) +
 NADH + H+ +
 СО₂

• α-кетоглутаратдегидрогеназа

• 5C – 4C



• сукцинил-КоА

• сукцинат + КоА +

АТФ – субстратное фосфорилирование

сукцинилкофермент
 А синтетаза

• 4C – 4C

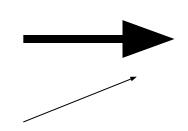
• Сукцинат + FAD

• Фумарат + FAD*H₂

• Сукцинатдегидрогеназа

7

фумарат +
 H₂O



• Яблочная к-та

• фумараза

8

• Яблочная к-та + Оксалоацетат (щавелевоуксусная к-та) + NADH + H+

• Дегидрогеназа яблочной кислоты

Запомнить

• Целый Ананас И Кусочек Суфле Сегодня Фактически Мой Обед, что соответствует ряду — цитрат, (цис-)аконитат, изоцитрат, (альфа-) кетоглутарат, сукцинил-СоА, сукцинат, фумарат, малат, оксалоацетат.

Регуляция

- Цикл Кребса регулируется «по механизму отрицательной обратной связи»
- при наличии большого количества субстратов (ацетил-КоА, оксалоацетат), цикл активно работает, а при избытке продуктов реакции (НАДН, АТФ) тормозится.
- при помощи гормонов, основным источником ацетил-КоА является глюкоза
- способствуют работе цикла Кребса гормоны инсулин и адреналин
- глюкагон стимулирует синтез гликогена и ингибирует реакции цикла Кребса.

Функции

- Интегративная функция связующее звено между реакциями анаболизма и катаболизма.
- Катаболическая функция превращение различных веществ в субстраты цикла:
 - Жирные кислоты, пируват, Лей, Фен Ацетил-КоА.
 - Арг, Гис, Глу α-кетоглутарат.
 - Фен, Тир фумарат.

Функции

- **Анаболическая функция** использование субстратов цикла на синтез органических веществ:
 - Оксалацетат глюкоза, Асп, Асн.
 - Сукцинил-КоА синтез гема.
 - СО2 реакции карбоксилирования.
- Водорододонорная функция цикл Кребса поставляет на дыхательную цепь митохондрий протоны в виде трех НАДН*Н+ и одного ФАД*Н₂.
- Энергетическая функция 34 АТФ

Итог

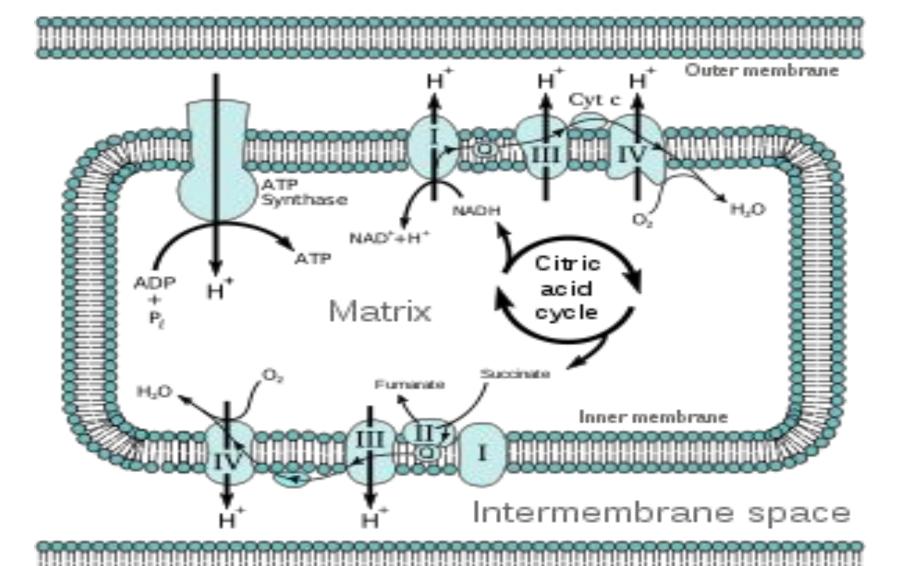
- В процессе ферментативного окисления орг. в-в освобождается энергия (аэробный гликолиз, обр. Ац-СоА)
- электроны и протоны переходят от органических субстратов на коферменты NAD- и FAD-зависимых дегидрогеназ (аэробный гликолиз, цикл Кребса)

IV.Дыхательная цепь

- Электроны обладают высоким энергетическим потенциалом NAD*H и FAD*H₂
- Электроны от восстановленных коферментов
- Передаются на кислород
- через цепь ферментов переносчиков
- переносчики локализованы во внутренней мембране митохондрий

Дыхательная цепь

- цепь переноса электронов (ЦПЭ) дыхательная цепь.
- Восстановление молекулы O₂ происходит в результате переноса 4 электронов. При каждом присоединении к кислороду 2 электронов, поступающих к нему по цепи переносчиков, из матрикса поглощаются 2 протона, в результате чего образуется молекула H₂O.
- Окисление органических веществ в клетках потребление кислорода и синтез воды



Дыхательная цепь

- Электроны, поступающие в ЦПЭ, по мере их продвижения от одного переносчика к другому теряют свободную энергию.
- Часть энергии запасается в форме АТФ
- Часть энергии рассеивается в виде тепла.

Процессы перераспределения свободной энергии

- перенос электронов от восстановленных коферментов НАД*Н и ФАД*Н₂ через ЦПЭ на кислород -
- НАД*H + H+ +1/2 O₂ → НАД+ + H₂O + 52 ккал/моль(≈220 кДж/моль).

- фосфорилирование АДФ, или синтез АТФ
- АДФ + H₃PO₄+7,3 ккал/моль (30,5 кДж/моль) = АТФ + H2O.

ЦПЭ

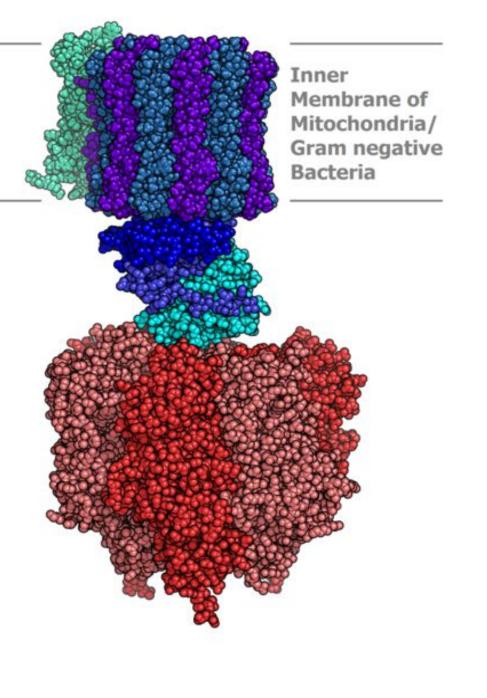
- ЦПЭ ферментный комплекс, окисляющий НАД*Н и ФАД*Н₂ и использует энергию окисления (передачи электронов) для выкачивания протонов в межмембранный матрикс.
- Комплекс I (НАД*Н дегидрогеназа) окисляет НАД*Н, отбирая у него два электрона и перенося их на растворимый в липидах убихинон, который внутри мембраны диффундирует к комплексу III. Вместе с этим, комплекс I перекачивает 4 протона из матрикса в межмембранное пространство митохондрии.
- Комплекс II (Сукцинат дегидрогеназа) не перекачивает протоны, но обеспечивает вход в цепь дополнительных электронов за счёт окисления сукцината.

ЦПЭ

- Комплекс III (Цитохром bc1 комплекс) переносит электроны с убихинола на два водорастворимых цитохрома с, расположенных на внутренней мембране митохондрии. Убихинол передаёт 2 электрона, а цитохромы за один цикл переносят по одному электрону. При этом туда также переходят 2 протона убихинола и перекачиваются комплексом.
- Комплекс IV (Цитохром С оксидаза) катализирует перенос 4 электронов с 4 молекул цитохрома на О2 и перекачивает при этом 4 протона в межмембранное пространство. Комплекс состоит из цитохромов а и а3, которые, помимо гема, содержат ионы меди.

Окислительное фосфорилирование

- Процесс окислительного фосфорилирования осуществляется пятым комплексом дыхательной цепи митохондрий — протонной АТФсинтазой
- Поток протонов проходит через каналы АТФ-синтазы, энергия его тратится на синтез АТФ



Полифенолазы и пероксидазы в энергетическом обмене

• Полифенолазы и пероксидазы катализируют окисление фенольных соединений. В присутствии этих ферментов различные фенолы окисляются в дифенолы, полифенолы и хиноны. Биохимическое значение этих ферментов в том, что они могут включаться в биологические системы в качестве переносчиков водорода и, таким образом, принимать участие в процессах окисления различных субстратов. Фермент подобного типа, например аскорбат—оксидаза, катализирует окисление аскорбиновой кислоты в присутствии кислорода, где участие фенольных соединений как раз оказывает влияние на ход окисления

• Пероксидаза — фермент, катализирующий окисление полифенолов и некоторых ароматических аминов при помощи кислорода, перекиси водорода или органических перекисей. Пероксидаза образует с перекисью водорода комплексное соединение, в результате чего перекись активируется и приобретает способность действовать как акцептор водорода

• Полифенолоксидаза и пероксидаза являются конечными оксидазами и характеризуют интенсивность заключительной фазы дыхания. Согласно имеющимся представлениям, оксидазная фаза дыхания включает в себя акт соединения водорода с молекулярным кислородом. Под влиянием различных факторов воздействия, в том числе различных элементов минерального питания, наблюдаются изменения данной фазы дыхания. Активирование оксидазной фазы дыхания влечет за собой быстрое и необратимое окисление дыхательных хромогенов-полифенолов и резкие нарушения нормальной жизнедеятельности тканей.

 пероксидаза — чувствительный индикатор, регистрирующий изменения в газообмене, и может быть использована для экспресс-диагностики отравления рыб

Слынько Ю. В. Распределение генотипов локуса пероксидазы сердечной мышцы у леща двух нерестовых групп

• Изучение леща в пределах его ареала позволило нам ранее выявить полиморфный локус пероксидазы сердечной мышцы и установить клинальный характер распределения частот аллелей по широте и их независимость от пола и возраста [5]. В дальнейшем в ходе направленных индивидуальных скрещиваний была подтверждена справедливость гипотезы геналлельной детерминации и в ряде экспериментов селективная значимость аллелей и генотипов данного локуса