

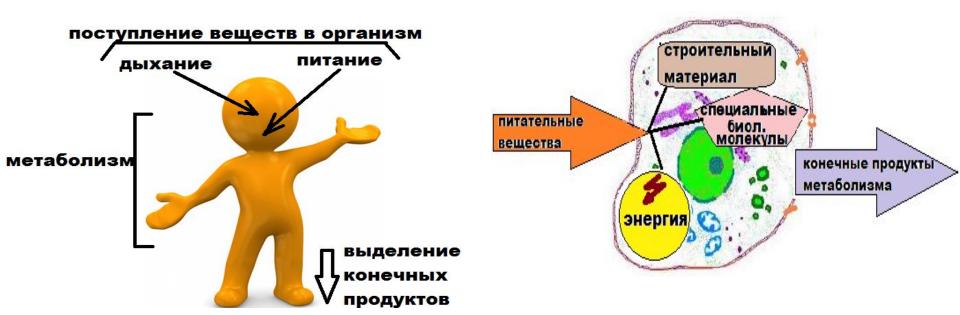
Лекция -4

ВВЕДЕНИЕ
В
ОБМЕН
ВЕЩЕСТВ.

Основные вопросы

- Понятие метаболизма, метаболического пути, узловой метаболит.
- Основные этапы катаболизма, цикл АТФ-АДФ.
- Тканевое дыхание, характеристика ферментов.
- Универсальные метаболические процессы.
- Цикл Кребса.

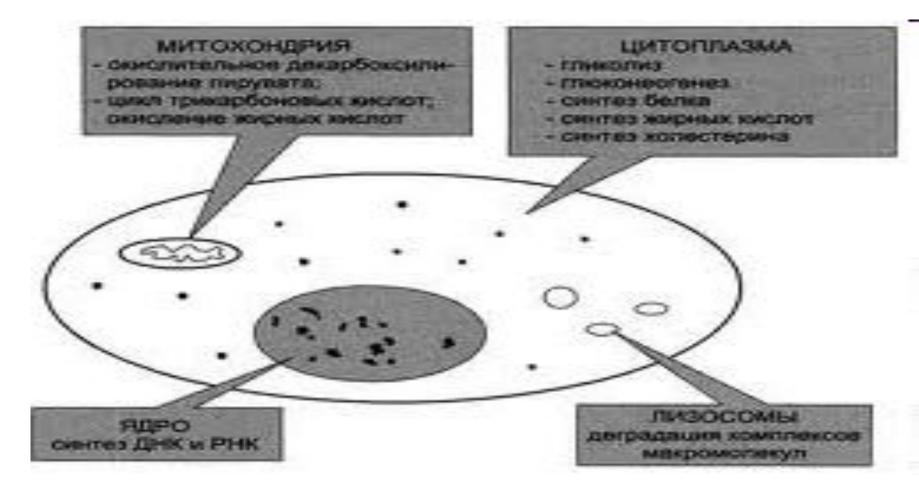
<u>МЕТАБОЛИЗМ</u>- совокупность ферментативных химических реакций, протекающих в процессе жизнедеятельности в клетках организма с момента поступления пищевых веществ в организм до образования конечных продуктов обмена.



ФУНКЦИИ МЕТАБОЛИЗМА:

- -снабжение клеток энергией
- -превращение молекул пищи в строительные блоки для построения макромолекул
- -сборка из этих блоков компонентов клетки (белки, липиды, полисахариды, нуклеиновые кислоты)
- -синтез и разрушение специализированных биологических молекул, необходимых для выполнения функций клетки (гем, холин)

<u>МЕТАБОЛИЧЕСКИЙ ПУТЬ</u> последовательный ряд превращений одних химических соединений в другие, происходящих при участии ферментов



Особенности метаболических путей:

- 1. Многоэтапны
- 2. Взаимосвязаны
- 3. Регулируются:
- 4. Скоординированы в пространстве

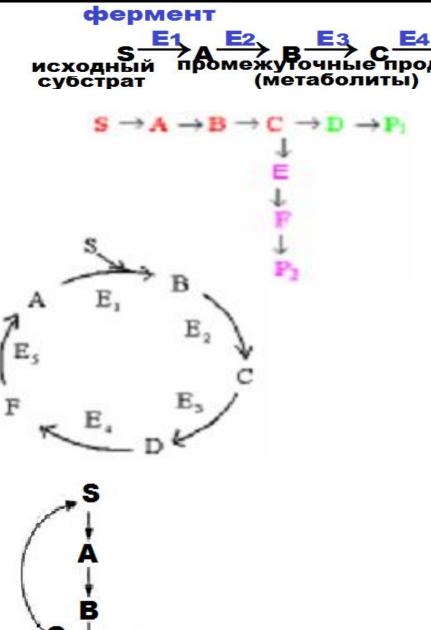
ВИДЫ МЕТАБОЛИЧЕСКИХ ПУТЕЙ

- ЛИНЕЙНЫЙ (распад и синтез гликогена, гликолиз)
 - **2.** РАЗВЕТВЛЕННЫЙ (синтез нуклеотидов)

3. ЦИКЛИЧЕСКИЙ (ЦТК, орнитиновый цикл)

4. СПИРАЛЬНЫЙ

(синтез и окисление жирных кислот)



продукт

Две стороны метаболизма

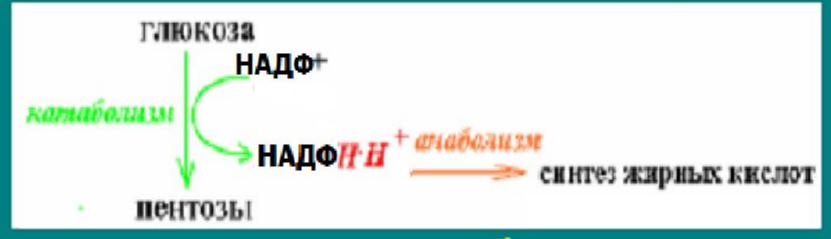
- Катаболизм процесс расщепления сложных молекул до более простых, идущий с выделением энергии.
- Анаболизм процесс синтеза сложных веществ из более простых, идущий с затратой энергии в виде АТФ.

Анаболизм и катаболизм взаимосвязаны:

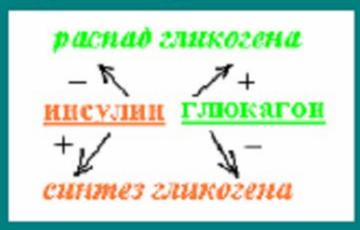
 на уровне субстратов (источников углерода)



на уровне восстановленных коферментов:

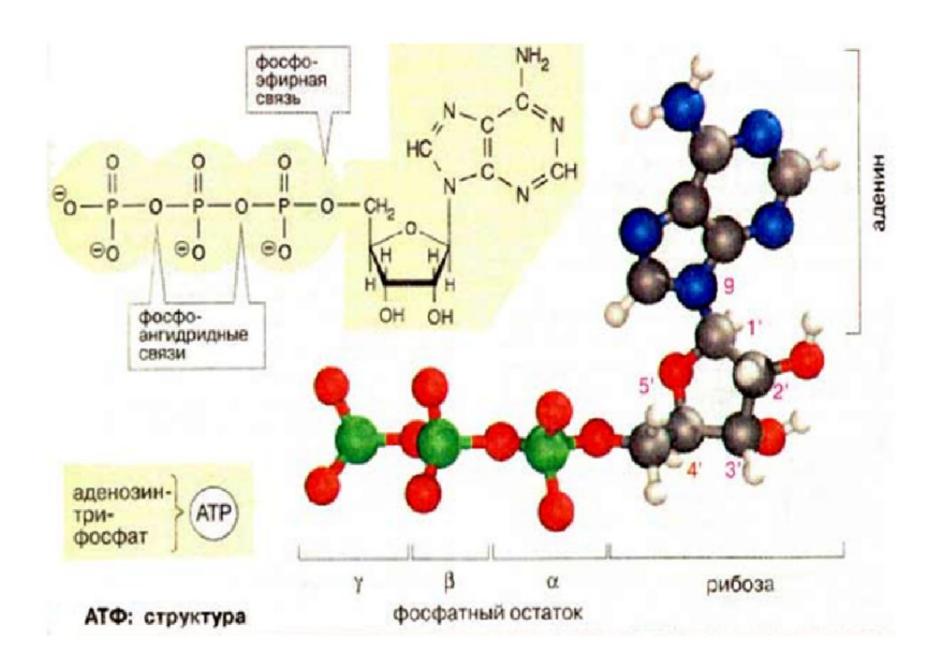


на уровне регуляторов обмена:



на уровне источников энергии:

 κ атаболизм \longrightarrow $AT\Phi$ \longrightarrow анаболизм



Образование АТФ сопряжено с окислительно-восстановительными реакциями

In vitro: $H_2 + {}^1/{}_2O_2 \rightarrow H_2O + 220$ кДж/моль





Тканевое дыхание – совокупность окислительно-восстановительных
 процессов в клетках, органах и тканях, протекающих с потреблением молекулярного кислорода.

Этот процесс является основным в биоэнергетике организма.

Пути передачи электронов в клетке:

• В составе атомов водорода (дегидрогеназы)

$$SH_2 + ФАД \rightarrow S + ФАД H_2$$

В составе гидрид-иона (дегидрогеназы)

$$SH_2 + HAД^+ \rightarrow S + HAДH·H^+$$

Прямой перенос электронов (цитохромы)

$$Fe^{2+} + Cu^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + Cu^{+}$$

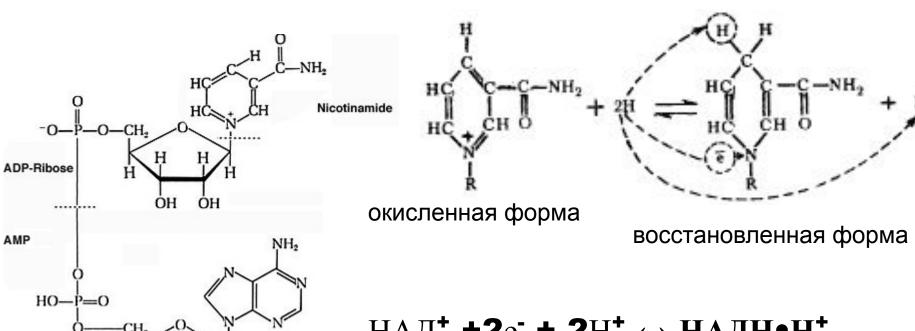
- Перенос на кислород (оксидазы)
- флавинзависимые (ФАД, ФМН)

$$SH_2 + O_2 \rightarrow S + H_2O_2$$

- Сu/Fe-зависимые

$$SH_2 + \frac{1}{2}O_2 \rightarrow S + H_2O$$

Структура НАД



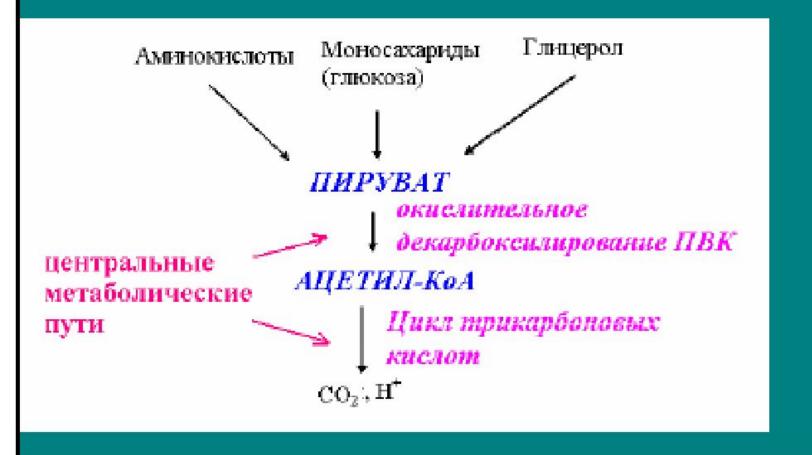
 $HAД^+ +2e^- + 2H^+ \leftrightarrow HAДH•H^+$

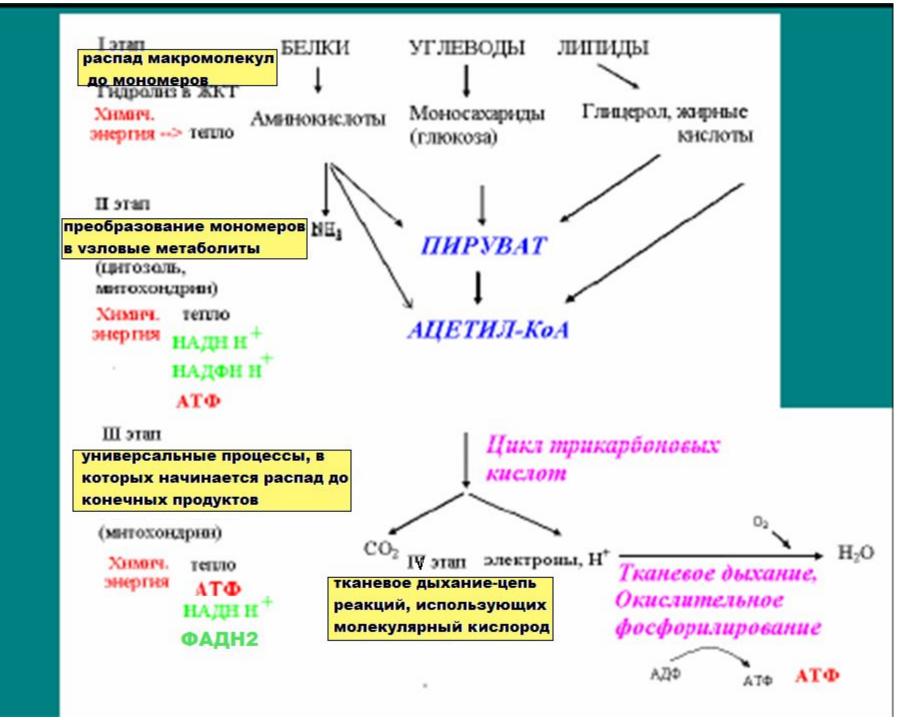
Структура ФМН, ФАД

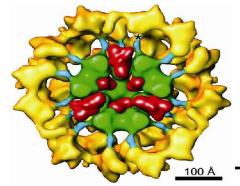
$$_{\text{FAD}}^{\text{FAD}}$$
 — $_{\text{OP}}^{\text{CH}_3}$ — $_{\text{N}}^{\text{NH}}$ — $_{\text{N}}^{\text{N}}$ — $_{\text{N}}^{\text{NH}}$ — $_{\text{N}}^{\text{N}}$ — $_{\text{$

Flavin adenine dinucleotide (FAD) and flavin mononucleotide (FMN)

Субстраты – доноры Н+ для дыхательной цепи образуются в центральных метаболических путях



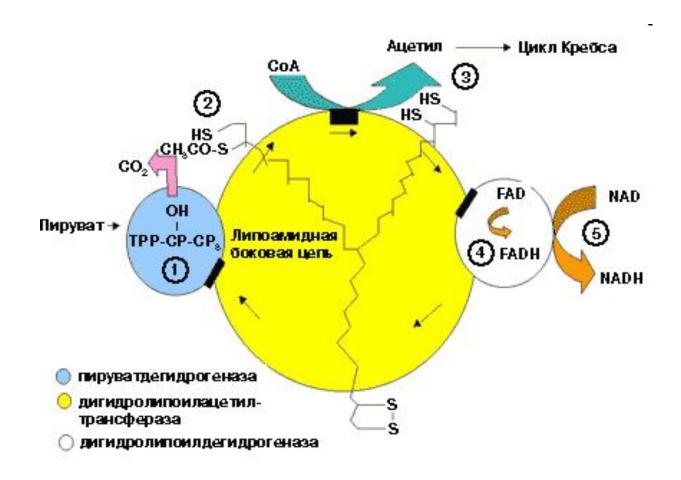


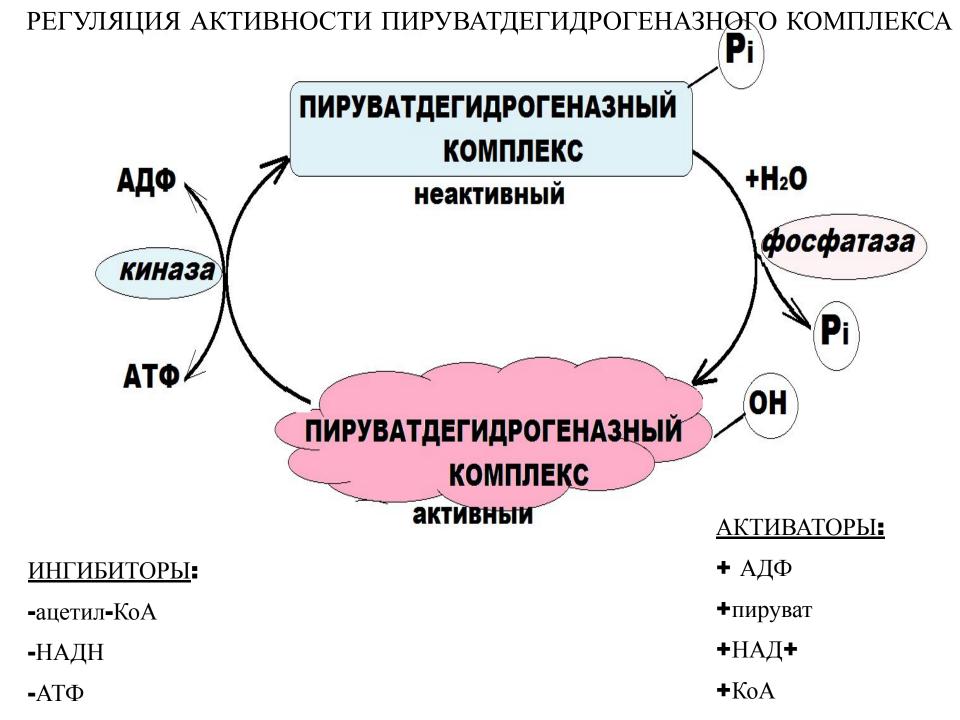


Строение ПДГ

фермент	Число протомеров	Простетичес кая группа, кофермент	Витамины
1. Пируват - дегидрогеназа	120	Н-ТПФ	B ₁
2. Дигидролипоил ацетил- трансфераза	180	/ S ЛА \S HS-KoA	Липоевая кислота (N) В ₅
3.Дигидролипоил- дегидрогеназа	12	ФАД НАД	$\begin{array}{c} B_2 \\ B_3 \end{array}$

CH_3 -CO-COOH + NAD+ + HSKoA \rightarrow CH₃-CO \sim SKoA + NADH + H+ + CO₂

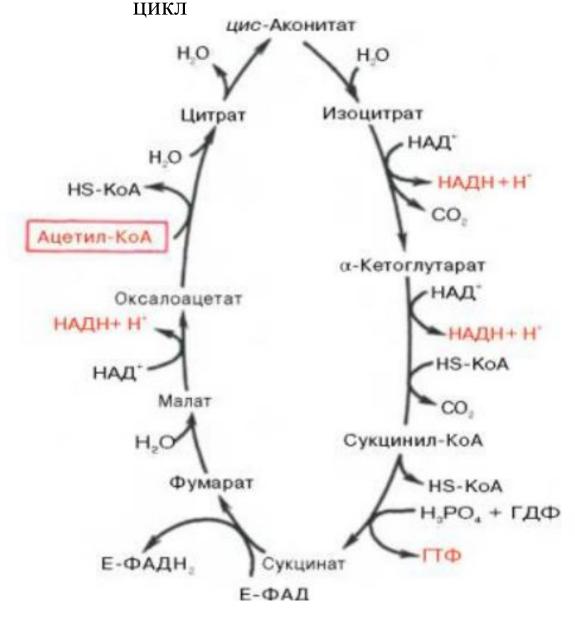




Цикл трикарбоновых кислот, <u>цикл Кребса</u>, цикл лимонной кислоты, цитратный



Ганс Адольф Кребс (1900-1981) немецкий биохимик



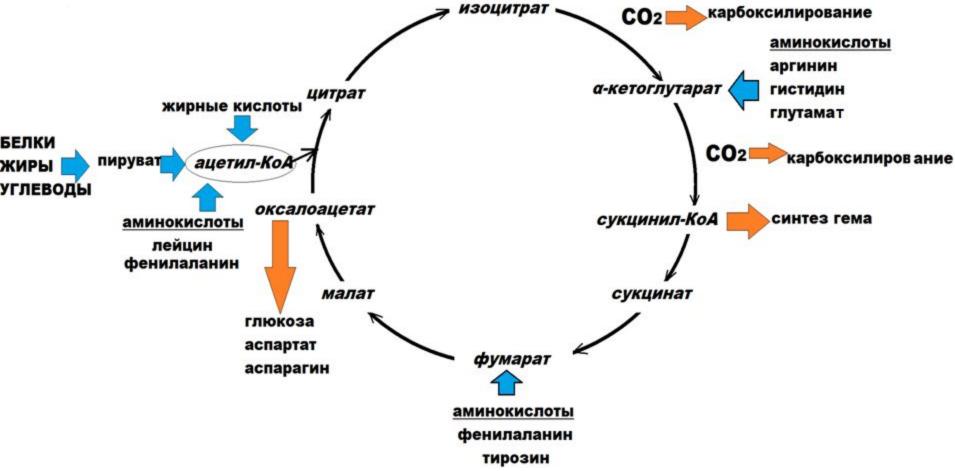
Итоговое уравнение реакций ЦТК

```
ацетил КоА +оксалоацетат + ФАД<sup>+</sup> + НАД<sup>+</sup> + ГДФ + \Phi_i --------- 2CO<sub>2</sub> + KoASH + оксалоацктат + \PhiAДH<sub>2</sub> + 3HAДH<sub>2</sub> + ГТФ
```



1 ATФ (ГТФ)+ 11 ATФ= 12 ATФ

ФУНКЦИИ ЦИКЛА ТРИКАРБОНОВЫХ КИСЛОТ



- 1. ИНТЕГРАТИВНАЯ
- 2. ЭНЕРГЕТИЧЕСКАЯ
- **3.** КАТАБОЛИЧЕСКАЯ
- **4.** АНАБОЛИЧЕСКАЯ

Главные регуляторные факторы ЦТК

кислород (р02)

соотношение [АТФ]/[АДФ]

соотношение [НАД]/[НАДН

концентрации метаболитов

ЦИТРАТСИНТАЗА:

Активаторы:

+оксалоацетат

<u>Ингибиторы</u>

- -Производные жирных кислот
- -НАДН2
- -Сукцинил-КоА
- -АТФ (аллост)

ИЗОЦИТРАТДЕГИДРОГЕНАЗА:

Лимитирующий фермент!

Активаторы

- +Изоцитрат (полож. кооперативность)
- +НАД (полож. кооперативность)
- +АДФ (аллост. активатор)

Ингибиторы:

- -Сукцинил-КоА
- -НАДН (отриц.кооперативность)
- **-Ионы Са++10-7 М**

<u> «КЕТОГЛУТАРАТДЕГИДРОГЕНАЗА:</u>

Ингибиторы:

- -Сукцинил-КоА
- -НАДН
- -АТФ (аллост.)