Энергетический

Урок в 10 классе Учиталь Онаконская И.Г.

Цель урока:

Углубить знания о метаболизме и сущности энергетического обмена.

Задачи урока:

- 1. Рассмотреть этапы энергетического обмена;
- 2. Выявить значение этого процесса в жизни живых организмов;
- 3. Развивать навыки работы с учебником;
- 4. Способствовать развитию критического мышления;
- 5. Развивать коммуникативные компетентности.

Проблемные вопросы.

- 1.Почему человек без пищи живёт месяц, без воды 2 недели, а без кислорода не может прожить и минуты?
- 2.Почему человек долго не может выполнять физические упражнения?
- 3.Почему, когда мы долго пережёвываем пищу, в ротовой полости повышается температура?
- 4.Почему паразитические черви (печёночный сосальщик, бычий цепень, аскарида), обитая в печени и кишечнике человека, обходятся без кислорода?
- 5.Почему при добавлении дрожжей тесто поднимается, становится теплым и пышным?
- 6.Почему после остановки дыхания у человека смерть

Метаболиз

BOT

Пластический обмен

Анаболиз
Ассимиляц
Совокупность реакций
биосинтеза
с поглощением энергии

Простые вещества сложные орг.вещ-ва

Энергетический обмен

Катаболиз Диссимиляци Фовокупность реакций распада и окисления с высвобождением

Сложны**э рие рацим** (+и \mathbf{Q} осты Аве $\mathbf{\Phi}$) ва +Q Простые + O2 = CO2 + H2O + NH3 + энергия

- 1. **Биосинтез белков**, жиров, углеводов
- 2. Фотосинтез
- 3. Хемосинтез

- 1. Энергетический обмен углеводов
- 2. Энергетический обмен жиров

Энергетический обмен

І этап - *Подготовительный* (ЖКТ,

лизосома)
$$H_2Q_{===}^{\text{амилаз}} = n C_6H_{12}O_6 + 5 кДж$$
 (тепло)

II этап - *Бескислородное дыхание,*

<u>гликолиз,</u>

(цитоплазма)

С6H12O6 ферментев 2 C3H4O3 + 200 кДж

Пировиноградна 60% я кислота

40% - 2 **АТФ**

У дрожжевых грибков – спирт**оегож**о

Мо**дотну**окислое брожение у молочнокислых бактерий, в клетках мышечной ткани при нехватке киспорода.

C6H12O6==== 2C3H6O3 + 200

Молочная кислота

иПли

III этап – *Аэробное, кислородное* дыхание, полное окисление (митохондрия)

тепло

<u>55% - 36</u>

ΑТФ

уравнение:

Механическая энергия

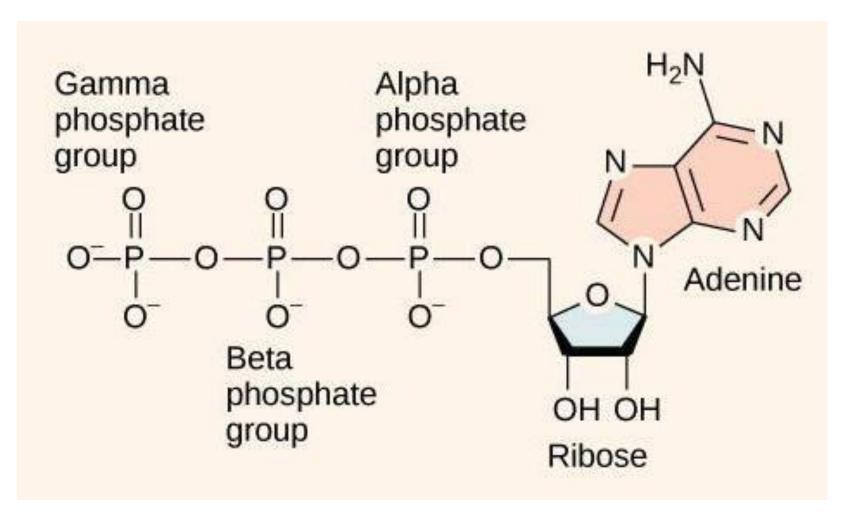
Световая энергия

Тепловая энергия Электрическая

Другой вид химия не и кой

энергии

Закон сохранения и превращения



Строение молекулы АТФ Аденозинтрифосфат состоит из трех элементов: рибозы, аденина и остатков фосфорной кислоты.

Рибоза – углевод, который относится к группе пентоз. Это значит, что в составе рибозы 5 атомов углерода, которые заключены в цикл. Рибоза соединяется с аденином β-N-гликозидной связь на 1-ом атоме углерода. Также к пентозе присоединяются остатки фосфорной кислоты на 5-ом атоме углерода.

Аденин – азотистое основание. В зависимости от того, какое азотистое основание присоединяется к рибозе, выделяют также

ГТФ (гуанозинтрифосфат),

ТТФ (тимидинтрифосфат),

ЦТФ (цитидинтрифосфат)

и УТФ (уридинтрифосфат).

Все эти вещества схожи по строению с аденозинтрифосфатом и выполняют примерно такие же функции, однако они встречаются в клетке намного реже. **Остатки фосфорной кислоты.** К рибозе может присоединиться максимально три остатка фосфорной кислоты.

Если их два или только один, то соответственно вещество называется АДФ (дифосфат) или АМФ (монофосфат).

Именно между фосфорными остатками заключены **макроэнергетические связи**, после разрыва которых высвобождается от 40 до 60 кДж энергии. Если разрываются две связи, выделяется 80, реже – 120 кДж энергии. При разрыве связи между рибозой и фосфорным остатком выделяется всего лишь 13,8 кДж, поэтому в молекуле трифосфата только две макроэргические связи (P~P~P), а в молекуле АДФ - одна (P~P). Вот каковы особенности строения АТФ. По причине того, что между остатками фосфорной кислоты образуется макроэнергетическая связь, строение и функции АТФ связаны между собой.

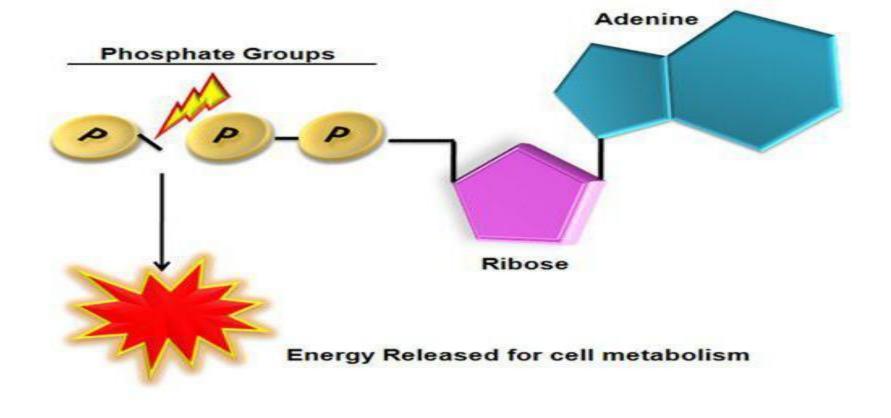
Дополнительные функции аденозинтрифосфата

Кроме энергетической, АТФ может выполнять множество других функций в клетке.

Наряду с другими нуклеотидтрифосфатами трифосфат участвует в **построении нуклеиновый кислот.** В этом случае АТФ, ГТФ, ТТФ, ЦТФ и УТФ являются поставщиками азотистых оснований. Это свойство используется в процессах репликации ДНК и транскрипции.

Также АТФ необходим для работы ионных каналов. Например, Na-K канал выкачивает 3 молекулы натрия из клетки и вкачивает 2 молекулы калия в клетку. Такой ток ионов нужен для поддержания положительного заряда на наружной поверхности мембраны, и только с помощью аденозинтрифосфата канал может функционировать. То же касается протонных и кальциевых каналов.

АТФ является предшественником вторичного мессенжера цАМФ (циклический аденозинмонофосфат) - цАМФ не только передает сигнал, полученный рецепторами мембраны клетки, но и является аллостерическим эффектором. Аллостерические эффекторы — это вещества, которые ускоряют или замедляют ферментативные реакции. Так, циклический аденозинтрифосфат ингибирует синтез фермента, который катализирует расщепление лактозы в клетках бактерии. Сама молекула аденозинтрифосфата также может быть аллостерическим эффектором. Причем в подобных процессах антагонистом АТФ выступает АДФ: если трифосфат ускоряет реакцию, то дифосфат затормаживает, и наоборот.



Очень важно для клетки поддерживать постоянный уровень содержания аденозинтрифосфата. Особенно это характерно для клеток мышечной ткани и нервных волокон, потому что они наиболее энергозависимы и для выполнения своих функций нуждаются в высоком содержании аденозинтрифосфата.

Как образуется АТФ в клетке

Функции и строение АТФ таковы, что молекулы вещества быстро используются и разрушаются.

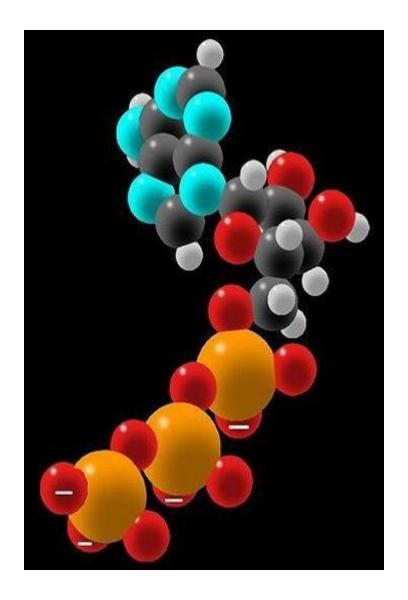
Поэтому синтез трифосфата – это важный процесс образования энергии в клетке.

Выделяют три наиболее важных способа синтеза аденозинтрифосфата:

- 1. Субстратное фосфорилирование.
- 2. Окислительное фосфорилирование.
- 3. Фотофосфорилирование.

Интересные факты об АТФ

- □ В среднестатистической клетке содержится 0,04% аденозинтрифосфата от всей массы.
- □ Однако самое большое значение наблюдается в мышечных клетках: 0,2-0,5%.
- □ В клетке около 1 млрд молекул АТФ.
- □ Каждая молекула живет не больше 1 минуты.
- □ Одна молекула аденозинтрифосфата обновляется в день 2000-3000 раз.
- □ В сумме за сутки организм человека синтезирует 40 кг аденозинтрифосфата, и в каждый момент времени запас АТФ составляет 250 г.



Выполните задания:

Nº1.

Установите соответствие между характеристикой обмена веществ в клетке и его видом.

Признаки обмена веществ Процессы обмена веществ А) органические вещества расщепляются 1) пластический обмен Б) синтезируются белки и нуклеиновые кислоты 2) энергетический обмен

- В) используется энергия, заключённая в молекулах АТФ
- Г) выделяется углекислый газ и вода
- Д) происходит на рибосомах, в хлоропластах
- Е) Происходит при участии кислорода в митохондриях

A	Б	В	Γ	Д	Е
2	1	1	2	1	2

Выполните задания:

- **№1.** Какова последовательность процессов энергетического обмена в клетке?
- 1.Образование углекислого газа и воды

5. Расщепление крахмала до мономеров

- 2.Поступление в лизосомы питательных веществ
- 3. Расщепление глюкозы до пировиноградной кислоты
- 4.Поступление пировиноградной кислоты в митохондрии
- **№2.** Установите соответствие между признаком энергетического обмена и его этапом.

Признак Этап обмена А. Расщепление ПВК до СО₂ и Н₂О 1) гликолиз Б. Расщепление глюкозы до ПВК 2) кислородное дыхание А Б В Г Д Е В. Синтез 2 молекул АТФ 2 1 1 2 2 1

Д. Происходит в митохондриях

Е Происходит в питоппазме.

Г. Синтез 36 молекул АТФ

№3. Установите соответствие между характеристикой энергетического обмена и его этапом.

Характеристика обменаЭтапы обменавеществ1)А) происходит в цитоплазме1)подготовительный2) гликолизБ) происходит в лизосоме2) гликолизВ) освобождаемая энергия рассеивается в виде теплаГ) за счёт освобождаемой энергии синтезируется 2 АТФД) расшеппение гпюкозы до пировиноградной кислоты

E) pa	A	Б	В	Γ	Д	Ε
· •	2	1	1	2	2	1

Аэробное дыхание (полное окисление)

- 1. Декарбоксилирование (отделение СО2)
- 2. Цикл Кребса (трикарбоновых кислот)
- 3. Дыхательная цепь

1. Окислительное декарбоксилирование

- 1) Дегидрирование (отщепление «Н»)
- 2) Декарбоксилирование (отщепление «CO2»)

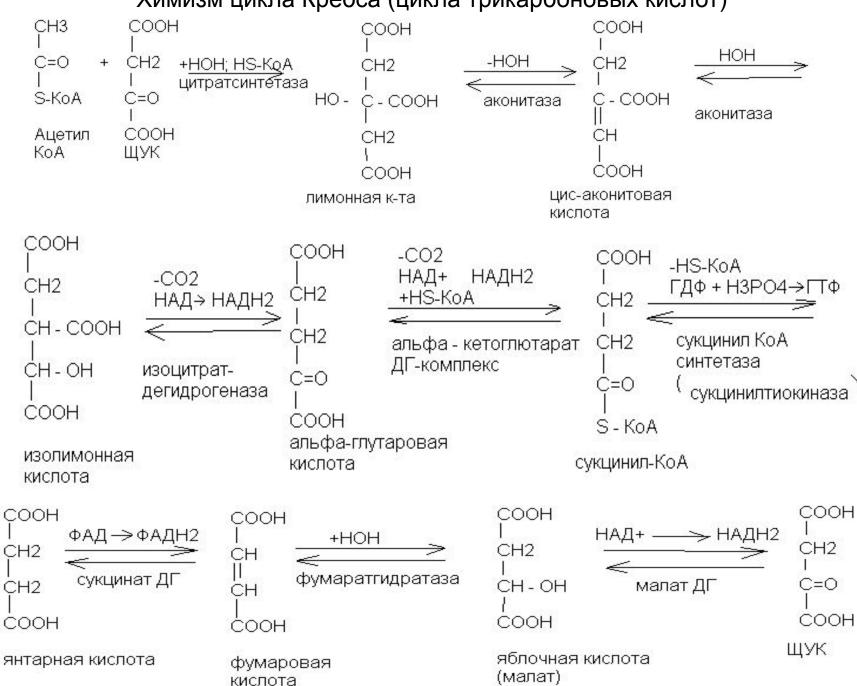
Двууглеродная ацетильная группа

Ацетил -ко- фермент А

2. Цикл Кребса

СН3СО~S-КоА + ЩУК (С4) + H2O = С6 + КоА
$$\uparrow$$
 Ацетил – ко- фермент А Лимонная кислота (С6) \rightarrow СО2 + НАД · H2 α - Кетоглутаровая кислота (С5) \rightarrow СО2 + НАД · H2 Янтарная кислота (С4) \rightarrow АТФ Фумаровая кислота (С4) \rightarrow ФАД · H2 Яблочная кислота (С4) \rightarrow НАД · H2 Щавелевоуксусная кислота (ЩУК С4)

Химизм цикла Кребса (цикла трикарбоновых кислот)



3. Дыхательная цепь

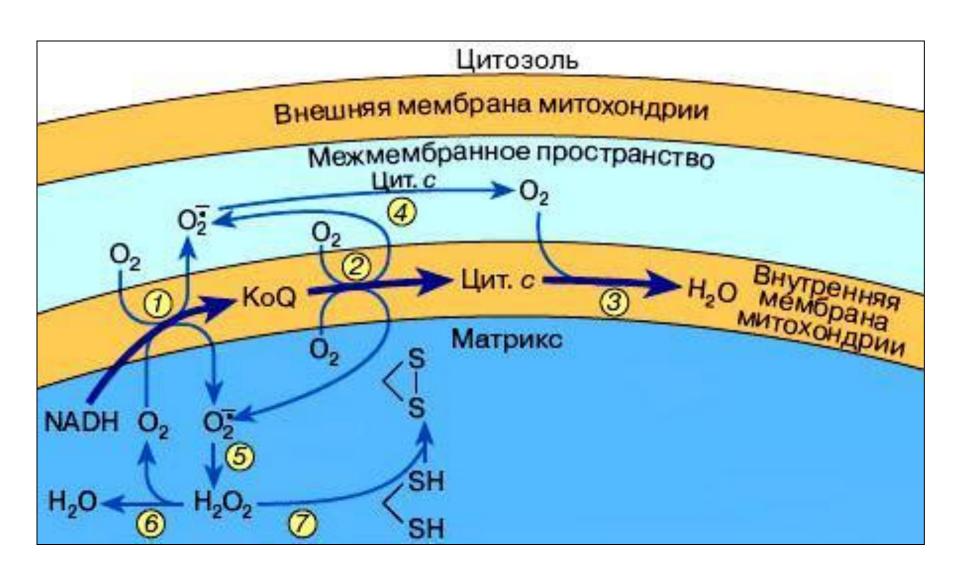
$$H - e^- = H^+ - «+»$$
 электрическое поле

«-» электрическое поле́

$$O^{\circ}_{2} + e^{-} = \frac{1}{2} O^{-}_{2}$$

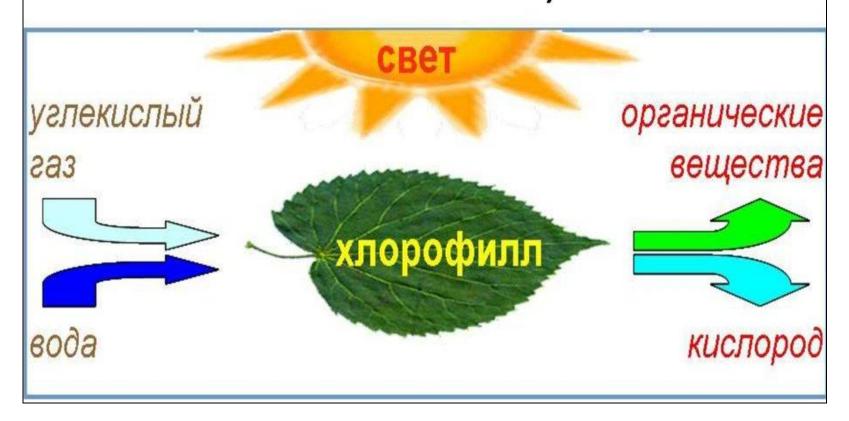
$$O^{-}2 + 4e^{-} + 4H^{+} = 2H_{2}O$$

Н+, АТФ-синтетаза

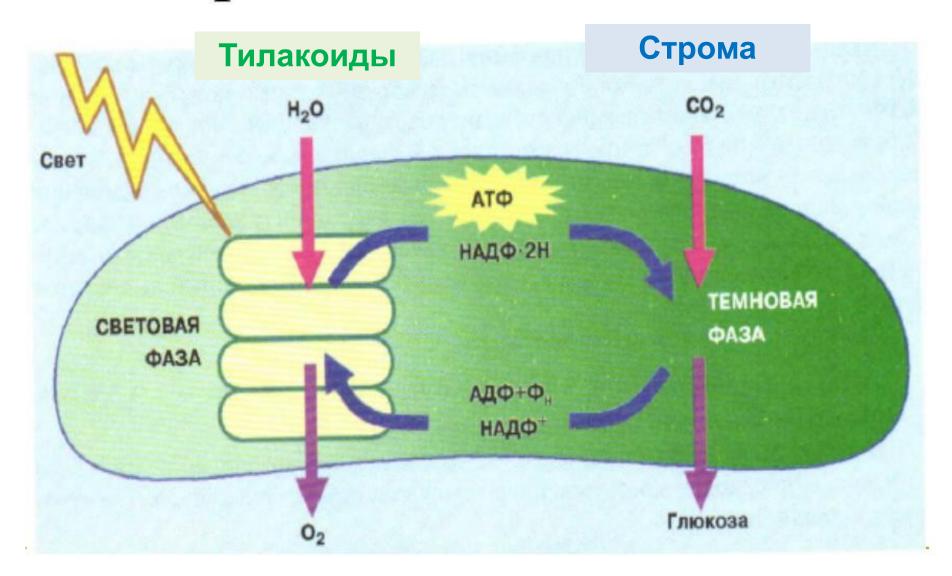


ФОТОСИНТЕЗ

Схема фотосинтеза (с греческого «фотос» – свет и «синтез» – связывание)



Фазы фотосинтеза



Фотосинтез

Световая фаза	Темновая фаза			
Происходит в тилакоидах хлоропласта с участием солнечной энергии	Происходит в строме хлоропласта с участием химической энергии АТФ и НАДФ•Н ₂			
Молекулы хлорофилла улавливают кванты солнечного света	В строме хлоропласта рибулозадифосфат фиксирует углекислый газ СО ₂ ; образуется нестойкое			
	соединение гексоза (С ₆), которое распадается на триозы (С3).			
Из хлорофилла выбивают электроны, которые	Пять триоз путём циклических реакций дают три			
перемещаются на внешний энергетический уровень, покидая его, концентрируются на внешней мембране	пентозы, которые накапливаются в строме хлоропласта.			
тилакоида	$5C_3 \rightarrow 3C_5$			
Внутри тилакоида идёт процесс фотолиза воды. H ₂ O = H ⁺ + OH ⁻ ; OH ⁻ - e = OH ⁰ ; 4OH ⁰ = 2H ₂ O + O ₂ ↑.	Вторая часть триоз идёт на синтез глюкозы. 2C ₃ + 6HAДФ•H ₂ =C ₆ H ₁₂ O ₆			
Кислород как побочный продукт выделяется в окружающую среду.				
Протон водорода H ⁺ по протонному каналу	Все реакции сопровождаются расщеплением АТФ с			
перемещается на внешнюю поверхность мембраны	выделением энергии			
тилакоида (с помощью фермента АТФ-синтетаза). Присоединяет электрон H ⁺ + e = H ⁰	АТФ + H ₂ O = АДФ + H ₃ PO ₄ + Энергия , которая используется для реакций синтеза глюкозы			
Н ⁰ присоединяется к переносчику НАДФ = НАДФ•Н				
Энергия свободных электронов идёт на синтез АТФ АДФ + H_3PO_4 = АТФ + H_2O				
Происходит превращение солнечной энергии в энергию химических связей: НАДФ•Н и АТФ				
Суммарное уравнение процесса фотосинтеза 6H ₂ O + 6CO ₂ = C ₆ H ₁₂ O ₆ + 6O ₂ ↑				

Сравнительная схема процессов фотосинтеза и дыхания.

