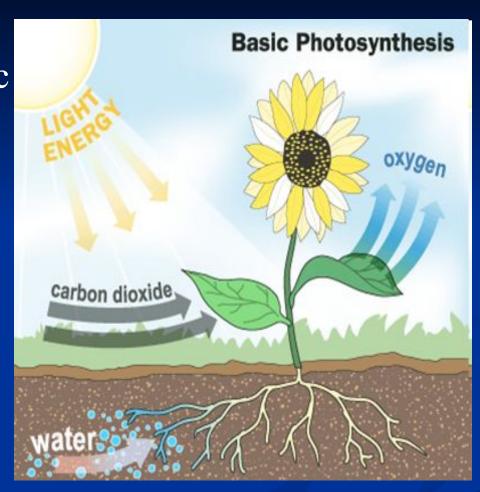


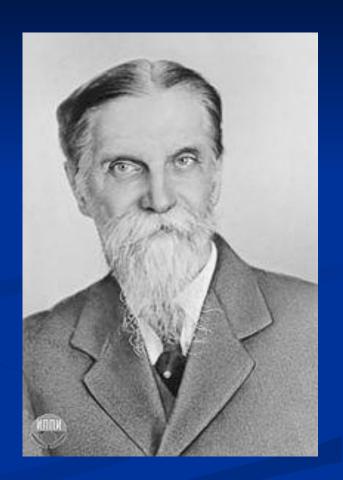
Фотосинез — это процесс трансформации поглощенной организмом энергии света в химическую энергию органических (неорганических) соединений.

Главная роль - восстановление СО₂ до уровня углеводов с использованием энергии света.

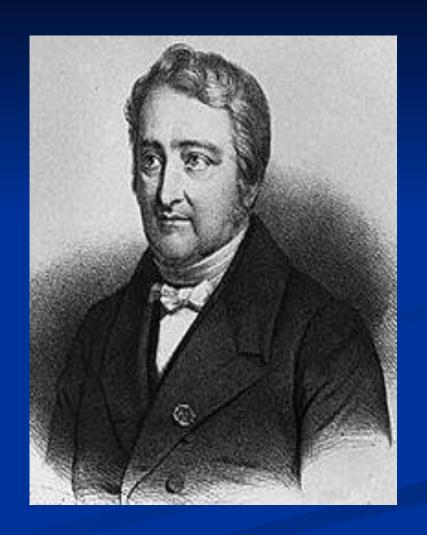


Развитие учения о фотосинтезе

Климент Аркадьевич Тимирязев (22 мая (3 июня) 1843, Петербург— 28 апреля 1920, Москва) Научные труды Тимирязева, посвящены вопросу о разложении атмосферной углекислоты зелёными растениями под влиянием солнечной энергии. Изучение состава и оптических свойств зелёного пигмента растений (хлорофилла), его генезиса, физических и химических условий разложения углекислоты, определение составных частей солнечного луча, принимающих участие в этом явлении, изучение количественного отношения между поглощенной энергией и произведённой работой.

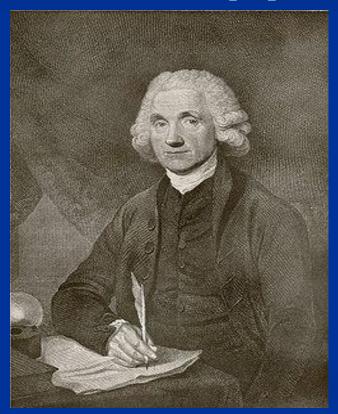


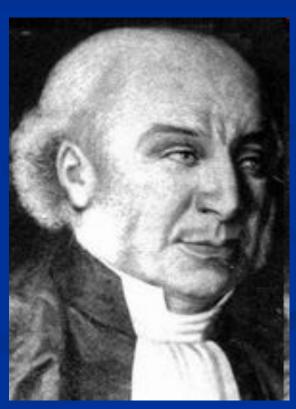
Джозеф Пристли (13 марта 1733—6 февраля 1804) — британский священник-диссентер, естествоиспытатель, философ, общественный деятель. Вошёл в историю прежде всего как выдающийся химик, открывший кислород и углекислый газ



Пьер Жозеф Пельтье — (22 марта 1788 — 19 июля 1842) — французский химик и фармацевт, один из основателей химии алкалоидов.

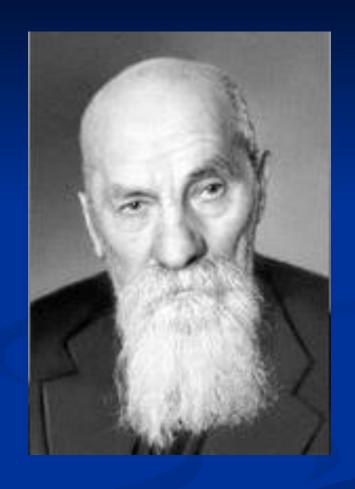
В 1817 году, вместе с Жозеф Бьенеме Каванту, он выделил зелёный пигмент из листьев растений, который они назвали хлорофиллом.





Алексей Николаевич Бах

(5 (17) марта 1857 — 13 мая, 1946) — советский биохимик и физиолог растений. Высказал мысль о том, что ассимиляция СО2 при фотосинтезе является сопряженным окислительновосстановительным процессом, происходящим за счет водорода и гидроксила воды, причем кислород выделяется из воды через промежуточные перекисные соединения.



Общее уравнение фотосинтеза

$$6 \text{ CO}_2 + 12 \text{ H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_12\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O}$$

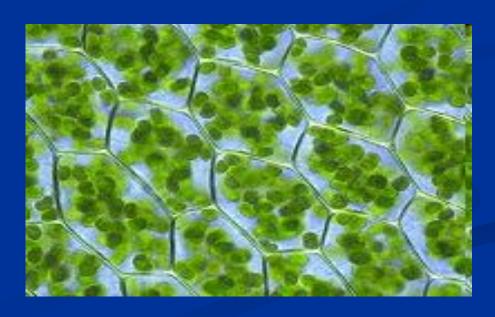


У высших растений фотосинтез осуществляется в специализированных клетках органоидов листьев — **хлоропластах.**

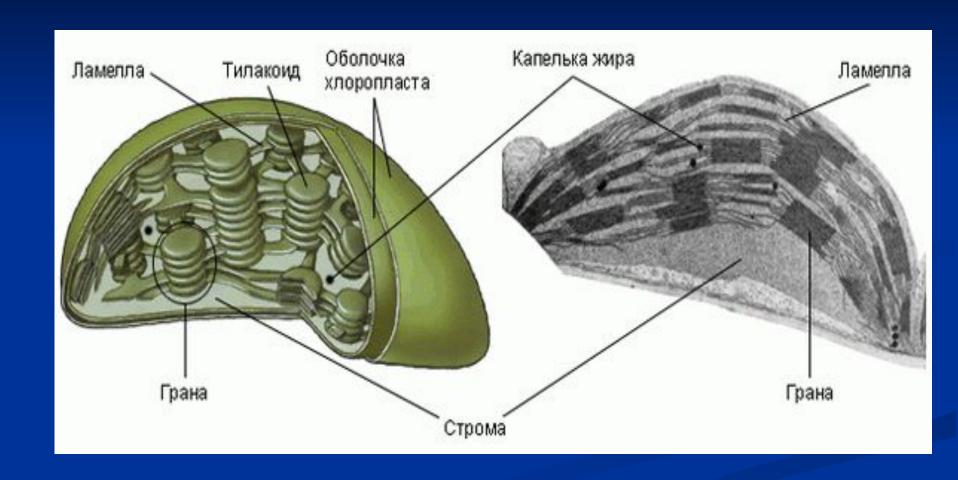
Хлоропласты — **это** округлые, или дискообразные тельца длиной 1-10 мкм, толщиной до 3 мкм. Содержание их в клетках от 20 до 100.

Химический состав (% на сухую массу):

- Белок 35-55
- Липиды 20-30
- Углеводы − 10
- PHK 2-3
- ДНК до 0,5
- Хлорофилл 9
- Каротиноиды 4,5



Строение Хлоропласта



Происхождение хлоропластов

Виды формирования хлоропластов:

- **Д**еление
- Почкование
- Ядерный путь

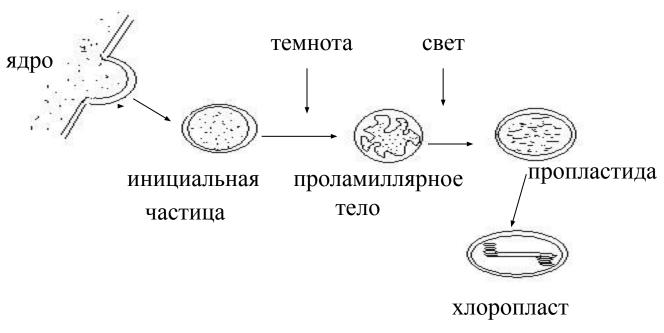
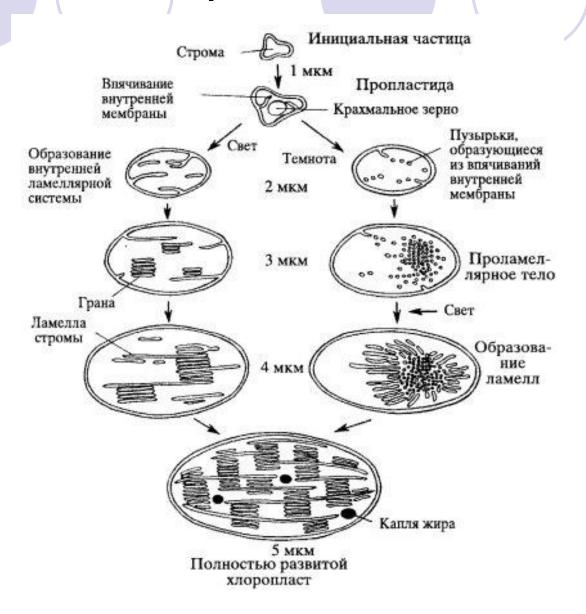
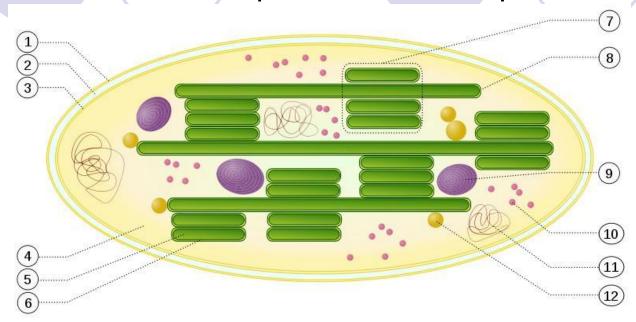


схема ядерного пути

Онтогенез хлоропластов



Хлоропласты — зелёные пластиды, которые встречаются в клетках растений и водорослей.



Ультраструктура хлоропласта:

- 1. наружняя мембрана
- 2. межмембранное пространство
- 3. внутренняя мембрана (1+2+3: оболочка)
- 4. строма (жидкость)
- 5. тилакоид с просветом

- 6. мембрана тилакоида
- 7. грана (стопка тилакоидов)
- 8. тилакоид (ламела)
- 9. зерно крахмала
- 10. рибосома
- 11. пластидная ДНК
- 12. плстоглобула (капля жира)

Пигменты фотосинтезирующих растений

хлорофиллы



фикобилины



каротиноиды

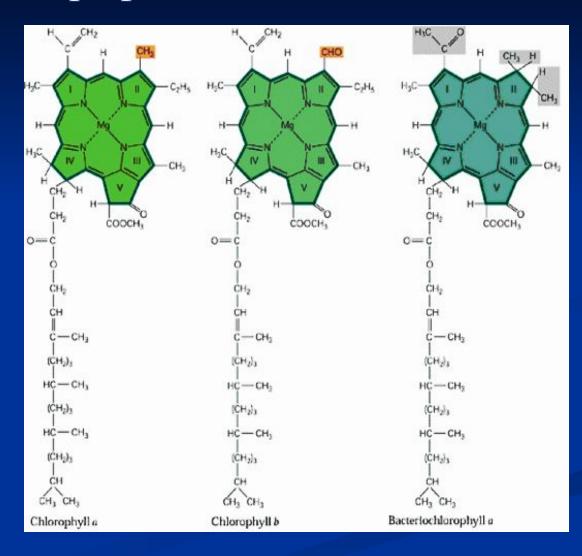


флавоноидные пигменты



Хлорофиллы

Хлорофилл зелёный пигмент, обусловливающий окраску хлоропластов растений в зелёный цвет. По химическому строению хлорофиллы магниевые комплексы различных тетрапирролов. Хлорофиллы имеют порфириновое строение.



Хлорофиллы

Хлорофилл «а»

(сине-зеленые

бактерии)



(бурые водоросли)



Хлорофилл «b»

(высшие растения,

зеленые, харовые

водоросли)



(красные водоросли)

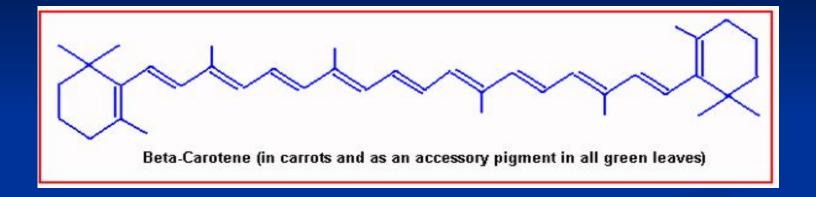


Фикобилины

Фикобилины – это пигменты, представляющие собой вспомогательные фотосинтетические пигменты, которые могут передавать энергию поглощенных квантов света на хлорофилл, расширяя спектр действия фотосинтеза.

Открытые тетрапиррольные структуры. Встречаются у водорослей.

Каротиноиды



Структурная формула

Каротиноиды — это жирорастворимые пигменты желтого, красного и оранжевого цвета. Придают окраску большинству оранжевых овощей и фруктов.



Группы каротиноидов:

1. **Каротины** — жёлтооранжевый пигмент, непредельный углеводород из группы каротиноидов. Формула С40Н56. Нерастворим в воде, но растворяется в органических растворителях.

Содержится в листьях всех растении, а также в корне моркови, плодах шиповника и др. Является провитамином витамина А.

2. **Ксантофиллы** — растительный пигмент, кристаллизуется в призматических кристаллах жёлтого цвета.

Флавоноидные пигменты

Флавоноиды — это группа водорастворимых природных фенольных соединений. Представляют собой гетероциклические кислородсодержащие соединения преимущественно желтого, оранжевого, красного цвета. Они принадлежат к соединениям С6-С3-С6 ряда в их молекулах имеются два бензольных ядра, соединенных друг с другом трехуглеродным фрагментом.



Структура флавонов

Флавоноидные пигменты:

Антоцианы — природные вещества, красящие растения; относятся к гликозидам.



• Флавоны и флавонолы. Играют роль поглотителей УФлучей тем самым предохраняют хлорофилл и цитоплазму от разрушения.

Стадии фотосинтеза

световая

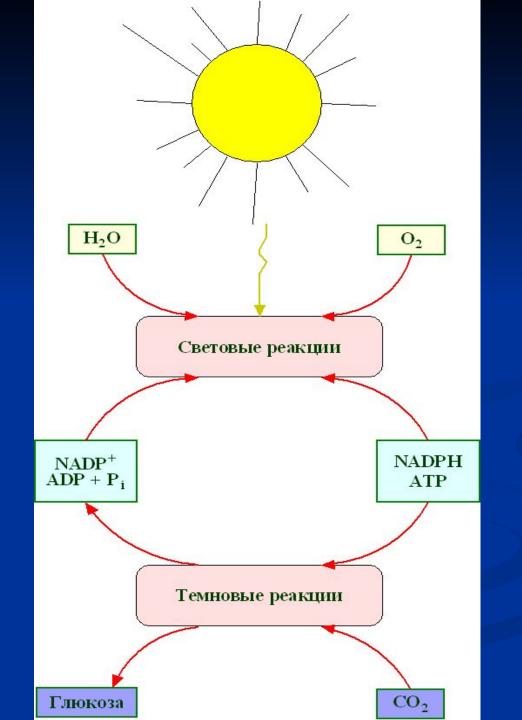
сек

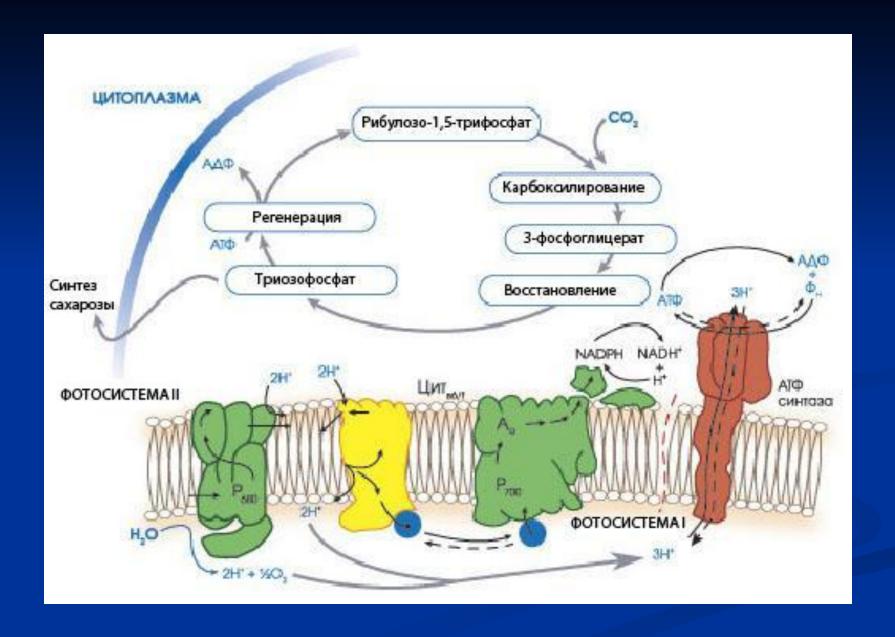
Осуществляется в гранах хлоропластов. Протекает при наличии света Быстрые < 10 (-5)

темновая

Осуществляется в бесцветной белковой строме хлоропластов.

Для протекания свет необязателен Медленные ~ 10 (-2) сек





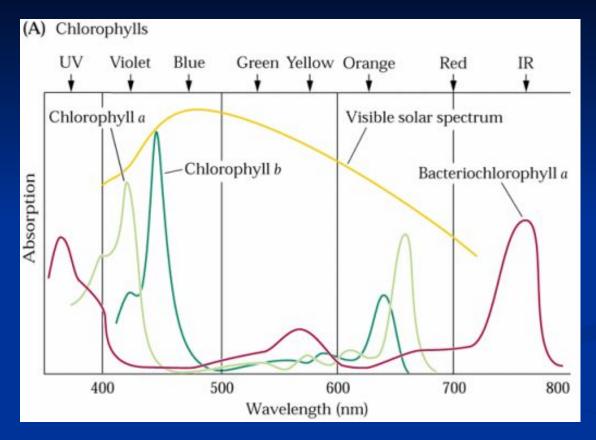
Световая стадия фотосинтеза

В ходе световой стадии фотосинтеза образуются высокоэнергетические продукты: АТФ, служащий в клетке источником энергии, и НАДФН, использующийся как восстановитель. В качестве побочного продукта выделяется кислород.

Общее уравнение:

 $AД\Phi + H₃PO₄ + H₂O + HAДФ \longrightarrow AТФ + HAДФH + 1/2O₂$

Спектры поглощения



 Φ AP: 380 - 710 нм

Каротиноиды: 400-550 нм главный

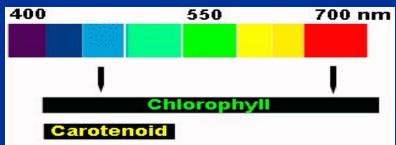
максимум: 480 нм

Хлорофиллы:

в красной области спектра

640-700 нм

в синей - 400-450 нм



Уровни возбуждения хлорофилла

- 1 уровень. Связан с переходом на более высокий энергетический уровень электронов в системе сопряжения двух связей
- **2 уровень.** Связан с возбуждением неспаренных электронов четырех атомов азота и кислорода в порфириновом кольце.



Пигментные системы

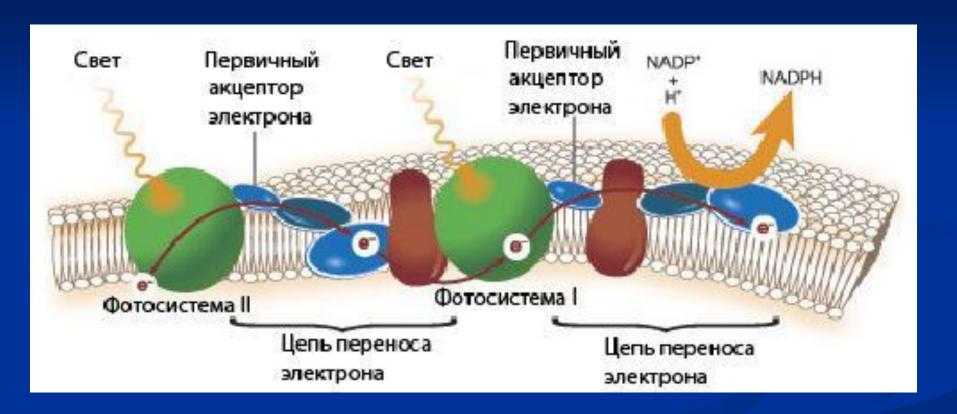
Фотосистема I

Состоит из 200 молекул хлорофилла «а»,50 молекул кароиноидов и 1 молекулы пигмента (Р₇₀₀)

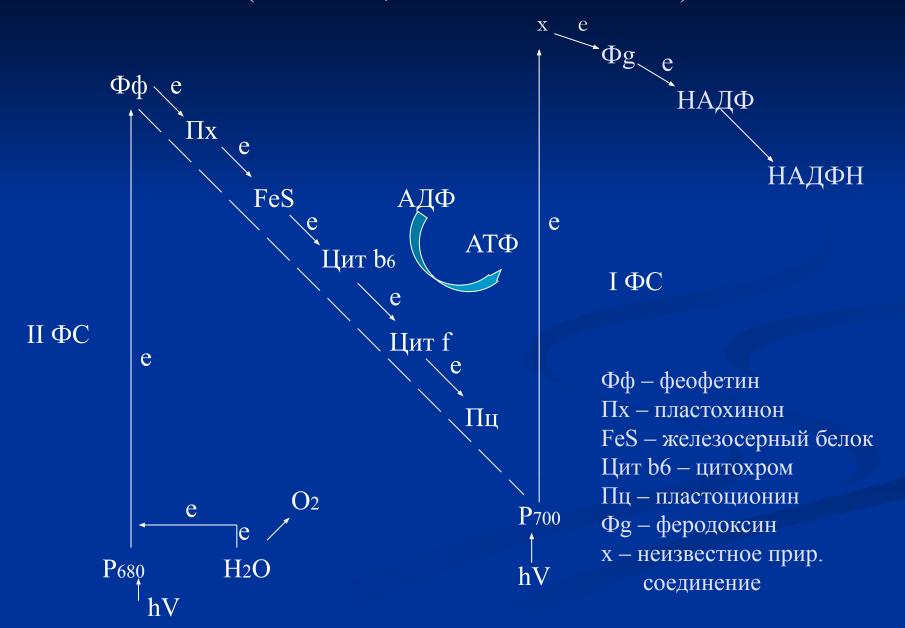
Фотосистема II

Состоит из 200 молекул хлорофилла «*а670*», 200 молекул хлорофилла «b» и одной молекулы пигмента (P680)

Локализация электрон и протон транспортных реакций в тилакоидной мембране



Нециклическое фотосинтетическое фосфорилирование (Z – схема, или схема Говинджи)



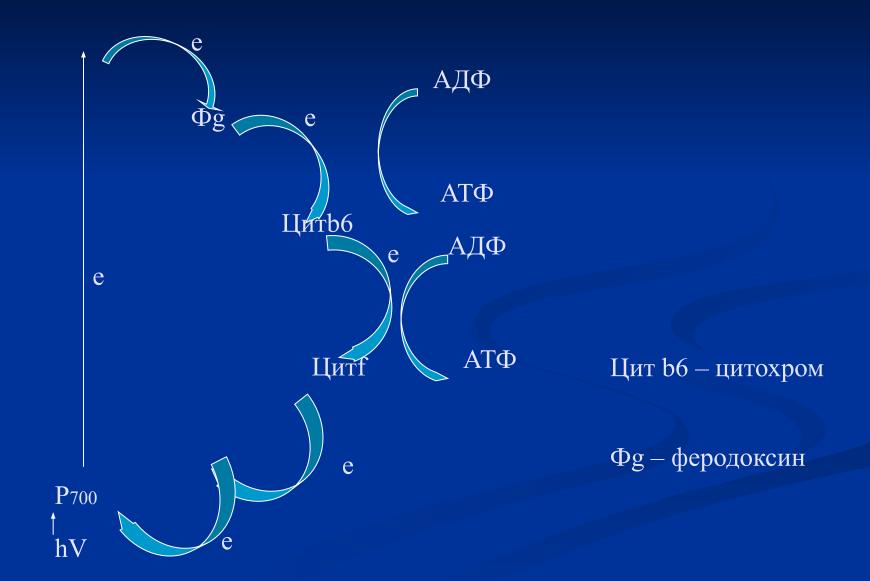
Фотосинтетическое фосфорилирование

Фотосинтетическое фосфорилирование — это процесс образования энергии АТФ и НАДФН при фотосинтезе с использованием квантов света.

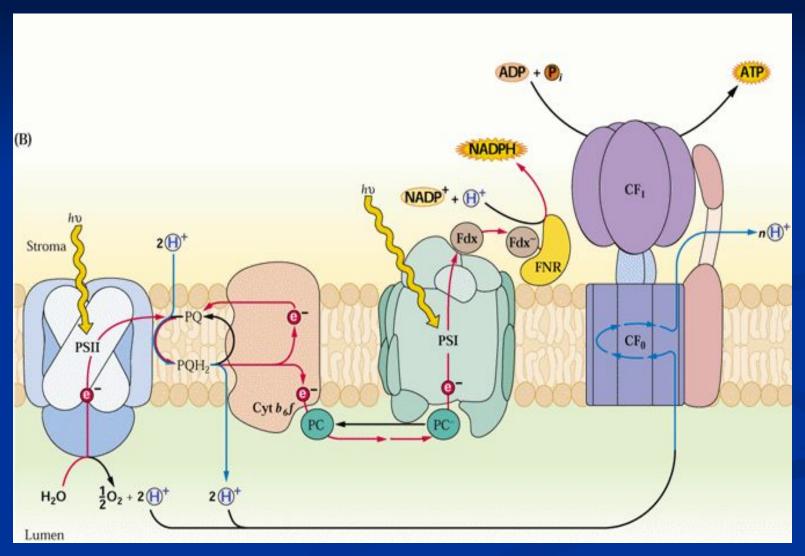
Виды:

- **нециклическое** (Z-схема).Принимают участие две пигментные системы.
- **циклическое.** Принимает участие фотосистема I.
- **псевдоциклическое**. Идет по типу нециклического, но не наблюдается видимого выделения кислорода.

Циклическое фотосинтетическое фосфорилирование



Циклический и нециклический транспорт электронов в хлоропластах



Химизм фотосинтеза

Фотосинтез осуществляется путем последовательного чередования двух фаз:

- световой, протекающей с большой скоростью и не зависящей от температуры;
- темновой, названной так потому, что для происходящих в этой фазе реакций световая энергия не требуется.

Темновая стадия фотосинтеза

В темновой стадии с участием АТФ и НАДФН происходит восстановление СО₂ до глюкозы (С₆H₁₂O₆). Хотя свет не требуется для осуществления данного процесса, он участвует в его регуляции.



С3-фотосинтез, цикл Кальвина

Цикл Кальвина или восстановительный пентозофосфатный цикл состоит из трёх стадий:

- **Карбоксилирования РДФ.**
- Восстановления. Происходит восстановление 3-ФГК до 3-ФГА.
- Регенерация акцептора РДФ. Осуществляются в серии реакций взаимопревращений фосфорилируемых сахаров с различным числом углеродных атомов (триоз, тетроз, пентоз, гексоз, и т.д.)

Общее уравнение цикла Кальвина

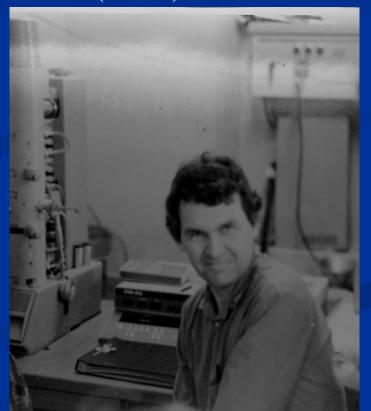
С4-фотосинтез

(путь Хэтча – Слэка – Карпилова)

Осуществляется у растений с двумя типами хлоропласта.

Акцептором CO2 помимо РДФ может быть трех углеродное соединение – фосфоэнол ПВК (ФЕП)

С4 –путь был впервые обнаружен у тропических злаков. В работах **Ю.С.Карпилова**, М.Хэтча, К.Слэка с использованием меченого углерода было показано, что первыми продуктами фотосинтеза у этих растений являются органические кислоты.



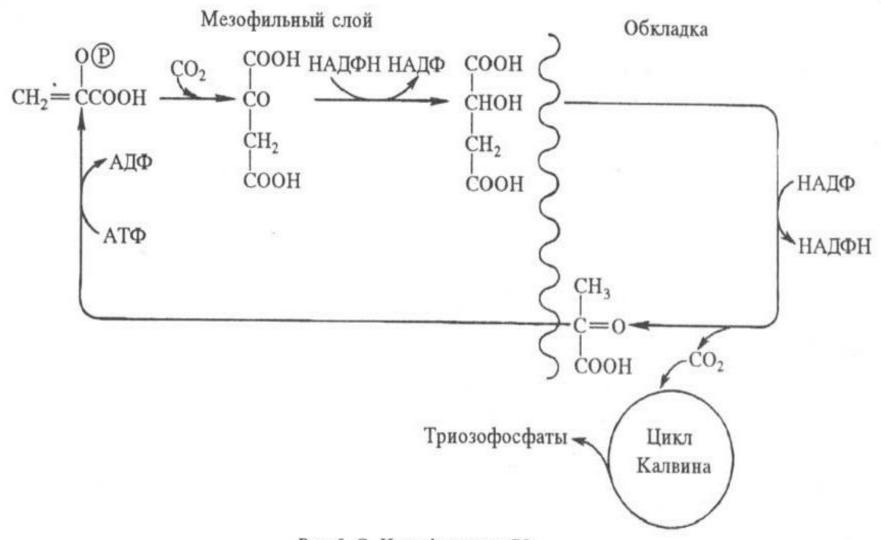


Рис. 5. С₄-Цикл фиксапии СО₂.

Фотосинтез по типу толстянковых

Характерно для растений суккуленотов.В ночное время фиксируют углерод в органические кислоты по преимуществу в яблочные. Это происходит под действием ферментов пируваткарбокислазы. Это позволяет в течении дня держать устьица закрытыми и таким образом сокращать транспирацию. Этот тип получил название САМфотосинтез.



САМ фотосинтез

При САМ фотосинтезе происходит разделение ассимиляции СО2 и цикла Кальвина не в пространстве как у С4, а во времени. Ночью в вакуолях клеток по аналогичному вышеописанному механизму при открытых устьицах накапливается малат, днём при закрытых устьицах идёт цикл Кальвина. Этот механизм позволяет максимально экономить воду, однако уступает в эффективности и С4, и С3.

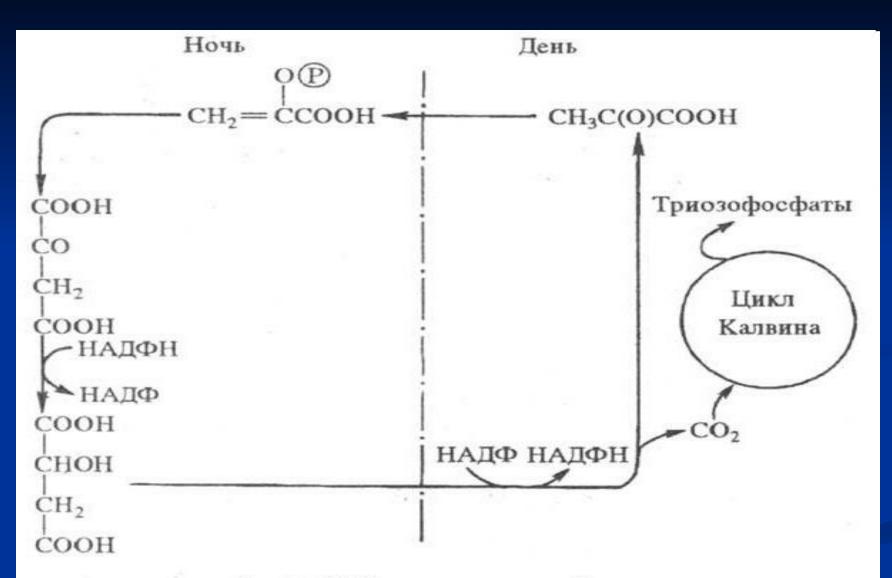
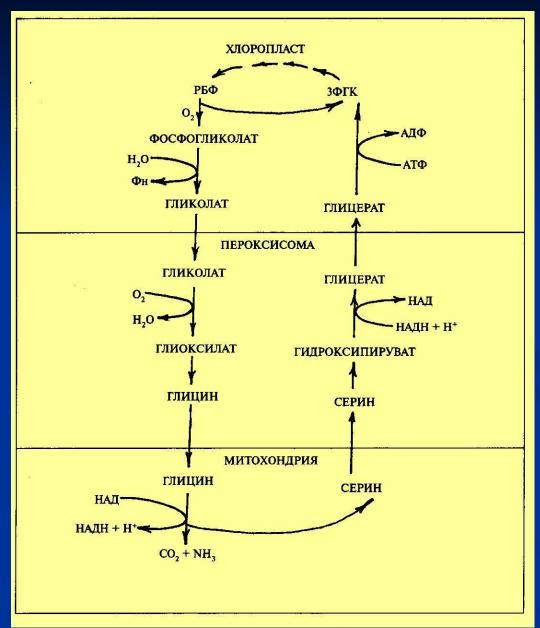


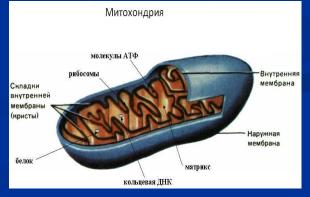
Рис. 6. САМ-тип углеродного обмена.

Фотодыхание









Влияние внутренних и внешних факторов на фотосинтез



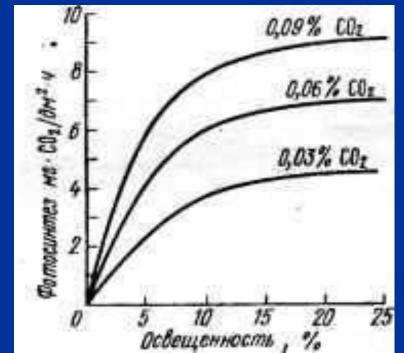
Фотосинтез
значительно
изменяется из-за
влияния на него
комплекса часто
взаимодействующих
внешних и внутренних
факторов.

1. Онтогенетическое состояние растения.

> Максимальная интенсивность фотосинтеза наблюдается во время перехода растений от вегетации в репродуктивную фазу. У стареющих листьев интенсивность фотосинтеза значительно падает.

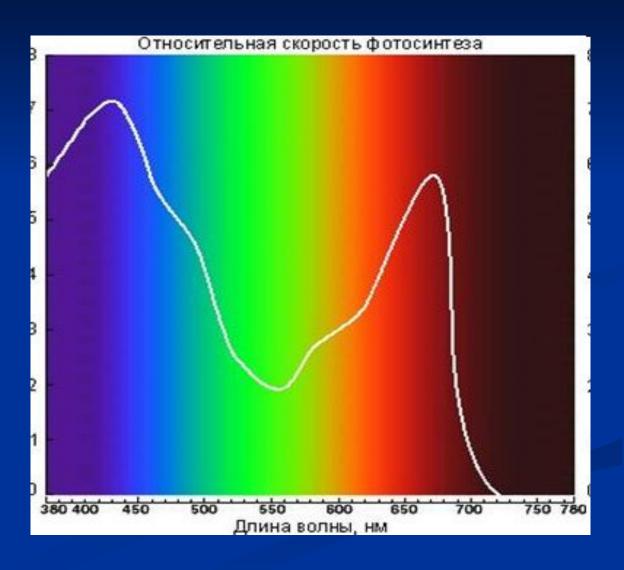


2. Свет. В темноте фотосинтез не происходит, так как образующийся при дыхании углекислый газ выделяется из листьев; с увеличением интенсивности света достигается компенсационная точка при которой поглощение углекислого газа при фотосинтезе и ее освобождение при дыхании уравновешивают друг друга.





3. Спектральный состав света. Спектральный состав солнечного света испытывает некоторые изменения в течении суток и в течении года.



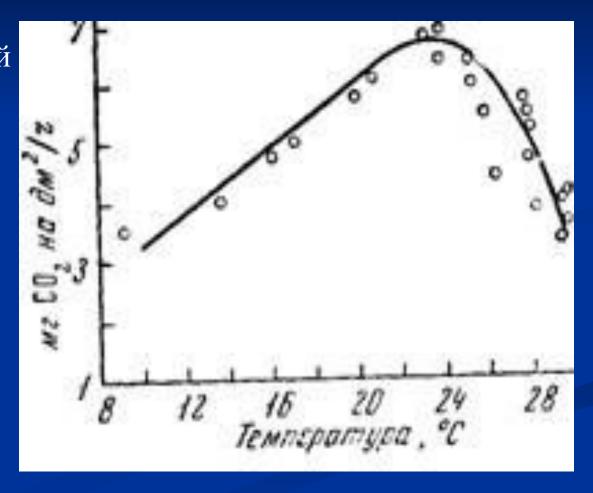
4. **CO2.**

Является основным субстратом фотосинтеза и от его содержания зависит интенсивность этого процесса. В атмосфере содержится 0,03% по объему; увеличение объема углекислого газа от 0,1 до 0,4% увеличивает интенсивность фотосинтеза до определенного предела, а затем сменяется углекислотным насыщением.



5. Температура.

У растений умеренной зоны оптимальная температура для фотосинтеза является 20-25; у тропических — 20-35.



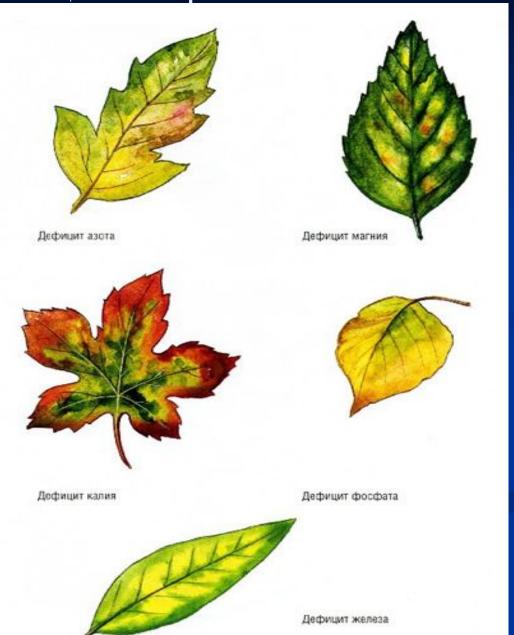
6. Содержание воды.

Снижение обезвоженности тканей более чем на 20% приводит к уменьшению интенсивности фотосинтеза и к его дальнейшему прекращению, если потеря воды будет более 50%.



7. Микроэлементы.

Недостаток Fe вызывает хлороз и влияет на активность ферментов. Мп необходим для освобождения кислорода и для усвоения углекислого газа. Недостаток Си и Zn снижает фотосинтез на 30%



8.Загрязняющие вещества и химические препараты.

Вызывают снижение фотосинтеза. Наиболее опасные вещества: NO2, SO2, взвешенные частицы.



Суточный ход фотосинтеза

При умеренной дневной температуре и достаточной влажности дневной ход фотосинтеза примерно соответствует изменению интенсивности солнечной инсоляции. Фотосинтез, начинаясь утром с восходом солнца, достигает максимума в полуденные часы, постепенно снижается к вечеру и прекращается с заходом солнца. При повышенной температуре и уменьшении влажности максимум фотосинтеза сдвигается на ранние часы.

Вывод

Таким образом фотосинтез — единственный процесс на Земле, идущий в грандиозных масштабах, связанный с превращением энергии солнечного света в энергию химических связей. Эта энергия, запасенная зелеными растениями, составляет основу для жизнедеятельности всех других гетеротрофных организмов на Земле от бактерий до человека.

