



فسيولوجى نبات



الحاضرہ الثامنة

التحولات الغذائية (الأيض) في النبات

إعداد

د.و/ أ.م.ر. طفي و فس

أستاذ زراعة و عضو الكلية

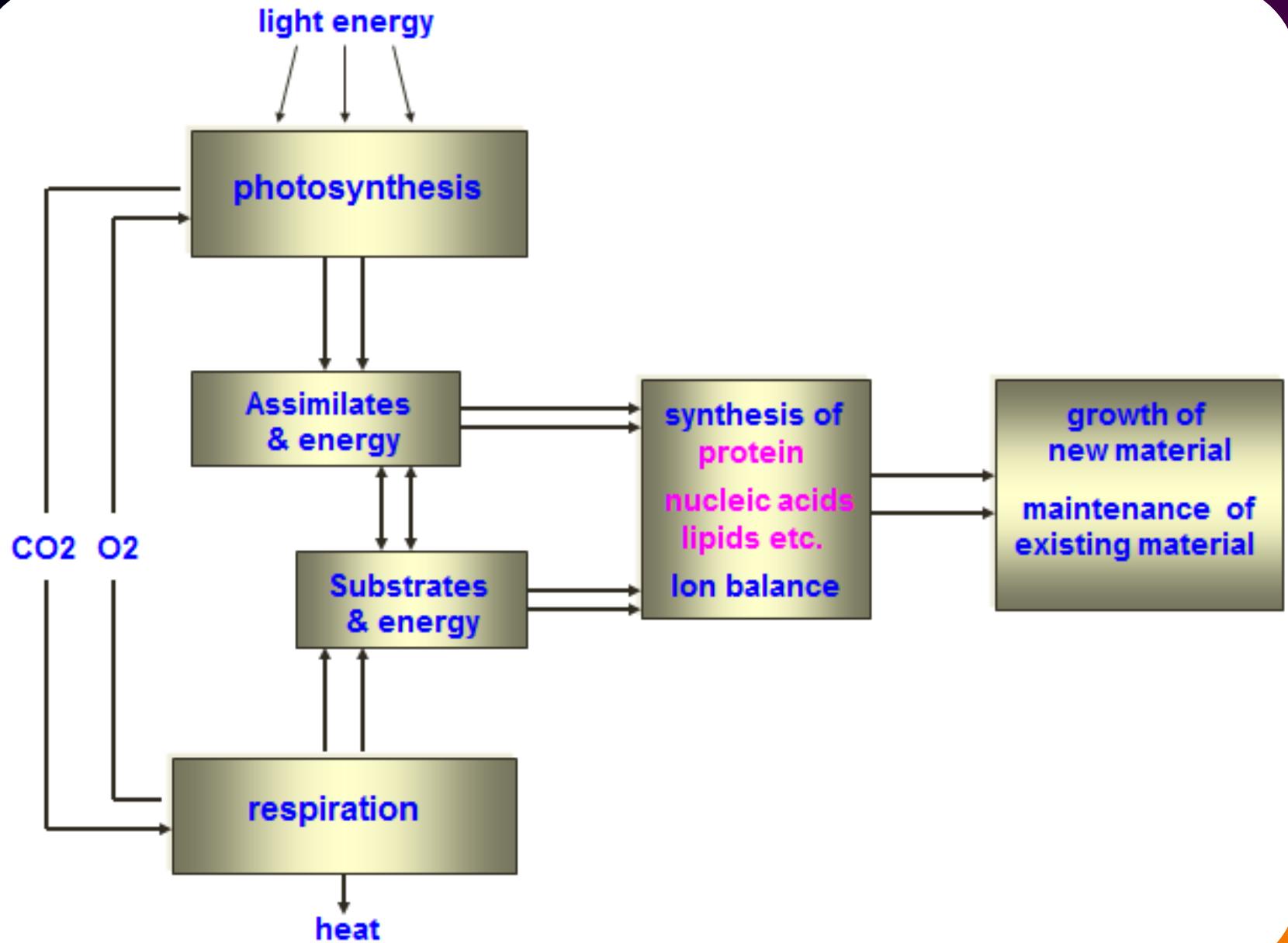
التحولات الغذائية في النبات "الأيض النباتي"

Plant Metabolism

تشتمل عمليات الأيض على نوعين أساسيين من العمليات هما:

✓ البناء Anabolism وهي العمليات التي يتم فيها بناء مركبات عضوية معقدة غنية بالطاقة من مواد بسيطة غير عضوية مثل بناء المواد الكربوهيدراتية والبروتينات والدهون.....إلخ ومن أهم عمليات البناء في النبات هي عملية البناء الضوئي Photosynthesis.

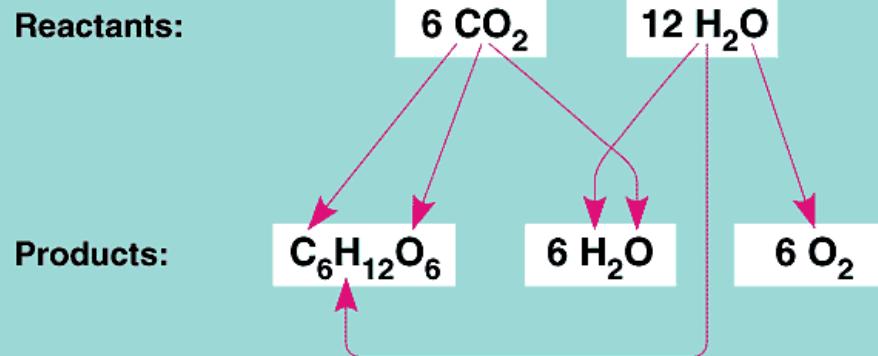
✓ الهدم Catabolism وهي عمليات عكس عمليات البناء وفيها يتم تجزئة المركبات المعقدة إلى مركبات أقل تعقيداً أو إلى مكوناتها الأصلية البسيطة ويصبح ذلك انطلاق الطاقة التي كانت مخزنة بجزيئات المركبات المعقدة لاستخدامها في عمليات الحيوية المختلفة، ومن أهم عمليات الهدم هي عملية التنفس Respiration



رسم تخطيطي مبسط يوضح علاقة الهدم والبناء بالنمو في النباتات الراقية

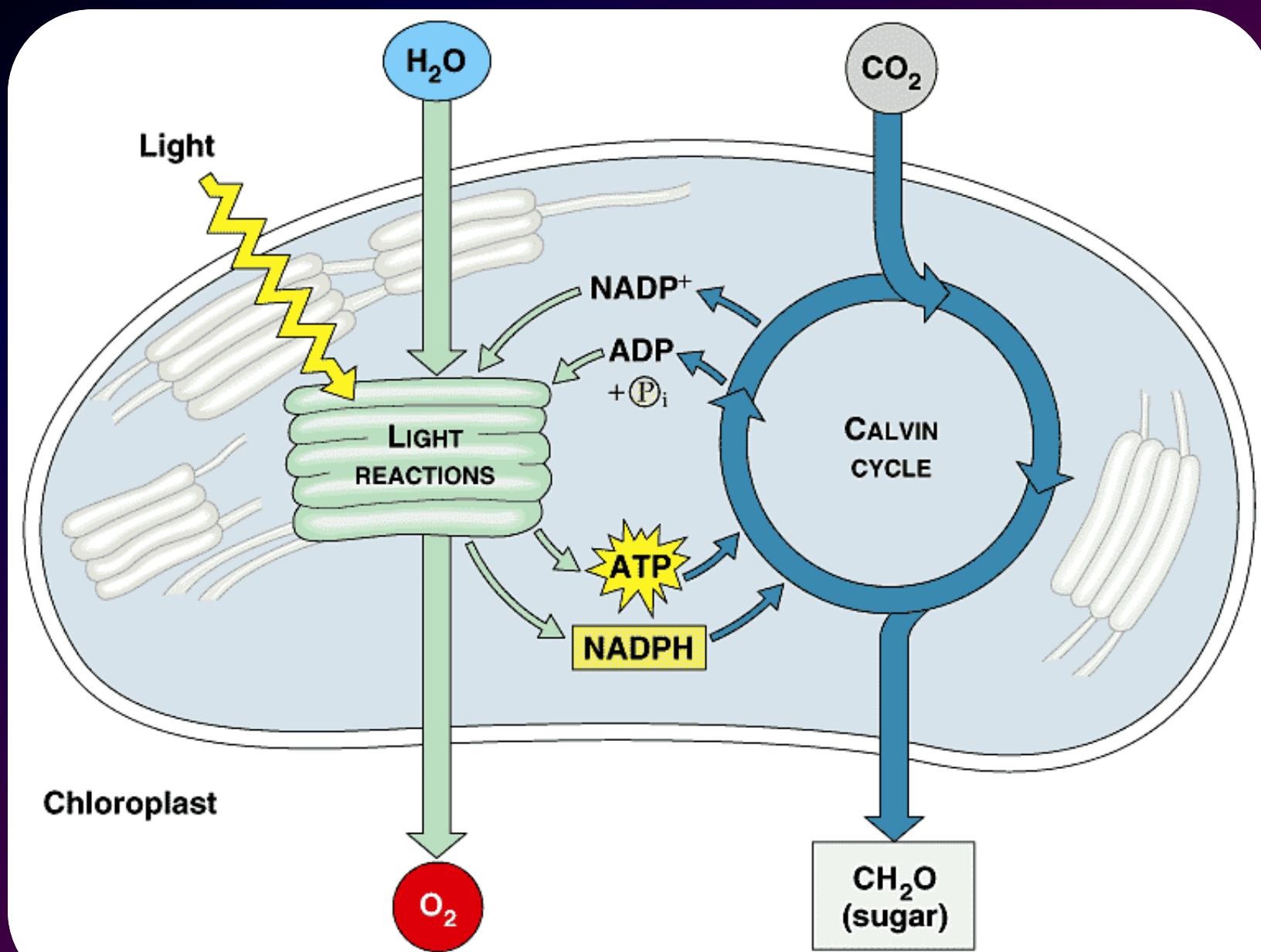
البناء الضوئي Photosynthesis

يعرف البناء الضوئي على أنه عملية تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيماوية تستخدم في بناء المواد الكربوهيدراتية من مكونات أولية هي ثاني أكسيد الكربون والماء، كما يمكن تعريفه أيضاً على أنه عملية تحويل ثاني أكسيد الكربون والماء إلى سكريات غنية بالطاقة باستخدام الطاقة الشمسية.



photosynthetic
products often
stored as
starch

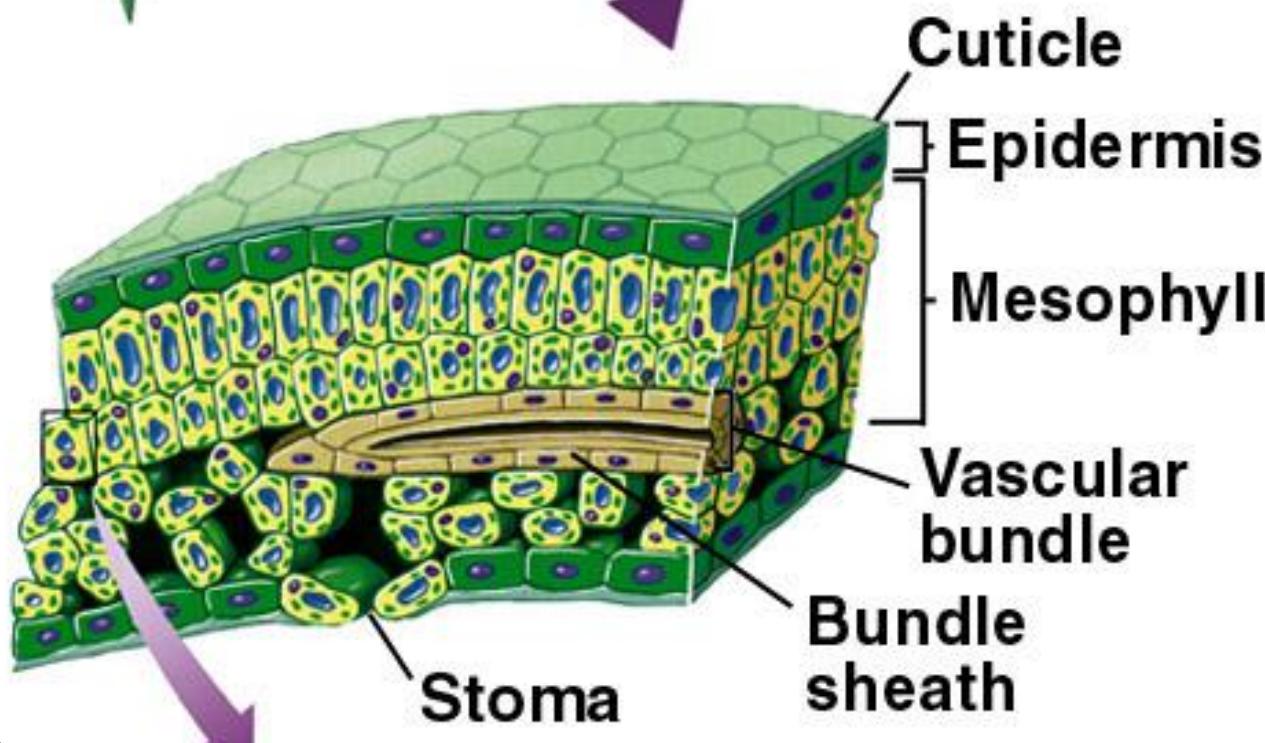
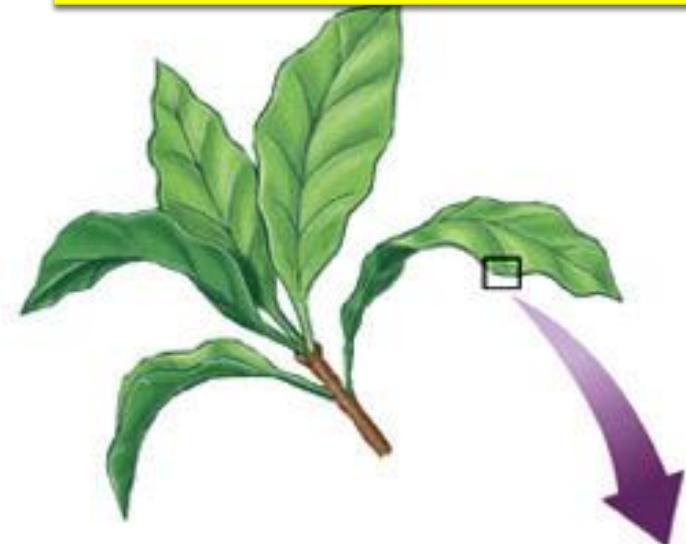
Starch = glucose
polymer



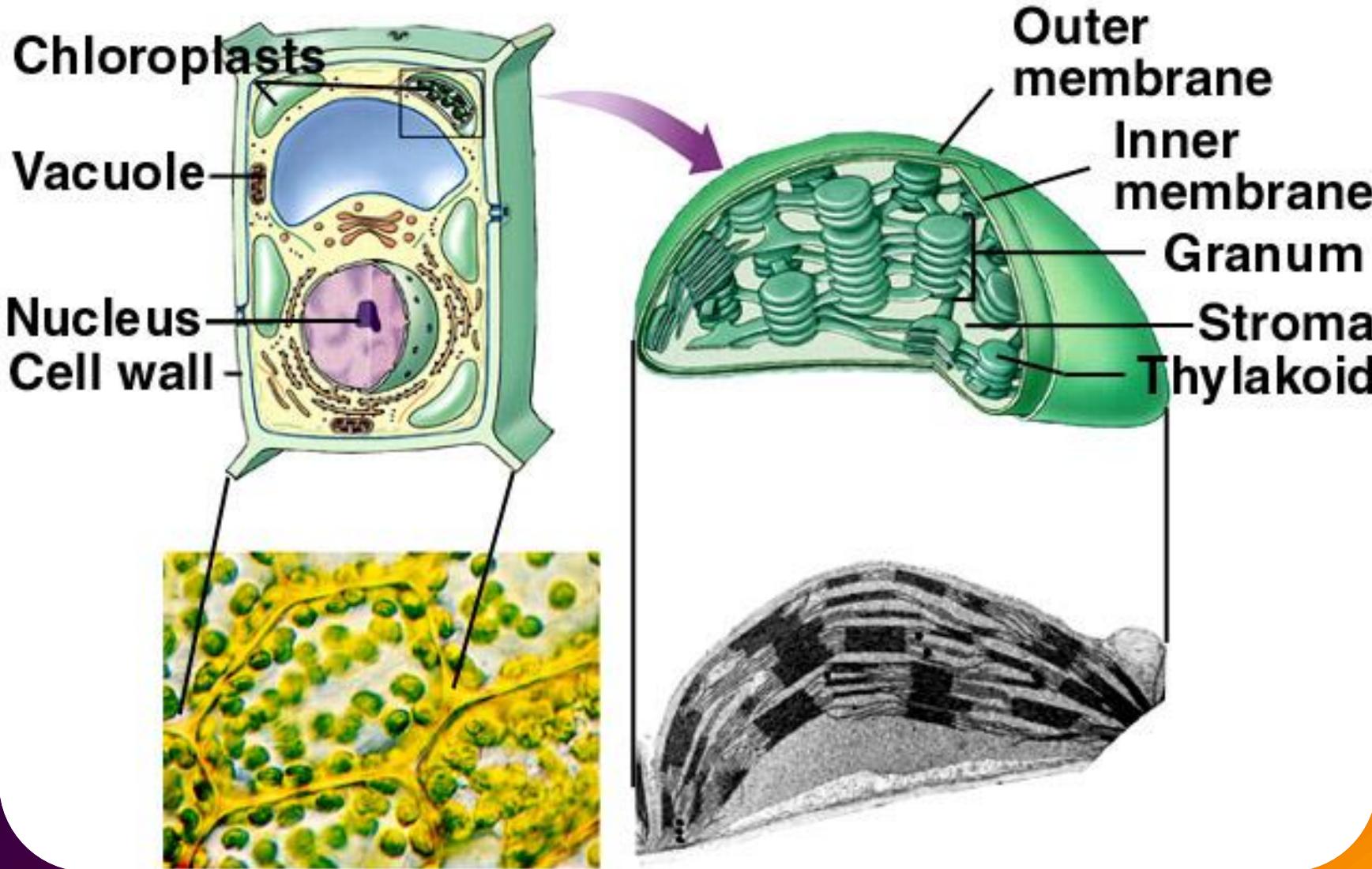
Copyright © Pearson Education, Inc., publishing as Benjamin Cummings.

Copyright © Pearson Education, Inc., publishing as Benjamin Cummings.

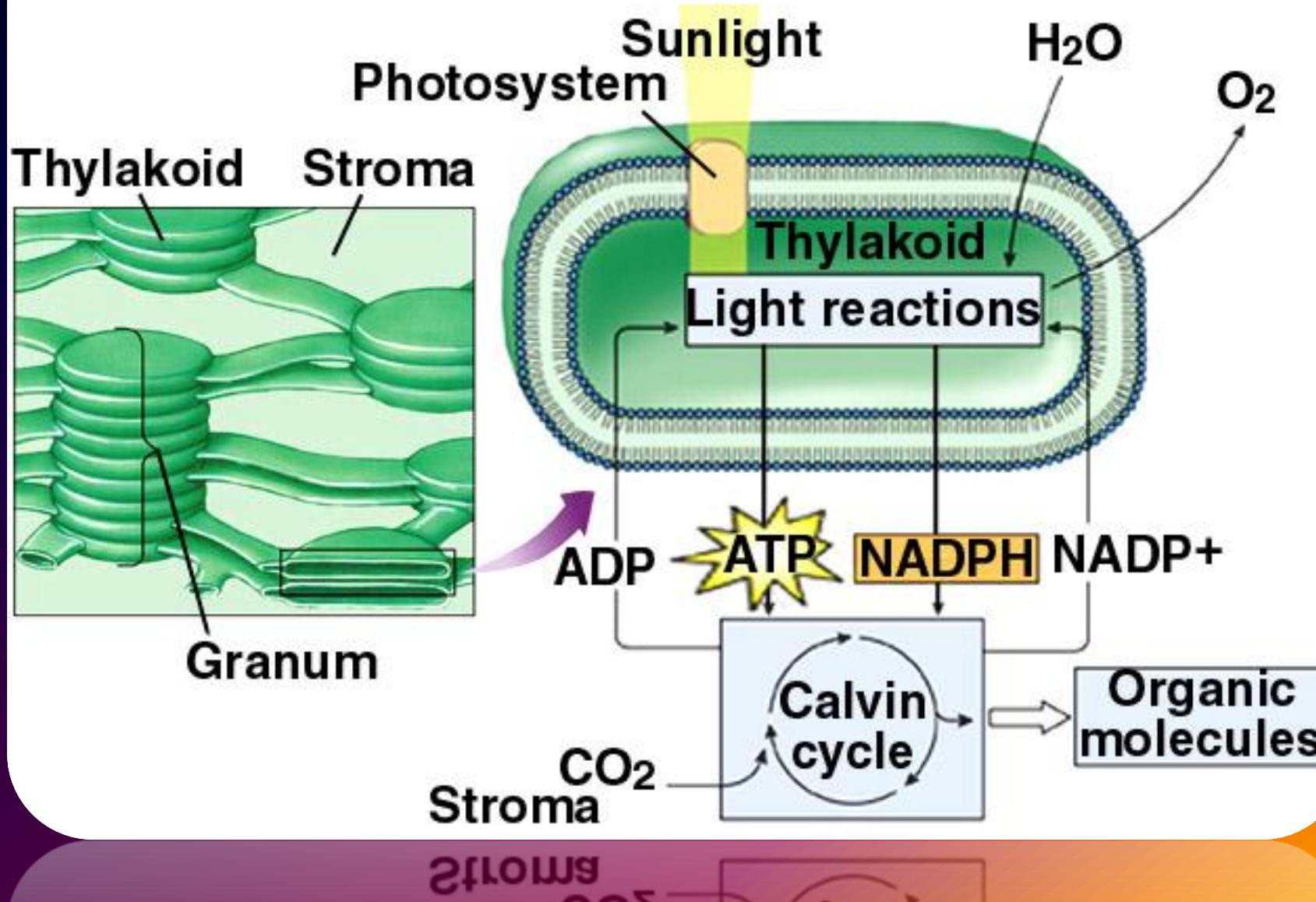
Leaf— Levels of Organization (1)

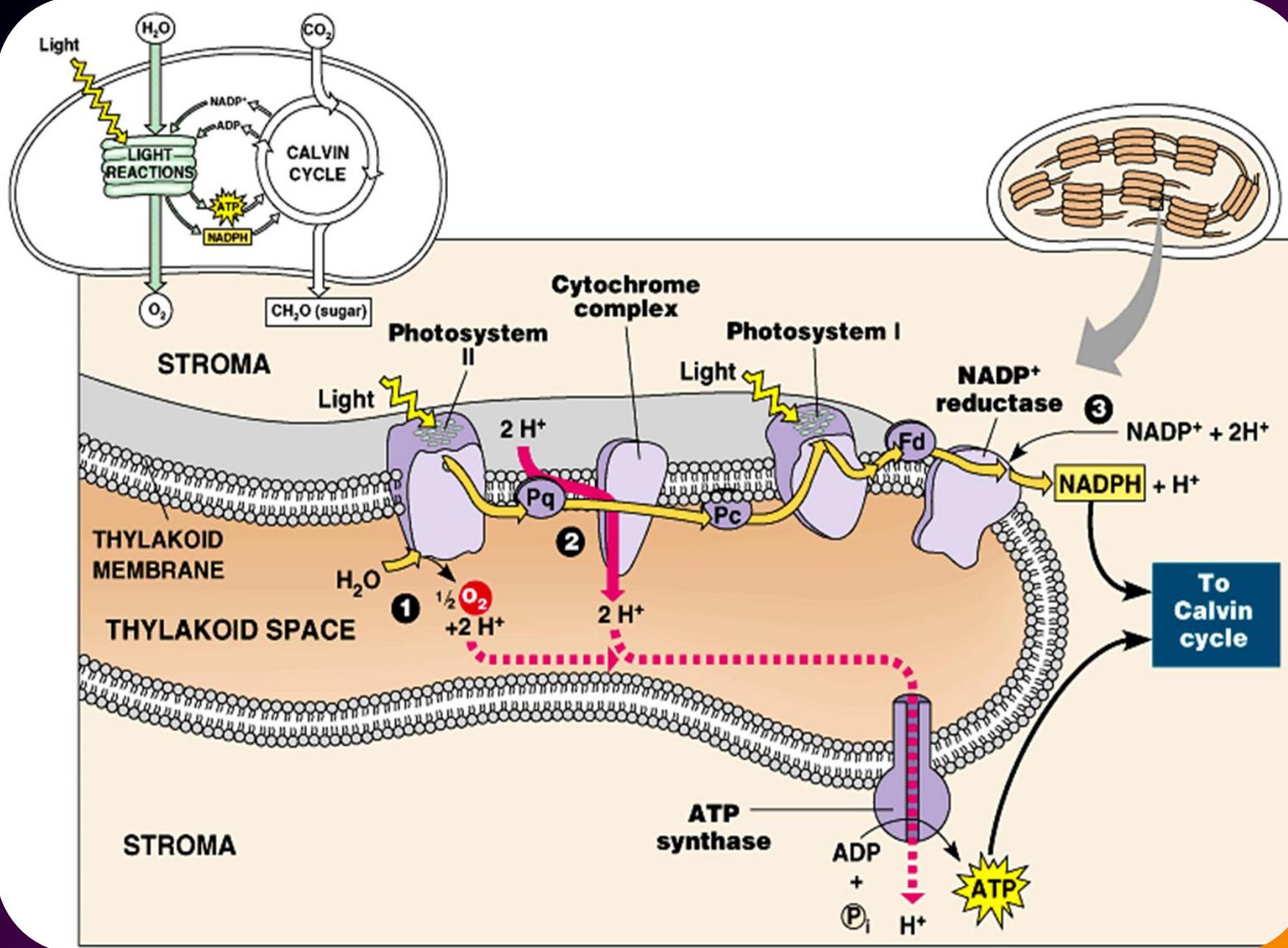


Leaf—Levels of Organization (2)



Leaf—Levels of Organization (3)





صبغات البناء الضوئي Photosynthetic pigments

تقوم النباتات الخضراء عن طريق جهاز التمثيل الضوئي بإمتصاص الطاقة الضوئية (طاقة الشمس) وتحویلها إلى طاقة كيميائية داخل البلاستيدات الخضراء المجهزة بطبقات معقدة من الأغشية التي تحوى صبغات البناء الضوئي ، وتوجد ثلاثة مجموعات فقط من الصبغات النباتية تشارك في البناء الضوئي وهي:

1. الكلوروفيلات Chlorophylls
2. الكاروتينويونات Carotenoids
3. الفيكوبلينات Phycobilins

أولاً: الصبغة الأساسية (صبغات الكلوروفيلات Chlorophyll pigments)

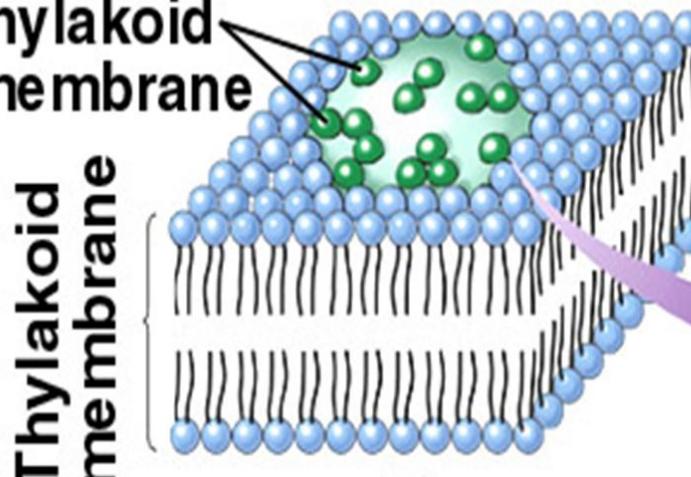
هي أهم وأكثر الصبغات النشطة في عملية البناء الضوئي وهى الصبغات الأساسية والمسئولة عن هذه العملية خصوصاً كلوروفيل أ ، ب وهى مركبات بورفيرينات المغنيسيوم تنتجها النباتات طبيعياً.

وأنواع الكلوروفيلات المعروفة هي:

- كلوروفيلات أ ، ب ، ج ، د ، ه (Chlorophylls a, b, c, d and e))
- كلوروفيلات البكتيريا أ ، ب (Bacterial chlorophylls a and b)
- كلوروفيلات الكلوروبیوم (Chlorobium chlorophylls 650 and 660) 650 ، 660

كلوروفيلات أ ، ب هي أهم الأنواع في النباتات الراقية. وعادة تكون نسبة كلوروفيل أ إلى كلوروفيل ب في النباتات الراقية ما بين 1:2 ونسبة الكلوروفيلات إلى الصبغات الأخرى حوالي 70%.

Chlorophyll molecules embedded in a protein complex in the thylakoid membrane

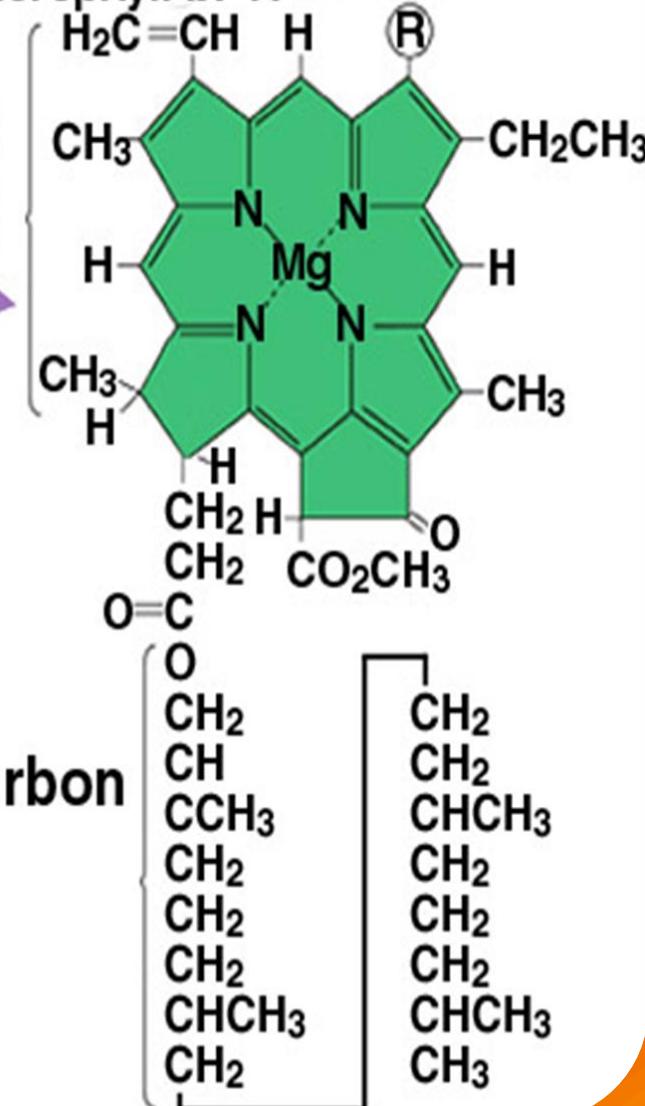


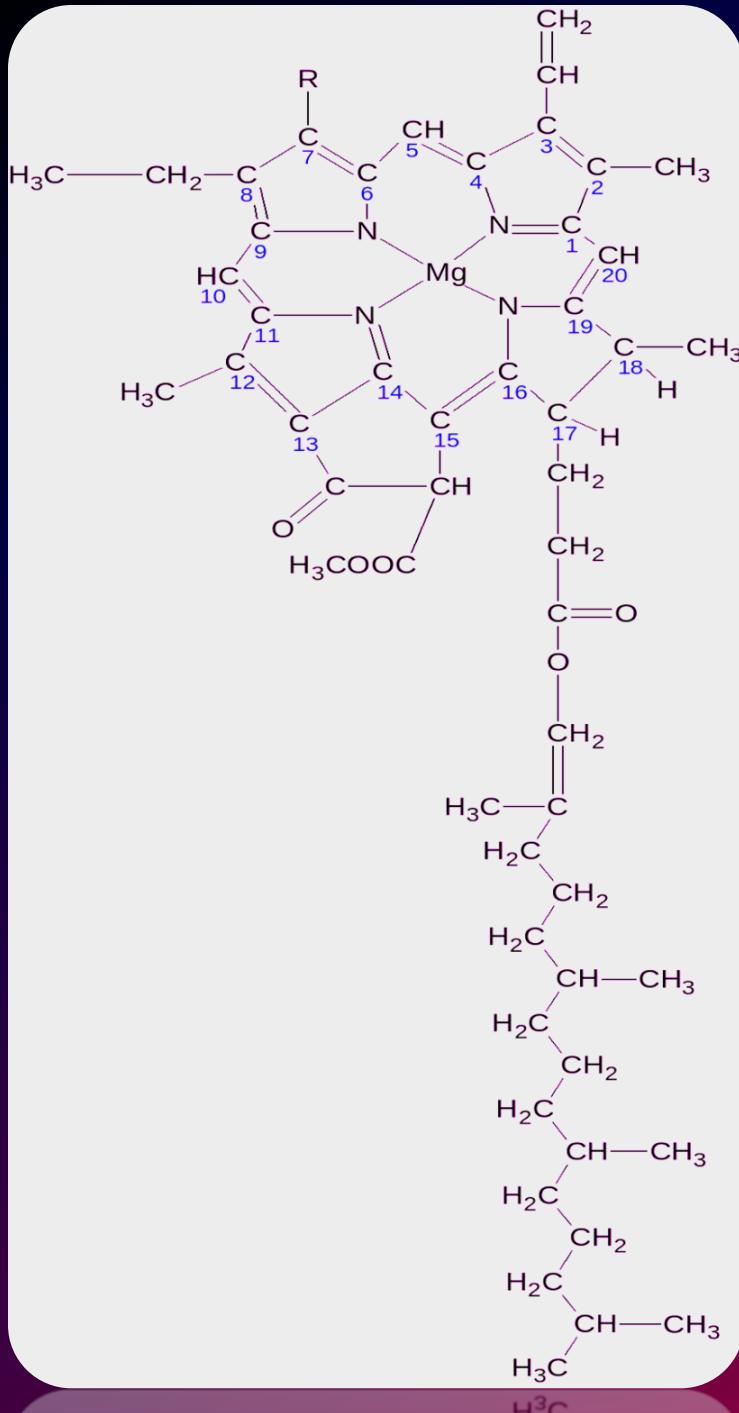
The diagram illustrates a cross-section of a chloroplast, a green, oval-shaped organelle. Inside, numerous green, disc-like structures called thylakoids are arranged in stacks known as grana. A single stack of these thylakoids is labeled 'Granum'. The spaces between the grana contain individual thylakoids. A purple arrow points from the word 'Thylakoid' to one of the larger, more prominent thylakoids. Another label, 'Hydr...', is partially visible on the right side of the diagram.

Chlorophyll

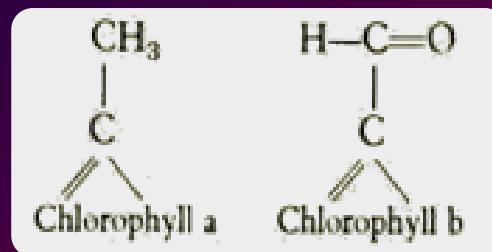
Chlorophyll a: R = -CH₃

Chlorophyll b: R = -CHO





أهم الفروق بين كلوروفيل أ وكلوروفيل ب تتمثل في:
لون كلوروفيل أ أحضر مزرق ولون كلوروفيل ب أحضر مصفر.
ترتبط ذرة الكربون رقم 3 في حلقة البيرول الثانية لجزيء
كلوروفيل أ بمجموعة ميثيل (CH₃) بينما ترتبط بمجموعة
الدهيد (CHO) لجزيء كلوروفيل ب.

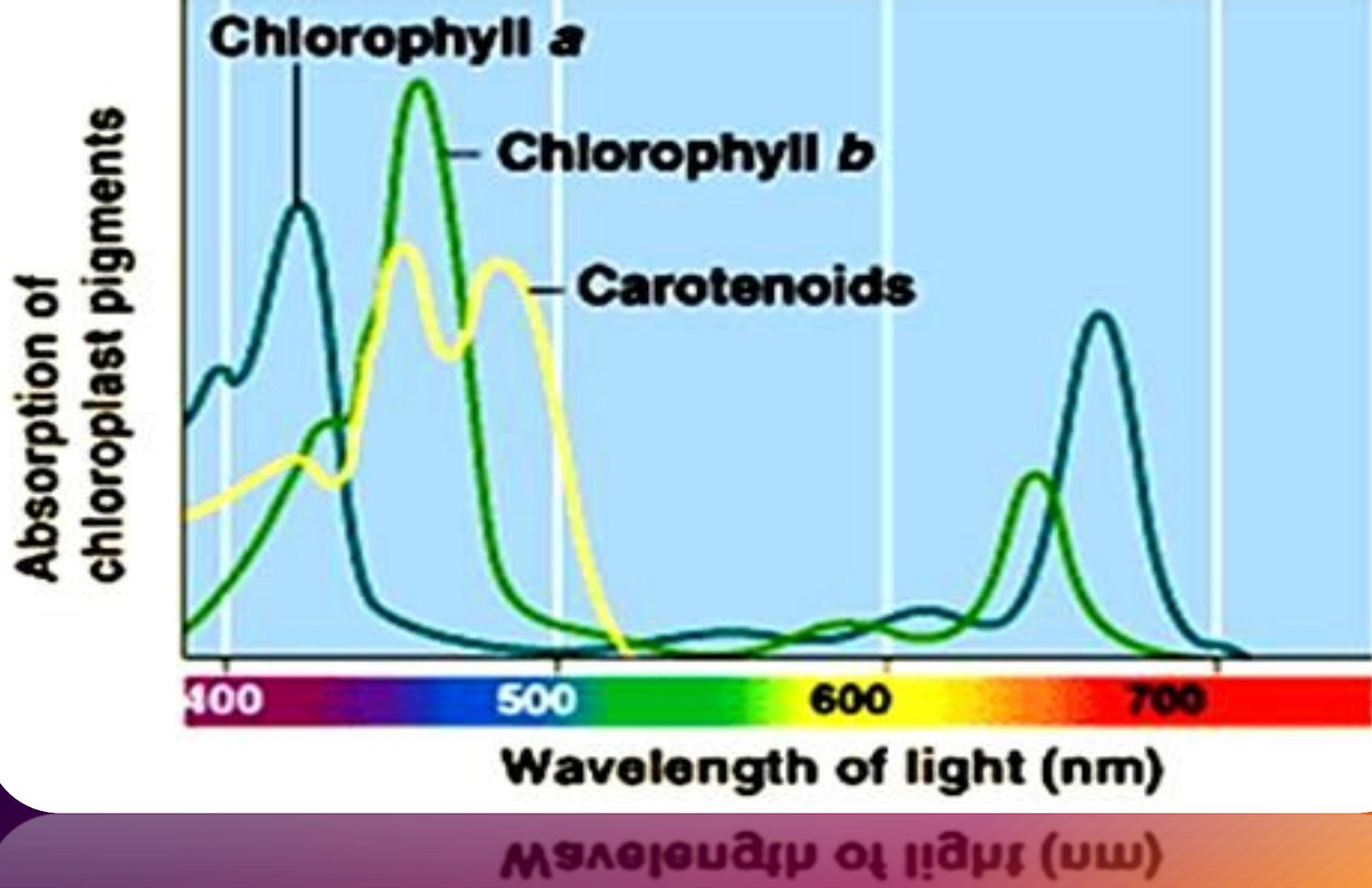


أطیاف الإمتصاص للكلوروفيل أ هي 410 ، 660 مليميکرون أما
لكلوروفيل ب فهى 452 ، 642 نانوميتر ولهما ذروة إمتصاص
في المنطقة الزرقاء ولا تمتص الموجات الضوئية في المنطقة
الخضراء والصفراء (600-500 نانوميتر) بل تنفذ خلالها لذا
تظهر الأوراق باللون الأخضر.
رمز الكيميائي للكلوروفيل أ هو

Chl "a" C₅₅H₇₂O₅N₄Mg

الرمز الكيميائي للكلوروفيل ب هو

Chl "b" C₅₅H₇₀O₆N₄Mg



Wavelength of light (nm)

400 200 200 300

ثانياً: الصبغات المساعدة Accessory pigments

هى صبغات تمتص الطاقة الضوئية عند أطوال الموجات التي لا يمتصها الكلوروفيل ثم تنقلها إلى الكلوروفيل لإتمام عملية التمثيل الضوئي وهذه الصبغات المساعدة هى الكاروتينويديات الفيكوبالينات.

❖ صبغات الكاروتينويديات Carotenoid pigments

تتوارد في جميع الخلايا الممثلة للضوء جنبا إلى جنب مع الكلوروفيل بنسبة 1:2-3. والكاروتينويديات مركبات هيدروكربونية غير مشبعة ذو سلسلة مستقيمة من مركبات التربينويد التي تتكون من ثمانى وحدات من الأيزوبرين (Isoperene) وأغلبها تحتوى على 40 ذرة كربون، وتحتلت أنواعها بإضافة هيدرجين أو نزعه بالأكسدة وتكوين حلقة. تمتص الموجات الضوئية في المنطقة الزرقاء والبنفسجية والتي لا يمتصها الكلوروفيل (520-380 نانوميتر). وتقسم الكاروتينويديات حسب وجود الأكسجين أو غيابه إلى مجموعتين هما:

أ- الكاروتينات Carotenes:

وهي خالية من الأكسجين في تركيبها الكيماوى ورمزها الكيميائى هو ك 40 يد 56 ((C₄₀H₅₆))، أشهر مركباتها هي بيتا كاروتين (β-Carotene)، وكذلك صبغة الليكوبين Lycopene التي توجد في ثمار الطماطم خارج البلاستيدات.

ب- الزانثوفيلات Xanthophylls:

وهي تحتوى على الأكسجين في تركيبها الكيماوى وأهمها صبغة الليوتين Leutine ورمزها C₄₀H₅₆O₂ ومنها أيضا النيوزانثين والفيولازانثين Neoxanthin و Violaxanthin ورمزها C₄₀H₅₆O₄ وصبغة الفيفوكوزانثين (Fucoxanthin) التي توجد في الطحالب البنية وظيف الإمتصاص لها 520-380 نانوميتر. وعند الرجوع إلى التركيب الدقيق لأشعيه الجرana نجد أن ترتيب وإرتباط الكاروتينويديات مع صبغات الكلوروفيل داخل الثيلاكويدات ذو أهمية كبيرة في إتمام عملية البناء الضوئي وحماية الكلوروفيل.

الدور الفسيولوجي للكاروتينويدات في النبات

Physiological role of carotenoids in plants

- أ- تقوم الكاروتينويدات بامتصاص الطاقة الضوئية في المنطقة التي لا يمتصها الكلوروفيل (500-380) وتنقلها إلى مراكز التفاعل الأنظمة الضوئية ل تستغل في عملية البناء الضوئي.
- ب- تمتضط الطاقة الضوئية الزائدة وتحولها عن الكلوروفيل وتشتتها في صورة حرارة أى تصرف الطاقة الزائدة وتحمى الخلايا.
- ج- تعمل على وقاية وحماية الكلوروفيل من الأكسدة الضوئية Photo-oxidation تحت شدة الإضاءة العالية نتيجة وجود الأكسجين الناتج من تفاعل الضوء بوفرة وتكون جزيئات الكلوروفيل المثاره قابلة للأكسدة وتحطم، إلا أن وجود الكاروتينويدات يثبط الأكسدة الضوئية ويعندها ويرجع ذلك إلى أن مركبات الكاروتينويدات تعمل كمضادات أكسدة Antioxidants حيث يفضل الأكسجين الارتباط بها عن الكلوروفيل. وهذه الحماية تكون عن طريق تكوين مركبات الإيبوكسيد حيث تتأكسد مركبات الكاروتينويد غير الإيبوكسية في الضوء إلى مركب الإيبوكسي كاروتينويد ثم يختزل مركب الإيبوكسي كاروتينويد في الظلام بواسطة إنزيم كاروتينويد دى إيبوكسیديز إلى مركب الكاروتينويد الغير إيبوكسي وتعاد الدورة مرة أخرى وتعرف هذه الدورة بدوره الإيبوكسيد Epoxide cycle.

❖ صبغات الفيكوبيلينات :Phycobiline (Biliprotein) pigments

توجد في الطحالب والبكتيريا الممثلة للضوء ولا توجد في النباتات الراقية ويوجد منها:

الفيكواريثرين Phycoerythrin: الصبغة الحمراء أو البليبروتين الحمراء Red biliprotein وهي توجد في الطحالب الحمراء.

الفيوكسيانين Phycocyanin: الصبغة الزرقاء أو البليبروتين الزرقاء Blue biliprotein وهي توجد في الطحالب الخضراء المزرقة.

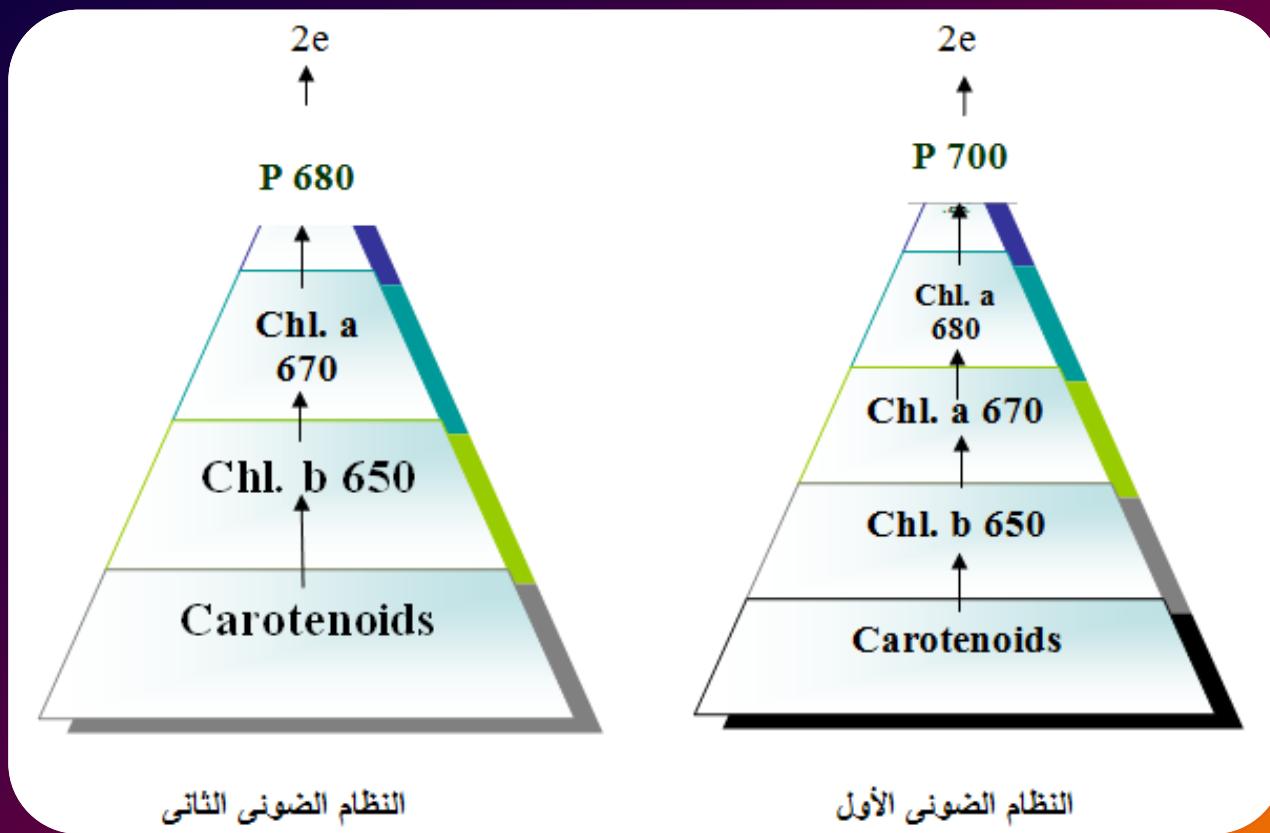
والتركيب الكيماوى لها يشبه مركب البروتوبورفرين 4 فى تخلق الكلوروفيل وهى تتركب من أربع حلقات بيرول مفتوحة وخالية من ذرة الماغنسيوم ومجموعة كحول الفيتول، وهذا التركيب هو الحامل الصبغي الذى يرتبط بالبروتين إرتباط قوى. وهذه الصبغة تمتص الضوء فى المنطقة الخضراء والحمراء وأطيف امتصاصها من 450-600 نانوميتر، وتمتص الضوء فى المنطقة التى لا يمتصها الكلوروفيل والكاروتينويدات وتنقل الطاقة الضوئية بكفاءة عالية إلى مراكز التفاعل فى الكلوروفيل ل تستغل فى البناء الضوئى لذا تسمى صبغات مساعدة وهى مهمه جدا مع الكلوروفيل فى الطحالب التى تعيش فى أعماق المحيط حيث يكون الضوء ضعيف لذا فهى تمتص الطاقة الضوئية وتجعلها فعالة وتنقلها إلى الكلوروفيل ل تستغل فى البناء الضوئى.

الأنظمة الضوئية Photosystems

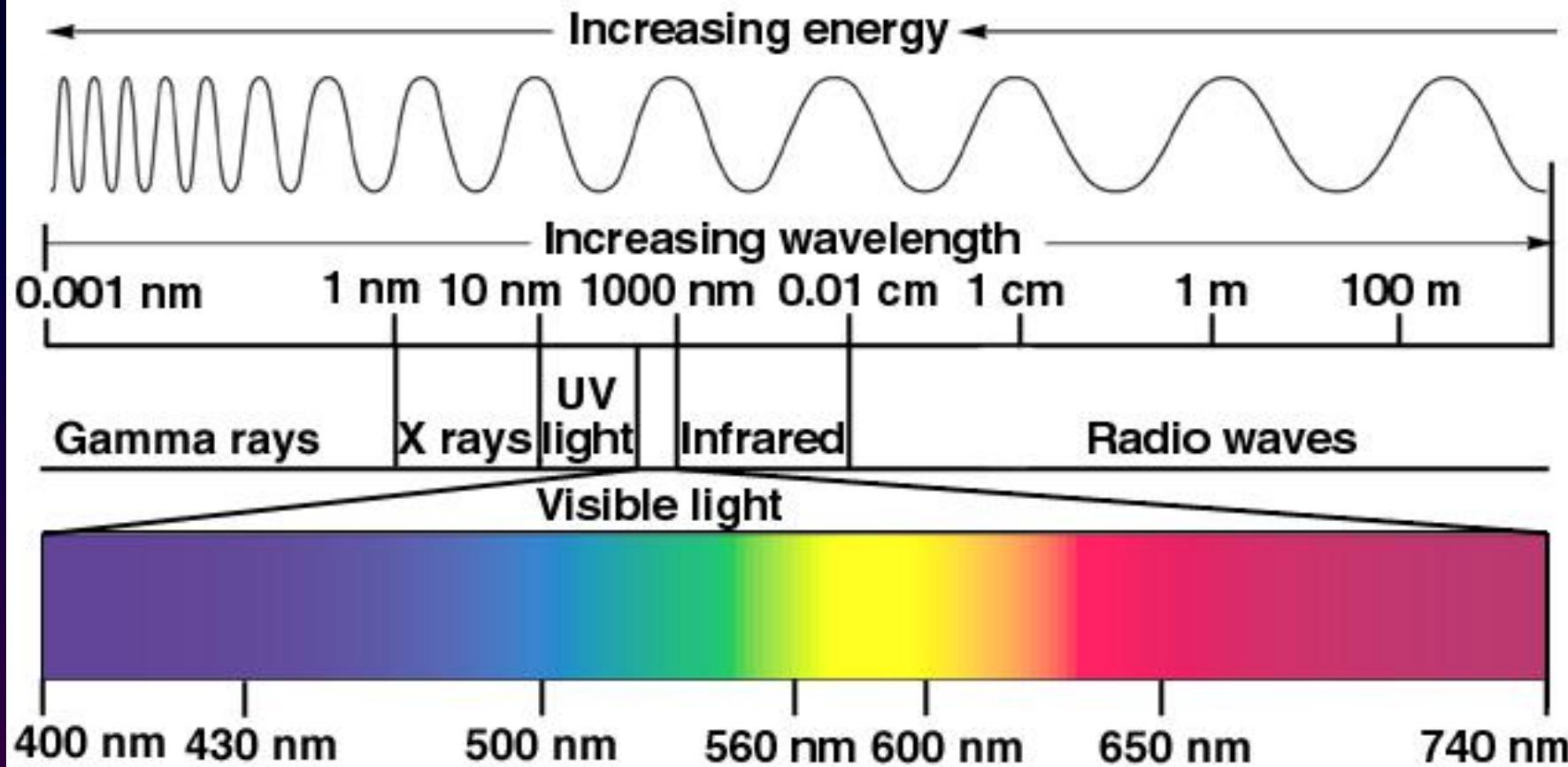
بعد إكتشاف تأثير إميرسون (السقطة الحمراء Red drop) أوضح العلماء أن التفاعلات الكيموضوئية (المرحلة الأولى في البناء الضوئي) تتم في مجموعتين منفصلتين ومتعاونتين من الصبغات العاملة في البناء الضوئي سميت بالنظام الضوئي Photosystems وهي:

.Photosystem I (PSI)

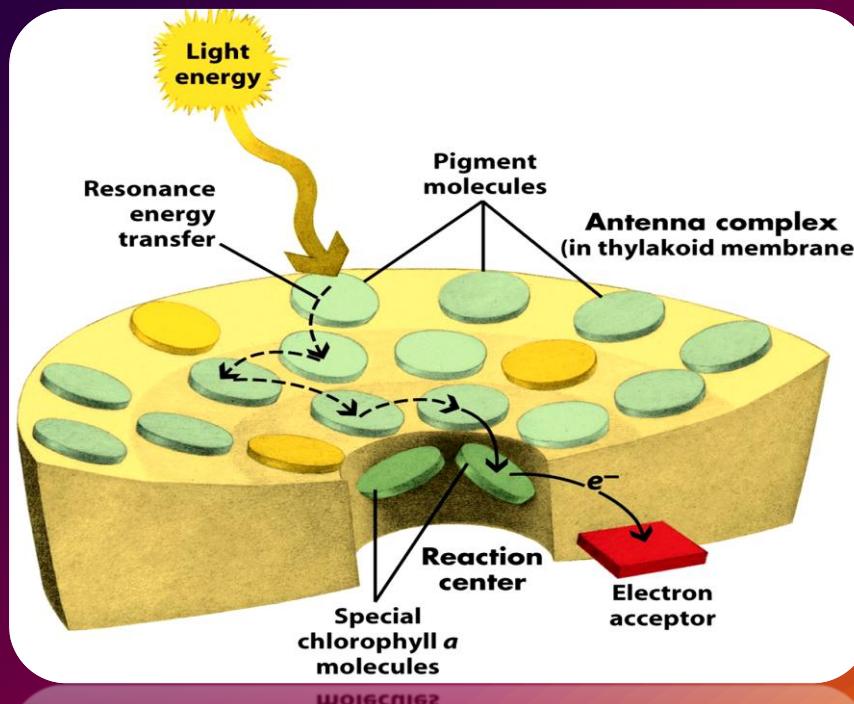
.Photosystem II (PSII)

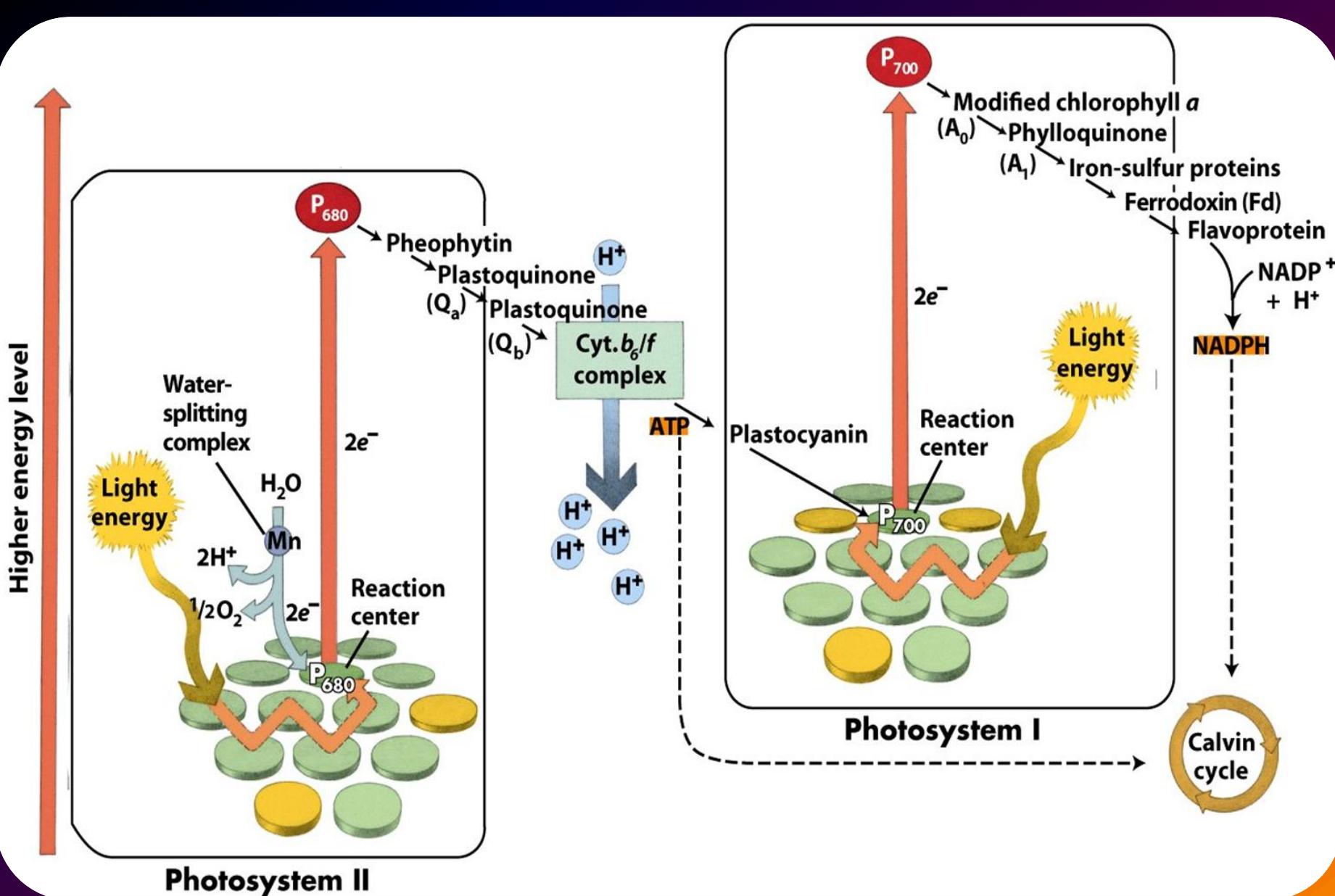


Electromagnetic Spectrum



تقوم جزيئات الكاروتينويدات وجزيئات الكلورو菲ل الحاصلة في كل النظامين بتجميع الطاقة الضوئية (الفوتونات) من الموجات الضوئية التي لا تمتلكها مراكز التفاعل في كل النظامين ثم تقوم بتحويل هذه الطاقة عن طريق الرنين الموجي إلى مركز التفاعل في كل نظام (الذى يحتوى على جزيئين خاصين من كلورو菲ل أ هما الفعالان في نقل طاقة الإثارة للإلكترونات) فيرتفع مستوى طاقتها إلى مستوى الإشارة الذي يؤدي إلى إنطلاق الإلكترونات منها إلى مستقبلات إلكترونية فتخترلها في حين يتأكسد الكلورو菲ل في كل النظامين. الإلكترونات التي تنطلق من مركز التفاعل في (PSI) تنتقل خلال سلسلة من حواضن الإلكترون المؤكسدة حتى تصل إلى مستقبلها النهائي NADP فتخترله إلى NADPH_2 ، أما الإلكترونات التي تنطلق من مركز التفاعل في (PSII) تنتقل من خلال سلسلة من الحواضن المؤكسدة التي تربط بين النظامين الضوئيين لتعوض الإلكترونات التي فقدتها مركز التفاعل في (PSI) وأنشاء سريان الإلكترونات في الحواضن بين النظامين تفقد الطاقة التي اكتسبتها وتستغل هذه الطاقة في تكوين جزيئات ATP. وتعوض الإلكترونات التي يفقدها (PSII) بالإلكترونات التي تنتج من إنشطار الماء ضوئيا. اضغط [1](#) [2](#)





رسم تخطيطي يوضح التفاعلات الكيموضوئية التي تم بالتعاون والتكامل بين النظامين الضوئيين لتكوين القوة التمثيلية NADPH_2 & ATP.

ميكانيكية البناء الضوئي

البناء الضوئي هو عملية حيوية يتم من خلالها تحويل H_2O , CO_2 إلى سكريات غذائية بالطاقة باستغلال الطاقة الشمسية مع تصاعد الأكسجين. تنقسم عملية البناء الضوئي إلى قسمين أو نوعين من التفاعلات هما: تفاعل الضوء وتفاعل الظلام

أولاً: تفاعل الضوء (Photochemical reactions) (التفاعلات الكيموضوئية Light reaction)

- 1) تحدث هذه التفاعلات في أغشية الثيلاکويدات.
- 2) يلزمها وجود الضوء ولا يلزمها وجود CO_2 .
- 3) تفاعلات سريعة ولا تتأثر بدرجة الحرارة لأنها تفاعلات غير إنزيمية.
- 4) الطاقة الضوئية هي المسئولة عن إثارة جزيئات الكلوروفيل وحدوث التفاعلات الآتية:
أ- أكسدة الماء ضوئياً (إنحلال الماء ضوئياً) وتصاعد الأكسجين



بـ تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية وإنتاج القوة التمثيلية Assimilatory power من خلال:

(1) الفسفرة الضوئية: Photophosphorylation



(2) الإختزال الضوئي: Photoreduction

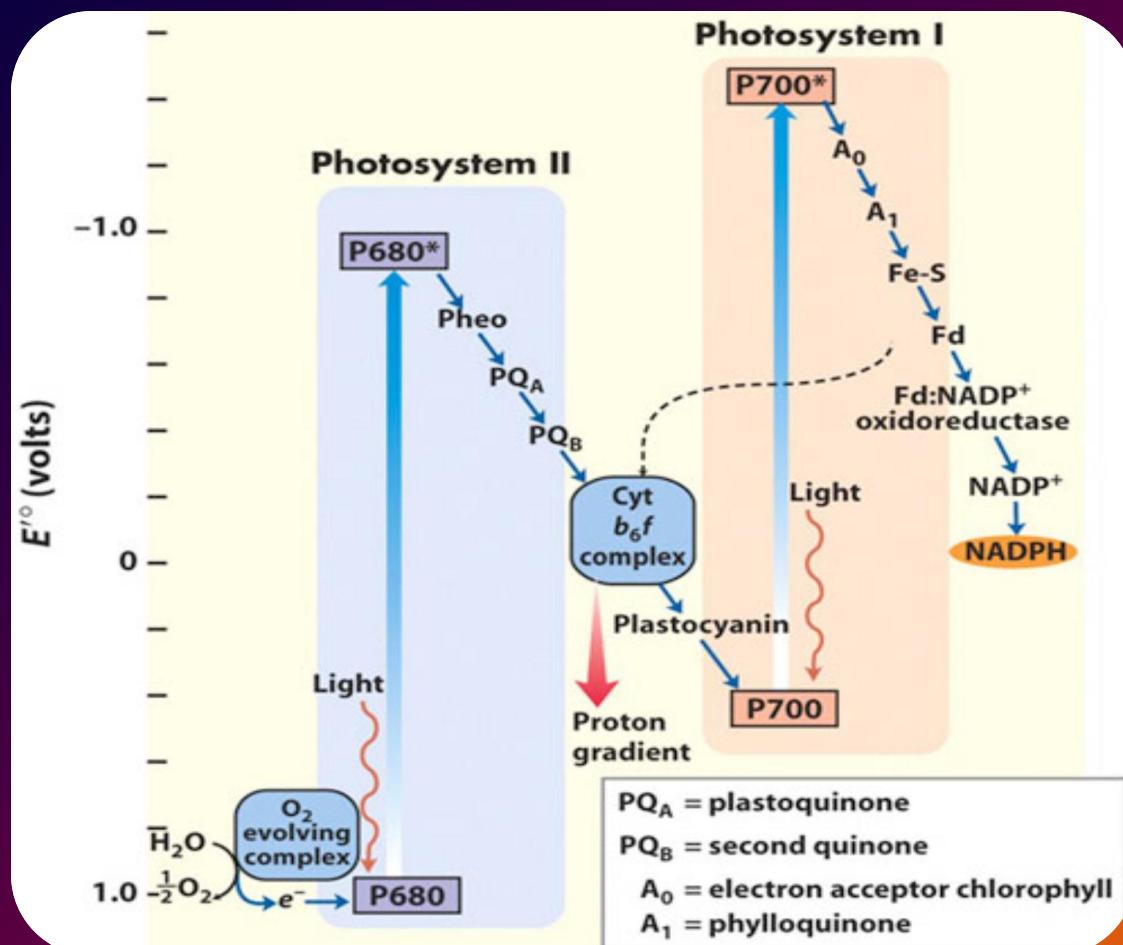


الفسفرة الضوئية :Photophosphorylation

(1) الفسفرة الضوئية الغير دائرية أو المفتوحة :Non-cyclic photophosphorylation

فى هذا النوع من الفسفرة يعمل النظامين الضوئيين (PSI & PSII) معاً فى وقت واحد، ويحدث فيها إحلال ضوئى للماء كمانح للبروتونات والإلكترونات (المكونة لذرات الهيدروجين) ويتضاعد الأكسجين كناتج ثانوى، وينتج عنها تكوين NADPH_2 و ATP

اضغط 1 2

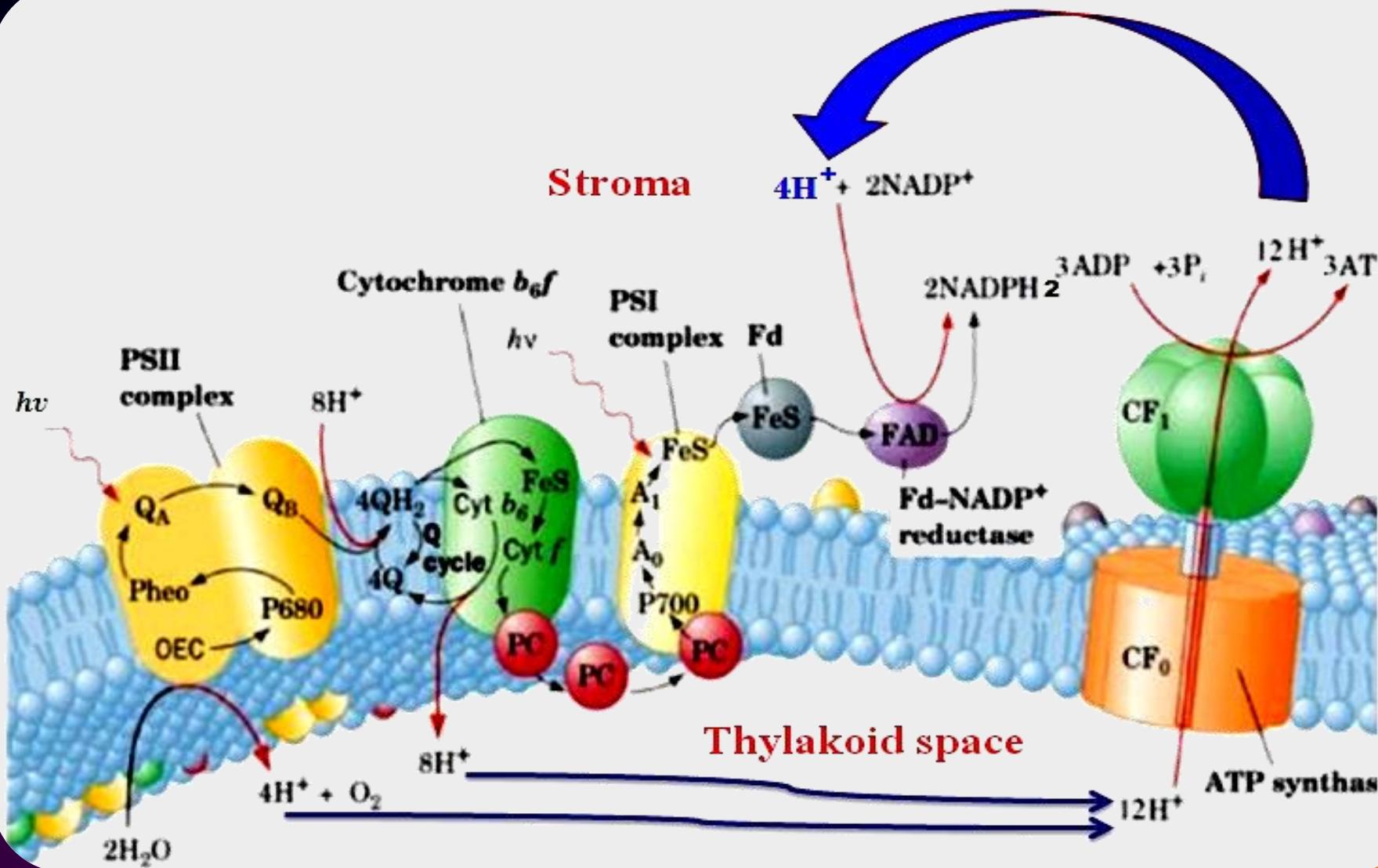


(2) الفسفرة الضوئية الدائرية Photophosphorylation

فى هذه العملية تنتقل الإلكترونات من كلوروفيل أ (P700) فى مركز التفاعل للنظام الضوئى الأول بعد إثارته إلى المستقبل الأول وهو (Fes)، ولكنها لا تنتقل بعد ذلك إلى الفريديوكسين (Fd) ومن ثم لا تنتقل إلى مستقبلها النهائى NADP، وإنما تنتقل الإلكترونات من (Fes) إلى (Cyt.b6/f) ثم تنتقل إلى البلاستوسين (Pc) ثم تعود الإلكترونات مرة أخرى إلى مركز النشاط (P700) فى النظام الضوئى الأول (PS I) ويصاحب هذا السريان الدائرى للالكترونات تكوين جزء واحد من ATP لكل فوتون من الضوء يمتصه PS أو لكل زوج من الإلكترونات تمر خلال هذه الدورة. لا يصاحب عملية النقل الدائرى للالكترونات (الفسفرة الضوئية الدائرية) إنحلال للماء ضوئيا وبالتالي لا يتضاعد أكسجين وكذلك لا يتكون NADPH_2 ولا يتم إختزال CO_2 . ويتبين ذلك عند إضافة البلاستيدات الخضراء بموجات ضوئية أطول من 680 ولتكن 700 نانوميتر، وفي هذه الحالة ينشط النظام الضوئى الأول فقط (PS I) ويحدث سريان دائرى للالكترونات (تم الفسفرة بالطريقة الدائرية)، أما النظام الضوئى الثانى (PS II) لا ينشط لأن الأطول الموجية أكبر من 680 لا يستطيع إمتصاصها.

نواتج التفاعلات الضوئية (الكيموضوعية)

نواتج تفاعلات الضوء وهى مركبات ATP، NADPH و هما القوة أو الطاقة التمثيلية اللازمة لتفاعل الظلام (المراحلة الثانية فى عملية البناء الضوئي)، حيث تنتج هذه القوة التمثيلية فى أغشية الثيلاکویدات ثم تنتقل منها إلى السترووما ليقودان تفاعل الظلام (تثبيت وإختزال CO_2). وقد أثبتت الأبحاث أن عدد الفوتونات الضوئية اللازمة لتصاعد جزء واحد من الأكسجين O_2 أو تثبيت جزء واحد من CO_2 هي 8 فوتونات ضوئية. وبالتالي فإن أكسدة جزيئين من الماء لكي يتتصاعد جزء أكسجين واحد يلزمها 8 فوتونات حيث يستغل مركز التفاعل الأول PS I أربعة فوتونات ومركز التفاعل الثاني PS II الأربعة فوتونات الأخرى. ويترتب على إنحلال جزيئين من الماء ضوئياً إطلاق 4 إلكترونات ويؤدي إمتصاص 4 فوتونات ضوئية بواسطة النظام الضوئي الثاني إلى سريان هذه الإلكترونات من الماء إلى البلاستوسيلانيين وتستغل الطاقة التي تفقدها الإلكترونات أثناء هذا السريان في نقل H^+ من السترووما إلى التجويف الثيلاکويد عبر غشاء الثيلاکويد مسبباً تدريجاً في جهد الفوتونات يستغل في تكوين 3 جزيئات ATP ، أما الأربعة الفوتونات التي تمتص بواسطة النظام الضوئي الأول فتقود سريان الإلكترونات من البلاستوسيلانيين إلى مستقبلها النهائي NADP^+ فتخزل جزيئين منه إلى NADPH_2



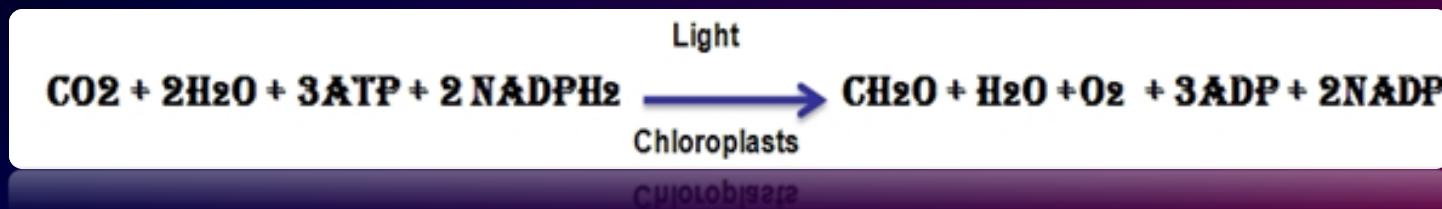
5H₂O → 4H⁺ + O₂

8H⁺ → 15H⁺

Thylakoid space

V.L. El'st'vra

المركبات الناتجة من أكسدة جزيئين من الماء ضوئياً وهي 3 جزيئات NADPH_2 + 2 جزء ATP تكفي لثبيت وإحتزال جزء واحد من CO_2 كما توضح المعادلة التالية:



يتضح من المعادلة السابقة أن ثبيت جزء واحد CO_2 ينتج عنه جزء CH_2O وهي أصغر وحدة بنائية للسكريات، وبالتالي لكي يتكون جزء واحد من سكر سادس مفسفر $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (الناتج الرئيسي لتفاعلات الظلام) فإنه يلزم ثبيت 6 جزيئات CO_2 وهذه يلزم لثبيتها وإحتزالها طاقة تمثيلية تتالف من 18 جزء ATP و 12 جزء NADPH_2 وهذه الطاقة تمثيلية لكي يتم تكوينها من عملية الفسفرة الضوئية غير الدائيرية تحتاج إلى امتصاص 48 فوتون ضوئي يستغلها النظامين الضوئيين (24 فوتون / نظام ضوئي) ويحدث إحلال ضوئي لـ 12 جزء ماء لينطلق منها 24 إلكترون تسري خلال حوامل نقل الإلكترون التي تربط بين النظامين الضوئيين ويترتب على سريانها ووصولها إلى مستقبلها النهائي تكوين 12 جزء NADPH_2 و 18 جزء ATP.

