إعداد الأستاذ: بن خريف مصطفى



كل ما يجب حفظه في وحدة التركيب الضوئي

النشاط 1: تذكير بالمكتسبات

- تعريف عملية التركيب الضوئي: آلية يتم فيها تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية كامنة في الجزيئات العضوية.
- شروط عملية التركيب الضوئي: لا تحدث عملية التركيب الضوئي إلا بتوفر شروط ثلاثة: اليخضور، الضوء والـ CO₂.
- **مظاهر عملية التركيب الضوئي:** أثناء قيام الخلية النباتية بعملية التركيب الضوئي فإنه يظهر: امتصاص الـ CO₂ والماء، طرح الـ O₂ وتركيب المادة العضوية.
 - المعادلة العامة لعملية التركيب الضوئى

- معادلة تركيب الغلوكوز: C₆H₁₂O₆ + 6H₂O + 6O₂ → C₆H₁₂O₆ + 6H₂O + 6O₂

 $n (CO_2) + 2n (H_2O) \rightarrow (CH_2O)n + nO_2 + nH_2O$ - معادلة تركيب النشاء:

النشاط 2: مقر عملية التركيب الضوئي

- مقر عملية التركيب الضوئي: تتم تفاعلات التركيب الضوئي داخل الصانعة الخضراء.
- وصف بنية الصاتعة الخضراء: عضية ذات شكل بيضوي محاطة بغشائين بلاستيديين خارجي وداخلي يحصر بداخله سائل يسمى المادة الأساسية أو الحشوة أو ستروما. تحتوي الحشوة على صفائح بعضها كبيرة تسمى صفائح حشوية والبعض الأخر صغيرة تسمى كييسات أو تيلاكويد. تتوضع فوق بعضها مشكلة الغرانا أو البذيرات. تحتوي الحشوة كذلك على حبيبات نشوية، ADN، وريبوزومات.
 - المميزات البنيوية للصانعة الخضراء
 - ذات بنية حجيرية: لأنها مقسمة إلى ثلاث فراغات: 1- المسافة بين الغشائين، 2- التجويف الذي تملأه الحشوة، 3- تجويف الكييسات.
 - اختلاف التركيب الكيموحيوي لكل من أغشية التيلاكويد والحشوة.
 - طبيعة تفاعلات عملية التركيب الضوئي: أكسدة إرجاعية (أكسدة الماء وإرجاع الـ CO₂).

النشاطين 3 – 4: مراحل عملية التركيب الضوئي

المرحلة الكيموحيوية (حلقة كالفن وبنسون)	المرحلة الكيموضوئية	
كيموحيوية: سلسلة من التفاعلات الكيموحيوية لا تتطلب الضوء بشكل مباشر	كيموضوئية: سلسلة من التفاعلات الكيموحيوية يشترط حدوثها توفر الضوء	تعليل تسمية المرحلة
الحشوة	غشاء التيلاكويد (السلسلة التركيبية الضوئية)	المقر
خارجية: CO ₂	خارجية: الضوء	
داخلية: نواتج المرحلة الكيموضوئية (ATP و + NADPH,H)، بالإضافة للانزيمات	داخلية: التيلاكويد، مستقبل الالكترونات، ADP وPi، بالإضافة للانزيمات	الشروط
تركيب سكريات، تجديد مرافق الإنزيم +NADP و ADP + Pi	انطلاق الـ O2، إرجاع مستقبل الالكترونات +NADPH,H تركيب الـ ATP	النتائج
المركب ريبيلوز ثنائي الفوسفات RuDP: مادة أيضية وسيطة يدمج معها الـ CO ₂ لبدأ سلسلة تفاعلات حلقة كالفن وبنسون.	أنظمة ضوئية: تقتنص الفوتونات الضوئية وتحرر الكترونات (تتأكسد)	
الفاعرت علقه عامل وبسول	نواقل الالكترونات: تنقل الالكترونات المتحررة.	البنيات والجزيئات
Rubisco: يدمج الـ CO ₂ مع Rubesco	الكرية المذنبة: تركب الـ ATP	المتدخلة
مرافق الانزيم +NADPH,H: نقل البروتونات والالكترونات اللازمة لتفاعلات الإرجاع .	مرافق الانزيم +NADPH,H: ينقل الالكترونات والبروتونات اللازمة لحدوث المرحلة الكيموحيوية (إرجاع الـ CO ₂).	ودورها
ATP: فسفرة المواد الأيضية الوسيطة.	انزيمات: إنزيم أكسدة الماء، وإنزيم NADP ريدوكتاز لإرجاع مرافق الانزيم +NADP.	
$6C0_2 + 18ATP + 12NADPH,H^+ \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 18ADP + 6Pi + 12NADP^+$	H_2O + NADP ⁺ + ADP + Pi \rightarrow 1/20 ₂ + NADPH,H ⁺ + ATP	المعادلة

المرحلة الكيموضوئية

- **بنية غشاء التيلاكويد:** يتكون غشاء التيلاكويد من طبقة فوسفوليبيدية مضاعفة تحتوي على نظامين ضوئيين PSI وPSI، نواقل الألكترونات وإنزيم الـ ATP سنتاز. يسمى مجموع هذه المركبات **بالسلسلة التركيبية الضوئية.**
- النظام الضوئي: معقد بروتيني ضمن غشاء الكييس يحتوي على عدد كبير من جزيئات أصبغة التركيب الضوئي (اليخضور وأشباه الجزرين).
 - المصدر الأول للالكترونات في السلسلة التركيبية الضوئية: جزيئة الماء H₂O.
 - مصدر الـ O2 المنطلق هو: أكسدة جزيئة الماء.
- المستقبل الأخير للالكترونات: في الصانعة الخضراء: مرافق الانزيم النيكليوتيد أمين ثنائي نيكليو فوسفات + NADP. تجريبيا: مستقبل اصطناعي مثل فيروسيانور البوتاسيوم.
 - آلية انتقال الالكترونات في السلسلة التركيبية الضوئية: تنتقل تلقائيا في نواقل متزايدة كمون الأكسدة والإرجاع.
 - طيف الامتصاص وطيف النشاط
- يتكون الضوء الأبيض المرئي من سبعة إشعاعات (أطياف) تتغير أطوال موجاتها من 400 إلى 700 نانومتر، وهي على الترتيب: الأزرق، البنفسجي، الأخضر، الأحضر، البرتقالي، الأحمر.
- طيف الامتصاص: تمتص جزيئات اليخضور الإشعاعات الضوئية بشدات مختلفة، فهي كبيرة في الإشعاعت الطرفية وأقل في الاشعاعات الوسطية وقليلة جدا في الاشعاع الأخضر.
- طيف النشاط (شدة عملية التركيب الضوئي): كلما زادت شدة الامتصاص زاد النشاط. فالإشعاعات الأكثر امتصاصا هي الأكثر فعالية في عملية التركيب الضوئي.
- التقلور أو الاستشعاع: يكتسب إلكترون من جزيئة اليخضور طاقة فوتونات ضوئية فينتقل من مداره الأصلي إلى مدار ذو مستوى طاقوي أعلى منه وتصبح جزيئة اليخضور في حالة تهيج. بعد زمن قصير جدا يعود إلى مداره الأصلي ويحرر الطاقة المكتسبة على شكل إشعاع أحمر (حالة استقرار).
- آلية عمل النظام الضوئي: يتكون النظام الضوئي من عدد كبير من الأصبغة الهوائية وصبغتين لمركز التفاعل. تستقبل كل صبغة هوائية فوتونات ضوئية فتتهيج وينتقل الكترون منه الطاقة المكتسبة وتنتقل إلى صبغة هوائية مداره الأصلي وتتحرر منه الطاقة المكتسبة وتنتقل إلى صبغة هوائية مجاورة فتهيجها وهكذا... تصل الطاقة إلى صبغة مركز التفاعل فتتهيج بدورها وتحرر الكترون غني بالطاقة (اكسدة).
 - دور الأصبغة الهوائية: النقاط الفوتونات الضوئية ونقلها لأصبغة مركز التفاعل.
 - **دور أصبغة مركز التفاعل:** تتجمع فيها الطاقة الملتقطة من مختلف الجزيئات الهوائية وتتأكسد محررة إلكترون ذو طاقة عالية.
 - آلية المرحلة الكيموضوئية: في وجود الضوء "يتأكسد" النظامان الضوئيان PSI وPSI ويحرر كل منهما إلكترونين.

بعد ذلك، تحدث "أكسدة الضوئية للماء" وفق المعادلة $(200_1 + 26 + 40)$. يطرح الـ 0_2 في الوسط وترجِعُ الالكرونات النظام الضوئي الأول 'PSI'، ثم إلى المرافق الانزيمي +NADP الذي يرجَع بواسطة الانزيم "PSIP. تنتقل الالكترونات إلى النظام الضوئي الأول 'PSI'، ثم إلى المرافق الانزيمي +NADP الذي يرجَع بواسطة الانزيم "NADP++ $26 \rightarrow NADPH,H$).

تتراكم البروتونات في تجويف الكبيس الناتجة من أكسدة الماء، كما أن الناقل T2 يضخ البروتونات كذلك أثناء انتقال الالكترونات، فيصبح تركيزها في التجويف أكبر من الحشوة، وبالتالي تنتشر على شكل سيل من البروتونات الخارجة عبر الـ ATP سنتاز. تسمح الطاقة المتحررة من سيل البروتونات الخارجة بفسفرة الـ ADP + Pi \rightarrow ATP + H₂O). تسمى هذه العملية **بالفسفرة الضوئية.**

المرحلة الكيموحيوية

- الكروماتوغرافيا: تقنية تستعمل لفصل مكونات خليط ما حسب وزنها الجزيئي.
- **ـ حلقة كالفن وبنسون:** يثبت الـ C0₂ على جزيئة خماسية الكربون: الريبولوز ثنائي الفوسفات (RuDP) مشكلا مركب سداسي الكربون الذي ينشطر سريعا إلى جزيئتين بثلاث ذرات كربون هو حمض الفوسفو غليسيريك (APG).
 - يراقب دمج الـ CO₂ بواسطة الإنزيم: الريبولوز ثنائي الفوسفات كربوكسيلاز (Rubisco).

