



**المجال العلمي 2: تحويل الطاقة على مستوى ما فوق البنية الخلوية.**

**الوحدة التعليمية 1: آليات تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية كامنة.**

**الحصة التعليمية 1: مخر التركيب الضوئي ومراحله.**

**وضعية الإنطلاق:** (التذكير بالمكتسبات)

تقوم النباتات الخضراء بتركيب المادة العضوية بظاهرة التركيب الضوئي، حيث تتم مجموع تفاعلاتها الكيميائية داخل الصانعة الخضراء وفق المعادلة الإجمالية التالية:



**التعليمات:**

1. حدّد شروط عملية التركيب الضوئي.
2. حدّد شكل الطاقة المحولة والنتيجة في عملية التركيب الضوئي.

**الإجابة:**

1. شروط عملية التركيب الضوئي هي: الضوء، اليخضور، غاز  $\text{CO}_2$  والماء ( $\text{H}_2\text{O}$ ).
2. شكل الطاقة المحولة هو طاقة ضوئية، وشكل الطاقة الناتجة هو طاقة كيميائية كامنة.

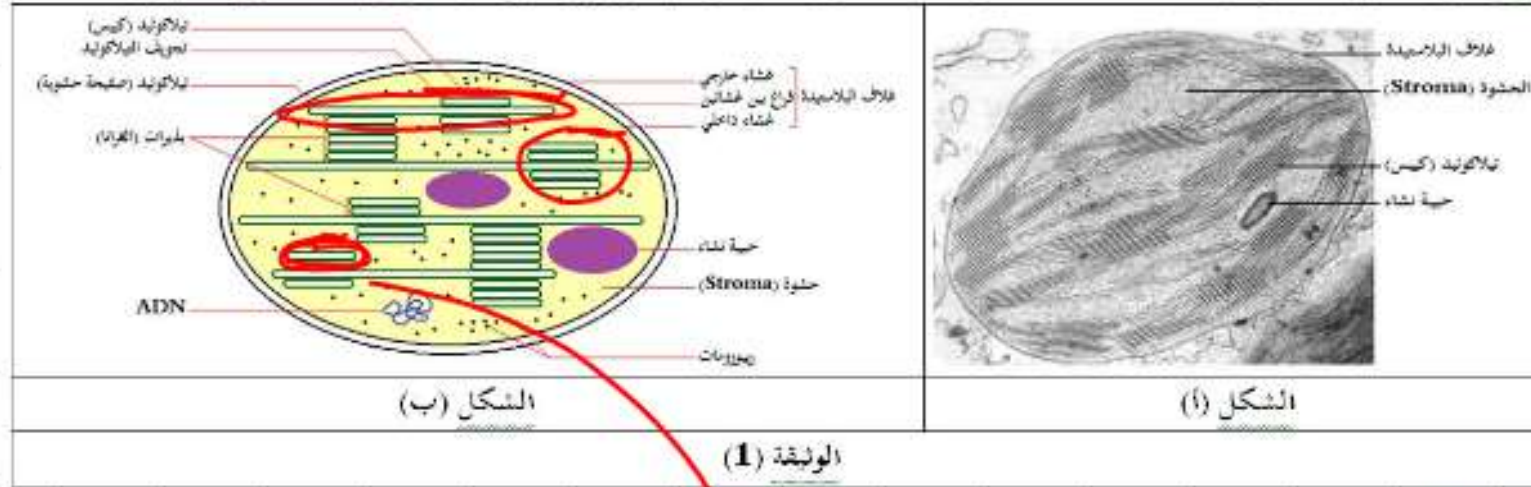
**المشكلة:** ما هي آليات تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية كامنة؟



1. مقر التركيب الضوئي، طبيعة تفاعلاته ومراحله

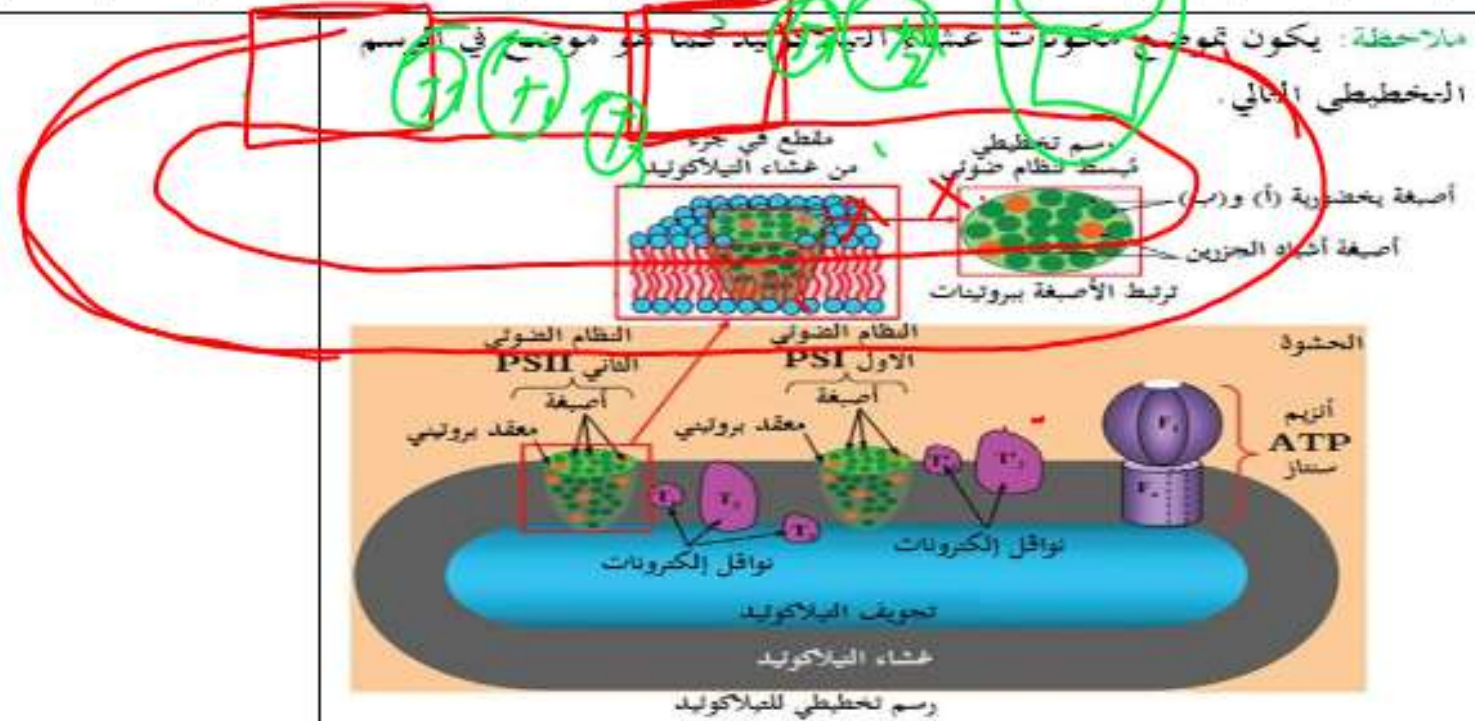
لتحديد مقر التركيب الضوئي، طبيعة تفاعلاته ومراحله، نُقترح عليك الدراسات التالية:

تمثل الوثيقة (1) ما فوق بنية الصانعة الخضراء كما يظهرها المجهر الإلكتروني، إلى جانب رسم تخطيطي تفسيري لها.



تمثل الوثيقة (2) جدول لمعطيات حول التركيب الكيموحيوي لكل من الأغشية التيلاكوتيدية والحشوة للصانعة الخضراء.

الحشوة	الأغشية التيلاكوتيدية
مواد أبيضية وسطية لتركيب المواد العضوية.	نظامان ضوئيان PSI و PSII بما أصبغة التركيب الضوئي (أصبغة
مرافقات إنزيمية (نواقل بروتونات: $NADP^+$ و $NADPH$ )	مختصورية (أ) و (ب)،
ATP، ADP و $P_i$	أصبغة
إنزيمات متنوعة (كاتازيم ريبولوز ثنائي الفوسفات كربوكسيلاز (Rubisco))	أشباه الحزيرين، نواقل إلكترونات. إنزيم ATP سيناز (الكوبية المدببة).

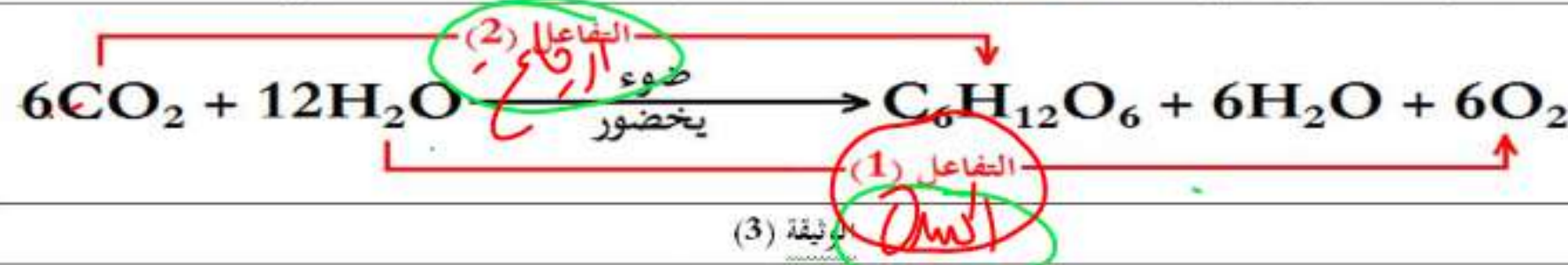


الوثيقة (2)

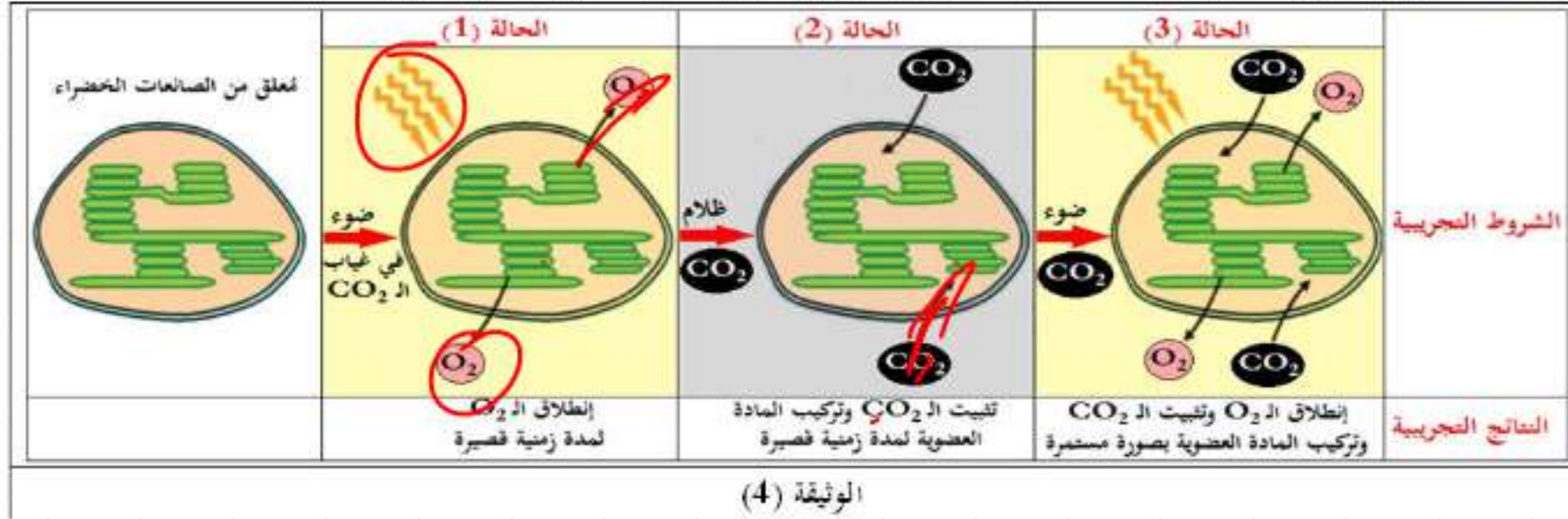




إن تفاعلات الأكسدة والإرجاع هي تفاعلات كيميائية يحدث خلالها انتقال الإلكترونات بين مُعط للإلكترونات (مُرجع) ومستقبل للإلكترونات (مُؤكسد)، تمثل الوثيقة (3) المعادلة الكيميائية الإجمالية لعملية التركيب الضوئي.



تمثل الوثيقة (4) نتائج حضن صانعات خضراء في وجود وفي غياب الـ  $\text{CO}_2$  في الضوء وفي الظلام.



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



التعليمية:

- بيّن مقر التركيب الضوئي، طبيعة تفاعلاته ومراحله وذلك بإستغلالك للوثائق (1)، (2)، (3) و(4).



### الإحابة:

تبيان مقر التركيب الضوئي، طبيعة تفاعلاته ومراحله:

**إستغلال الوثيقة (1):** تمثل الوثيقة (1) ما فوق بنية الصانعة الخضراء كما يظهرها المجهر الإلكتروني، إلى جانب رسم تخطيطي تفسيري لها، حيث نلاحظ:

\* أن الصانعة الخضراء (أو البلاستيدة) عضوية خلوية يحيط بها غلاف بلاستيدي مكون من غشائين (خارجي وداخلي) بينهما فراغ (فضوة)، يُحدّد الغشاء الداخلي المادة الأساسية (الحشوة أو ستروما Stroma) التي تحتوي على تراكيب غشائية داخلية تُشكل أكياس مُسطحة تُعرف بالتيلاكويد والتي تُميز فيها (الكبيسات والصفائح الحشوية)، تصطف الكبيسات فوق بعضها البعض مُكوّنة تراكيب تُدعى بالنديرات (أو الغرانا)، تتكون التيلاكويدات من غشاء التيلاكويد الذي يحيط بتجويف يدعى بتجويف التيلاكويد، كما تحتوي الصانعات الخضراء على ADN، ريبوزومات، حبيبات نشاء.

### الإستنتاج:

للصانعة الخضراء بنية حجرية منظمة كالاتي:

- تراكيب غشائية داخلية تُشكل أكياس مُسطحة: التيلاكويد.

- تجويف داخلي: الحشوة، مُحددة بغشاء بلاستيدي داخلي، يُضاعف الغشاء البلاستيدي الداخلي بغشاء خارجي، يفصل الغشاءين فضوة بين الغشائين.







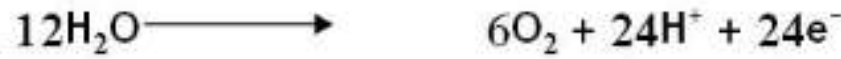
**إستغلال الوثيقة (2):** تمثل الوثيقة (2) جدول لمعطيات حول التركيب الكيموحيوي لكل من الأغشية التيلاكويدية والحشوة للصانعة الخضراء، حيث نلاحظ:

- أن الأغشية التيلاكويدية تحوي نظامين ضوئيين PSI و PSII بهما أصبغة التركيب الضوئي (أصبغة يخرورية، أصبغة أشباه الحزرين)، نواقل إلكترونات وأنزيم ATP سنتاز (الكرية المذنب).
- أن الحشوة تحوي مواد أيضا وسطية لتركيب المواد العضوية، نواقل البروتونات (مرافقات أنزيمية)، (ADP, ATP) و (Pi) وأنزيمات متنوعة.

**الإستنتاج:** تتميز الصانعة الخضراء بتركيب كيموحيوي متباين ما يؤكد الدور المختلف لكل من أغشية التيلاكويد والحشوة.

**إستغلال الوثيقة (3):** تمثل الوثيقة (3) المعادلة الكيميائية الإجمالية لعملية التركيب الضوئي، حيث نلاحظ:

- أن التفاعل (1) هو تفاعل أكسدة (أكسدة الماء أدى إلى إطلاق الـ O<sub>2</sub>).



- وأن التفاعل (2) فهو تفاعل إرجاع (إرجاع الـ CO<sub>2</sub> بواسطة هيدروجين الماء أدى إلى تشكل مادة عضوية).



**الإستنتاج:** طبيعة تفاعلات ظاهرة التركيب الضوئي هي تفاعلات أكسدة وإرجاع.

**إستغلال الوثيقة (4):** تمثل الوثيقة (4) نتائج حضان صانعات خضراء في وجود وفي غياب الـ CO<sub>2</sub> في الضوء وفي الظلام، حيث نلاحظ:

- في الحالة 1: عند تعريض معلق الصانعات الخضراء للضوء وفي غياب الـ CO<sub>2</sub>: إطلاق الـ O<sub>2</sub> لمدة زمنية قصيرة.
- في الحالة 2: عند وضع معلق الصانعات الخضراء في الظلام وفي وجود الـ CO<sub>2</sub>: تثبيت الـ CO<sub>2</sub> وتركيب المادة العضوية لمدة زمنية قصيرة.
- في الحالة 3: عند تعريض معلق الصانعات الخضراء للضوء وفي وجود الـ CO<sub>2</sub>: إطلاق الـ O<sub>2</sub> وتثبيت الـ CO<sub>2</sub> وتركيب المادة العضوية بصورة مستمرة.

**الإستنتاج:** يتم التركيب الضوئي في مرحلتين:

- مرحلة كيموضونية تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها طرح الـ O<sub>2</sub>.
- مرحلة كيموحيوية لا تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها إرجاع (تثبيت) الـ CO<sub>2</sub> وتركيب جزئيات عضوية.

ومنه:

- يتم التركيب الضوئي على مستوى الصانعات الخضراء التي لها بنية حجرية منظمة.
- طبيعة تفاعلاته أكسدة وإرجاع.
- يتم التركيب الضوئي في مرحلتين:
  - مرحلة كيموضونية تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها طرح الـ O<sub>2</sub>، تحدث على مستوى التيلاكويد.
  - مرحلة كيموحيوية لا تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها إرجاع (تثبيت) الـ CO<sub>2</sub> وتركيب جزئيات عضوية، تحدث على مستوى الحشوة.



## 2. المرحلة الكيموضوئية:

تحدث المرحلة الأولى من التركيب الضوئي (المرحلة الكيموضوئية) على مستوى التيلاكويد، والتي تتطلب وجود الضوء، فما هي آلية المرحلة الكيموضوئية؟

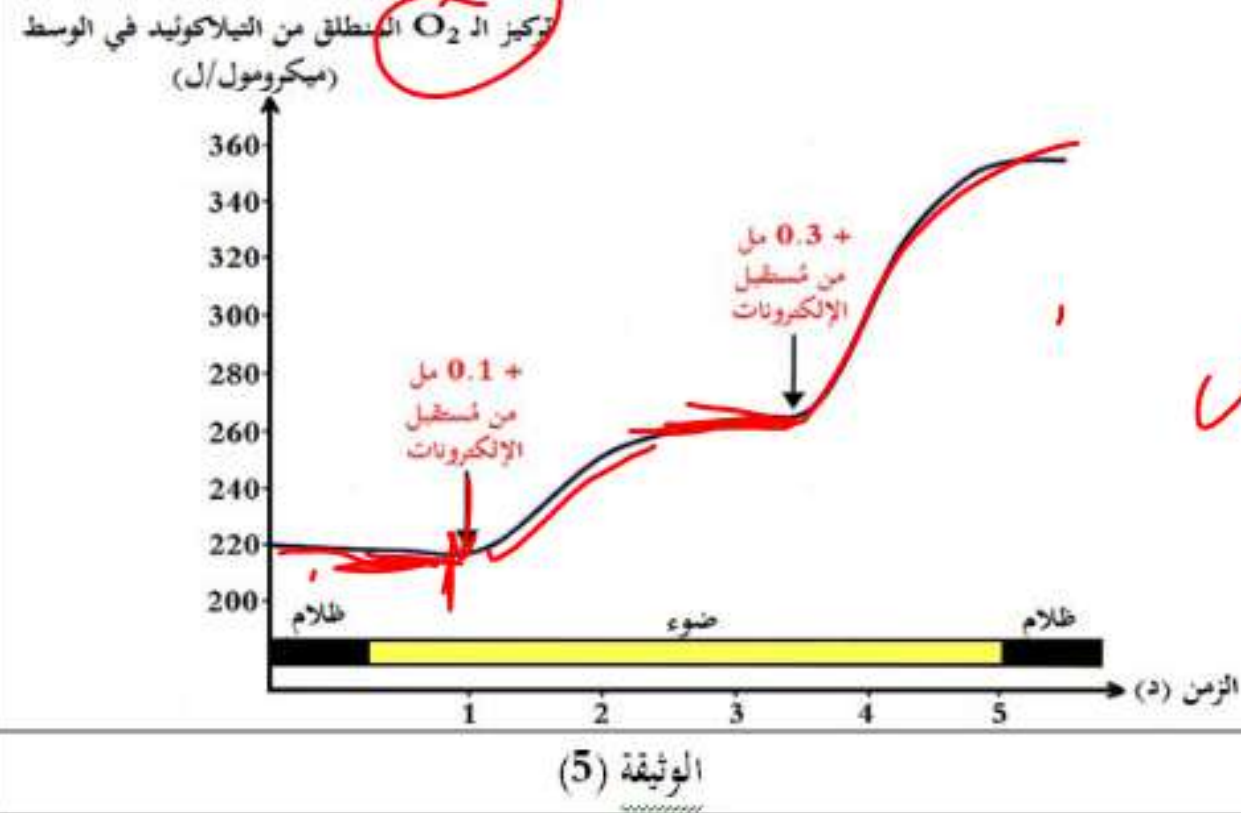
لتحديد شروط عمل التيلاكويد، تُقترح عليك الدراسات التالية:

**تجربة هيل (Hill):** تم تحضير مُعلق من التيلاكويدات المعزولة في شروط تجريبية مختلفة (ضوء، ظلام)، حيث أُضيف للوسط كاشف Hill = فيروسيانور البوتاسيوم  $K_3Fe(CN)_6$  بتركيز (0.1 مل ثم 0.3 مل) الذي يقوم بدور مُستقبل اصطناعي للإلكترونات يسهل المستقبل الطبيعي الموجود داخل الصانعة الخضراء في فترة الإضاءة. يكون لون الكاشف بني مُحمر في الحالة المؤكسدة ( $Fe^{3+}$ ) وأخضر في الحالة المُرجعة ( $Fe^{2+}$ ).

لُوحظ بعد حقن الكاشف تغير لون محلول الوسط من البني المحمر إلى الأخضر حسب



الشروط التجريبية ونتائجها موضحة في الوثيقة (5).



شروط انطلاق  $O_2$

\* وجود الضوء  
\* وجود مستقبل  $e^{-}$   
(NADP $^{+}$ )

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



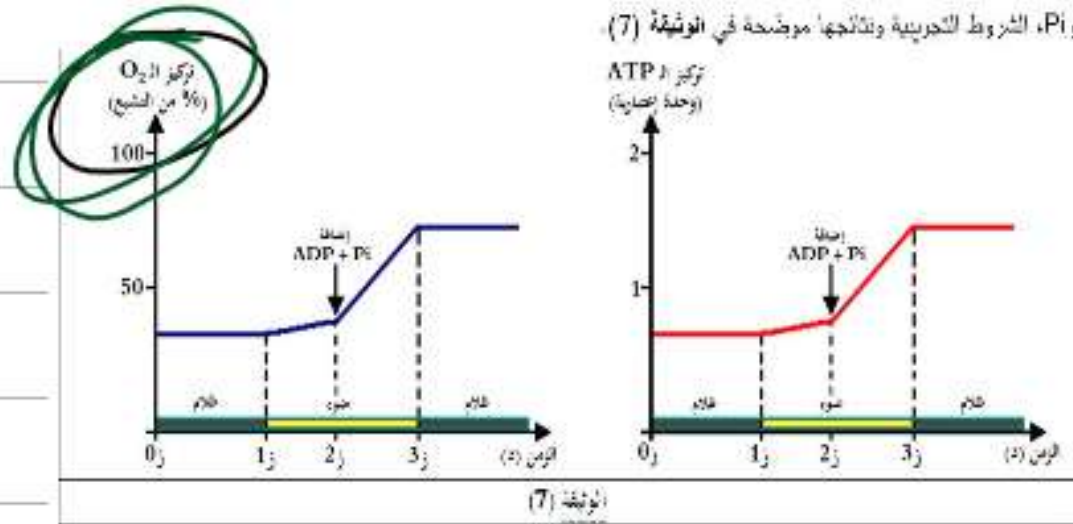


يُخلص جدول الوثيقة (6) شروط ونتائج تجريبية لوسطين مختلفين.

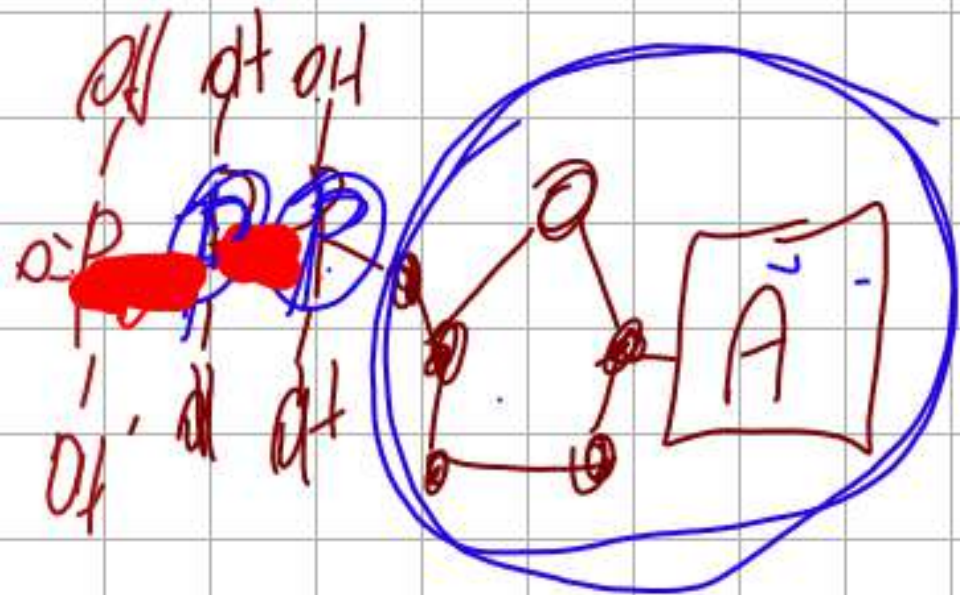
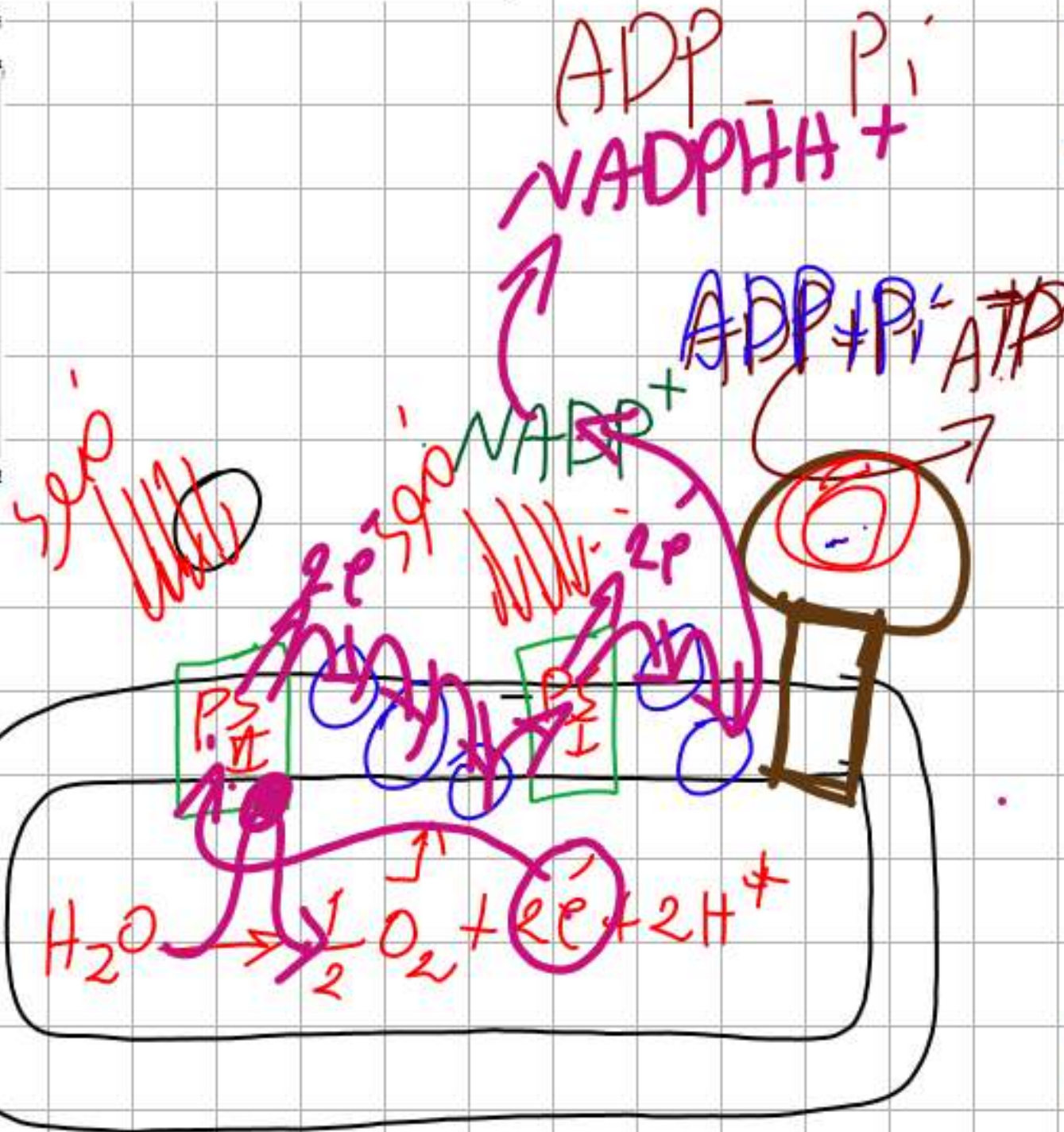
رقم الوسط	الشروط التجريبية	النتائج التجريبية
1	تزويد طحلب أخضر معرض للضوء بـ $\text{CO}_2$ أو كسجينه $\text{O}^{18}$ مشع + $\text{H}_2\text{O}$ عادي	$\text{O}_2$ المنطلق غير مشع
2	تزويد طحلب أخضر معرض للضوء بـ $\text{CO}_2$ عادي + $\text{H}_2\text{O}$ أو كسجينه $\text{O}^{18}$ مشع	$\text{O}_2$ المنطلق مشع

الوثيقة (6)

تم قياس تركيز كل من الـ  $\text{O}_2$  و ATP في معلق من الصائغات الخضراء في شروط تجريبية مناسبة قبل وبعد حقن الـ ADP و  $\text{P}_i$ ، الشروط التجريبية ونتائجها موضحة في الوثيقة (7).



لتحديد آلية المرحلة الكيموسومية، تفاعلاته الأساسية ونواتجها، تقترح عليك الدراسات التالية:



حصة مباشرة

1

حصة مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





# كسوز الكسدة وارجاع

الكسدة ← فقدان ← ارجاع ← الاسباب ←  
مؤكسد ← فرد كيميائي قادر على الاسباب ←  
المرجع ← فرد كيميائي قادر على فقد ←

كسوز الارجاع



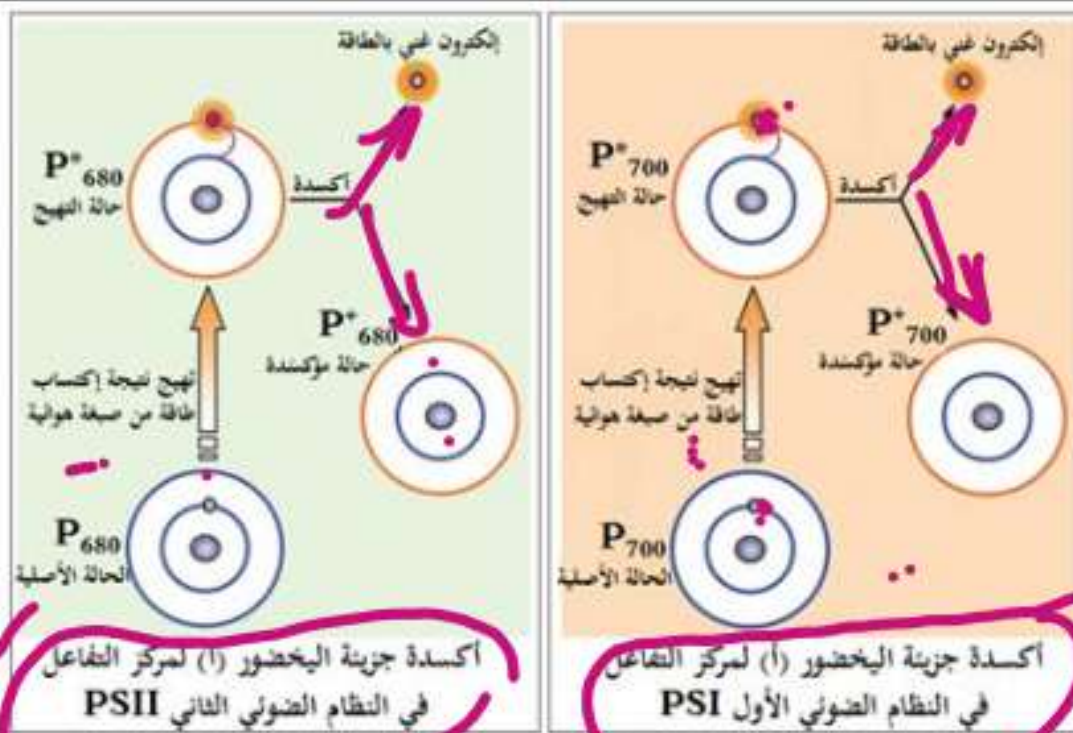
انتقال الالكترونات يكون اليها من كسوز  
مخفض الي كسوز مرتفع وترافقه كسر طاقتة



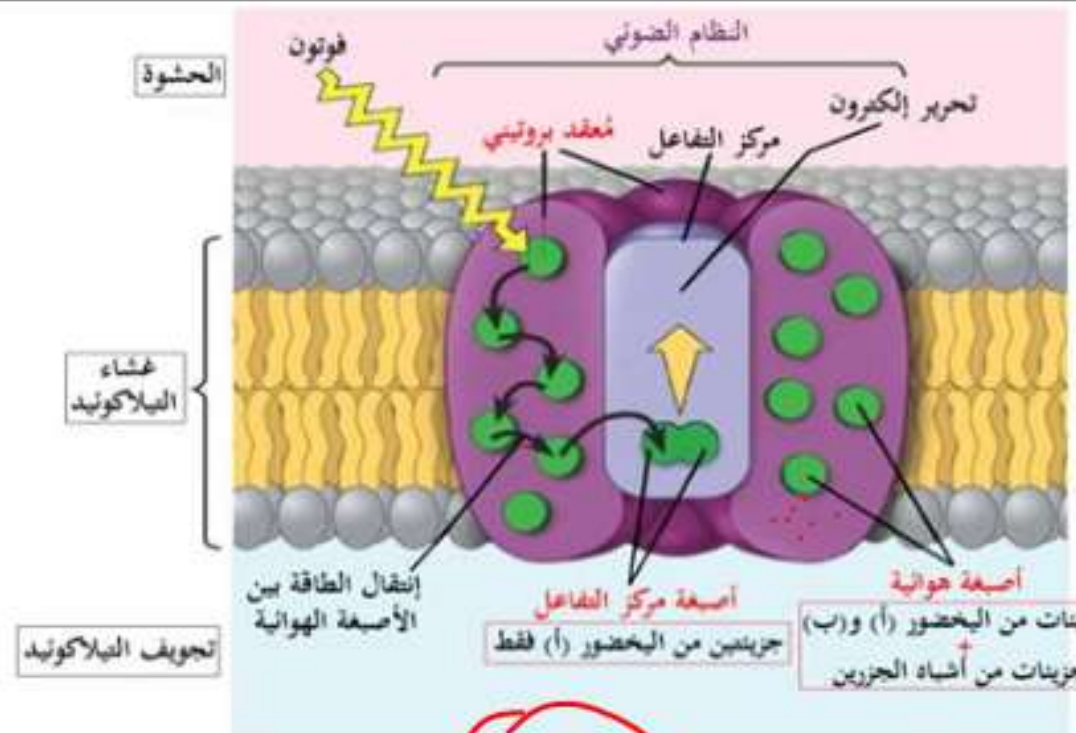


يمثل الشكل (أ) من الوثيقة (8) رسماً تخطيطياً لبنية النظام الضوئي (Photosystème=PS)، حيث يوجد نوعين من الأنظمة الضوئية PSI و PSII.

في كل نظام ضوئي PSI و PSII يتم إقتناص الفوتونات الضوئية (الطاقة الضوئية) من طرف الأصبغة الهوائية (لواقط الفوتونات) التي تسمح لجزيئة اليخضور لهذه الأصبغة بإكتساب طاقة التي تنتقل من صبغة هوائية إلى أخرى (إنتقال طاقة دون إلكترون) حتى تصل إلى جزيئات اليخضور لمركز التفاعل (P<sub>700</sub> في النظام الضوئي الأول PSI) و (P<sub>680</sub> في النظام الضوئي الثاني PSII)، يمثل الشكل (ب) من نفس الوثيقة نتائج تأثير الفوتونات المقتنصة على جزيئة اليخضور (أ) لمركز التفاعل (أكسدة اليخضور).



الشكل (ب)



الشكل (أ)

الوثيقة (8)



## ب - آلية عمل التيلاكويد :

### - دور الضوء و اليخضور :

لاحظنا في تجربة هل أن التيلاكويدات تفكك الماء فتحرر الأوكسجين و تقوم بإرجاع المستقبل الصناعي للإلكترونات.

و من معطيات علم الكيمياء أنه إذا توأجت ثنائيي (أكسدة - إرجاع = oxydoréduction (Ox/red فإن نقل الإلكترونات لا يتم تلقائيا إلا في اتجاه قيم كمون الأكسدة - إرجاع  $E_0$  المتزايدة، و أن هذا التفاعل يحرر طاقة.

بينما لاحظنا في تجربة هيل أن الإلكترونات تنتقل من الماء ( $E_0 = 0.8 v$ ) إلى الحديد ( $E_0 = 0.3 v$ ) أي من الكمون الأعلى إلى الكمون الأقل، و هذا التفاعل يحتاج طاقة.



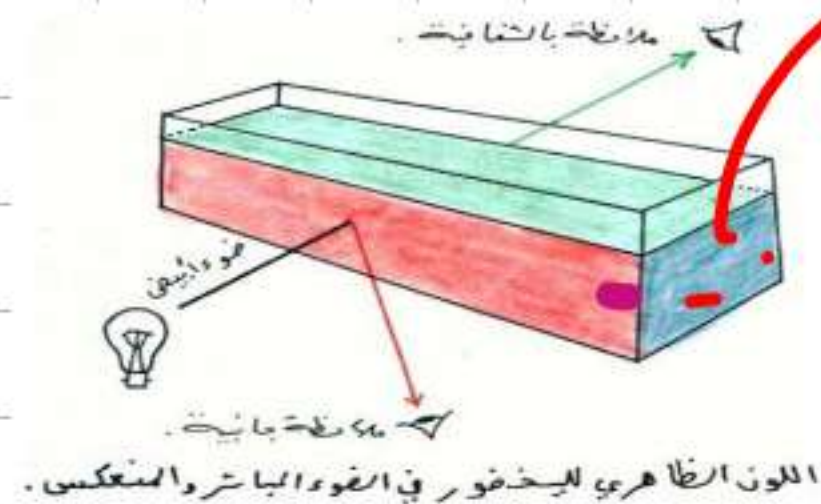
عند تعريض محلول اليخضور الخام بحزمة ضوء أبيض قوي، يتفلور (يتألق = يستشع) بالأحمر.

فعند تعرض بعض ذرات اليخضور للضوء تكتسب طاقة، فتصعد بعض الإلكترونات من مدارها إلى مدارات أعلى أو تغادر الذرة.

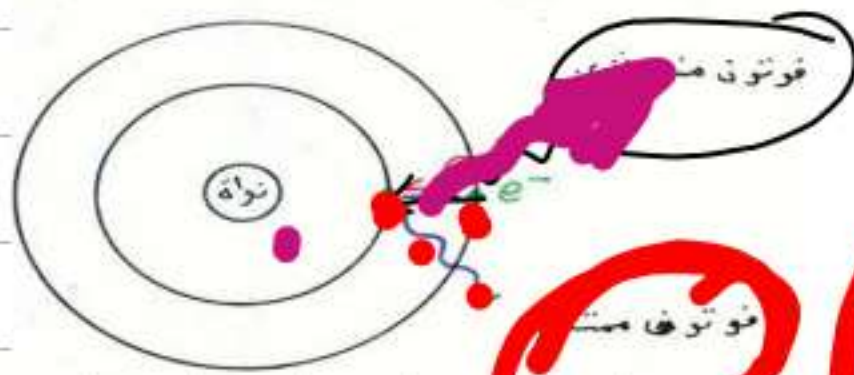
الإلكترون المفقود أو الصاعد إلى مدار أعلى يعود إلى موضعه الأصلي و يفقد الطاقة المكتسبة على شكل ضوء أحمر.

### الخلاصة :

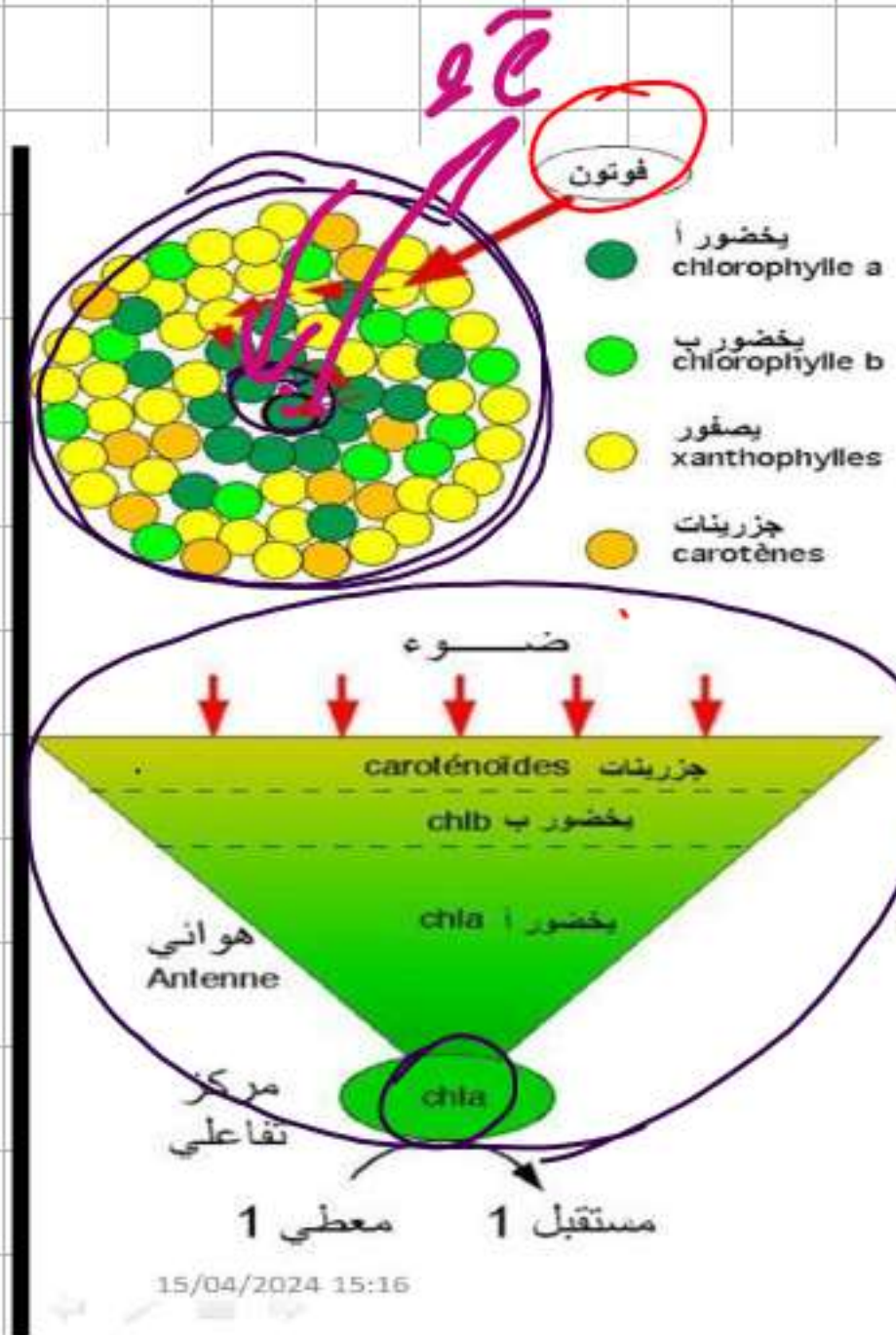
الضوء يثير اليخضور فيجعل بعض إلكتروناته ذات طاقة كامنة أعلى.



تغير ظاهرة التفلور.







## دور النظام الضوئي :

الوحدة الأساسية في التركيب الضوئي تعرف بالنظام الضوئي: photosystème و هو مجموعات من مئات جزيئات اليخضور chlorophylles المحتواة في غشاء الكبيس حيث تتم التفاعلات الكيموضوئية. لحقيقيات النواة نوعين من الأنظمة الضوئية I و II على الترتيب ( $P_{700}$  و  $P_{680}$ ). الأصبغة الملحقة تمتص الضوء و تحول طاقته من جزيئة إلى جزيئة من محيط النظام إلى مركز التفاعل الذي يتضمن زوجا من جزيئات اليخضور a المتخصصة. هذه الجزيئات هي الوحيدة القادرة على التخلي عن إلكتروناتها لمستقبل إلكترونات عند إثارتها بالفوتونات les photons.

## اللاقط و المركز التفاعلي Antenne et centre réactionnel

الأصبغة الموجودة في الوحدات التركيبية الضوئية تشكل لاقطا يجمع الطاقة الضوئية. بعد ذلك تحول هذه الطاقة إلى المركز التفاعلي الذي يحتوي على جزيئة يخضور a خاصة. هذه الجزيئة تتخلي عن إلكترون إلى مستقبل الذي يمر إلى الحالة المرجعة. في هذه المرحلة، الطاقة الضوئية تحولت إلى طاقة كيميائية.



دور اللاقط يمكن تلخيصه ببساطة بالطريقة التالية: يوجد في الواقع احتمال ضعيف للفوتون حتى يمس مباشرة جزيئة اليخضور الخاصة في المركز التفاعلي. و بالعكس، إذا أصاب تدفق الالكترونات في نفس الوقت عددا كبيرا من جزيئات الأصبغة و حولت هذه المعلومة الطاقوية إلى الجزيئة الهدف في المركز التفاعلي، إذ أن مردود الاقتناص على مستوى المركز التفاعلي سيكون أحسن. هذا ما يحدث، و صورة الهوائي المقعر تسمح بالفهم

الأحسن للاقتناص المباشرة

### الخلاصة :

يقتلع الضوء إلكترونات من اليخضور، يُستقبل الإلكترون من طرف الحديد  $Fe^{3+}$ ، و يسترجع إلكترونه المفقود من تفكيك الماء. فالـ اليخضور يلعب دور وسيط بين الماء و المستقبل النهائي للإلكترونات.

#### جـ - تسلسل تفاعلات المرحلة الكيموضوئية :

- يتنبه يخضور الـ  $PS_1$  بفوتون فيفقد إلكترونات :

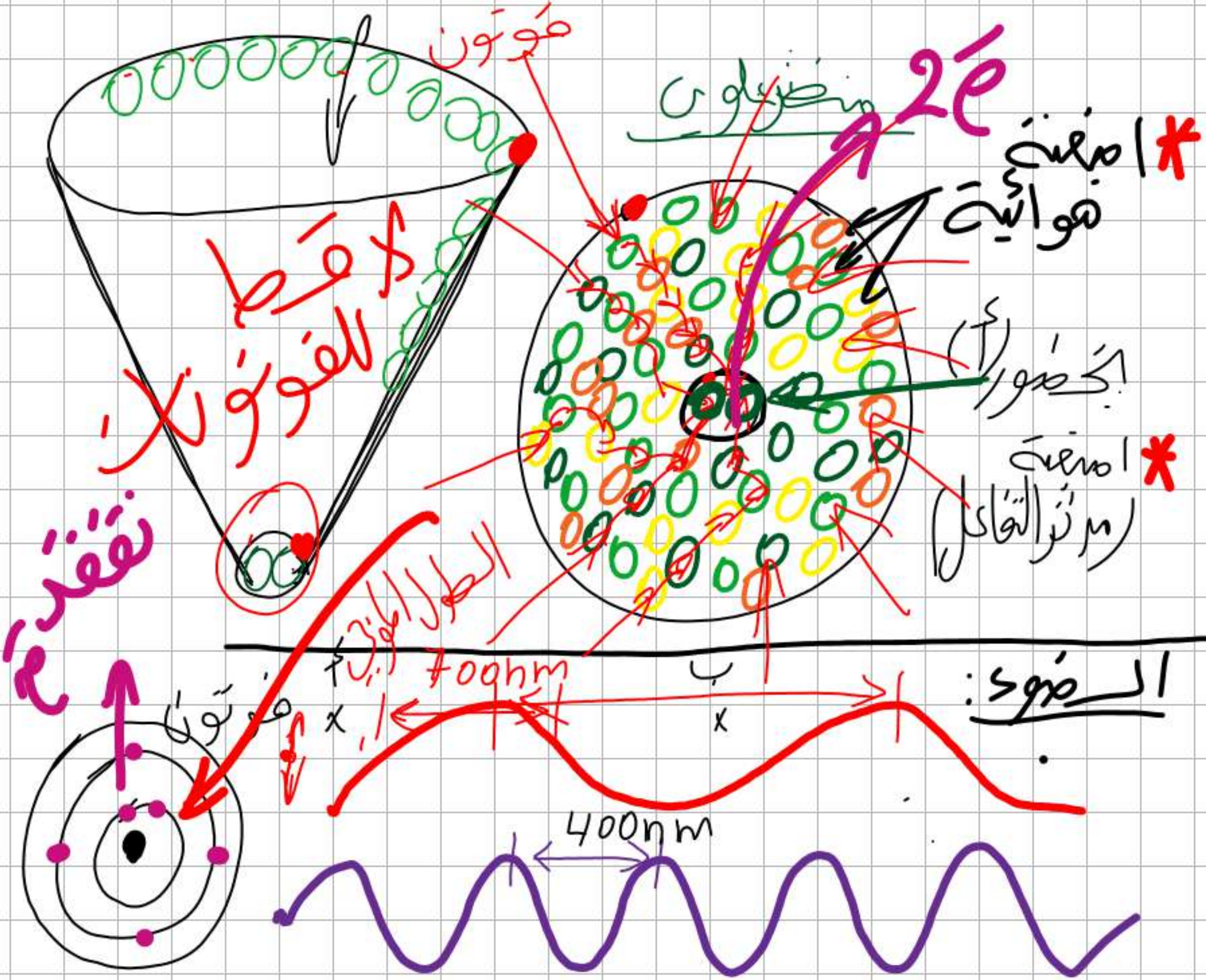


الإلكترونات المفقود يستقبل من طرف ناقل إلكترونات  $T_1$  على مستوى غشاء الكبيس، يمرره بدوره إلى ناقل ثاني  $T_2$ .

- يسلم  $T_2$  إلكتروناته إلى المستقبل النهائي للإلكترونات و الموجود على مستوى الحشوة و يعرف بـ نيكوتيناميد أدنين ثنائي نكليوتيد فوسفات Nicotinamide Adénine Dinucléotide (أو Phosphate و الذي يرمز له اختصاراً بـ NADP ) أو  $(NADP^+$







نقطة

التيار الفوتوني

\* فوتونية

\* المعدن

الضوء

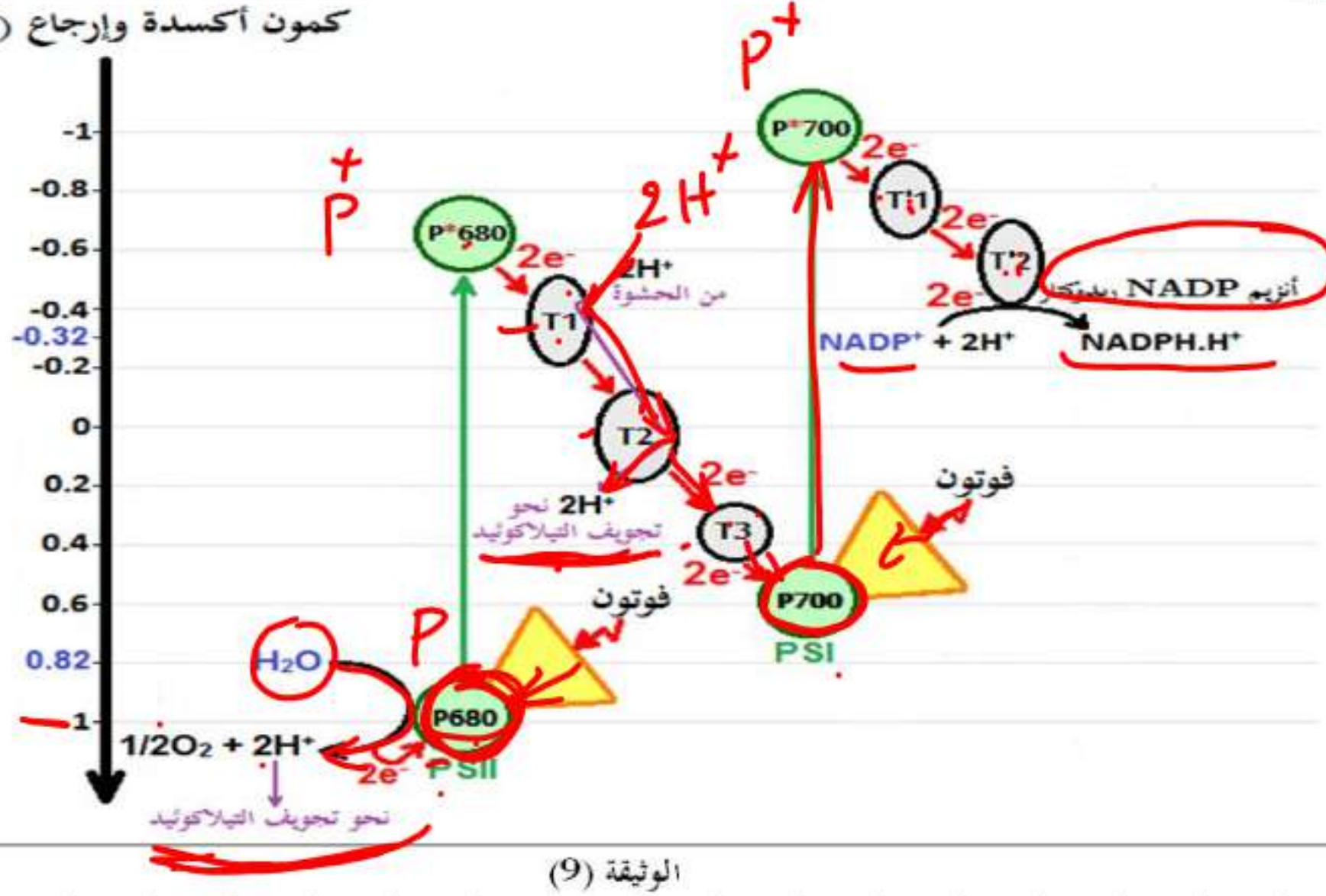
400nm

700nm



تمثل الوثيقة (9) مخطط إنتقال الإلكترونات عبر نواقل السلسلة التركيبية الضوئية وفق كمونات الأكسدة والإرجاع ودور اليخضور في ذلك.

كمون أكسدة وإرجاع (فولط)



### التعليمات:

1. بيّن شروط عمل التيلاكوييد وذلك بإستغلالك للوثائق (5)، (6) و(7).
2. اشرح آلية المرحلة الكيموضوئية مُبرزاً التفاعلات المميزة لها ونواتجها وذلك بإستغلالك للوثيقتين (8) و(10).

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





## الإحالة:

### 1. تبين شروط عمل التيلاكويد:

**إستغلال الوثيقة (5):** تمثل الوثيقة (5) منحنى تغيرات تركيز الـ  $O_2$  المنطلق من التيلاكويد في الوسط بدلالة الزمن في شروط تجريبية مختلفة، حيث نلاحظ:

- قبل إضافة مستقبل الإلكترونات الإصطناعي، في الظلام وفي وجود الضوء: ثبات تركيز الـ  $O_2$  عند القيمة المنخفضة.
- بعد إضافة 0.1 مل من مستقبل الإلكترونات الإصطناعي (في حالة مؤكسدة) وفي وجود الضوء: تزايد تركيز الـ  $O_2$  ثم ثباته.
- بعد إضافة 0.3 مل من مستقبل الإلكترونات الإصطناعي (في حالة مؤكسدة): في وجود الضوء: تزايد تركيز الـ  $O_2$  ثم ثباته.
- في الظلام: ثبات تركيز الـ  $O_2$ .

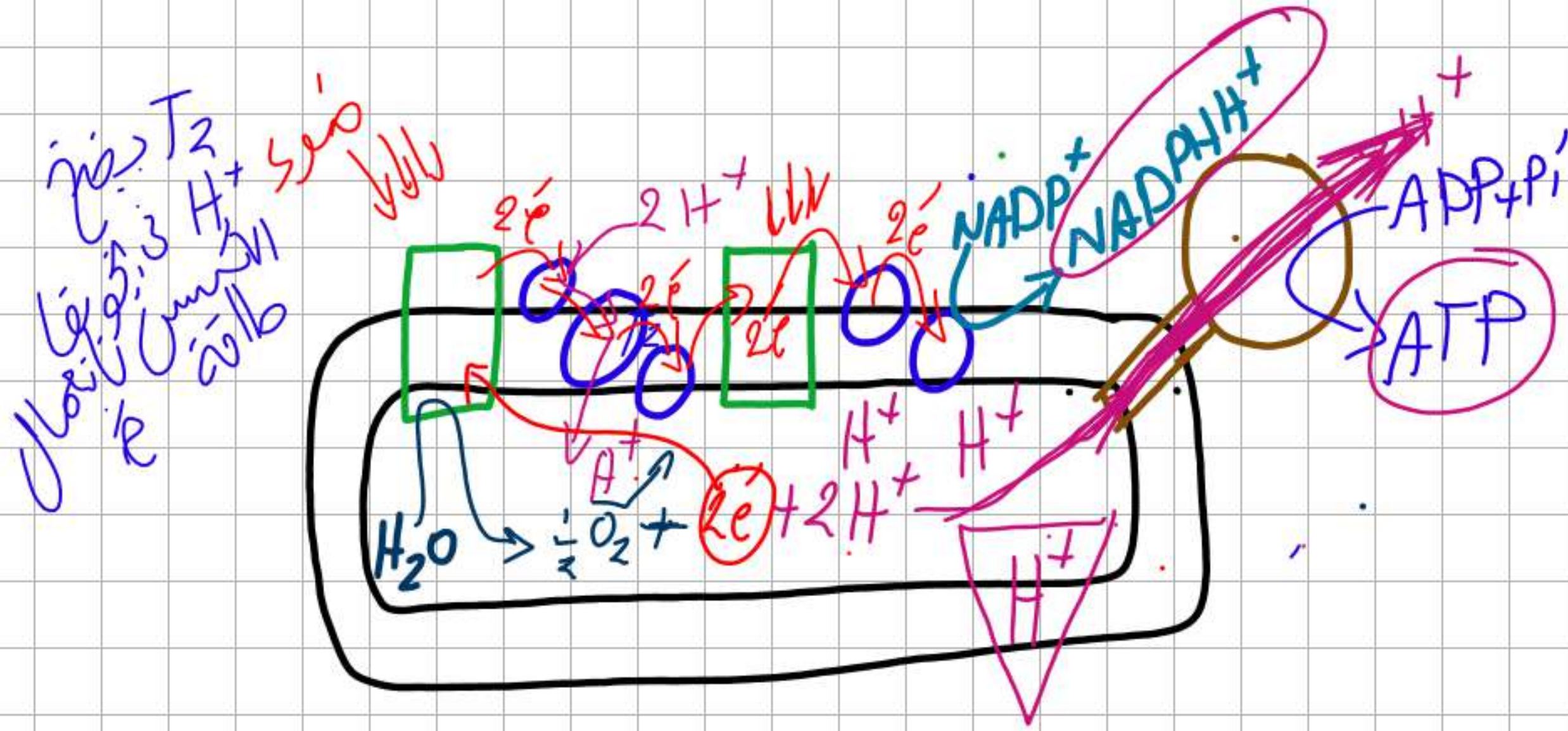
**الإستنتاج:** إنطلاق الـ  $O_2$  من التيلاكويد يتطلب ضوء ومستقبل إلكترونات مؤكسد (في حالة مؤكسدة).



**إستغلال الوثيقة (6):** تمثل الوثيقة (6) شروط ونتائج تجريبية لوسطين مختلفين، حيث نلاحظ:

- في الوسط (1): عند تزويد طحلب أخضر معرض للضوء بـ  $\text{CO}_2$  أوكسجينه  $\text{O}^{18}$  مشع و  $\text{H}_2\text{O}$  عادي كان الـ  $\text{O}_2$  المنطلق غير مشع.
- في الوسط (2): عند تزويد طحلب أخضر معرض للضوء بـ  $\text{CO}_2$  عادي و  $\text{H}_2\text{O}$  أوكسجينه  $\text{O}^{18}$  مشع كان الـ  $\text{O}_2$  المنطلق مشع.

**الإستنتاج:** مصدر الـ  $\text{O}_2$  المنطلق خلال عملية التركيب الضوئي هو الماء ( $\text{H}_2\text{O}$ ).



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





**إستغلال الوثيقة (7):** تمثل الوثيقة (7) منحنيي تغيرات تركيز كل من الـ  $O_2$  و ATP في شروط تجريبية مناسبة قبل وبعد حقن الـ ADP و Pi، حيث نلاحظ:

• قبل حقن الـ ADP و Pi:

- في الظلام: ثبات تركيز كل من الـ  $O_2$  و ATP عند القيم المنخفضة.
- في وجود الضوء: تزايد طفيف وبطيء في تركيز كل من الـ  $O_2$  و ATP.

• بعد حقن الـ ADP و Pi:

- في وجود الضوء: تزايد كبير وسريع في تركيز كل من الـ  $O_2$  و ATP.
- في الظلام: ثبات تركيز كل من الـ  $O_2$  و ATP.

**الإستنتاج:** إنطلاق الـ  $O_2$  على مستوى التيلاكويد يرافقه تركيب الـ ATP ويتطلب ذلك ضوء، ADP و Pi.

ومنه:

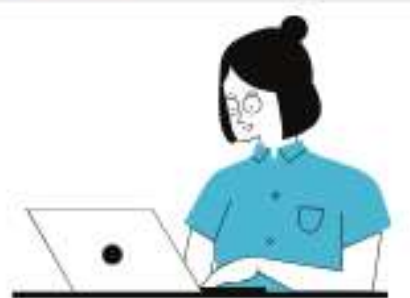
تتمثل شروط عمل التيلاكويد في: الضوء، مستقبل إلكترونات مؤكسد، الماء ( $H_2O$ )، ADP و Pi.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





## 2. شرح آلية المرحلة الكيموضوئية مع إبراز التفاعلات المميزة لها ونواتجها: إستغلال الوثيقة (8):

يمثل الشكل (أ) رسم تخطيطي لبنية النظام الضوئي، حيث نلاحظ:

- يتواجد النظام الضوئي ضمن غشاء التيلاكويد.
- يوجد نوعان من الأنظمة الضوئية هما: النظام الضوئي الأول (PSI) و النظام الضوئي الثاني (PSII).
- أن النظام الضوئي عبارة عن معقد بروتيني به أصبغة هوائية وأصبغة مركز التفاعل، حيث نلاحظ:
  - الأصبغة الهوائية (لواقط الفوتونات) تتركب من جزيئات اليخضور (أ) و(ب)، ومن جزيئات أشباه الجزرين.
  - أصبغة مركز التفاعل تتركب من جزيئين من اليخضور (أ) فقط، يُرمز لكل جزيئية منهما بالرمز  $P_{700}$  في ال PSI وبالرمز  $P_{680}$  في ال PSII.

**الإستنتاج:** يتكون النظام الضوئي من معقد بروتيني به أصبغة هوائية وأصبغة مركز تفاعل.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

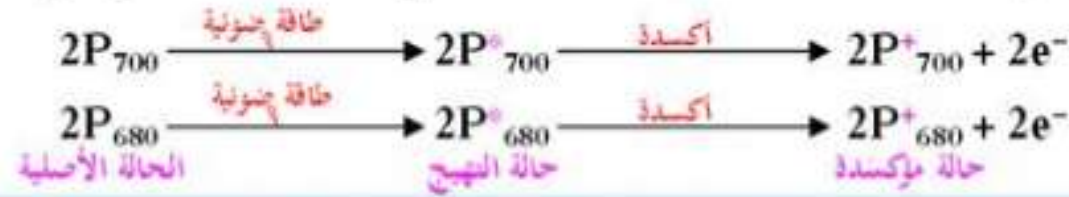
أحصل على بطاقة الإشتراك





يمثل الشكل (ب) نتائج تأثير الفوتونات المقتنصة على جزيئة اليخضور (أ) لمركز التفاعل (أكسدة اليخضور)، حيث نلاحظ:  
• عند وصول الطاقة الضوئية الممتصة (الفوتونات المقتنصة) من طرف الأصبغة الهوائية إلى جزيئة اليخضور (أ) لمركز التفاعل (P<sub>700</sub> في ال PSI)،

(P<sub>680</sub> في ال PSII) تنهيج ثم تتأكسد مُتخلية عن إلكترون غني بالطاقة لتصبح في حالة مؤكسدة.



**الإستنتاج: تتأكسد** جزيئة اليخضور لمركز التفاعل تحت تأثير الفوتونات المقتنصة، مُتخلية عن إلكترون.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

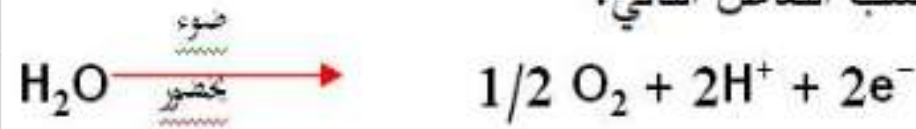






يمثل الشكل (ب) من الوثيقة (9) مخطط إنتقال الإلكترونات عبر نواقل السلسلة التركيبية الضوئية وفق كمونات الأكسدة والإرجاع ودور اليخضور في ذلك، حيث نلاحظ:

- يؤدي سقوط الفوتونات الضوئية على الأنظمة الضوئية PSI و PSII (التنبيه الضوئي لـ PSI و PSII) إلى تهيج مراكز تفاعلها (جزئتين من اليخضور P<sub>700</sub> في الـ PSI وجزئتين من اليخضور P<sub>680</sub> في الـ PSII) وانخفاض كمون أكسدتها الإرجاعية فتتأكسد متخلياً عن زوج من الإلكترونات الغنية بالطاقة.
- تسترجع جزئية اليخضور لمركز التفاعل في الـ PSII المؤكسدة حالتها المرجعة وبالتالي قابلية التنبيه إنطلاقاً من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء (التحلل الضوئي للماء) حسب التفاعل التالي:



تتراكم البروتونات (H<sup>+</sup>) داخل تجويف الثيلاكويد وينطلق الـ O<sub>2</sub>.

- تسترجع جزئية اليخضور لمركز التفاعل في الـ PSI المؤكسدة حالتها المرجعة وبالتالي قابلية التنبيه إنطلاقاً من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة مركز التفاعل لـ PSII والتي تنتقل إليها عبر سلسلة من نواقل الإلكترونات (T1، T2 و T3) متزايدة كمون الأكسدة والإرجاع (الاتجاه الطبيعي لإنتقال الإلكترونات).

- تنتقل الإلكترونات الناتجة عن أكسدة مركز التفاعل لـ PSI عبر سلسلة من نواقل الإلكترونات (T'1 و T'2) متزايدة كمون الأكسدة والإرجاع وصولاً للمستقبل الأخير للإلكترونات الموجود في الحشوة يدعى بـ NADP<sup>+</sup> (حالة مؤكسدة) الذي يُرجع إلى NADPH.H<sup>+</sup> (حالة مُرجعة) بواسطة أنزيم NADP ريدوكتاز حسب التفاعل التالي:



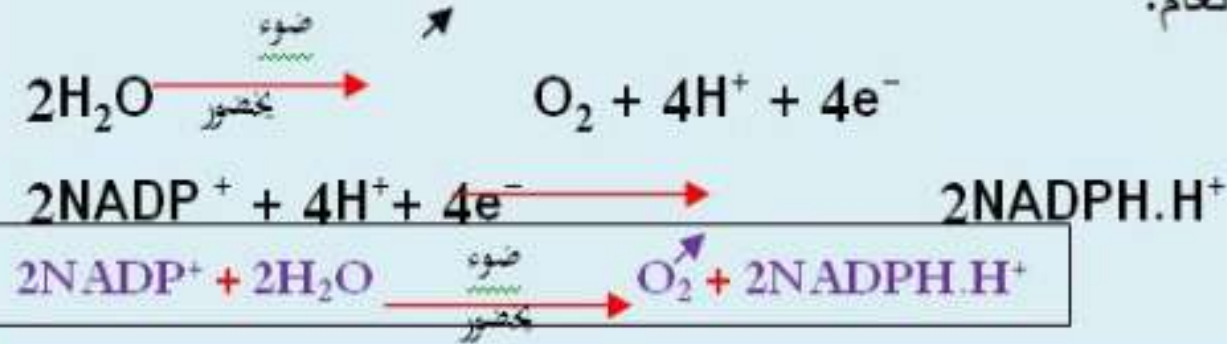


### الإستنتاج:

تسترجع جزيئة اليخضور المؤكسدة حالتها المرجعة، وبالتالي قابلية التنبيه إنطلاقاً من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء .

تنتقل الإلكترونات الناتجة عن مركز التفاعل عبر سلسلة من النواقل متزايدة كمون الأكسدة والإجاع.

إن المستقبل الأخير للإلكترونات الناتجة يدعى النيكوتين أميد أدنين ثنائي النيكليوتيد فوسفات  $NADP^+$  الذي يُرجع بواسطة أنزيم NADP ريدوكتاز حسب التفاعل العام:



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

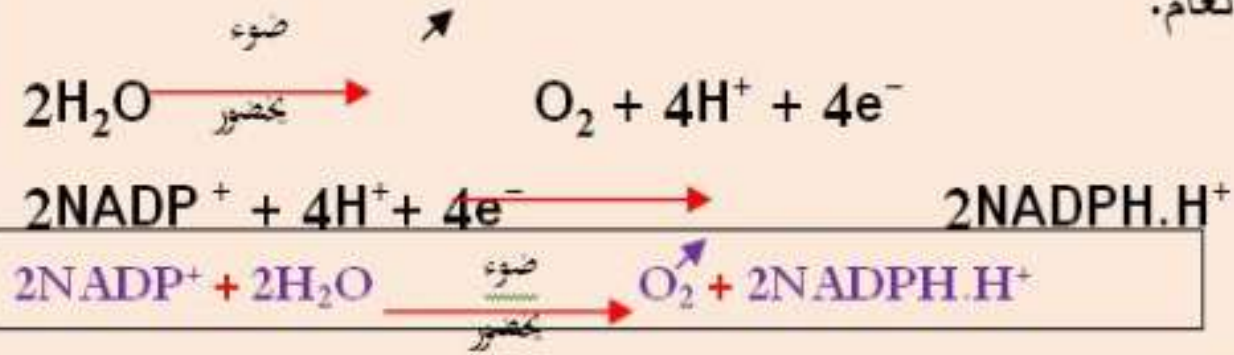




ومنه:

### آلية المرحلة الكيموضوئية، التفاعلات المميزة لها ونواتجها:

- تتأكسد جزيئة اليخضور لمركز التفاعل تحت تأثير الفوتونات المقتنصة، مُتخلية عن إلكترون.
- تسترجع جزيئة اليخضور المؤكسدة حالتها المرجعة، وبالتالي قابلية التنبيه إنطلاقاً من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء.
- تنتقل الإلكترونات الناتجة عن مركز التفاعل عبر سلسلة من النواقل مُتزايدة كمون الأكسدة والإحاج.
- إن المستقبل الأخير للإلكترونات الناتجة يدعى النيكوتين أميد أدنين ثنائي النيكليوتيد فوسفات  $NADP^+$  الذي يُرجع بواسطة أنزيم NADP ريدوكتاز حسب التفاعل العام:



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





### ملاحظة:

- الناقل T1 ينقل الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الـ PSII مع البروتونات ( $H^+$ ) التي يأخذها من الحشوة، بينما الناقل T2 ينقل فقط الإلكترونات التي يأخذها من الناقل T1 ويحرر (يضخ) البروتونات في تجويف التيلاكويد.
- أثناء انتقال الإلكترونات عبر السلسلة التركيبية الضوئية تتحرر طاقة تسمح بانتقال (ضخ) البروتونات ( $H^+$ ) من الحشوة الأقل تركيزاً عبر الناقل T2 إلى تجويف التيلاكويد الأعلى تركيزاً بالنقل الفعال.
- يمكن أن نرسم  $NADP^+$  بالرمز R أو T، وعليه  $NADPH.H^+$  يُرمز له بـ  $RH_2$  أو  $TH_2$ .
- يُصحب التحلل الضوئي للماء في تجويف التيلاكويد بتحرير بروتونات ( $H^+$ ) وتراكمها داخل التجويف، إضافة للبروتونات ( $H^+$ ) التي تُنقل (تُضخ) من الحشوة عبر الناقل T<sub>2</sub> إلى تجويف التيلاكويد أثناء انتقال الإلكترونات عبر السلسلة التركيبية الضوئية (السلسلة نواقل الأكسدة والإرجاع) الموجودة على مستوى غشاء التيلاكويد، فيرتفع بذلك تركيز البروتونات ( $H^+$ ) داخل تجويف التيلاكويد محدثاً فارق في تركيز البروتونات ( $H^+$ ) بين الحشوة وتجويف التيلاكويد (إنخفاض pH داخل التجويف)، فما هو مصير البروتونات ( $H^+$ ) الناتجة عن التحلل الضوئي للماء والتي تُنقل من الحشوة إلى تجويف التيلاكويد؟







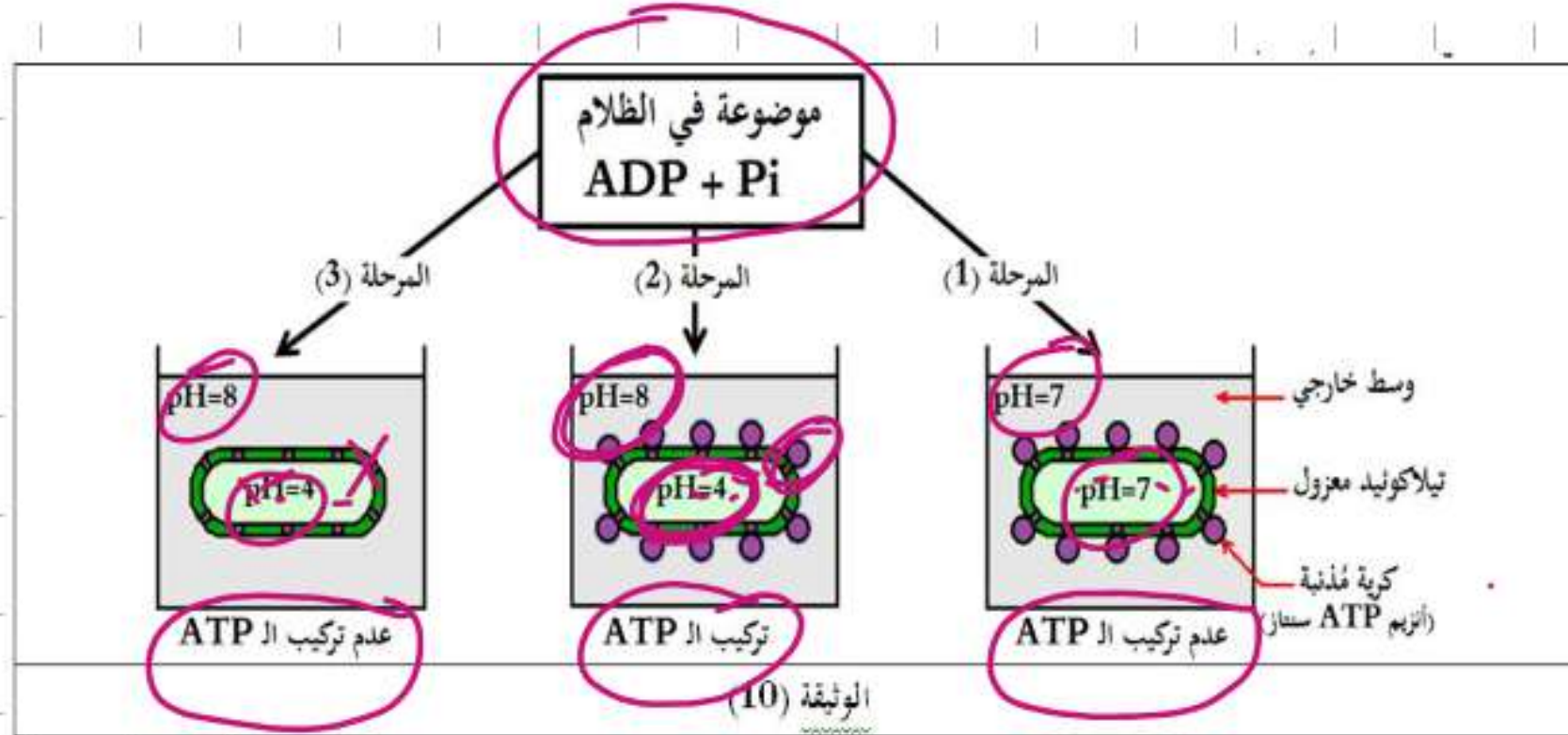
• ملاحظة: إن تركيز البروتونات ( $H^+$ ) يتناسب عكسًا مع الـ pH، حيث:

عندما يكون تركيز البروتونات ( $H^+$ ) في الوسط مرتفع يدل على أن الـ pH الوسط منخفض (وسط حامضي).

عندما يكون تركيز البروتونات ( $H^+$ ) في الوسط منخفض يدل على أن الـ pH الوسط مرتفع (وسط قاعدي).

لمعرفة مصير البروتونات ( $H^+$ ) الناتجة عن التحلل الضوئي للماء والتي تُنقل من الحشوة إلى تجويف التيلاكوييد، تُقترح عليك الدراسة التالية:

عُزلت تيلاكوييدات بتقنية الطرد المركزي بعد تجزئة الصانعة الخضراء بتعريضها لصدمة حلولية، مراحل التجربة ونتائجها موضحة في الوثيقة (10).



### التعليمات:

1. حدّد شروط وألية تركيب الـ ATP على مستوى التيلاكوييد (الكبيس) وذلك باستخدامك للوثيقة (10).
2. اقترح نموذجًا تفسيريًا لألية المرحلة الكيموضوئية مُبينًا التفاعلات المميزة لها ونواتجها إنطلاقًا مما توصلت إليه من هذه الدراسات.





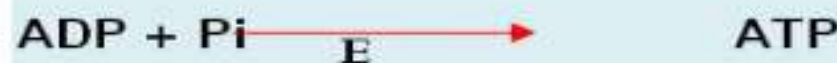
## 1. تحديد شروط وآلية تركيب الـ ATP على مستوى التيلاكويد (الكبيس):

إستغلال الوثيقة (10): تمثل الوثيقة (10) جدول مراحل تجربة ونتائجها، حيث نلاحظ:

- في المرحلة 1: عند تساوي pH تجويف التيلاكويد و pH الوسط الخارجي لا يتم تركيب الـ ATP.
- في المرحلة 2: عندما يكون pH تجويف التيلاكويد حامضيًا و pH الوسط الخارجي قاعديًا يتم تركيب الـ ATP.
- في المرحلة 3: عندما يكون pH تجويف التيلاكويد حامضيًا و pH الوسط الخارجي قاعديًا مع تخريب الكريات المذنبة لا يتم تركيب الـ ATP.

### الإستنتاج:

- يتطلب تركيب الـ ATP على مستوى التيلاكويد:
  - وجود تدرج في تركيز البروتونات على جانبي غشاء التيلاكويد، حيث تجويف التيلاكويد حامضي (تركيز  $H^+$  مرتفع) وخارجه قاعدي (تركيز  $H^+$  منخفض).
  - سلامة الكريات المذنبة (أنزيم ATP سنتاز).
- آلية تركيب الـ ATP على مستوى التيلاكويد:
  - يُصاحب نقل الإلكترونات على طول سلسلة الأكسدة الإرجاعية (السلسلة التركيبية الضوئية)، تراكم البروتونات الناتجة عن أكسدة الماء، وتلك المنقولة من الحشوة باتجاه تجويف التيلاكويد.
  - إن تدرج تركيز البروتونات المتولد بين تجويف التيلاكويد وحشوة الصانعة الخضراء ينتشر على شكل سيل من البروتونات الخارجة عبر الـ ATP سنتاز.
  - تسمح الطاقة المتحررة من سيل البروتونات الخارجة بفسفرة الـ ADP إلى ATP في وجود الفوسفات اللاعضوي (Pi): إنها الفسفرة الضوئية.





• **ملاحظة:** الغرض من إجراء التجربة في الظلام هو: منع تأثير الضوء المسؤول طبيعيًا على أكسدة الماء لإنتاج البروتونات التي تعمل على تكوين فرق في التركيز، وإثبات أن تركيب الـ ATP من الـ ADP و Pi مرتبط بفرق تركيز  $H^+$  على جانبي غشاء التيلاكويد (الكيس).

دروسكم

منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

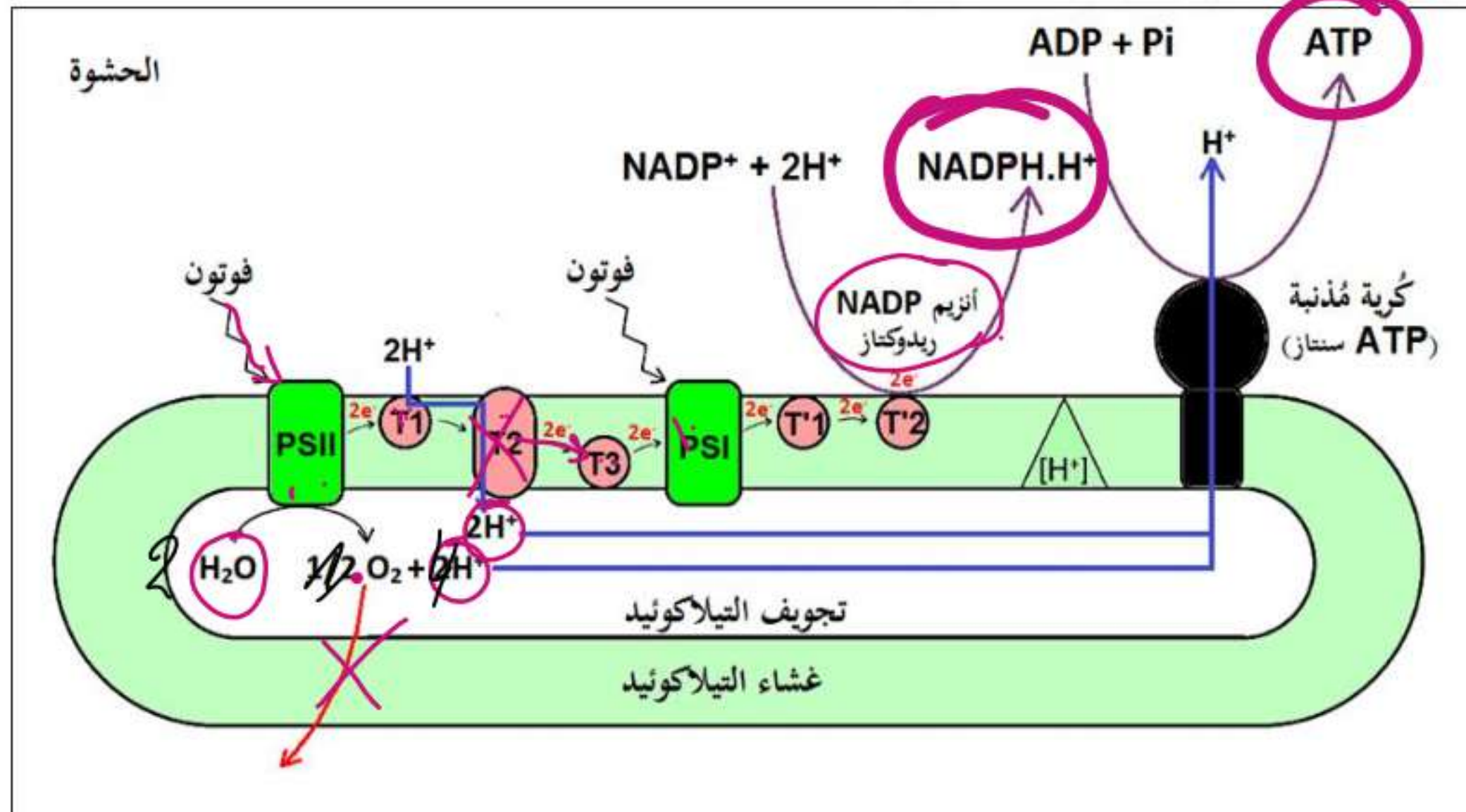
أحصل على بطاقة الإشتراك







## 2. اقتراح نموذج تفسيري لآلية المرحلة الكيموضوئية:



## نموذج تفسيري مقترح لآلية المرحلة الكيموضوئية

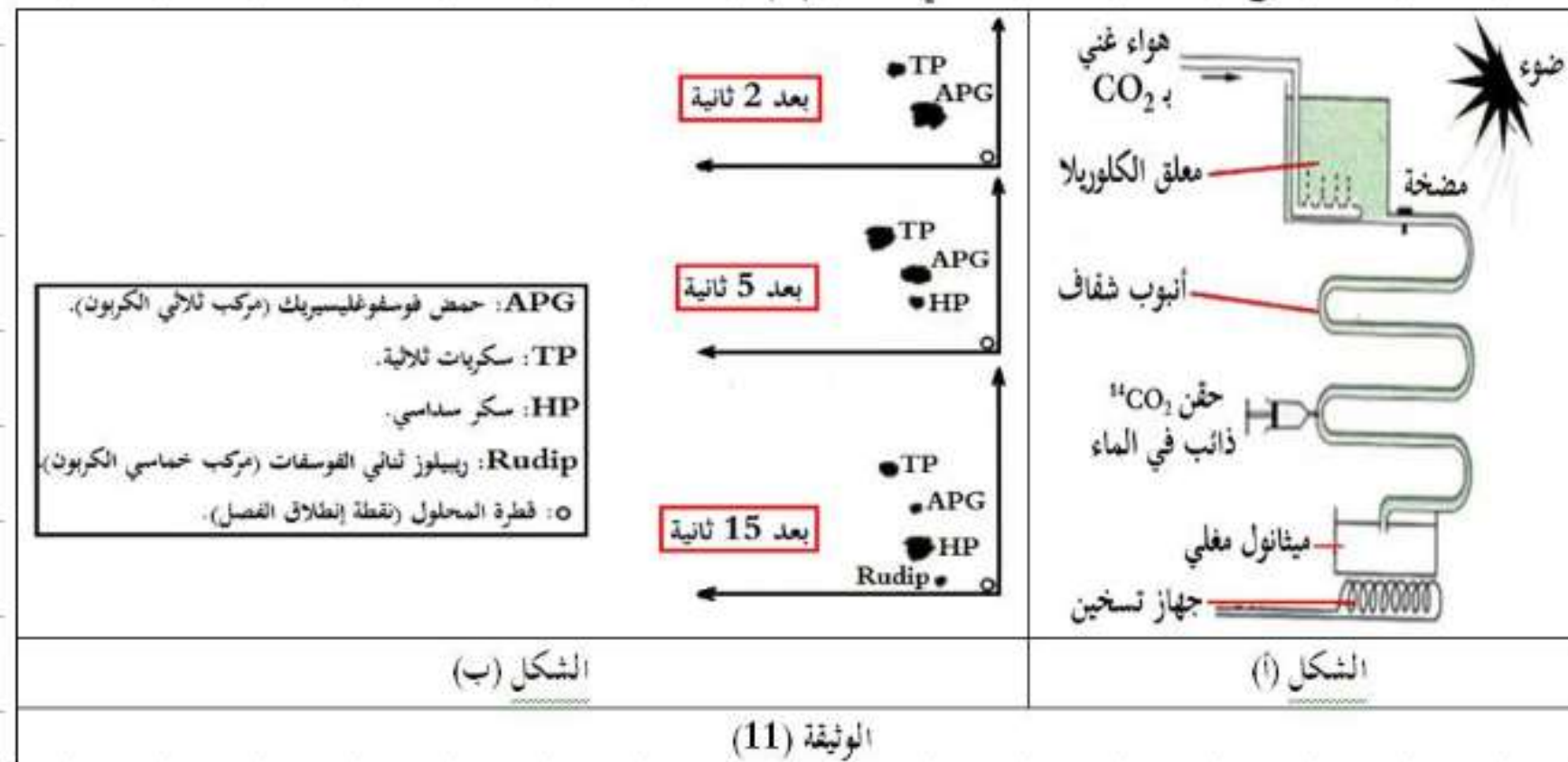


### 3. المرحلة الكيموحيوية:

تحدث المرحلة الثانية من التركيب الضوئي (المرحلة الكيموحيوية) على مستوى حشوة الصانعة الخضراء، لا تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها إرجاع الـ  $CO_2$  وتركيب جزيئات عضوية، فما هي آلية إرجاع الـ  $CO_2$  وتركيب جزيئات عضوية على مستوى الحشوة؟

لتحديد آلية إرجاع الـ  $CO_2$  وتركيب جزيئات عضوية على مستوى الحشوة، تُقترح عليك الدراسات التالية:

**تجربة كالفن:** وُضع طحلب أخضر وحيد الخلية (الكلوريل) في وعاء شفاف ضمن محلول معدني بـ  $CO_2$  في شروط ثابتة من الحرارة والإضاءة كما هو موضح في الشكل (أ) من الوثيقة (11)، يُحقن المعلق بـ  $^{14}CO_2$  المشع على فترات زمنية متتالية ثم يُنجز الفصل عن طريق التسجيل اللوني (الكروماتوغرافي) ذو البعدين متبوعًا بالتصوير الإشعاعي الذاتي لمستخلص الطحلب، النتائج المحصّل عليها ممثلة في الشكل (ب) من نفس الوثيقة.



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





1 حصص مباشرة

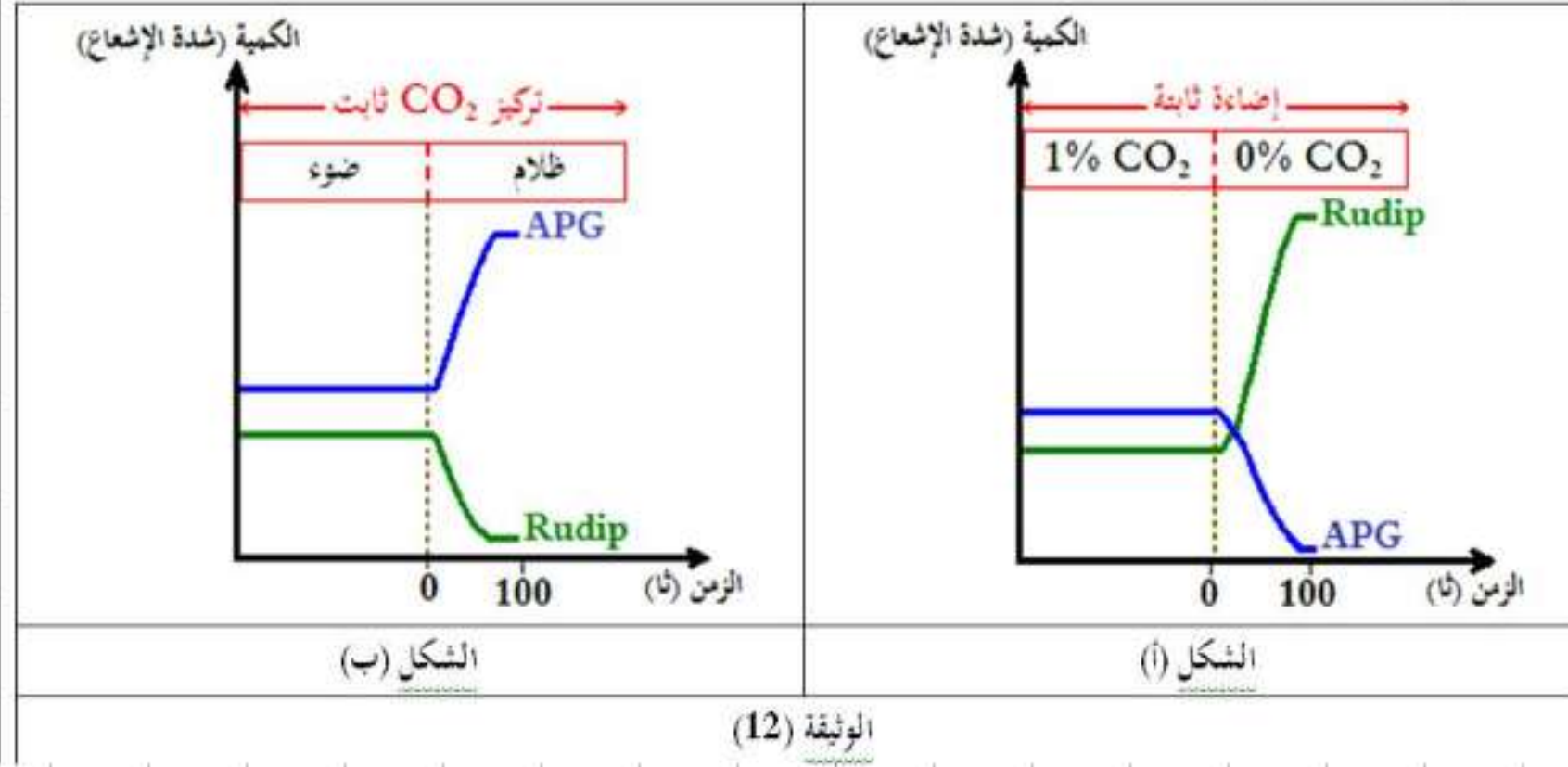
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

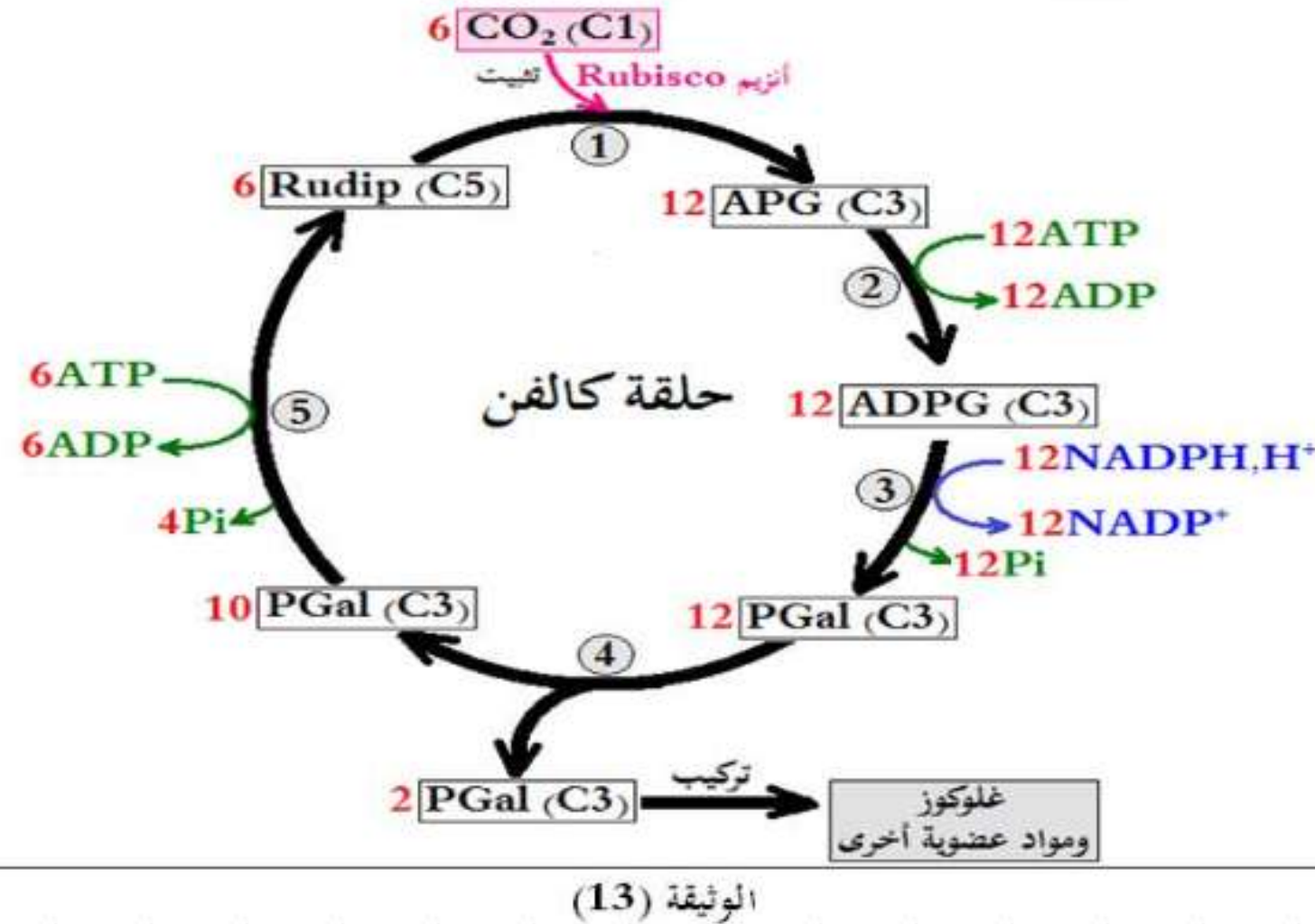


تم قياس كمية كل من المركبين المشعين APG و Rudip في شروط مختلفة من الإضاءة والـ  $CO_2$ ، النتائج المحصل عليها موضحة في الوثيقة (12).





توصل كالفن ومساعدوه إلى تحديد تفاعلات تثبيت الـ  $CO_2$  والمركبات الوسيطة الناتجة في شكل حلقة تُعرف بحلقة كالفن، تمثل الوثيقة (13) مخطط حلقة كالفن.



### التعليمات:

1. وضح آلية إرجاع الـ  $CO_2$  وتركيب جزيئات عضوية على مستوى الحشوة وذلك بإستغلالك للشكل (ب) من الوثيقة (11) وشكلي الوثيقة (12).
2. اشرح تفاعلات المرحلة الكيموحيوية وذلك بإستغلالك للوثيقة (13).





## الإحابة:

1. توضيح آلية إرجاع الـ  $CO_2$  وتركيب جزيئات عضوية على مستوى الحشوة:

إستغلال الشكل (ب) من الوثيقة (11): يمثل الشكل (ب) نتائج التسجيل اللوني (تجربة كافن)، حيث نلاحظ:

- ♦ بعد 2 ثانية: ظهور الإشعاع بنسبة عالية في مركب الـ APG كما يظهر بنسبة أقل في مركب الـ TP.
- ♦ بعد 5 ثواني: تتناقص نسبة الإشعاع في مركب الـ APG وبالمقابل تتزايد نسبته في مركب الـ TP، كما يظهر بنسبة قليلة في مركب الـ HP.
- ♦ بعد 15 ثانية: إستمرار تناقص نسبة الإشعاع في مركب الـ APG كما تتناقص أيضًا في مركب الـ TP، بينما تزداد نسبة الإشعاع في مركب الـ HP مع ظهور مركب جديد هو الـ RudiP.

الإستنتاج: يدمج الـ  $CO_2$  في مركبات عضوية وسطية مختلفة والتي تظهر وفق التسلسل الزمني التالي:



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإستشارك





## إستغلال الوثيقة (12):

- يمثل الشكل (أ) منحنيي تطور كمية الـ APG و RudiP في وجود الضوء وفي وجود وغياب الـ  $CO_2$ ، حيث نلاحظ:
- في وجود الضوء والـ  $CO_2$ : ثبات كمية كل من الـ APG و RudiP، يدل على توازن ديناميكي بين سرعة تركيبهما واستهلاكهما.
  - في وجود الضوء وغياب الـ  $CO_2$ : تناقص كمية الـ APG وتزايد كمية الـ RudiP ثم ثباتها، يدل على إستهلاك الـ APG دون تركيبه وتركيب

الـ RudiP دون إستهلاكه.

**الإستنتاج:** يتركب (يتجدد) الـ APG إنطلاقاً من تثبيت الـ  $CO_2$  على الـ RudiP.

- يمثل الشكل (ب) منحنيي تطور كمية الـ APG و RudiP في وجود الـ  $CO_2$  وفي وجود وغياب الضوء، حيث نلاحظ:
- في وجود الـ  $CO_2$  والضوء: ثبات كمية كل من الـ APG و RudiP، يدل على توازن ديناميكي بين سرعة تركيبهما واستهلاكهما.
  - في وجود الـ  $CO_2$  وفي الظلام (غياب نواتج المرحلة الكيموضوئية): تناقص كمية الـ RudiP وتزايد كمية الـ APG ثم ثباتها، يدل على إستهلاك الـ RudiP دون تركيبه وتركيب الـ APG دون إستهلاكه.

**الإستنتاج:** يتركب (يتجدد) الـ RudiP إنطلاقاً من الـ APG بإستعمال نواتج المرحلة الكيموضوئية.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





ومنه:

إن المركبين APG و Rudip يتحولان إلى بعضهما ضمن حلقة يتطلب إستمرارها توفر الـ  $CO_2$  ونواتج المرحلة الكيموضونية، بحيث:  
الـ APG يتركب إنطلاقاً من تثبيت الـ  $CO_2$  على الـ Rudip، والـ Rudip يتركب إنطلاقاً من الـ APG بإستعمال نواتج المرحلة الكيموضونية (ATP و  $NADPH.H^+$ ).



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك







## 2. شرح تفاعلات المرحلة الكيموحيوية:

**إستغلال الوثيقة (13):** تمثل الوثيقة (12) مخطط حلقة كالفن، حيث نلاحظ:

- يُثَبَّت الـ  $CO_2$  على جزيئة خماسية الكربون: الريبولوز ثنائي الفوسفات (Rudip) مُشكلاً مُركب سداسي الكربون الذي ينشطر سريعاً إلى جزيئتين بثلاث ذرات كربون هو حمض الفوسفو غيليسريك (APG)، يُراقب دمج الـ  $CO_2$  بأنزيم الريبولوز ثنائي الفوسفات كربوكسيلاز (أنزيم Rubisco). (المرحلة 1)
- ينشط حمض الفوسفوغيليسريك المؤكسد ثم يُرجع بواسطة الـ ATP و  $NADPH, H^+$  الناتجين عن المرحلة الكيميوضوئية. (المرحلتين 2 و 3)
- يُستخدم جزء من السكريات الثلاثية المرجعة (TP = PGAL) في تجديد الـ Rudip أثناء تفاعلات حلقة كالفن وينسون. (المرحلة 5)
- يُستخدم الجزء الآخر من السكريات المرجعة (TP = PGAL) في تركيب السكريات سداسية الكربون (HP)، الأحماض الأمينية، والدهن. (المرحلة 4)

**الإستنتاج:** إن تفاعلات المرحلة الكيموحيوية تتم على مستوى حشوة الصانعة الخضراء في شكل حلقة تُعرف بحلقة كالفن، حيث يتم خلالها إرجاع

الـ  $CO_2$  بإستعمال نواتج المرحلة الكيميوضوئية (ATP و نواقل مرجعة  $NADPH, H^+$ ) وتركيب المواد العضوية (الغلوكوز (...).

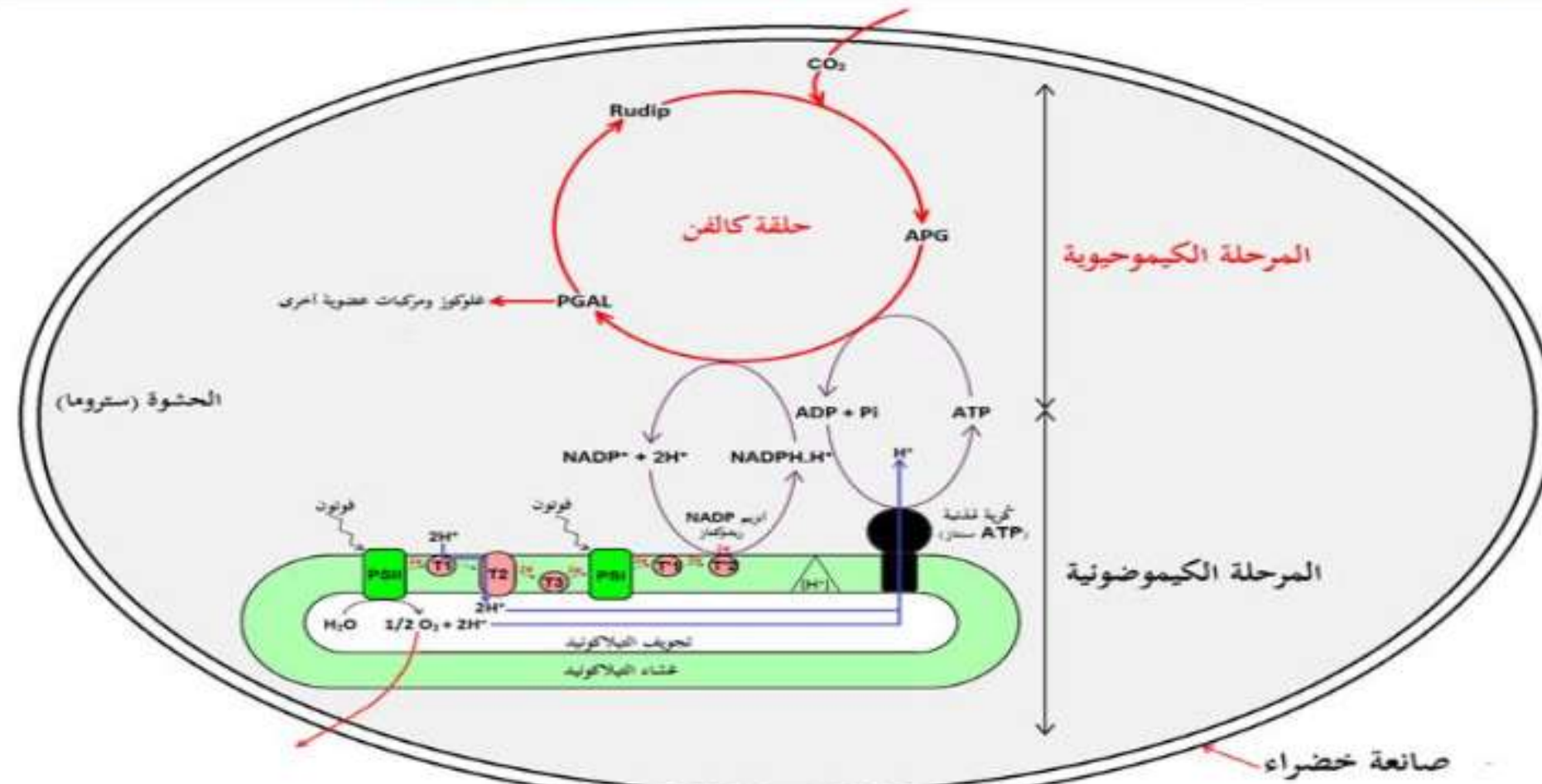
• **ملاحظة:** إن تركيب سكر سداسي واحد (جزيئة 1 من الغلوكوز) وتجديد 6 جزيئات من الـ Rudip يتطلب إستعمال:

18ATP و  $12NADPH, H^+$



### 3. العلاقة بين المرحلتين الكيموضوئية والكيموجيوية:

عند الخلايا النباتية الخضراء تعتبر الصانعة الخضراء ببنياتها الحجرية المميزة مقر عملية التركيب الضوئي التي تضمن تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية آامنة وفق مرحلتين، المرحلة الكيموضوئية التي تحتاج تفاعلاتها للضوء والمرحلة الكيموجيوية التي لا تحتاج تفاعلاتها للضوء، فما هي العلاقة بين المرحلتين الكيموضوئية والكيموجيوية؟  
تمثل الوثيقة (14) رسم تخطيطي يبيّن التكامل بين المرحلتين الكيموضوئية والكيموجيوية لعملية التركيب الضوئي.



الوثيقة (14)

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



التعليمية:

- أبرز العلاقة بين المرحلتين الكيموضوئية والكيموجيوية وذلك باستغلالك للوثيقة (14).





## إبراز العلاقة بين المرحلتين الكيموضوئية والكيموحيوية:

إستغلال الوثيقة (14): تمثل الوثيقة (14) رسم تخطيطي يُبين التكامل بين المرحلتين الكيموضوئية والكيموحيوية لعملية التركيب الضوئي، حيث نلاحظ:

• أثناء التركيب الضوئي يتم على مستوى الصانعات الخضراء الجمع بين:

- تفاعلات كيموضوئية يكون مقرها التيلاكويد أين يتم تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية (ATP و  $NADPH, H^+$ ).

- تفاعلات كيموحيوية يكون مقرها الحشوة أين يتم إرجاع الـ  $CO_2$  إلى كربون عضوي (مواد عضوية) بإستعمال الطاقة الكيميائية (ATP و  $NADPH, H^+$ ) الناتجة من المرحلة الكيموضوئية.

**الإستنتاج:** المرحلتان الكيموضوئية والكيموحيوية تعملان بطريقة إزدواجية وتتكاملان بتجديد وإستعمال الـ ATP والنواقل المرجعة  $NADPH, H$ .

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

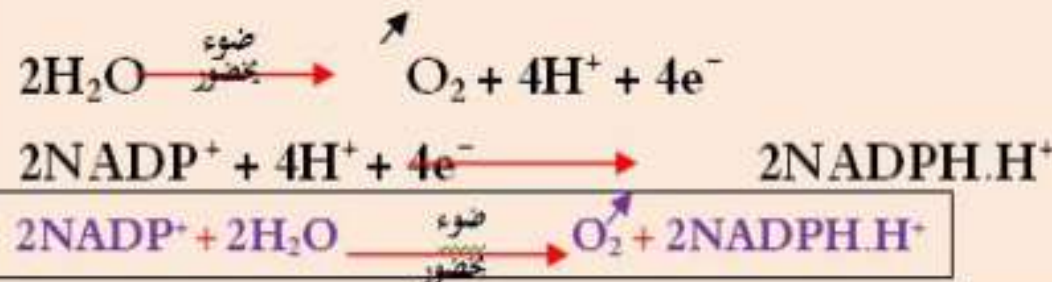






### الخلاصة:

- للصناعة الخضراء بنية حجرية منظمة كالآتي:
  - تراكيب غشائية داخلية تُشكل أكياس مُسطحة: الثيلاكويد.
  - تجويف داخلي: الحشوة، مُحَددة بغشاء بلاستيدي داخلي، يُضاعف الغشاء البلاستيدي الداخلي بغشاء خارجي، يفصل الغشائين البلاستيدين فضوة بين الغشائين.
- تحوي الأغشية الثيلاكويدية أصبغة التركيب الضوئي (البيخضور، أصبغة أشباه الجزرين) وجهاز أنزيمي بما في ذلك الـ ATP سينتاز.
- تحوي الحشوة مواد أبيضية وسطحية لتركيب المواد العضوية.
- يتم التركيب الضوئي في مرحلتين:
  - مرحلة كيموضوئية تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها طرح الـ  $O_2$ .
  - مرحلة كيموحيوية لا تحتاج إلى ضوء، يتم خلالها إرجاع الـ  $CO_2$  وتركيب جزيئات عضوية.
- تشارك جزيئة البيخضور لمركز التفاعل تحت تأثير الفوتونات المقتنصة، مُتخلية عن إلكترون.
- تسترجع جزيئة البيخضور المؤكسدة حالتها المرجعة، وبالتالي قابلية التنبيه إنطلاقاً من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء.
- تنتقل الإلكترونات الناتجة عن مركز التفاعل في سلسلة من النواقل مُتزايدة كمون الأكسدة والإجاع.
- إن المستقبل الأخير للإلكترونات الناتجة يدعى النيكوتين أميد أدين ثنائي النيكليوتيد فوسفات  $NADP^+$  الذي يُرجع بواسطة أنزيم  $NADP$  ريدوكتاز حسب التفاعل العام:







- يُصاحب نقل الإلكترونات على طول سلسلة الأكسدة الإرجاعية، تراكم البروتونات الناتجة عن أكسدة الماء، وتلك المنقولة من الحشوة باتجاه تجويف التيلاكويد.
- إن تدرج تركيز البروتونات المتولد بين تجويف التيلاكويد وحشوة الصانعة الخضراء ينتشر على شكل سبيل من البروتونات الخارجة عبر الـ ATP سبتاز.
- تسمح الطاقة المتحررة من سبيل البروتونات الخارجة بفسفرة الـ ADP إلى ATP في وجود الفوسفات اللاعضوي (Pi): إنها الفسفرة الضوئية.
- يُثَبَّت الـ CO<sub>2</sub> على جزيئة خماسية الكربون: الريبولوز ثنائي الفوسفات (Rudip) مُشكلاً مُركب سداسي الكربون الذي ينشط سريعاً إلى جزيئتين بثلاث ذرات كربون هو حمض الفوسفوغيليسريك (APG)، يُراقب دمج الـ CO<sub>2</sub> بأنزيم الريبولوز ثنائي الفوسفات كربوكسيلاز.
- ينشط حمض الفوسفوغيليسريك المؤكسد ثم يُرجع بواسطة الـ ATP و NADPH.H<sup>+</sup> الناتجين عن المرحلة الكيميوضوئية.
- يُستخدم جزء من السكريات الثلاثية المرجعة في تجديد الـ Rudip أثناء تفاعلات حلقة كالفن وينسون.
- يُستخدم الجزء الآخر من السكريات المرجعة في تركيب السكريات سداسية الكربون، الأحماض الأمينية، والدهن.
- أثناء التركيب الضوئي يتم على مستوى الصانعات الخضراء الجمع بين:
  - تفاعلات كيميوضوئية يكون مقرها التيلاكويد أين يتم تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية.
  - تفاعلات كيميوحيوية يكون مقرها الحشوة أين يتم إرجاع الـ CO<sub>2</sub> إلى كربون عضوي بإستعمال الطاقة الكيميائية (ATP و NADPH.H<sup>+</sup>) الناتجة من المرحلة الكيميوضوئية.



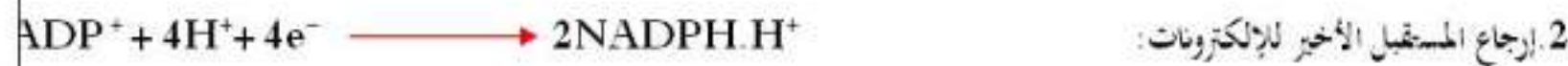
- وضح في نص علمي آلية تحويل الطاقة على مستوى الصناعة الخضراء مُدعمًا إجابتك بمعادلات كيميائية.

النص العلمي:

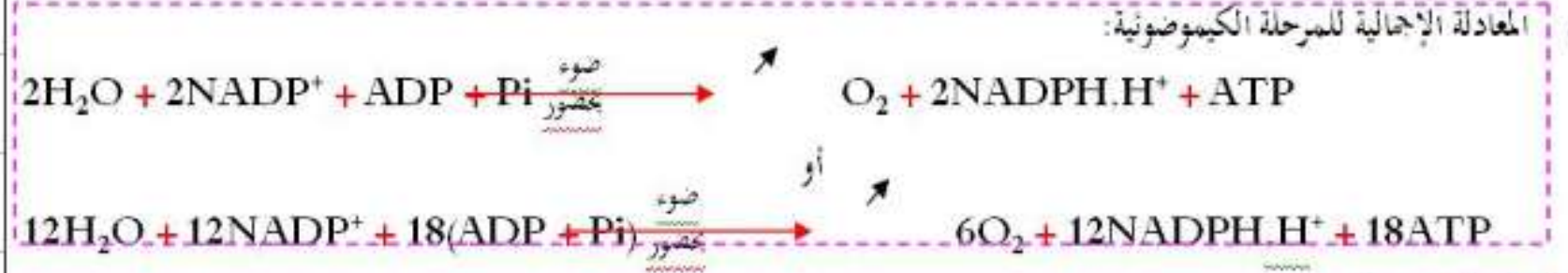
تم مجموع التفاعلات الكيميائية للتركيب الضوئي داخل الصناعة الخضراء في مرحلتين هما المرحلة الكيميائية والكيموحيوية، فكيف تحدث كل منهما؟

1. المرحلة الكيميائية:

- تتأكسد جزيئة اليخضور لمركز التفاعل تحت تأثير الفوتونات المقننصة، مُتخلية عن إلكترون.
- تسترجع جزيئة اليخضور المؤكسدة حالتها المرجعة، وبالتالي قابلة للتبني إنطلاقًا من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء.
- تنتقل الإلكترونات الناتجة عن مركز التفاعل عبر سلسلة من النواقل مُتزايدة كمون الأكسدة والإرجاع.
- إن المستقبل الأخير للإلكترونات الناتجة يدعى  $NADP^+$  الذي يُرجع بواسطة أنزيم  $NADP$  ريدوكتاز.
- يُصاحب نقل الإلكترونات على طول سلسلة الأكسدة الإرجاعية (السلسلة التركيبية الضوئية)، تراكم البروتونات الناتجة عن أكسدة الماء، وتلك المنقولة من الحشوة بإتجاه تجويف الثيلاكويد.
- إن تدرج تركيز البروتونات المتولد بين تجويف الثيلاكويد وحشوة الصناعة الخضراء ينتشر على شكل سيل من البروتونات الخارجة عبر الـ  $ATP$  ستاز.
- تسمح الطاقة المتحررة من سيل البروتونات الخارجة بفسفرة الـ  $ADP$  إلى  $ATP$  في وجود الفوسفات اللاعضوي ( $P_i$ ): إنفا الفسفرة الضوئية.
- المعادلات الكيميائية لمختلف تفاعلات المرحلة الكيميائية:

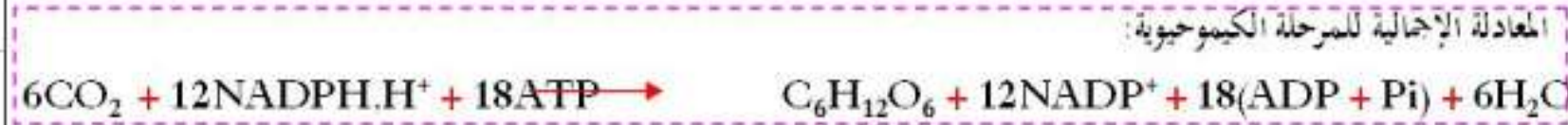






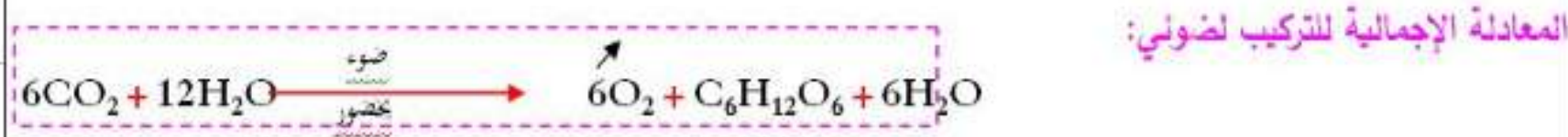
## 2. المرحلة الكيموجيوية:

- يُنْتَبِث الـ  $\text{CO}_2$  على جزيئة خماسية الكربون: الريبولوز ثنائي الفوسفات (Rudip) مُشكلاً مُركب سداسي الكربون الذي ينشط سريعاً إلى جزيئتين بثلاث ذرات كربون هو حمض الفوسفو غيليسريك (APG)، يُراقب دمج الـ  $\text{CO}_2$  بأنزيم الريبولوز ثنائي الفوسفات كربوكسيلاز.
- ينشط حمض الفوسفوغيليسريك المؤكسد ثم يُرجع بواسطة الـ ATP و  $\text{NADPH}\cdot\text{H}^+$  الناتجين عن المرحلة الكيموضوئية.
- يُستخدم جزء من السكريات الثلاثية المرجعة في تجديد الـ Rudip أثناء تفاعلات حلقة كالفن وبنسون.
- يُستخدم الجزء الآخر من السكريات المرجعة في تركيب السكريات سداسية الكربون، الأحماض الأمينية، والدهن.



أثناء التركيب الضوئي يتم على مستوى الصانعات الخضراء الجمع بين:

- تفاعلات كيموضوئية يكون مقرها التيلاكويد أين يتم تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية.
- تفاعلات كيموجيوية يكون مقرها الحشوة أين يتم إرجاع الـ  $\text{CO}_2$  إلى كربون عضوي بإستعمال الطاقة الكيميائية (ATP و  $\text{NADPH}\cdot\text{H}^+$ ) الناتجة من المرحلة الكيموضوئية.



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



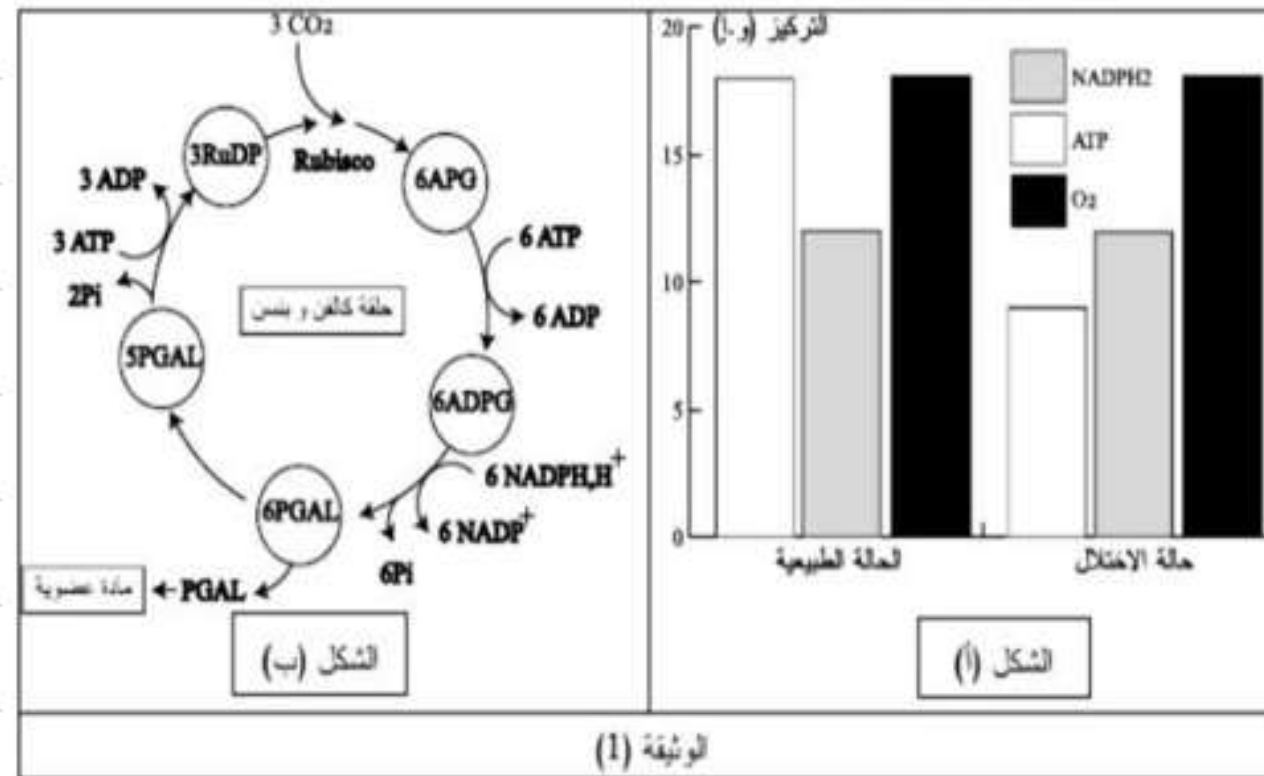


## التمرين 01

تعتبر النباتات الخضراء مقرا لظاهرة حيوية تسمح بتحويل الطاقة الضوئية الى طاقة كيميائية كامنه في جزيئات المادة العضوية وفق سلسلة من التفاعلات الحيوية الهامة المنظمة في مراحل حيث أن استمرار هذه الظاهرة متعلق أساسا بالتوازن بين نواتج هذه المراحل ومن أجل دراسة الاختلال في هذا التوازن وكيفية تصحيحه من طرف النبات نقدم اليك الدراسة التالية:

### الجزء الأول:

يمثل الشكل (ب) من الوثيقة (1) اختصار لتفاعلات احدى المراحل المهمة في الظاهرة المدروسة أما الشكل (أ) فيظهر نتائج المرحلة الأخرى في الحالة الطبيعية وفي حالة الاختلال نتيجة عوامل مختلفة يتعرض لها النبات منها تعرضه لشدة إضاءة عالية ولمدة زمنية طويلة نوعا ما.



1- وضع حالة الاختلال وتأثيرها على عملية التركيب الضوئي.

1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

3

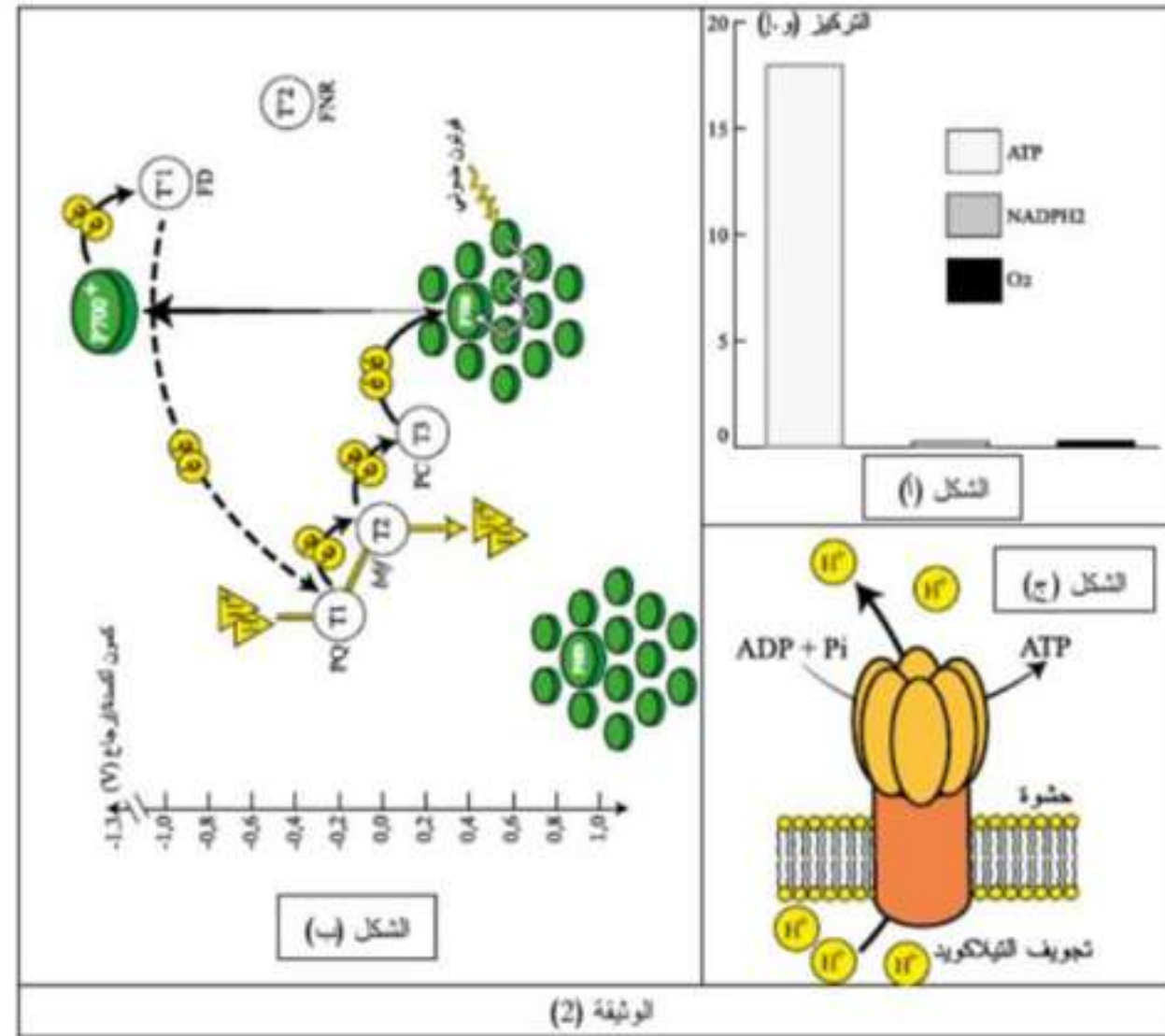
أحصل على بطاقة الإشتراك





## الجزء الثاني:

رغم حالة الاختلال فإن الظاهرة المعنية بالدراسة لا تتوقف حيث يلجأ النبات الى العمل على إعادة التوازن وتعويض تراكيز النواتج من أجل استمرارها تمثل الوثيقة (2) من خلال الشكل (أ) نواتج العملية التي تلجأ اليها النباتات في حالة الاختلال أما الشكل (ب) فيمثل الآلية التي يعتمدها النبات في هذه الحالة أما الشكل (ج) فيمثل كيفية الحصول على النواتج الممثلة في الشكل (أ)



1- اشرح الآلية التي تمكن النباتات من استعادة التوازن الطبيعي بين مراحلها وبالتالي تركيب ضرورياتها إذا علمت أنها تدعى بالفسفرة الضوئية الحلقية.



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





## حل التمرين 1

### الجزء الأول:

ايضاح حالة الاختلال وتأثيرها على عملية التركيب الضوئي  
يمثل الشكل أ: أعمدة بيانية تبين تغيرات كل من  $NADPHH^+$  و  $ATP$  و  $O_2$  حيث نلاحظ  
\*في الحالة الطبيعية يتراوح تركيز كل من  $O_2$  و  $ATP$  18 وا بينما تركيز  $NADPH_2$  فيقدر ب 12 وا في حين نلاحظ  
\*في حالة الاختلال يحافظ كل من  $NADPH_2$  و  $O_2$  على نفس التركيز مقارنة مع الحالة الطبيعية أما بالنسبة إلى  $ATP$  فنسجل  
انخفاض مقارنة بالحالة الطبيعية حيث أصبح يقدر ب 9 وا

الاستنتاج: في حالة الاختلال ينخفض تركيز  $ATP$  عند النبات الاخضر

يمثل الشكل ب اختصار لتفاعلات حلقة كالفن حيث تلاحظ  
في وجود  $CO_2$  3 يتم تحويل  $RuDP$  3 إلى  $APG$  6 ثم باستغلال 6 جزيئات  $ATP$  تتم فسفرتها إلى  $ADPG$  6 ليتم استعمال  $6NADPHH$   
النتيجة عن المرحلة الكيموضونية وازالة 6 جزيئات من الفسفور لانتاج  $PGal6$  بعدها يحدث انشطار لهذه الأخيرة حيث جزيئة منها تعطي  
المادة العضوية اما 5 جزيئات الباقية تؤمن تجديد  $3RuDp$  باستعمال 3 جزيئات من  $ATP$  الناتجة عن المرحلة الكيموضونية

الاستنتاج تؤمن نواتج المرحلة الكيموضونية احداث المرحلة الكيموحيوية باستعمال تركيز عالي من  $ATP$  و تركيز أقل من  $NADPHH$

### التركيب

حالة الاختلال مرتبطة بانخفاض تركيز  $ATP$  بينما نواتج المرحلة الكيموضونية ضرورية لحدوث المرحلة الكيموحيوية وتركيب المادة  
العضوية و عليه حالة الاختلال تكمن في ضعف تركيز  $ATP$  الذي يؤدي إلى توقف المرحلة الكيموحيوية وبالتالي توقف التركيب الضوئي





## الجزء الثاني

شرح الآلية التي تمكن النبات من استعادة التوازن الطبيعي بين مراحل التركيب الضوئي

يمثل الشكل أ تغيرات تركيز نواتج لمرحلة يقوم بها النبات اثناء الاختلال حيث نلاحظ ارتفاع تركيز ATP الى 18 و ا بينما نلاحظ انعدام كل من الاكسجين و NADPHH

الاستنتاج يقوم النبات الاخضر اثناء حالة الاختلال برفع كمية ATP دون NADPHH و الاكسجين.

يمثل الشكل ب الآلية التي يعتمدها النبات في حالة الاختلال حيث نلاحظ عند سقوط الفوتون الضوئي على الأصبغة الهوائية لل PSI يتم نقل الطاقة دون الالكترونات ما يسمى بالرنين لتصل هذه الطاقة إلى صبغة مركز التفاعل فينخفض كمون الأكسدة والارجاع من 0.4 إلى 1.3- حيث يتأكسد P700 لتنتقل من كمون أكسدة وارجاع منخفض إلى كمون أكسدة و ارجاع مرتفع عندها يتم ارجاع الناقل : T'1 ليرجع هذا الأخير للناقل T1 بدل T'2 وبعدها تنتقل الكترولونات إلى الناقل T2 والذي يثبت أيضا بروتونين من الحشوة ويضخها في تجويف الثيلاكويد باستغلال طاقة الالكترونين اما الالكترونات تنتقل إلى T3 لتعود إلى P700

الاستنتاج: في حالة الاختلال يتم ضخ البروتونات من الحشوة بأكسدة P700

أما الشكل ج فيمثل الفسفرة الضوئية حيث تلاحظ تتم فسفرة ADP إلى ATP في وجود Pi بتدخل انزيم ATP سنتاز و هذا في وجود طاقة يؤمنها سيل البروتونات المتدفقة عبر الكرية المذبذبة مصدرها ضخ البروتونات من الحشوة بأكسدة P700 من طرف الناقل T2 دون الاكسدة الضوئية للماء و دون ارجاع  $NADP^+$

الاستنتاج تدفق البروتونات عبر الكرية المذبذبة شرط لفسفرة ADP إلى ATP في وجود Pi

التركيب يقوم النبات خلال حالة الاختلال باعادة التوازن الطبيعي عن طريق انتاج ATP فقط دون الاكسجين و دون ارجاع المستقبل النهائي حيث يتأكسد PSI فقط بشكل حلقي فهو من يفقد الالكترونات التي تستعمل في ارجاعه. وفي ضخ البروتونات من طرف الناقل T2 إلى تجويف الثيلاكويد لينتقل فرق في تركيز البروتونات يسمح بسيلها عبر الكرية المذبذبة لتتولد طاقة تستغلها في فسفرة ADP إلى ATP في وجود Pi ما ينتج عنه ارتفاع في تركيز ATP دون أكسدة الماء ودون ارجاع NADP انها الفسفرة الضوئية الحلقية .

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

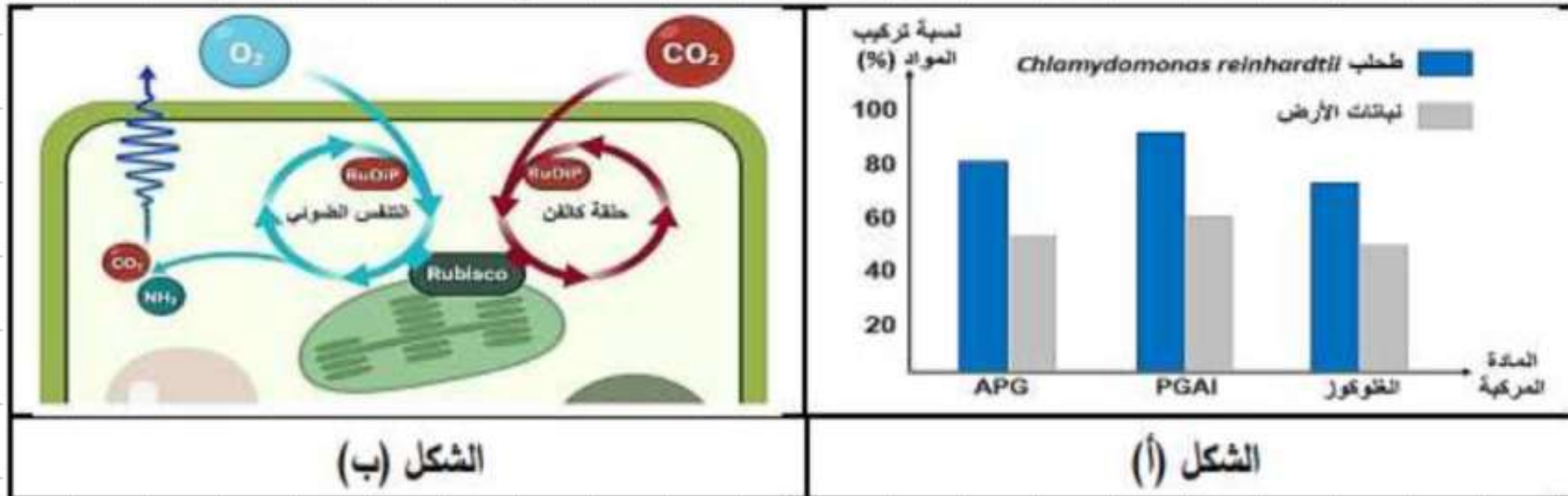




تقوم نباتات الأرض بتثبيت ثاني أكسيد الكربون الجوي و دمجها في المادة العضوية في إطار ظاهرة التركيب الضوئي، و هذه العملية هي ما يوفر قاعدة الاحتياجات الغذائية لجميع الكائنات الحية.  
الجزء الأول:

وجد الباحثون أن النباتات لا تستغل ثاني أكسيد الكربون بشكل مثالي و هذا ما ينعكس سلبا على الإنتاجية و لمعرفة سبب ذلك أجروا عليها دراسة مقارنة مع طحلب مائي قادر على التركيب الضوئي يدعى *Chlamydomonas reinhardtii* نقدمها لك في أشكال الوثيقة (1)، حيث:

- الشكل (أ) يمثل كميات المواد المركبة خلال تفاعلات حلقة كالفن في كل من الطحلب المائي و نباتات الأرض.
- الشكل (ب) يبرز التفاعلات التي يقوم بها إنزيم Rubisco في الصانعات الخضراء لنباتات الأرض، حيث وجد أنه إضافة إلى تثبيت الـ  $CO_2$  فإن له القدرة على تثبيت الـ  $O_2$  كذلك ضمن سلسلة تفاعلات تدعى التنفس الضوئي.
- يوضح الشكل (ج) معدلات تفاعل إنزيم Rubisco مع كل من  $CO_2$  و  $O_2$  في الطحلب و نباتات الأرض.



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

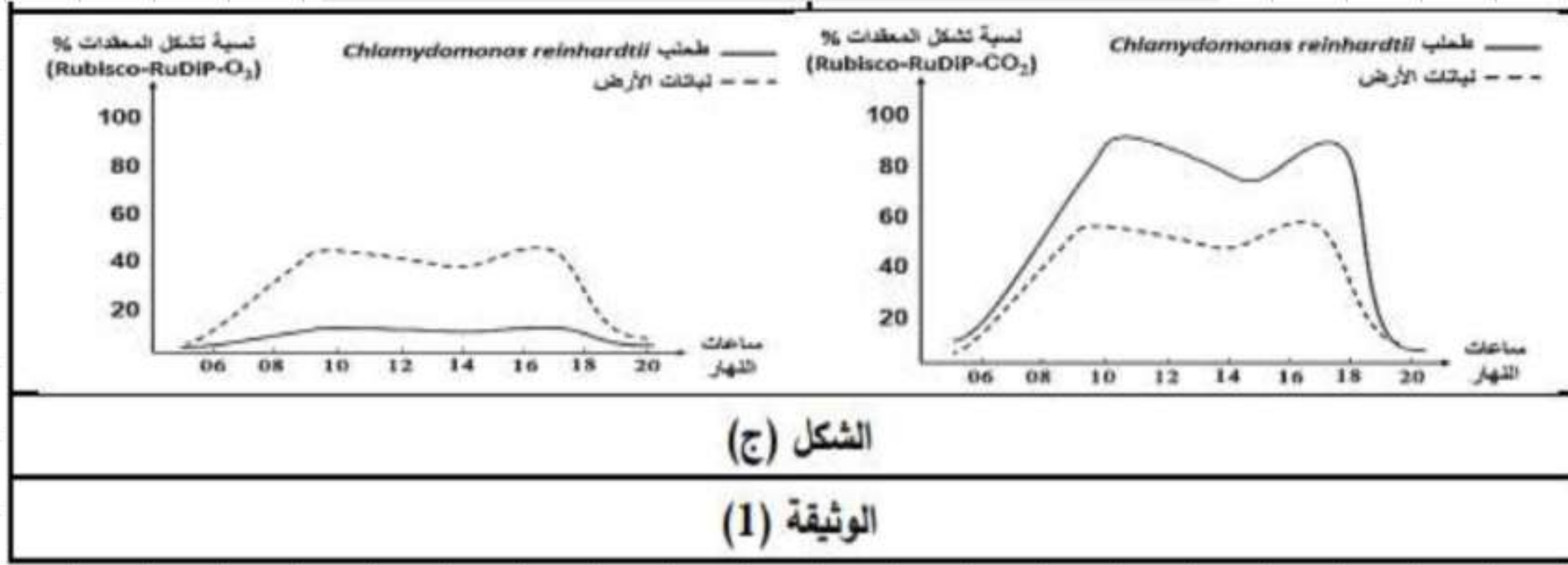
أحصل على بطاقة الإشتراك







ملف الحصة المباشرة و المسجلة



- 1- باستغلال أشكال الوثيقة (1)، استخرج سبب ضعف إنتاجية نباتات الأرض.
  - 2- بالاعتماد على ما توصلت إليه في الشكل (ج)، صغ المشكل العلمي المطروح.
- الجزء الثاني:

- للإجابة عن المشكل المطروح نقترح عليك أشكال الوثيقة (2)، حيث:
- الشكل (أ) يمثل رسماً تخطيطياً لما فوق بنية الطحلب المائي *Chlamydomonas reinhardtii*.
  - الشكل (ب) يبين خطوات تقنية تركيز ثاني أكسيد الكربون CCM التي يقوم بها الطحلب المائي لإنتاج غذائه انطلاقاً من  $CO_2$  الذي يكون منحلًا في الماء في شكل بيكربونات  $HCO_3^-$ .
  - الشكل (ج) يمثل نمذجة لطريقة توزيع إنزيم Rubisco في كل من الطحلب و نباتات الأرض.

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

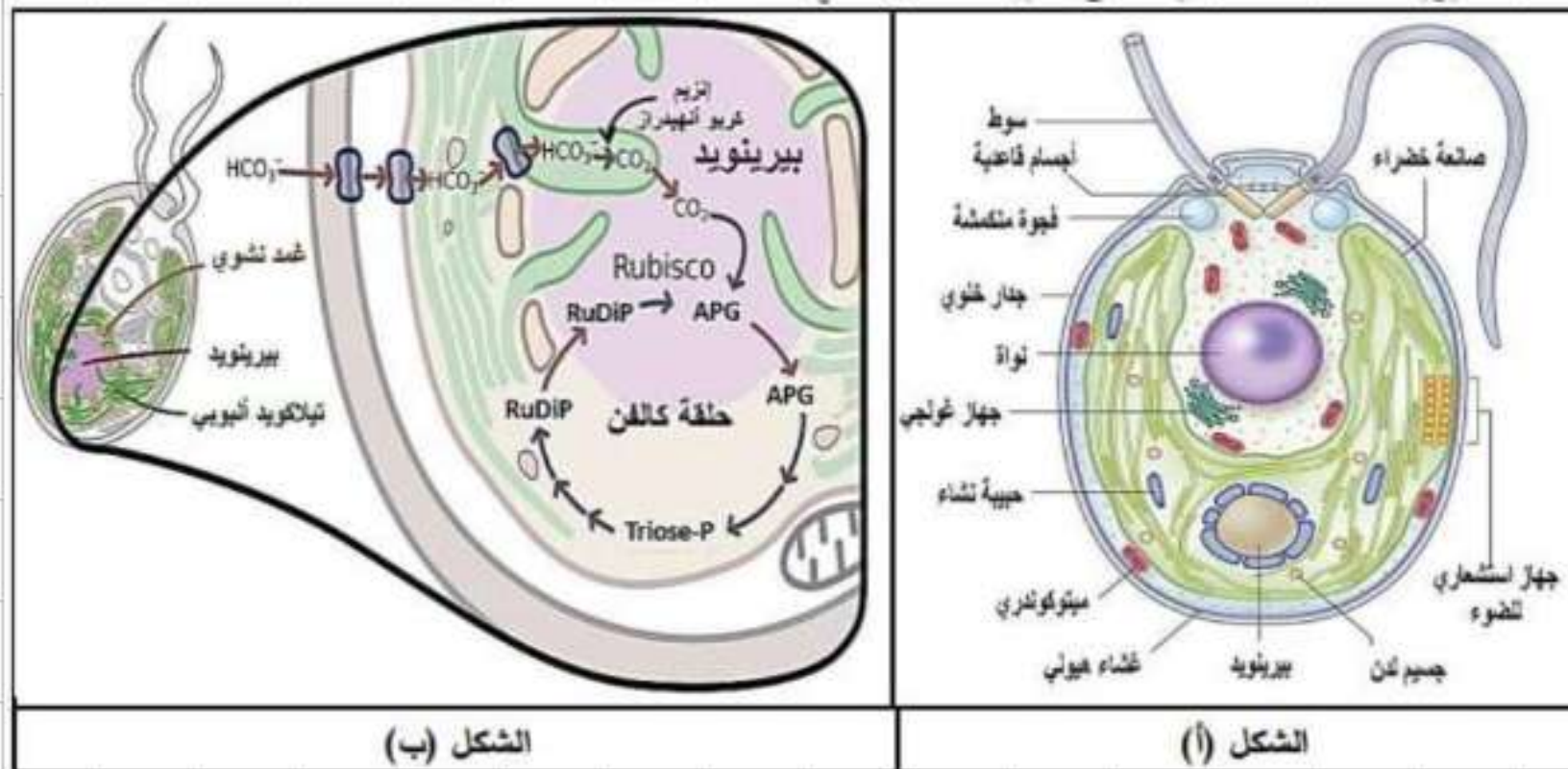
دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك

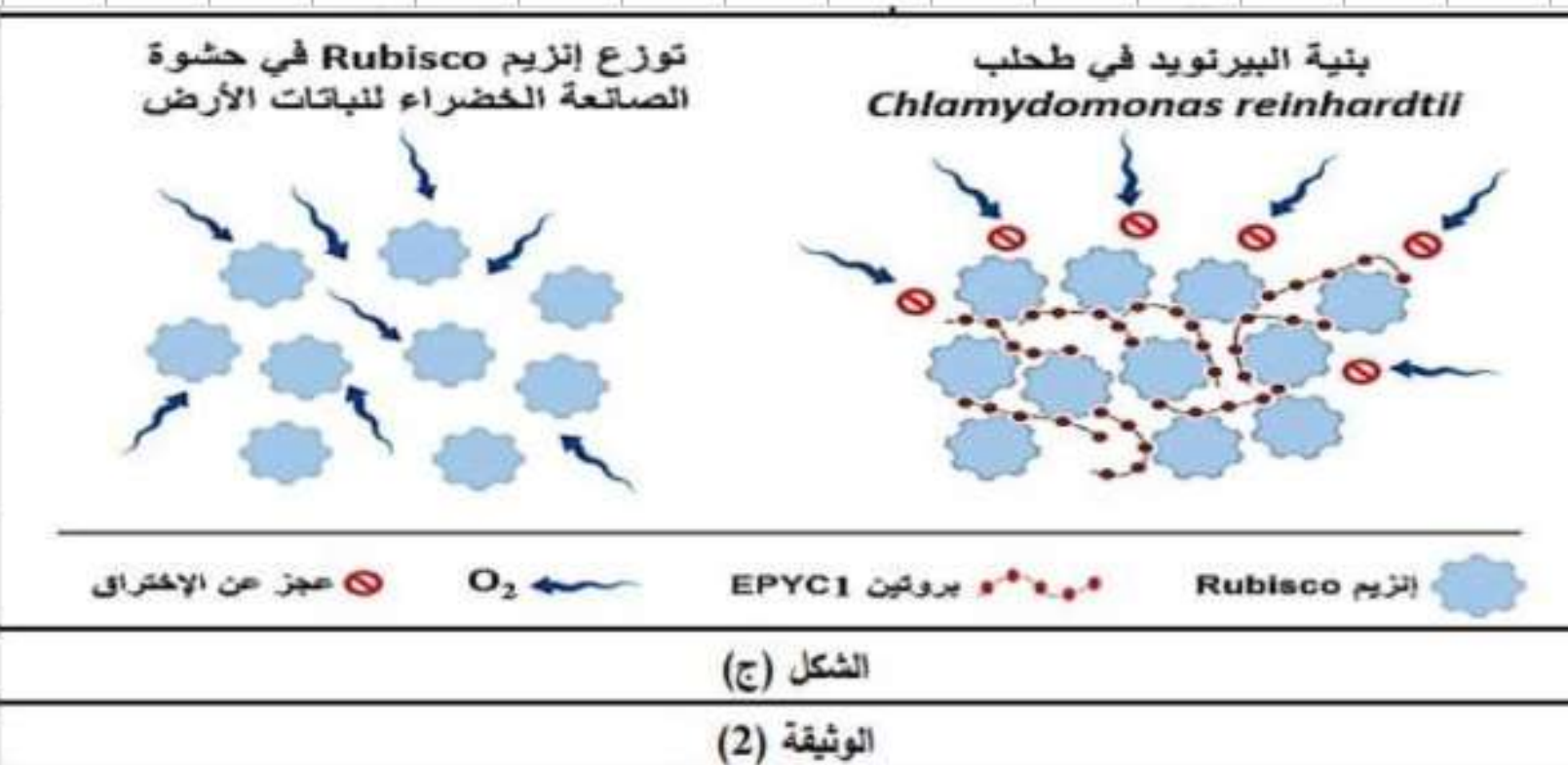






الشكل (ب)

الشكل (أ)



الشكل (ج)

الوثيقة (2)

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

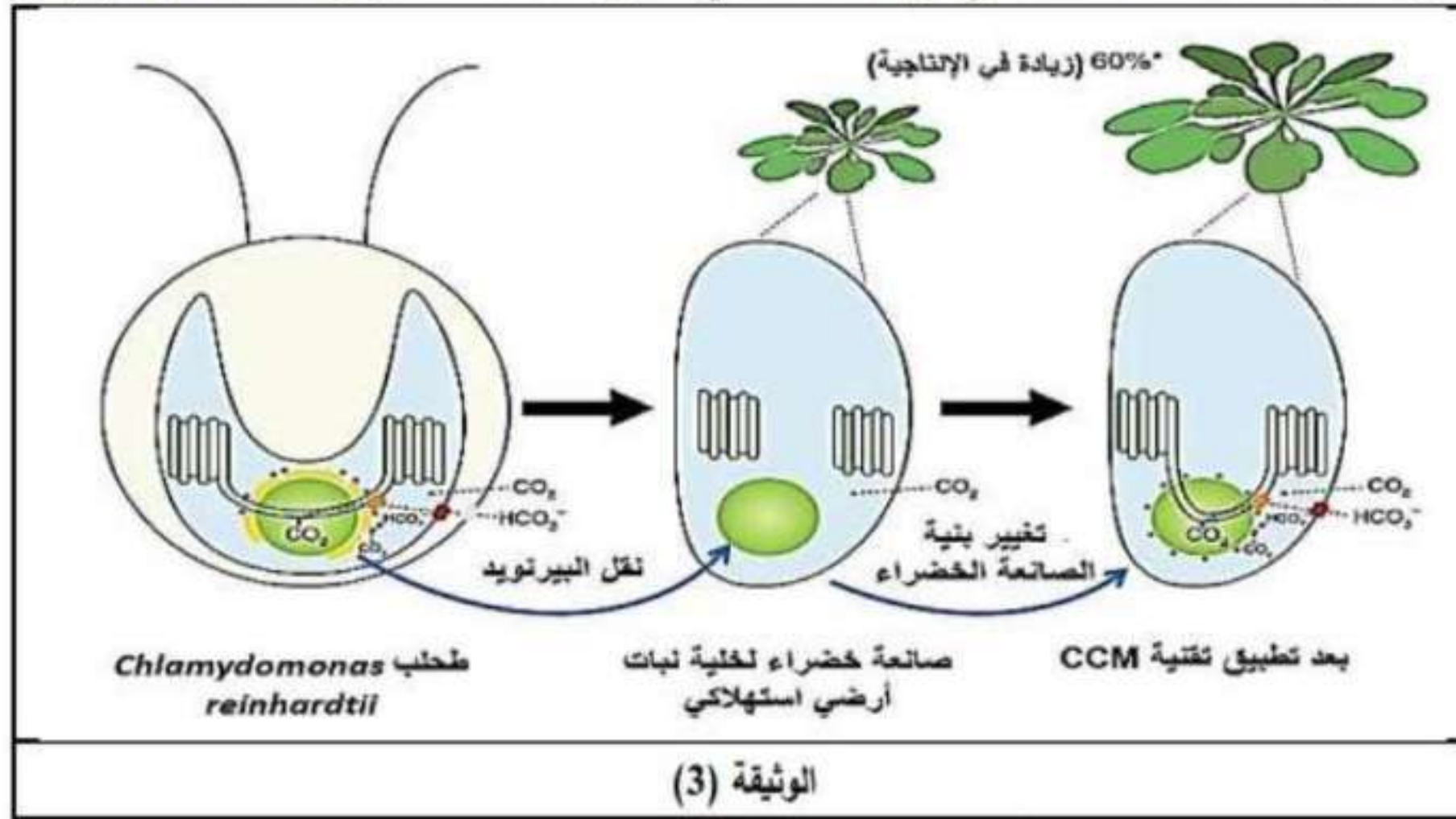
أحصل على بطاقة الإشتراك







سعى الباحثون لاستغلال تقنية CCM التي يقوم بها الطحلب في تحسين إنتاجية نباتات الأرض كما تبينه الوثيقة (3):



- 1- باستغلال معطيات الوثيقة (2)، أجب عن المشكل المطروح.
- 2- وضع سبب اهتمام الباحثين بهذا الطحلب المائي بالاعتماد على الوثيقة (3).



## حل التمرين 2

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



الجزء الأول:

1. استخراج سبب ضعف إنتاجية نباتات الأرض:

- استغلال الشكل (أ): يمثل أعمدة بيانية توضح كميات المواد المركبة خلال تفاعلات حلقة ك في كل من الطحلب المائي و نباتات الأرض، حيث:
- يركب الطحلب نسبة أكبر من APG (80%) مقارنة مع نباتات الأرض (50%).
- يركب الطحلب نسبة أكبر من PGAI (90%) مقارنة مع نباتات الأرض (60%).
- يركب الطحلب نسبة أكبر من الغلوكوز (70%) مقارنة مع نباتات الأرض (50%).
- الاستنتاج: الطحلب المائي ذو إنتاجية أكبر للمركبات الوسطية في تفاعلات حلقة كالفن من نباتات الأرض.

- استغلال الشكل (ب): يمثل نمذجة للتفاعلات التي يقوم بها إنزيم Rubisco في حشوة الصانعات الخضراء لنباتات الأرض، حيث:

نلاحظ أن إنزيم Rubisco يقوم بالتفاعل مع ركيزتين:

- $CO_2$  الذي يثبت على مركب RuDiP ضمن تفاعلات حلقة كالفن لإنتاج السكريات.
- $O_2$  الذي يثبت كذلك على RuDiP ضمن تفاعلات التنفس الضوئي التي ينتج عنها  $NH_2$  و انطلاق  $CO_2$ .

- الاستنتاج: إنزيم Rubisco قادر على تثبيت كل من  $CO_2$  و  $O_2$  في حشوة الصانعات الخضراء لنباتات الأرض.

- استغلال الشكل (ج): يمثل منحنيات تظهر تغيرات نسبة تشكل المعقدات (RuDiP-Rubisco- $CO_2$ ) و المعقدات (RuDiP-Rubisco- $O_2$ ) في كل من الطحلب و نباتات الأرض، حيث:

- نسبة تشكل المعقدات (RuDiP-Rubisco- $CO_2$ ):

- ترتفع بداية من الساعة (06) لكن بنسبة أكبر عند الطحلب حيث تصل إلى 90% عند الساعة (10) بينما تصل إلى 60% فقط عند النباتات، ثم تتخفض ببطء خلال ساعات منتصف النهار حتى تصل إلى 80% للطحلب و 50% للنباتات لتعود للارتفاع مجددا بعد الساعة (03) ثم تتخفض بشكل سريع حتى الانعدام عند الساعة (20) مساءً.

- نسبة تشكل المعقدات (RuDiP-Rubisco- $O_2$ ):

- ترتفع بداية من الساعة (06) بنسبة أكبر عند النباتات حيث تصل إلى 50% عند الساعة (10)، من ثم تتخفض ببطء خلال ساعات منتصف النهار حتى تصل إلى 40% لتعود للارتفاع مجددا بعد الساعة (03) ثم تتخفض بشكل سريع حتى الانعدام عند الساعة (20) مساءً، بينما لا تتجاوز نسبة 20% عند الطحلب طيلة ساعات النهار.

- الاستنتاج: يتميز إنزيم Rubisco عند الطحلب بكفاءة (فعالية) كبيرة في تثبيت  $CO_2$  و ضعف في تثبيت  $O_2$  على عكس إنزيم Rubisco عند نباتات الأرض الذي يتميز بكفاءة أقل في تثبيت  $CO_2$  و أكبر في تثبيت  $O_2$ .

\* و منه:

نقص كفاءة (فعالية) إنزيم Rubisco في تثبيت  $CO_2$  عند نباتات الأرض أدى إلى تقليل إنتاج المواد الوسطية لتفاعلات حلقة كالفن و بالتالي إنتاج كمية أقل من المثالية للغلوكوز الذي يستعمل في نمو النباتات، مما أدى إلى تقليل إنتاجيتها.

2. صياغة المشكل العلمي المطروح:

- من الشكل (ج): لاحظنا أن إنزيم Rubisco عند الطحلب ذو كفاءة عالية في تثبيت  $CO_2$  مقارنة بنباتات الأرض و العكس في حالة تثبيت  $O_2$ ، مما يقودنا للتساؤل:

\* ما سبب هذا الاختلاف؟





## الجزء الثاني:

### 1. الإجابة عن المشكل المطروح:

- استغلال الشكل (أ): يمثل رسماً تخطيطياً للطحلب المائي *Chlaydomonas reinhardtii*، حيث يظهر أن هذا الطحلب:
  - كانن وحيد الخلية حقيقي النواة محاط بغشاء هولي داخلي و جدار خلوي ينبعث منه سوطان بارزان.
  - الهولي تحتوي على مجموعة متنوعة من العضيات (ميتوكوندريات، نواة، أجهزة غولجي، فجوتان منكمشتان، جسامان قاعديان ملتصقان في قاعدتي السوطين، صانعة خضراء).
  - الصانعة الخضراء ضخمة و متطورة تحتوي على مجموعة من البنيات متوزعة بشكل مختلف (بيرينويد في المركز، جسيمات لندة متفرقة، جهاز استشعاري للضوء ملتصق بالغلاف، حبيبات نشاء أغلبها متمركز حول البيرينويد)، كما تحتوي الصانعة على شبكة كثيفة من التيلاكويدات.
  - الاستنتاج: بنية الطحلب المائي تسمح له بالقيام بالتركيب الضوئي.
- استغلال الشكل (ب): يمثل رسماً تخطيطياً وظيفياً لجزء من الطحلب المائي يبرز خطوات آلية CCM التي يقوم بها لإنتاج غذائه انطلاقاً من  $CO_2$  المنحل في الماء في شكل  $HCO_3^-$  حيث:
  - ينفذ  $HCO_3^-$  عبر قنوات إلى داخل الطحلب ثم إلى داخل الصانعة الخضراء ثم إلى داخل تيلاكويد أنبوبي، هذا الأخير يخترق البيرينويد.
  - داخل التيلاكويد و يتدخل إنزيم كربوانهيدراز يتحول  $HCO_3^-$  إلى  $CO_2$ .
  - يخرج  $CO_2$  من التيلاكويد إلى البيرينويد أين يتواجد إنزيم Rubisco الذي يثبت على APG ليدخل في تفاعلات حلقة كالفن المنتجة للسكريات.
  - الاستنتاج: الطحلب المائي قادر على اقتناص البيكربونات من الماء و تحويلها إلى  $CO_2$  يستعمله في إنتاج غذائه.

- استغلال الشكل (ج): يمثل نمذجة لطريقة توزع إنزيمات Rubisco في كل من الطحلب و نباتات الأرض، حيث:
  - عند النباتات: تكون الإنزيمات متوزعة بشكل حر في حشوة الصانعة الخضراء مع وجود فراغات بينها تسمح لها بوصول  $O_2$  إليها.
  - عند الطحلب: تكون الإنزيمات مرتبطة ببعضها بواسطة بروتينات EPYC1 مما يخلق الفراغات بينها و يمنع وصول  $O_2$  إلى الإنزيمات.
  - الاستنتاج: تمنع بنية البيرينويد (وجود بروتينات EPYC1) المميزة تثبيت إنزيم Rubisco لـ  $O_2$ .
- \* و منه:
  - سبب الاختلاف و تفوق الطحلب على النباتات في كفاءة تثبيت  $CO_2$  هو:
    - قدرته على تحويل اقتناص البيكربونات من الماء و تحويلها إلى  $CO_2$ .
    - احتواؤه على بنية تميزه عن النباتات و المتمثلة في البيرينويد المتكون من بروتينات EPYC1 تربط إنزيمات Rubisco ببعضها و تمنع وصول  $O_2$  إليها.
    - عدم وصول  $O_2$  إلى Rubisco يمنع منافسته لـ  $CO_2$  الذي يصل بسهولة عبر التيلاكويدات الأنبوبية التي تخترق البيرينويد.

### 2. توضيح سبب اهتمام الباحثين بهذا الطحلب:

- استغلال الوثيقة (3): تمثل رسماً تخطيطياً وظيفياً يظهر آلية تحسين إنتاجية نباتات الأرض بتقنية CCM الخاصة بالطحلب حيث:
  - في البداية، تم نقل البيرينويد من الطحلب إلى حشوة الصانعة الخضراء لنبات أرضي استهلاكي.
  - بعد ذلك تم تغيير بنية الصانعة الخضراء بحيث يخترق البيرينويد اثنان من التيلاكويدات.
  - عقب هذه التغييرات تصبح بنية الصانعة الخضراء للنبات مشابهة لمثلثاتها عند الطحلب، و هذا ما يسمح لها بالقيام بآلية CCM في تثبيت  $CO_2$ ، مما يرفع في الإنتاجية بنسبة 60%.
- \* و منه:

سبب اهتمام الباحثين بهذا الطحلب هو قدرته على تثبيت  $CO_2$  بطريقة أكثر كفاءة بفضب احتوائه على البيرينويد الذي يمكن نقله إلى النباتات الاستهلاكية مما يرفع من إنتاجتها و يحسن المحاصيل.