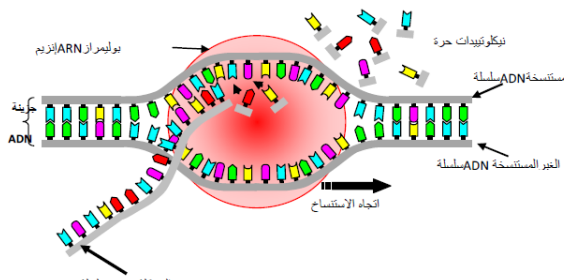
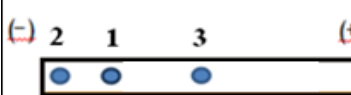
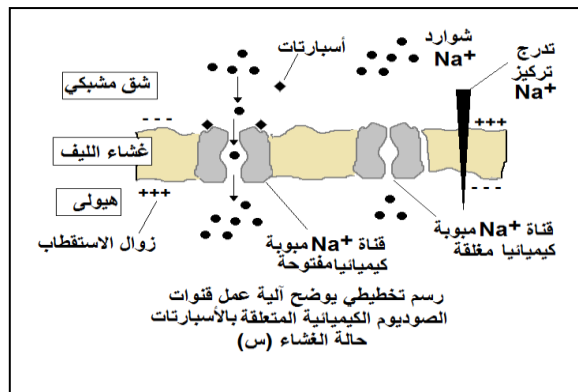
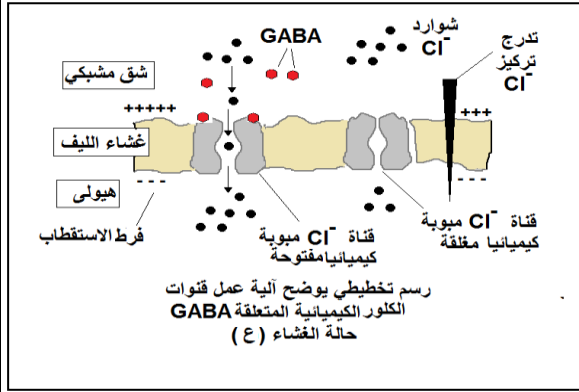


الموضوع الثاني

الرقم	الأجابة	التنقيط
I -1	التمرين الأول (7 نقاط) تسمية المرحلة : الترجمة	
-2	البيانات : 1 / ARNm 2 / حمض أميني 3 / ARNt 4 / رامزة مضادة	1
	تسلسل نيوكليوتيدات الـ ARNm :	0,5
	AUG GCU AAA GUC GAC UUC CCA GAG AGC UAA	0,5
	تسلسل الأحماض الأمينية المرافقة :	
	Met-Ala-Lys-Val-Asp-Phe-Pro-Glu-Ser	0,25
-3	الخطوة هي : تنشيط الأحماض الأمينية	0,25
-4	تحدث : في الهيولى تمثيل مرحلة النسخ برسم تفسيري:	
		0,5
II -1	الببتيدات الناتجة عن هضم جزء البروتين Ala - Gly - Asp (1) Phe- Glu - Asp - ص (2) Tyr-Lys-Ala-Arg-Leu (3)	0,75
- 2	- التعرف على الحمض الأميني (ص): (يتم التعامل مع معطيات التمرين) 3H ₂ O = 508 - (Phe + Glu + Asp + ص) 54 = 508 - (ص + 165 + 147 + 133) 391 + ص = 508 ص = 117 غ/مول	0,25
	ومنه ص يوافق الحمض الأميني Val	0,25
- 3	أ - المقارنة مع التعليل : PH الوسط = PHi للبيتيد رقم (1) لأنه لم يهاجر الى أي قطب كونه متعادل كهربائيا PH الوسط أكبر من PHi للبيتيد رقم (3) لأن هجرة هذا البيتيد كانت نحو القطب الموجب فهو مشحون بالسالب أي سلك سلوك حامضي في الوسط القاعدي . PH الوسط أصغر من PHi للبيتيد رقم (2) لأن هجرة هذا البيتيد كانت نحوى القطب السالب فهو مشحون بالموجب أي سلك سلوك قاعدي في الوسط الحامضي . ب - كتابة الصيغ الكيميائية للبيتيدات : ... البيتيد (1): NH ₃ ⁺ -CH-CO-NH-CH-CO-NH-CH-COO ⁻ RAla RGly RAsp البيتيد (2): NH ₃ ⁺ -CH-CO-NH-CH-CO-NH-CH-CO-NH-CH-COOH RPhe RGlu RAsp R⊖ البيتيد (3): NH ₂ -CH-CO-NH-CH-CO-NH-CH-CO-NH-CH-CO-NH-CH-COO ⁻ RTyr RLys RAla RArg RLeu	1,5
	ج - التمثيل: 	0,25

ج: الرسم التخطيطي:

2×0.5

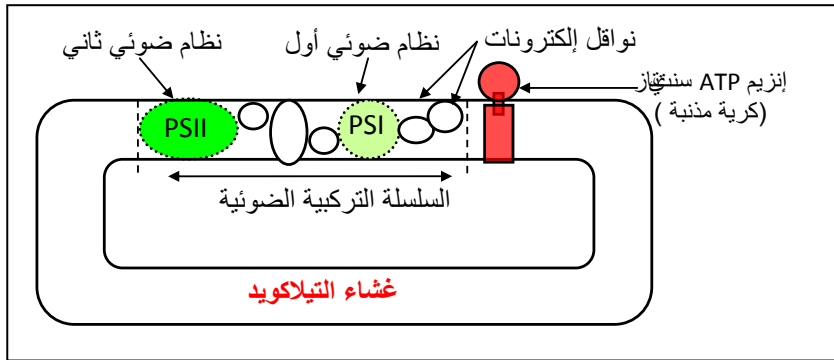


التمرين الثالث (7 نقاط)

- أ: كتابة البيانات: 1- نواة 2- ميتوكوندريّة 3- غلاف الصانعة 4- بذيرة 5- مادة أساسية (حشوة) 0.75
ب: الخاصية الوظيفية: تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية كامنّة في روابط الجزيئات العضوية 0.25

ج - الرسم التخطيطي:

0.5



أ- تحليل المنحنى :

1- II

- يمثل المنحنى تغير تركيز ثاني أكسيد الكربون في الوسط بدلالة الزمن في شروط تجريبية (ضوء ، ظلام)
- من 0 ثا - 20 ثا : في الظلام ثبات تركيز CO_2 في الوسط في قيمة ابتدائية مرتفعة بمرور الزمن
- من 20 ثا - 23 ثا : (أ ب) استمرار ثبات تركيز CO_2 في قيمة ابتدائية مرتفعة رغم توفر الضوء
- من 23 ثا - 40 ثا : تناقص تدريجي في تركيز CO_2 بمرور الزمن في وجود الضوء
- من 40 ثا - 43 ثا : (ج د) استمرار تناقص تركيز CO_2 لمدة قصيرة رغم توقف الإضاءة
- من 43 ثا - 60 ثا : في الظلام ثبات تركيز CO_2 في قيمة معينة بمرور الزمن

- الاستنتاج : يتطلب تثبيت CO_2 من طرف الصانعات الخضراء (نواتج المرحلة الكيموضوئية)
تثبيت CO_2 لا يتطلب الضوء مباشرة)

تفسير النتائج

2-

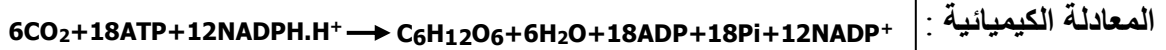
- الجزء (أ ب): في وجود الضوء : يعود انطلاق O_2 بسبب التحلل الضوئي للماء نتيجة أكسدة PSII
و عدم تشكيل المادة العضوية لعدم تثبيت غاز ثاني أكسيد الكربون بسبب عدم إنتاج كمية كافية من نواتج المرحلة الكيموضوئية ATP و $NADPH.H^+$

المعادلة الكيميائية:



- الجزء (ج د): في الظلام : استمرار تركيب المادة العضوية بسبب استمرار تثبيت CO_2 لتوفر نواتج المرحلة الكيموضوئية المتشكلة في المرحلة السابقة و توقف انطلاق الأوكسجين لتوقف أكسدة الماء في غياب الضوء

0.25



-3

- المعلومات المستخرجة : تتم عملية التركيب الضوئي خلال مرحلتين متتاليتين متكاملتين :

0.5

- مرحلة كيموضوئية : تتم في الضوء يتم فيها تشكيل $\text{ATP} + \text{NADPH.H}^+$.
- مرحلة كيموحوية : يتم فيها تثبيت CO_2 لبناء المادة العضوية باستعمال نواتج المرحلة الكيمو الضوئية $\text{ATP} + \text{NADPH.H}^+$

0.75

1-III

- تفسير منحنى تغيرات تركيز H^+ :

- من z_0 - z_1 : في الظلام ووجود Fe^{+3} :

يفسر ثبات تركيز H^+ في الوسط التجريبي لعدم انتقالها على جانبي غشاء التيلاكوييد نتيجة عدم انتقال إلكترونات في السلسلة التركيبية الضوئية لغياب الضوء.

- من z_1 - z_2 : في الضوء ووجود Fe^{+3} :

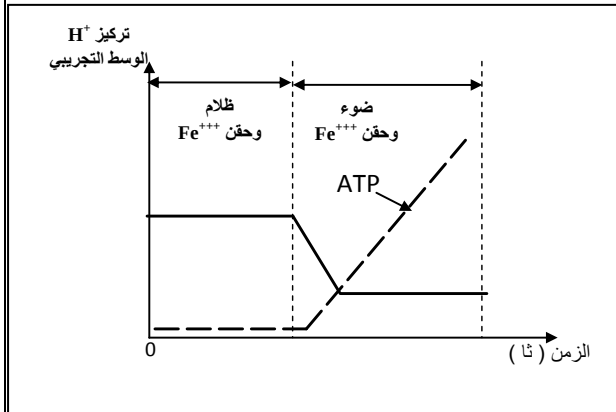
يفسر التناقص التدريجي لتركيز H^+ في الوسط إلى قيمة دنيا لدخول H^+ إلى تجويف التيلاكوييد نتيجة حركة الإلكترونات في السلسلة التركيبية الضوئية لتوفر الضوء.

يفسر ثبات تركيز H^+ في قيمة دنيا لوجود توازن ديناميكي للـ H^+ الخارجة و الداخلة من و إلى تجويف التيلاكوييد .

0.25

- إكمال منحنى تغيرات تركيز الـ ATP في الوسط

-2



0.5

-3

- توقعات: تركيز H^+ وتشكل الـ ATP:

* الحالة أ و ب :

- تزايد تدريجي في تركيز H^+ الوسط الخارجي حتى

وصولها إلى قيمة أصلية ثم يثبت عندها.

- يتشكل ATP لمدة قصيرة ثم يتوقف.

* الحالة ج :

-4

- تزايد سريع في تركيز H^+ في الوسط الخارجي حتى و وصولها إلى قيمة أصلية ثم يثبت عندها.

- لا يتشكل ATP.

- مخطط يبين دور جزيئة الـ ATP

0.5

