

البيطاريا
ANNALES BAC

الفائز

مبدوك عليك

تولييات الفائز فع علوم الطبيعة و البياة

5 نماذج مقترحة من شهادة
التعليم الثانوي بحلولها المفصلة

طريقة الإجابة على مراضع البتاريا

وقا للمقرر الوزاري الجيد

السنة

AS

ثانوي

شعبة علوم تجريبية

50 دج

فقط

سوماتي كبير ذهبية

شركة
للطباعة والنشر والتوزيع

جوائز الأناضول

في علوم الطبيعة والحياة

شعبة الكالوريا

علم

مع طريقة الإجابة على مواضيع الكالوريا

شعبة العلوم التجريبية

مجموعة مواضع مختارة وفق البرد — امع

الجديد المقرر من طرف وزارة التربية الوطنية

إعداد الأستاذة: سوماتي كبير ذهبية

شهادة التعليم الثانوي

الطبعة الأولى : 2008

حوليات الفانز في علوم الطبيعة والحياة للسنة الثالثة ثانوي

شعبة : علوم تجريبية

5 نماذج مقترحة من امتحانات شهادة التعليم الثانوي مع حلولها المفصلة

من إعداد : - سوماتي كبير ذهبية

- جميع الحقوق محفوظة لدار شريفي للنشر والطباعة والتوزيع

- في الصومام عمارة 13، رقم 07 باب الزوار - الجزائر العاصمة -

رقم الإبداع القانوني : 775 - 2008

ردمهك : 3 - 09 - 978-9947-869- ISBN

البريد الإلكتروني:

DARECHERIFI@HOTMAIL.COM

تليفاكس : 021241263

الهاتف : 073780869

لا يسمع بإعادة إصدار هذا الكتاب أو أي جزء منه أو نقله بأي شكل من الأشكال دون إذن خطي مسبق من الناشر.

كيفية الإجابة على مواضيع البكالوريا

1- إنجاز رسم لطلاء من ملاحظة مجهرية:

* ضع تصميمًا للرسم بخطوط خفيفة لأنها تساعدك على

إنجاز الرسم.

* إنجاز رسما كبيرا و واضحا.

* اعتن بنظافة الرسم، لا مبرر لوجود آثار لمحاة ولا

تشطيبات.

* احترم أبعاد الرسم.

* استعمل قلم الرصاص.

2- إنجاز رسم تخطيطي وظيفي:

الرسم لتخطيطي لوظيفي يستعمل لإيضاح وظيفة معينة، و

هو يتناول بنية بطاقتها و يسايرها تماما، لذا يجب رفاقه بكل

ليانات و لتوضيحات لضرورية.

* تحديد موقع الرسم لوظيفي بالإجابة على الأسئلة التالية:

- ما هو مستوى للتنظيم لمعنى بالرسم؟ (عضو بخلية ..)

- ما هي الشروط التي يجب توفرها لكي تتحقق لوظيفة؟

- هل يمكن تجزئة لظاهرة إلى مراحل؟

- ما هي النتيجة النهائية لمتوقعة؟

- بالنسبة للحلقة تجز قائمة لعناصر لمساهمة في بنائها حسب

تخلها أو موقعها.

* أرسم لبنية التي تحقق و تضمن لوظيفة مع اعطاء الأهمية

للأجزاء التي تلعب دورا هاما، مع احترام مقاييس الرسم .

* يجب إعطاء أهمية قصوة للأسهم، لأنها هي التي تجعل

الرسم وظيفيا.

* إذا كان لرسم لوظيفي معقدا حول أن تبسطه.

* استعمل الألوان و اخترها بعناية، لأنها تساعد على الفهم،

و غالبا ما تكون ضرورية.

* حول لرسم الأولي إلى رسم تخطيطي وظيفي نهائي كبير

منظم و مرفوق بجميع لبيانات و العنون.

* توضيح لرموز و الأسهم لمستعملة.

3- إنجاز رسم تخطيطي تركيبى:

الرسم للتركيبى يأتي دوما في نهاية دراسة ليخلصها و

يحوصلها.

* اجمع المعلومات لكافية لمتعلقة بالموضوع و تلك بتجنيد

أفكارك.

* استخرج لقاط و لعناصر لهامة التي ستسمح لك بتصوير

الأجزاء المختلفة للرسم.

* نون العلاقات بين لعناصر مختلفة، لأنها ستمثل في الرسم

بالأسهم لمرفوق بالبيانات.

* يجب أن تختار شكل للرسم.

* إنجاز دوما رسما تركيبيا كبيرا مع لتفكير في الإحفاظ

بالمكان لكافي للبيانات.

* اعتن بالتقييم، الألوان و لبيانات.

* عنون لرسم (عنوانا شاملا).

4- رسم لمنحني:

* دراسة لمعطيات:

- حد قيمة التي يستطيع لمجرب تغيرها (لمتغير س).

- حد قيمة لتابع لمتغير (لمتغير بدلالة).

* تحضير لرسم:

- نثق لاسلم لكي يأخذ لمنحني لحجم لملائم و لدقة

لمرغوبة.

- لرسم و سهم لمحورين.

- نون لبيانات بوضوح على محوري المعلم، و لرقعها

بالوحدات.

- رقم لمحورين و وضع عليهما لظواهر البارزة أو لقيم

لمميّزة.

- عند استعمل لرموز أو الألوان للتمييز بين عدة منحنيات

على نفس المعلم يجب توضيح معناها.

* رسم المنحنى:

ضع كل نقاط (عين إحداثيات كل نقاط)، ثم أربط بين النقاط دون الضغط على القلم (ما عدا بالنسبة للمستقيمات).

- ضع عنوانا للمنحنى يظهر علاقة بين المتغير و التابع (الدالة).

5- تحليل و تفسير المنحنى:

* تحديد المعلم:

- تبدأ دراسة منحنى عادة بتحديد لظاهرة المدروسة على محور لترتيب (العينات) و متغير محور الفواصل (السينات).

- لتعامل بحذر مع كل المعطيات: لوحدات، بيانات لمحورين، عنوان لمنحنى، معطيات مكملة.

* تحليل الأولي:

- قسم المنحنى إلى فترات أو مناطق أو أجزاء.

- إحاطة كل قيمة معتبرة أو قصوى بدائرة.

- بحث عن التغيرات لحاصلة ثم حدها، لأنها ستكون نقطة الإنطلاق في التفسير.

* تحليل كتابي:

- قدم تغيرات لحاصلة منطقة بمنطقة أو جزء بجزء.

- لا تكتب مطلقا: "المنحنى يبعد أو ينزل..." لكن "لظاهرة المدروسة تنزيد أو تتأقص بدلالة..."

- أبرز و قدم لقيم لمعتبرة التي تستخرجها، يستحسن أن يكون لتحليل قصيرا.

* تفسير المنحنى:

- فسّر (اشرح) التغيرات لحاصلة باستغلال

لمعلومات أو المؤشرات المعطاة مع السهر على عدم الخروج عن مضمون الأسئلة.

- في حالة وجود عدة منحنيات على نفس المعلم، أنشئ

لعلاقات بين لتغيرات لمختلفة إذا كان ممكنا.

بحث عن عنصر لمقارنة لذي يتغير من المنحنى إلى آخر.

6- إنجاز حوصلة كتابية:

* إذا كانت لحوصلة مطلوبة في نهاية اختبار، يجب تحديد

خلاصات أو نتائج الأسئلة التي تمت معالجتها في الموضوع مع العلم أن تركيب لحوصلة يشترط عدم الخول في التفاصيل

لدقيقة، وياعتبر موضوع لحوصلة واسعاً عليك أن تكون حريصاً على عدم الخروج عن الموضوع لمطروح للدراسة.

* تنظيم لمعطيات:

- لكي تكون لحوصلة وجيهة يجب أن تبني على مراحل، و هذا بعني وضع مخطط لعملية الإنجاز.

- ضع عنوانا لكل جزء.

- لا تنترد في تقسيم لظاهرة المدروسة إلى مراحل، فمثلا إذا

طلب لينا إنجاز مقارنة بين نقطتين: أ و ب، تستطيع معالجة لنقطة أ ثم لنقطة ب، و في المرحلة الثالثة تقارن.

* تحرير:

- عرف الإشكالية لبيولوجية أو لحيولوجية المدروسة حيث

تكون جملة أو جملتين كفتين لهذا للتقييم.

- لا يجب أن يكون لشرح طويلا، لأن لحوصلة تهدف إلى

إبراز لخطوط لعريضة لموضوع ما، من خلال نص قصير.

- فكر في إنجاز رسومات تخطيطية توضيحية إذا كانت

ضرورية، أما إذا كان لسؤال يطلب لنص فقط فعليك أن تمتنع

عن تقييم أي رسم.

- عليك أن تنهي الإجابة بخاتمة قصيرة.

حويصلات مخلو الطبيعة و الحياة

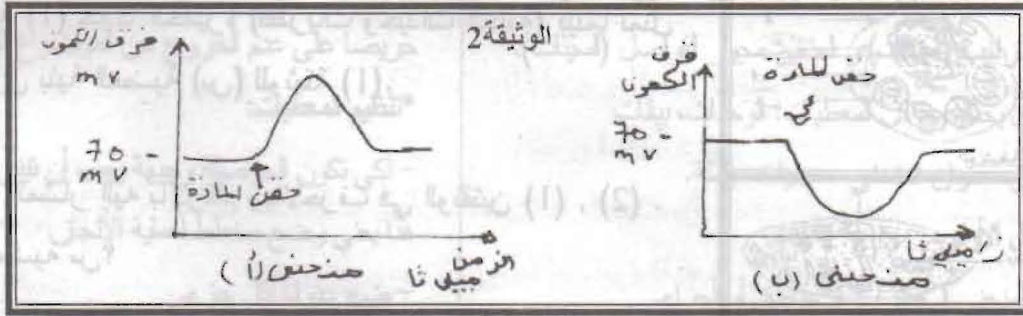
3- ما هي خصائصها؟

4- مثل ما فوق البنية الخلوية للغشاء الهيولي.

5- ما هي الخواص الوظيفية للغشاء الهيولي أذكرها دون شرح.

6- لفهم شروط إنتقال النبا العصبي في مستوى المشبك نقترح الشكل التالي للوحة المحركة (الوثيقة 2) نحقن

في المنطقة (J) و على مرحلتين مادتين هما الأستيل كولين و GABA حيث تسجل المنحنيات أ و ب.



أ- ضع عنوانا مناسباً لكل تسجيل و انسب كل واحد منهما للمادة المسؤولة عن تسجيله.

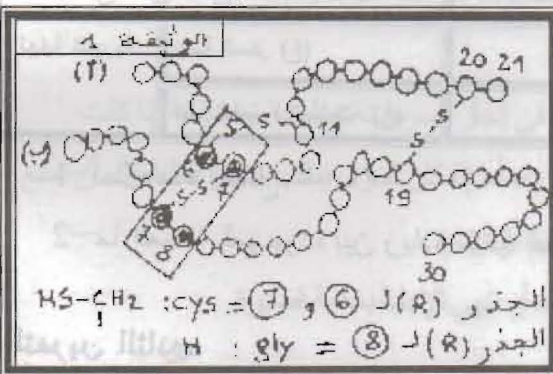
ب- حدد دور كل من الأستيل كولين و GABA؟

ج- أذكر التغيرات التي تطرأ على العنصر (م) من الوثيقة 3 بعد حقن الأستيل كولين.

الوضعية الإدماجية:

تحتل البروتينات مكانه هامة في الكائن الحي إذ تساهم في بناء و وظائف الكائنات الحية.

نقترح في هذا الموضوع دراسة هرمون بروتيني "الأنسولين".

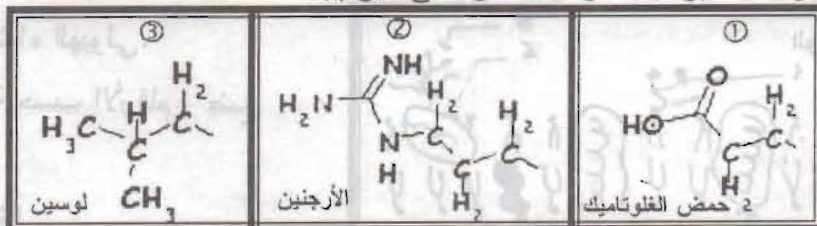


1- تمثل الوثيقة 1- رسم تخطيطي لبنية هذه الجزيئة.

1- ما هي الوحدات البنائية لهذه الجزيئة؟

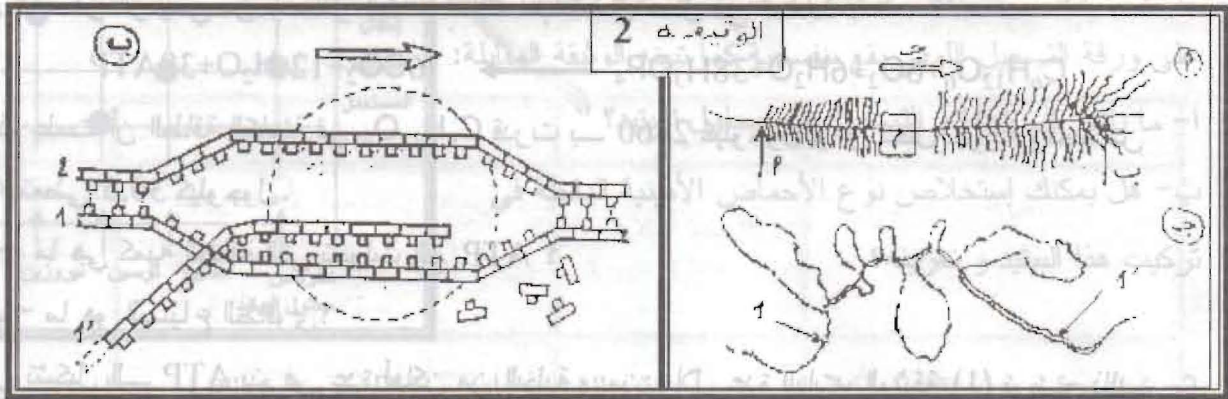
2- قدم الصيغة الكيميائية الموافقة للجزء المؤثر للوثيقة 1-

إذا علمت أن الجزء المتغير لهذه الوحدات هو على الترتيب:



حوليات علوم الطبيعة و الحياة

- 3- إلى ماذا تعود خصوصية البروتين؟
 4- حدد المقر و الطبيعة الكيميائية للبرنامج الذي يدير إصطناع البروتين.
 II- للتعرف على بعض آليات التعبير المورثي نعتمد على الوثيقة التالية:



* تمثل الوثيقة 2 (أ) رسماً تخطيطياً لظاهرة حيوية في خلية بنكرياسية في حالة نشاط.

1- سم الظاهرة المعنية. ماذا تمثل الأسهم أ، ب، ج؟

2- لتوضيح هذا النشاط على المستوى الجزيئي، نقترح الوثيقة 2 (ب) التي تمثل تفسيراً تخطيطياً للجزء المؤطر للوثيقة 2 (أ).

* ضع البيانات الممكنة على الوثيقة 2 (ب) بعد نقلها على ورقة الإجابة.

* مثل على نفس الرسم المنجز التالي نيكليوتيدات المورثة التي تشرف على الأحماض الأمينية الخمسة الأخيرة للسلسلة β للإنسولين البشري و هذا باستعمال المعلومات التالية:

سلسلة الأحماض الأمينية	ثيروزين	ثريونين	برولين	ليزين	ثريونين
الرموز	UAC	ACU	CCU	AAG	ACU
	26	27	28	29	30

3- تمثل الوثيقة 2 (ب) نتيجة تجربة التهجين الجزيئي بين السلسلتين المشار إليهما "1" و "1" في الوثيقة 2 (ب).

* ما هي المعلومات التي تستخلصها من هذه الوثيقة فيما يخص الآلية المدروسة في هذه الفقرة؟
 توضح فيه كيفية الانتقال من اللغة النووية إلى اللغة البروتينية داخل الخلية.

النموذج الثاني

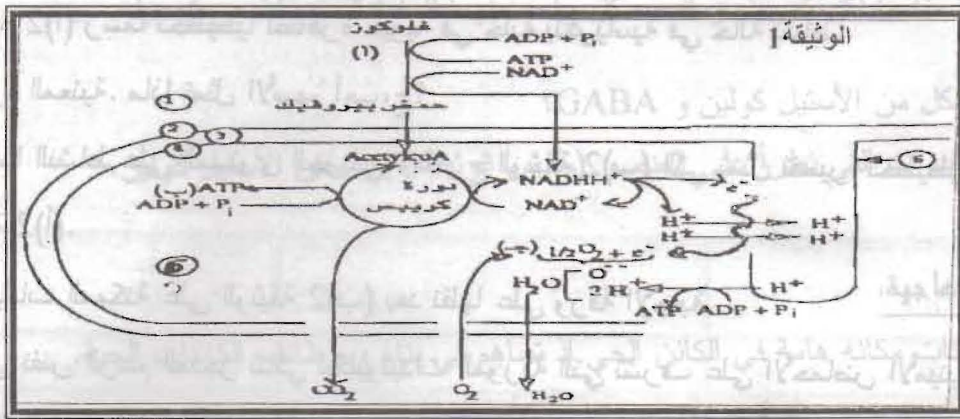
التمرين الأول:



1- إذا علمت أن الطاقة الكامنة في $C_6H_{12}O_6$ قدرت بـ 2860 كيلوجول و أن تحلل جزيئة واحدة من ATP تعطي 30,5 كيلوجول.

- أ- ما هي كمية الطاقة التي تحولت إلى ATP ؟
- ب- ما هو الضياع الطاقي؟

2- إن تشكيل الـ ATP يتم في عدة أماكن من الخلية و من خلال عدة آليات، الوثيقة (1) توضح ذلك.

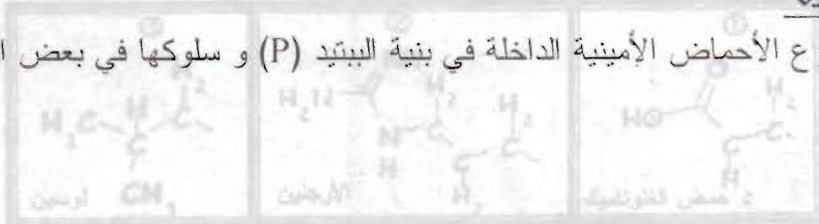


- أ- أكتب البيانات المرقمة من 1 إلى 6.
- ب- اشرح المرحلة المتعلقة بتحويل الجلوكوز إلى حمض البيروفيك وذلك باستعمال المعادلات الكيميائية؟ كيف نسمي هذه الظاهرة؟ و ما هو المنتج الطاقي القابل للإستعمال؟
- ج- كيف نسمي المرحلة (ب)؟ و ما هو منتجها الطاقي؟ حدد مقرها.
- د- كيف نسمي المرحلة (ج)؟ و ما هو منتجها الطاقي؟ حدد مقرها.

التمرين الثاني:

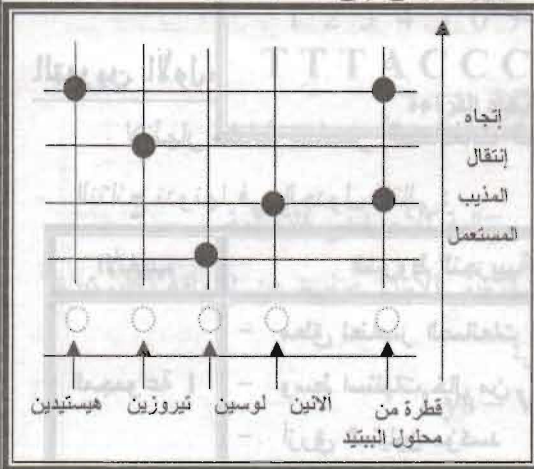
قصد معرفة نوع الأحماض الأمينية الداخلة في بنية الببتيد (P) و سلوكها في بعض المحاليل تنجز التجارب

التالية:



حوليات علوم الطبيعة و الحياة

1- يوضع البيبتيد (P) في أنبوب إختبار به ماء مقطر و يضاف إليه HCl و يترك للغليان في درجة حرارة 105°م و بعد مدة تؤخذ قطرة من الأنبوب و توضع على ورقة التسجيل اللوني إلى جانب قطرات شاهد من الأحماض الأمينية معلومة.

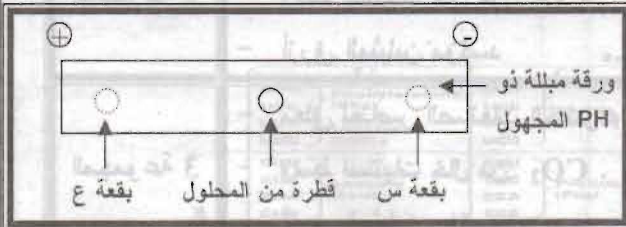


ثم تجفف ورقة التسجيل اللوني و ترش بمادة النينهدين فتظهر على ورقة التسجيل اللوني بقع بنفسجية كما تبينه الوثيقة المقابلة:

أ- ما تأثير الـ HCl و التسخين على محلول البيبتيد؟

ب- هل يمكنك إستخلاص نوع الأحماض الأمينية الداخلة في تركيب هذا البيبتيد و تعريفه؟

2- توضع قطرة من المحلول السابق على ورقة مبللة بمحلول ذي PH مجهول وذلك في مجال كهربائي و



النتائج المحصل عليها موضحة في الشكل التالي:

إذا علمت أن $\text{PHi} \text{ — } \text{Ala} = 6.02$ و PHi

$\text{— } \text{His} = 7.58$

أ- ماذا تمثل (س) و (ع)؟ علل إجابتك.

ب- تعطى لك صيغة Ala: $\text{CH}_3 - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} - \text{COOH}$

مثل صيغة الـ Ala في المحلول ذي الـ PH المجهول.

الوضعية الإحصائية:

كل خلية تعرف لغتين:

- لغة نووية تتكون من أربعة أحرف نسبة إلى أربعة قواعد أزوتينية في الـ ADN. أصلها 1- أ- 2- ب- 3- ج- 4- د- 5- هـ- 6- ز- 7- ح- 8- ط- 9- ي- 10- ك- 11- ل- 12- م- 13- ن- 14- س- 15- ع- 16- ف- 17- ق- 18- ك- 19- هـ- 20- ج- 21- د- 22- ز- 23- ح- 24- ط- 25- ي- 26- ك- 27- ل- 28- م- 29- ن- 30- س- 31- ع- 32- ف- 33- ق- 34- ك- 35- هـ- 36- ج- 37- د- 38- ز- 39- ح- 40- ط- 41- ي- 42- ك- 43- ل- 44- م- 45- ن- 46- س- 47- ع- 48- ف- 49- ق- 50- ك- 51- هـ- 52- ج- 53- د- 54- ز- 55- ح- 56- ط- 57- ي- 58- ك- 59- ل- 60- م- 61- ن- 62- س- 63- ع- 64- ف- 65- ق- 66- ك- 67- هـ- 68- ج- 69- د- 70- ز- 71- ح- 72- ط- 73- ي- 74- ك- 75- ل- 76- م- 77- ن- 78- س- 79- ع- 80- ف- 81- ق- 82- ك- 83- هـ- 84- ج- 85- د- 86- ز- 87- ح- 88- ط- 89- ي- 90- ك- 91- ل- 92- م- 93- ن- 94- س- 95- ع- 96- ف- 97- ق- 98- ك- 99- هـ- 100- ج- 101- د- 102- ز- 103- ح- 104- ط- 105- ي- 106- ك- 107- ل- 108- م- 109- ن- 110- س- 111- ع- 112- ف- 113- ق- 114- ك- 115- هـ- 116- ج- 117- د- 118- ز- 119- ح- 120- ط- 121- ي- 122- ك- 123- ل- 124- م- 125- ن- 126- س- 127- ع- 128- ف- 129- ق- 130- ك- 131- هـ- 132- ج- 133- د- 134- ز- 135- ح- 136- ط- 137- ي- 138- ك- 139- ل- 140- م- 141- ن- 142- س- 143- ع- 144- ف- 145- ق- 146- ك- 147- هـ- 148- ج- 149- د- 150- ز- 151- ح- 152- ط- 153- ي- 154- ك- 155- ل- 156- م- 157- ن- 158- س- 159- ع- 160- ف- 161- ق- 162- ك- 163- هـ- 164- ج- 165- د- 166- ز- 167- ح- 168- ط- 169- ي- 170- ك- 171- ل- 172- م- 173- ن- 174- س- 175- ع- 176- ف- 177- ق- 178- ك- 179- هـ- 180- ج- 181- د- 182- ز- 183- ح- 184- ط- 185- ي- 186- ك- 187- ل- 188- م- 189- ن- 190- س- 191- ع- 192- ف- 193- ق- 194- ك- 195- هـ- 196- ج- 197- د- 198- ز- 199- ح- 200- ط- 201- ي- 202- ك- 203- ل- 204- م- 205- ن- 206- س- 207- ع- 208- ف- 209- ق- 210- ك- 211- هـ- 212- ج- 213- د- 214- ز- 215- ح- 216- ط- 217- ي- 218- ك- 219- ل- 220- م- 221- ن- 222- س- 223- ع- 224- ف- 225- ق- 226- ك- 227- هـ- 228- ج- 229- د- 230- ز- 231- ح- 232- ط- 233- ي- 234- ك- 235- ل- 236- م- 237- ن- 238- س- 239- ع- 240- ف- 241- ق- 242- ك- 243- هـ- 244- ج- 245- د- 246- ز- 247- ح- 248- ط- 249- ي- 250- ك- 251- ل- 252- م- 253- ن- 254- س- 255- ع- 256- ف- 257- ق- 258- ك- 259- هـ- 260- ج- 261- د- 262- ز- 263- ح- 264- ط- 265- ي- 266- ك- 267- ل- 268- م- 269- ن- 270- س- 271- ع- 272- ف- 273- ق- 274- ك- 275- هـ- 276- ج- 277- د- 278- ز- 279- ح- 280- ط- 281- ي- 282- ك- 283- ل- 284- م- 285- ن- 286- س- 287- ع- 288- ف- 289- ق- 290- ك- 291- هـ- 292- ج- 293- د- 294- ز- 295- ح- 296- ط- 297- ي- 298- ك- 299- ل- 300- م- 301- ن- 302- س- 303- ع- 304- ف- 305- ق- 306- ك- 307- هـ- 308- ج- 309- د- 310- ز- 311- ح- 312- ط- 313- ي- 314- ك- 315- ل- 316- م- 317- ن- 318- س- 319- ع- 320- ف- 321- ق- 322- ك- 323- هـ- 324- ج- 325- د- 326- ز- 327- ح- 328- ط- 329- ي- 330- ك- 331- ل- 332- م- 333- ن- 334- س- 335- ع- 336- ف- 337- ق- 338- ك- 339- هـ- 340- ج- 341- د- 342- ز- 343- ح- 344- ط- 345- ي- 346- ك- 347- ل- 348- م- 349- ن- 350- س- 351- ع- 352- ف- 353- ق- 354- ك- 355- هـ- 356- ج- 357- د- 358- ز- 359- ح- 360- ط- 361- ي- 362- ك- 363- ل- 364- م- 365- ن- 366- س- 367- ع- 368- ف- 369- ق- 370- ك- 371- هـ- 372- ج- 373- د- 374- ز- 375- ح- 376- ط- 377- ي- 378- ك- 379- ل- 380- م- 381- ن- 382- س- 383- ع- 384- ف- 385- ق- 386- ك- 387- هـ- 388- ج- 389- د- 390- ز- 391- ح- 392- ط- 393- ي- 394- ك- 395- ل- 396- م- 397- ن- 398- س- 399- ع- 400- ف- 401- ق- 402- ك- 403- هـ- 404- ج- 405- د- 406- ز- 407- ح- 408- ط- 409- ي- 410- ك- 411- ل- 412- م- 413- ن- 414- س- 415- ع- 416- ف- 417- ق- 418- ك- 419- هـ- 420- ج- 421- د- 422- ز- 423- ح- 424- ط- 425- ي- 426- ك- 427- ل- 428- م- 429- ن- 430- س- 431- ع- 432- ف- 433- ق- 434- ك- 435- هـ- 436- ج- 437- د- 438- ز- 439- ح- 440- ط- 441- ي- 442- ك- 443- ل- 444- م- 445- ن- 446- س- 447- ع- 448- ف- 449- ق- 450- ك- 451- هـ- 452- ج- 453- د- 454- ز- 455- ح- 456- ط- 457- ي- 458- ك- 459- ل- 460- م- 461- ن- 462- س- 463- ع- 464- ف- 465- ق- 466- ك- 467- هـ- 468- ج- 469- د- 470- ز- 471- ح- 472- ط- 473- ي- 474- ك- 475- ل- 476- م- 477- ن- 478- س- 479- ع- 480- ف- 481- ق- 482- ك- 483- هـ- 484- ج- 485- د- 486- ز- 487- ح- 488- ط- 489- ي- 490- ك- 491- ل- 492- م- 493- ن- 494- س- 495- ع- 496- ف- 497- ق- 498- ك- 499- هـ- 500- ج- 501- د- 502- ز- 503- ح- 504- ط- 505- ي- 506- ك- 507- ل- 508- م- 509- ن- 510- س- 511- ع- 512- ف- 513- ق- 514- ك- 515- هـ- 516- ج- 517- د- 518- ز- 519- ح- 520- ط- 521- ي- 522- ك- 523- ل- 524- م- 525- ن- 526- س- 527- ع- 528- ف- 529- ق- 530- ك- 531- هـ- 532- ج- 533- د- 534- ز- 535- ح- 536- ط- 537- ي- 538- ك- 539- ل- 540- م- 541- ن- 542- س- 543- ع- 544- ف- 545- ق- 546- ك- 547- هـ- 548- ج- 549- د- 550- ز- 551- ح- 552- ط- 553- ي- 554- ك- 555- ل- 556- م- 557- ن- 558- س- 559- ع- 560- ف- 561- ق- 562- ك- 563- هـ- 564- ج- 565- د- 566- ز- 567- ح- 568- ط- 569- ي- 570- ك- 571- ل- 572- م- 573- ن- 574- س- 575- ع- 576- ف- 577- ق- 578- ك- 579- هـ- 580- ج- 581- د- 582- ز- 583- ح- 584- ط- 585- ي- 586- ك- 587- ل- 588- م- 589- ن- 590- س- 591- ع- 592- ف- 593- ق- 594- ك- 595- هـ- 596- ج- 597- د- 598- ز- 599- ح- 600- ط- 601- ي- 602- ك- 603- ل- 604- م- 605- ن- 606- س- 607- ع- 608- ف- 609- ق- 610- ك- 611- هـ- 612- ج- 613- د- 614- ز- 615- ح- 616- ط- 617- ي- 618- ك- 619- ل- 620- م- 621- ن- 622- س- 623- ع- 624- ف- 625- ق- 626- ك- 627- هـ- 628- ج- 629- د- 630- ز- 631- ح- 632- ط- 633- ي- 634- ك- 635- ل- 636- م- 637- ن- 638- س- 639- ع- 640- ف- 641- ق- 642- ك- 643- هـ- 644- ج- 645- د- 646- ز- 647- ح- 648- ط- 649- ي- 650- ك- 651- ل- 652- م- 653- ن- 654- س- 655- ع- 656- ف- 657- ق- 658- ك- 659- هـ- 660- ج- 661- د- 662- ز- 663- ح- 664- ط- 665- ي- 666- ك- 667- ل- 668- م- 669- ن- 670- س- 671- ع- 672- ف- 673- ق- 674- ك- 675- هـ- 676- ج- 677- د- 678- ز- 679- ح- 680- ط- 681- ي- 682- ك- 683- ل- 684- م- 685- ن- 686- س- 687- ع- 688- ف- 689- ق- 690- ك- 691- هـ- 692- ج- 693- د- 694- ز- 695- ح- 696- ط- 697- ي- 698- ك- 699- ل- 700- م- 701- ن- 702- س- 703- ع- 704- ف- 705- ق- 706- ك- 707- هـ- 708- ج- 709- د- 710- ز- 711- ح- 712- ط- 713- ي- 714- ك- 715- ل- 716- م- 717- ن- 718- س- 719- ع- 720- ف- 721- ق- 722- ك- 723- هـ- 724- ج- 725- د- 726- ز- 727- ح- 728- ط- 729- ي- 730- ك- 731- ل- 732- م- 733- ن- 734- س- 735- ع- 736- ف- 737- ق- 738- ك- 739- هـ- 740- ج- 741- د- 742- ز- 743- ح- 744- ط- 745- ي- 746- ك- 747- ل- 748- م- 749- ن- 750- س- 751- ع- 752- ف- 753- ق- 754- ك- 755- هـ- 756- ج- 757- د- 758- ز- 759- ح- 760- ط- 761- ي- 762- ك- 763- ل- 764- م- 765- ن- 766- س- 767- ع- 768- ف- 769- ق- 770- ك- 771- هـ- 772- ج- 773- د- 774- ز- 775- ح- 776- ط- 777- ي- 778- ك- 779- ل- 780- م- 781- ن- 782- س- 783- ع- 784- ف- 785- ق- 786- ك- 787- هـ- 788- ج- 789- د- 790- ز- 791- ح- 792- ط- 793- ي- 794- ك- 795- ل- 796- م- 797- ن- 798- س- 799- ع- 800- ف- 801- ق- 802- ك- 803- هـ- 804- ج- 805- د- 806- ز- 807- ح- 808- ط- 809- ي- 810- ك- 811- ل- 812- م- 813- ن- 814- س- 815- ع- 816- ف- 817- ق- 818- ك- 819- هـ- 820- ج- 821- د- 822- ز- 823- ح- 824- ط- 825- ي- 826- ك- 827- ل- 828- م- 829- ن- 830- س- 831- ع- 832- ف- 833- ق- 834- ك- 835- هـ- 836- ج- 837- د- 838- ز- 839- ح- 840- ط- 841- ي- 842- ك- 843- ل- 844- م- 845- ن- 846- س- 847- ع- 848- ف- 849- ق- 850- ك- 851- هـ- 852- ج- 853- د- 854- ز- 855- ح- 856- ط- 857- ي- 858- ك- 859- ل- 860- م- 861- ن- 862- س- 863- ع- 864- ف- 865- ق- 866- ك- 867- هـ- 868- ج- 869- د- 870- ز- 871- ح- 872- ط- 873- ي- 874- ك- 875- ل- 876- م- 877- ن- 878- س- 879- ع- 880- ف- 881- ق- 882- ك- 883- هـ- 884- ج- 885- د- 886- ز- 887- ح- 888- ط- 889- ي- 890- ك- 891- ل- 892- م- 893- ن- 894- س- 895- ع- 896- ف- 897- ق- 898- ك- 899- هـ- 900- ج- 901- د- 902- ز- 903- ح- 904- ط- 905- ي- 906- ك- 907- ل- 908- م- 909- ن- 910- س- 911- ع- 912- ف- 913- ق- 914- ك- 915- هـ- 916- ج- 917- د- 918- ز- 919- ح- 920- ط- 921- ي- 922- ك- 923- ل- 924- م- 925- ن- 926- س- 927- ع- 928- ف- 929- ق- 930- ك- 931- هـ- 932- ج- 933- د- 934- ز- 935- ح- 936- ط- 937- ي- 938- ك- 939- ل- 940- م- 941- ن- 942- س- 943- ع- 944- ف- 945- ق- 946- ك- 947- هـ- 948- ج- 949- د- 950- ز- 951- ح- 952- ط- 953- ي- 954- ك- 955- ل- 956- م- 957- ن- 958- س- 959- ع- 960- ف- 961- ق- 962- ك- 963- هـ- 964- ج- 965- د- 966- ز- 967- ح- 968- ط- 969- ي- 970- ك- 971- ل- 972- م- 973- ن- 974- س- 975- ع- 976- ف- 977- ق- 978- ك- 979- هـ- 980- ج- 981- د- 982- ز- 983- ح- 984- ط- 985- ي- 986- ك- 987- ل- 988- م- 989- ن- 990- س- 991- ع- 992- ف- 993- ق- 994- ك- 995- هـ- 996- ج- 997- د- 998- ز- 999- ح- 1000- ط- 1001- ي- 1002- ك- 1003- ل- 1004- م- 1005- ن- 1006- س- 1007- ع- 1008- ف- 1009- ق- 1010- ك- 1011- هـ- 1012- ج- 1013- د- 1014- ز- 1015- ح- 1016- ط- 1017- ي- 1018- ك- 1019- ل- 1020- م- 1021- ن- 1022- س- 1023- ع- 1024- ف- 1025- ق- 1026- ك- 1027- هـ- 1028- ج- 1029- د- 1030- ز- 1031- ح- 1032- ط- 1033- ي- 1034- ك- 1035- ل- 1036- م- 1037- ن- 1038- س- 1039- ع- 1040- ف- 1041- ق- 1042- ك- 1043- هـ- 1044- ج- 1045- د- 1046- ز- 1047- ح- 1048- ط- 1049- ي- 1050- ك- 1051- ل- 1052- م- 1053- ن- 1054- س- 1055- ع- 1056- ف- 1057- ق- 1058- ك- 1059- هـ- 1060- ج- 1061- د- 1062- ز- 1063- ح- 1064- ط- 1065- ي- 1066- ك- 1067- ل- 1068- م- 1069- ن- 1070- س- 1071- ع- 1072- ف- 1073- ق- 1074- ك- 1075- هـ- 1076- ج- 1077- د- 1078- ز- 1079- ح- 1080- ط- 1081- ي- 1082- ك- 1083- ل- 1084- م- 1085- ن- 1086- س- 1087- ع- 1088- ف- 1089- ق- 1090- ك- 1091- هـ- 1092- ج- 1093- د- 1094- ز- 1095- ح- 1096- ط- 1097- ي- 1098- ك- 1099- ل- 1100- م- 1101- ن- 1102- س- 1103- ع- 1104- ف- 1105- ق- 1106- ك- 1107- هـ- 1108- ج- 1109- د- 1110- ز- 1111- ح- 1112- ط- 1113- ي- 1114- ك- 1115- ل- 1116- م- 1117- ن- 1118- س- 1119- ع- 1120- ف- 1121- ق- 1122- ك- 1123- هـ- 1124- ج- 1125- د- 1126- ز- 1127- ح- 1128- ط- 1129- ي- 1130- ك- 1131- ل- 1132- م- 1133- ن- 1134- س- 1135- ع- 1136- ف- 1137- ق- 1138- ك- 1139- هـ- 1140- ج- 1141- د- 1142- ز- 1143- ح- 1144- ط- 1145- ي- 1146- ك- 1147- ل- 1148- م- 1149- ن- 1150- س- 1151- ع- 1152- ف- 1153- ق- 1154- ك- 1155- هـ- 1156- ج- 1157- د- 1158- ز- 1159- ح- 1160- ط- 1161- ي- 1162- ك- 1163- ل- 1164- م- 1165- ن- 1166- س- 1167- ع- 1168- ف- 1169- ق- 1170- ك- 1171- هـ- 1172- ج- 1173- د- 1174- ز- 1175- ح- 1176- ط- 1177- ي- 1178- ك- 1179- ل- 1180- م- 1181- ن- 1182- س- 1183- ع- 1184- ف- 1185- ق- 1186- ك- 1187- هـ- 1188- ج- 1189- د- 1190- ز- 1191- ح- 1192- ط- 1193- ي- 1194- ك- 1195- ل- 1196- م- 1197- ن- 1198- س- 1199- ع- 1200- ف- 1201- ق- 1202- ك- 1203- هـ- 1204- ج- 1205- د- 1206- ز- 1207- ح- 1208- ط- 1209- ي- 1210- ك- 1211- ل- 1212- م- 1213- ن- 1214- س- 1215- ع- 1216- ف- 1217- ق- 1218- ك- 1219- هـ- 1220- ج- 1221- د- 1222- ز- 1223- ح- 1224- ط- 1225- ي- 1226- ك- 1227- ل- 1228- م- 1229- ن- 1230- س- 1231- ع- 1232- ف- 1233- ق- 1234- ك- 1235- هـ- 1236- ج- 1237- د- 1238- ز- 1239- ح- 1240- ط- 1241- ي- 1242- ك- 1243- ل- 1244- م- 1245- ن- 1246- س- 1247- ع- 1248- ف- 1249- ق- 1250- ك- 1251- هـ- 1252- ج- 1253- د- 1254- ز- 1255- ح- 1256- ط- 1257- ي- 1258- ك- 1259- ل- 1260- م- 1261- ن- 1262- س- 1263- ع- 1264- ف- 1265- ق- 1266- ك- 1267- هـ- 1268- ج- 1269- د- 1270- ز- 1271- ح- 1272- ط- 1273- ي- 1274- ك- 1275- ل- 1276- م- 1277- ن- 1278- س- 1279- ع- 1280- ف- 1281- ق- 1282- ك- 1283- هـ- 1284- ج- 1285- د- 1286- ز- 1287- ح- 1288- ط- 1289- ي- 1290- ك- 1291- ل- 1292- م- 1293- ن- 1294- س- 1295- ع- 1296- ف- 1297- ق- 1298- ك- 1299- هـ- 1300- ج- 1301- د- 1302- ز- 1303- ح- 1304- ط- 1305- ي- 1306- ك- 1307- ل- 1308- م- 1309- ن- 1310- س- 1311- ع- 1312- ف- 1313- ق- 1314- ك- 1315- هـ- 1316- ج- 1317- د- 1318- ز- 1319- ح- 1320- ط- 1321- ي- 1322- ك- 1323- ل- 1324- م- 1325- ن- 1326- س- 1327- ع- 1328- ف- 1329- ق- 1330- ك- 1331- هـ- 1332- ج- 1333- د- 1334- ز- 1335- ح- 1336- ط- 1337- ي- 1338- ك- 1339- ل- 1340- م- 1341- ن- 1342- س- 1343- ع- 1344- ف- 1345- ق- 1346- ك- 1347- هـ- 1348- ج- 1349- د- 1350- ز- 1351- ح- 1352- ط- 1353- ي- 1354- ك- 1355- ل- 1356- م- 1357- ن- 1358- س- 1359- ع- 1360- ف- 1361- ق- 1362- ك- 1363- هـ- 1364- ج- 1365- د- 1366- ز- 1367- ح- 1368- ط- 1369- ي- 1370- ك- 1371- ل- 1372- م- 1373- ن- 1374- س- 1375- ع- 1376- ف- 1377- ق- 1378- ك- 1379- هـ- 1380- ج- 1381- د- 1382- ز- 1383- ح- 1384- ط- 1385- ي- 1386- ك- 1387- ل- 1388- م- 1389- ن- 1390- س- 1391- ع- 1392- ف- 1393- ق- 1394- ك- 1395- هـ- 1396- ج- 1397- د- 1398- ز- 1399- ح- 1400- ط- 1401- ي- 1402- ك- 1403- ل- 1404- م- 1405- ن- 1406- س- 1407- ع- 1408- ف- 1409- ق- 1410- ك- 1411- هـ- 1412- ج- 1413- د- 1414- ز- 1415- ح- 1416- ط- 1417- ي- 1418- ك- 1419- ل- 1420- م- 1421- ن- 1422- س- 1423- ع- 1424- ف- 1425- ق- 1426- ك- 1427- هـ- 1428- ج- 1429- د- 1430- ز- 1431- ح- 1432- ط- 1433- ي- 1434- ك- 1435- ل- 1436- م- 1437- ن- 1438- س- 1439- ع- 1440- ف- 1441- ق- 1442- ك- 1443- هـ- 1444- ج- 1445- د- 1446- ز- 1447- ح- 1448- ط- 1449- ي- 1450- ك- 1451- ل- 1452- م- 1453- ن- 1454- س- 1455- ع- 1456- ف- 1457- ق- 1458- ك- 1459- هـ- 1460- ج- 1461- د- 1462- ز- 1463- ح- 1464- ط- 1465- ي- 1466- ك- 1467- ل- 1468- م- 1469- ن- 1470- س- 1471- ع- 1472- ف- 1473- ق- 1474- ك- 1475- هـ- 1476- ج- 1477- د- 1478- ز- 1479- ح- 1480- ط- 1481- ي- 1482- ك- 1483- ل- 1484- م- 1485- ن- 1486- س- 1487- ع- 1488- ف- 1489- ق- 1490- ك- 1491- هـ- 1492- ج- 1493- د- 1494- ز- 1495- ح- 1496- ط- 1497- ي- 1498- ك- 1499- ل- 1500- م- 1501- ن- 1502- س- 1503- ع- 1504- ف- 1505- ق- 1506- ك- 1507- هـ- 1508- ج- 1509- د- 1510- ز- 1511- ح- 1512- ط- 1513- ي- 1514- ك- 1515- ل- 1516- م- 1517- ن- 1518- س- 1519- ع- 1520- ف- 1521- ق- 1522- ك- 1523- هـ- 1524

النموذج الثالث

1- أكتب اسمي
2- أكتب رقمي
3- أكتب تاريخي
4- أكتب صفتي
5- أكتب مدينتي
6- أكتب بلدي
7- أكتب دولتي
8- أكتب قريتي
9- أكتب حيي
10- أكتب مدرستي
11- أكتب اسمي
12- أكتب رقمي
13- أكتب تاريخي
14- أكتب صفتي
15- أكتب مدينتي
16- أكتب بلدي
17- أكتب دولتي
18- أكتب قريتي
19- أكتب حيي
20- أكتب مدرستي

التمرين الأول:

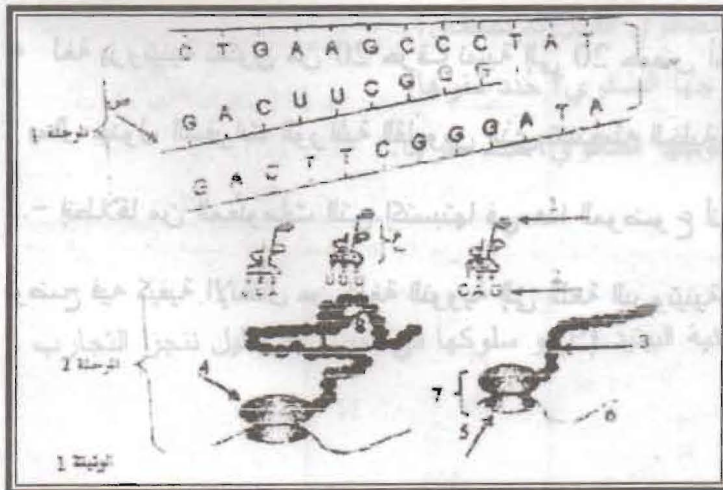
لإظهار نشاط عناصر الصانعات الخضراء، تجري سلسلة تجارب في درجة حرارة ثابتة الشروط و النتائج ندونها في الجدول التالي:

النتائج بعد 10 دقائق	التجربة	الشروط التجريبية	الأصباغ
- زوال اللون الأزرق. - عدم تركيب جزينات عضوية.	معرضة للضوء	- معلق لعناصر الصانعات الخضراء. - وسط استنبات خال من CO ₂ . - أزرق الميثيلين مؤكسد	المجموعة 1
- بقاء اللون الأزرق. - عدم تركيب جزينات عضوية.	موضوعة في الظلام	- معلق لعناصر الصانعات الخضراء. - وسط استنبات خال من CO ₂ . - أزرق الميثيلين مؤكسد	المجموعة 2
- زوال اللون و عودة ظهوره. - تركيب جزينات عضوية.	معرضة للضوء	- معلق لعناصر الصانعات الخضراء. - وسط استنبات خال من CO ₂ . - أزرق الميثيلين مؤكسد	المجموعة 3

- 1- فسر هذه النتائج التجريبية.
- 2- مستعينا بمعلوماتك مثل دورة تثبيت غاز CO₂.
- 3- حدد الأهمية البيولوجية للظاهرة التي تقوم بها العناصر السابقة في حياة الخلية.

التمرين الثاني:

- 1- تمثل الوثيقة 1 مراحل هامة في حياة الخلية.
- 1- ما هي الظاهرة المعنية في الوثيقة 1؟
- 2- أذكر أسماء الجزينات (س، ع، ص).
- 3- تعرف على العناصر المرقمة من 1 إلى 8.
- 4- أكتب الصيغة العامة للعنصر 3.
- 5- تعرف على المرحلتين.
- 6- قارن هذه الظاهرة عند حقيقيات النواة و بدائيات النواة.



حوليات علوم الطبيعة و الحياة

11- تمثل النكليوتيدات أسفله جزءا من خيط الـ ADN المسؤولة عن تركيب إحدى الإنزيمات. حدد خصائصها

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18
TTTACCCTTTAAACAATTC

اتجاه القراءة →

1- أوجد متتالية الـ ARNm المقابل لخيط ADN السابق و حدد متتالية الأحماض الأمينية.

2- عرف خيط الـ ADN المدروس تغييرين مفاجئين محليين: التغيير الأول عبارة عن إضافة نكليوتيدة و التغيير الثاني ضياع نكليوتيدة، فأصبحت متتالية الأحماض كالتالي:

Lys - Val - Gly- Ans- Cys -Lys

3- أعط اسم هذه التغييرات المفاجئة.

3- حدد النكليوتيدة المضافة و النكليوتيدة الضائعة و عين موضع التغييرات على مستوى خيط الـ ADN.

إليك جدول الشفرات الوراثية:

First base	Second base				Third base
	U	C	A	G	
U	UUU } Phenylalanine (Phe) UUC } UUA } Leucine (Leu) UUG }	UCU } Serine (Ser) UCC } UCA } UCG }	UAU } Tyrosine (Tyr) UAC } UAA } Stop UAG } Stop	UGU } Cysteine (Cys) UGC } UGA } Stop UGG } Tryptophan (Trp)	U
C	CUU } Leucine (Leu) CUC } CUA } CUG }	CCU } Proline (Pro) CCC } CCA } CCG }	CAU } Histidine (His) CAC } CAA } Glutamine (Gln) CAG }	CGU } Arginine (Arg) CGC } CGA } CGG }	C
A	AUU } Isoleucine (Ile) AUC } AUA } AUG } Met or start	ACU } Threonine (Thr) ACC } ACA } ACG }	AAU } Asparagine (Asn) AAC } AAA } Lysine (Lys) AAG }	AGU } Serine (Ser) AGC } AGA } Arginine (Arg) AGG }	A
G	GUU } Valine (Val) GUC } GUA } GUG }	GCU } Alanine (Ala) GCC } GCA } GCG }	GAU } Aspartic acid (Asp) GAC } GAA } Glutamic acid (Glu) GAG }	GGU } Glycine (Gly) GGC } GGA } GGG }	G

الوضعية الإحصائية:

تعرف اليوم أن الخلية السرطانية هي مجرد خلية فقدت قدرتها على تنظيم تكاثرها و تتميز عن الخلية العادية بوجود مولدات ضد خاصة على سطحها، و هذا ما توصل إليه علماء المناعة من خلال إهتمامهم بالظواهر المناعية التي ترافق ظهور و تطور أمراض السرطان.

من بين التجارب و الملاحظات التي أنجزت في إطار دراسة هذه الظواهر من بينها مايلي:

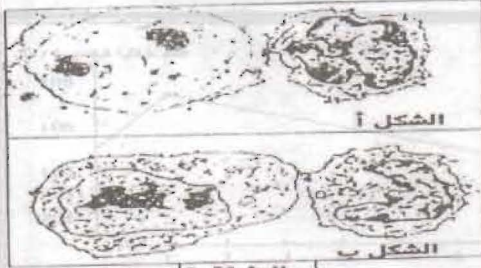
* التجربة 1:

نحقن خلايا سرطانية لفأر في خلايا "عادية" و في فئران "عارية" (تتميز هذه السلالة من الفئران بغياب

الشعر و فقدان الغدة السعترية. منذ الولادة علما أن مدة حياتها لا تتجاوز ثلاثة أشهر). فنلاحظ ظهور و نمو ورم سرطاني عند كل الفئران.

عند نزع خلايا مأخوذة من هذا الورم و فحصها بالمجهر

الإلكتروني أمكن إنجاز الوثيقة 1 التي تظهر الشكل التفاعل الخلوي



الوثيقة 1

الملاحظ عند الفئران "العادية" بعد مضي بضع ساعات بين الملاحظة الأولى (الشكل أ) و الملاحظة الثانية - (الشكل ب) ، في حين أنه لم تلاحظ هذه الأشكال في ورم الفئران "العارية".

أ- سم النشاط الخلوي الملاحظ و صف مراحل هذه الآلية الموضحة في الوثيقة 1.

ب- كيف تفسر غياب هذا النشاط عند الفئران "العارية".

* التجربة 2:

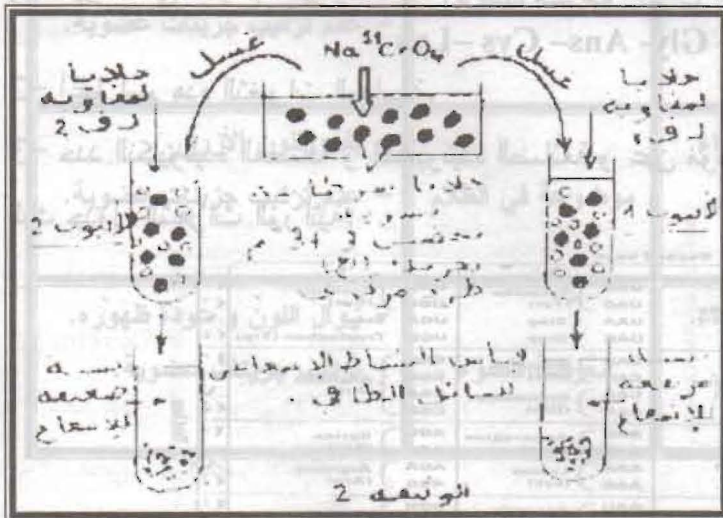
نحقن خلايا سرطانية بشرية لفأر ف1 "عادي" و لفأر ف2 بعد إستئصال غدته السعترية، بعد مضي خمسة عشرة يوما، ننزع الطحال من كل واحدة منهما و نستخلص منها الخلايا اللمفاوية ثم نضع المجموعتين من

الخلايا اللمفاوية في أنبوبين 1 و 2 يحتويان مصلاً و خلايا سرطانية موسومة بالكروم Cr^{15} غير السام الذي يتثبت على بروتيناتها السيتوبلازمية.

الخطة التجريبية و النتائج المحصل عليها مدونة بالوثيقة 2.

- أذكر ما هي الفائدة من قياس النشاط

الإشعاعي للمائل الطافي و إقترح تفسيراً لهذه النتائج.

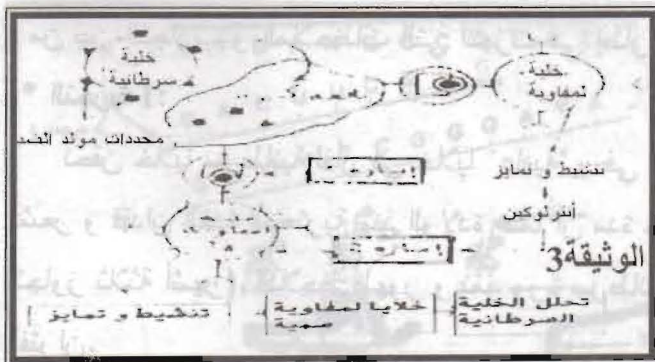


حد الأهمية البيولوجية للتغيرات التي تقوم بها الخلايا لسابقة في حياة الخلية. ظهور لمعدلات معدلة

* التجربة 3:

تمثل الوثيقة 3 رسماً تخطيطياً لإحدى آليات دفاع العضوية ضد الورم السرطاني.

- ترجم بأسلوب منطقي - الرسم التخطيطي للوثيقة 3- إلى نص علمي تعرض فيه آلية الدفاع ضد الخلايا السرطانية.



النموذج الرابع

أقيم لامتحان في

1- رتبة لها من وقتها إلى وقتها

2- رتبة لها من وقتها إلى وقتها

التمرين الأول:

* لمعرفة تأثير الأجسام المضادة على مولدات الضد تم إجراء التجربة الموضحة في الرسم التخطيطي التالي:



علمنا أن المسحوق العاطل عبارة عن مادة خاملة غير قابلة للتمثيل من قبل الخلايا.

أ- فسر نتائج التجريبتين.

ب- فسر بواسطة رسم تخطيطي التفاعل الحاصل.

ج- ما هي أهمية هذا التفاعل في الدفاع ضد المكروبات.

د- ما هو نمط الإستجابة المناعية في هذه التجربة؟

* لمعرفة نمط آخر من الإستجابة المناعية النوعية، نحقق

التجارب الموضحة في الوثيقة 1- على حيوانات الهمستر

من نفس السلالة.

1- فسر عدم موت الحيوانين (أوب) و (ب).

موت الحيوان (ج).

2- إستخرج نوع المناعة ضد السل إنطلاقا

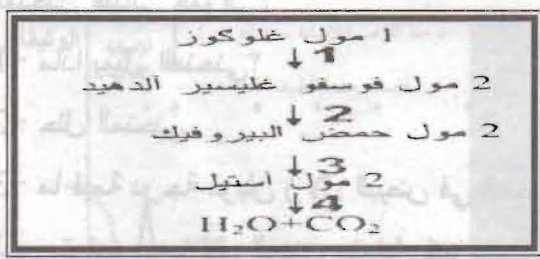
من نتائج هذه التجارب.

3- حدد دور كل من (أوب) و (ب) في

موت الحيوان (ج).

التمرين الثاني:

I- يمثل المخطط التالي بعض مراحل التحلل السكري أثناء عملية التنفس الهوائي.



1- هل يتطلب المفهوم الكيميائي للأكسدة وجود الـ O_2 ؟

2- ما هي المراحل التي تقابل أكسدة المادة؟

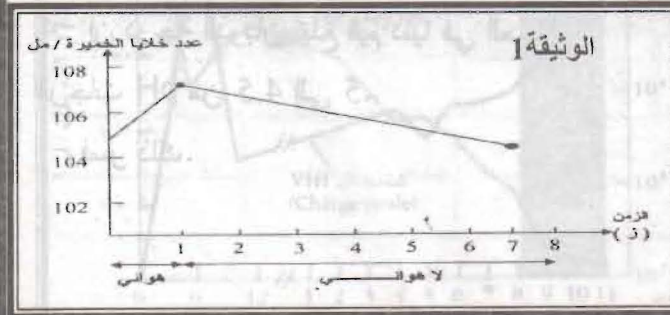
3- ما هي المراحل التي تتطلب وجود الـ O_2 ؟

4- ما هي المراحل التي تتطلب وجود الميتوكوندري؟

II- تمثل الوثيقة 1 تطور عدد الخلايا في

الوسطين الهوائي اللاهوائي.

- حلل المنحنى وفسره؟





الوضعية الإحصائية:

1- لدراسة سلوك زلال البيض على مستوى المحاليل، انجزت تجارب نقترح منها الآتي:

وضعت قطرة من ماء زلال البيض في مجال كهربائي

على ورقة مبللة بمحلول ذو درجة $pH = 1$ و ذلك حسب

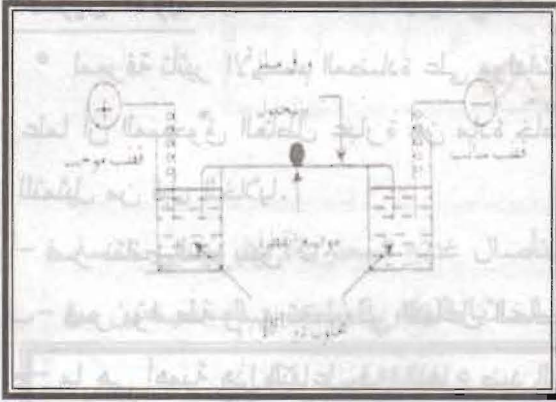
التركيب المقابل:

كررت العملية بإستعمال محاليل ذات درجات pH مختلفة،

و في كل مرة تم حساب مسافة تحرك زلال البيض

نحو القطب الموجب أو السالب للمجال الكهربائي،

و أدرجت نتائج هذه العملية في الجدول التالي:



08	07	06	05	04.6	04	03	02	01	pH المحلول
+9.75	+7.7	+5	+0.75	00	-3.75	-7.5	+9.5	-10	مسافة التحرك (سم)

- نحو القطب السالب، +: نحو القطب الموجب.

1- أرسم منحنى بياني لتغيرات مسافة تحرك زلال البيض في المجال الكهربائي بدلالة درجات pH المحاليل.

2- حلل المنحنى البياني.

3- مثل زلال البيض في المحلول ذو $pH = 1$ و في المحلول ذو $pH = 8$ حيث تؤخذ الضيغة الكيميائية العامة التالية للبروتينات:



4- ما هي قيمة pH زلال البيض.

II- نضيف حجما من ماء زلال البيض إلى أنابيب إختبارية بها محاليل مختلفة الـ pH ، و على مستوى كل

أنبوب نقيس بواسطة تقنية خاصة درجة ذوبان زلال البيض في المحلول. مثلت النتائج المحصل عليها في

المنحنى البياني الموالي:

1- ماذا يمثل المنحنى؟

2- حلل المنحنى.

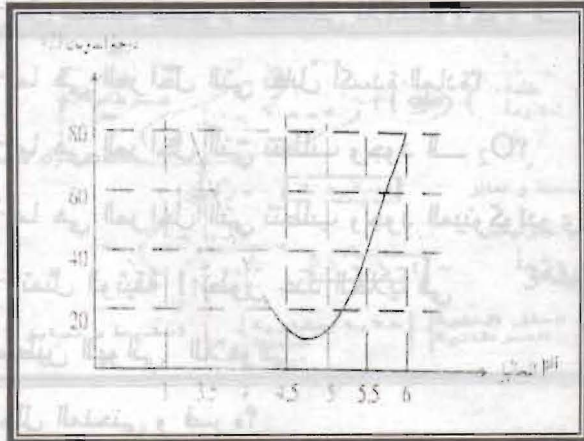
3- ما قيمة درجة ذوبان زلال البيض في المحلول

الذي يتواجد فيه زلال البيض متعادل كهربائيا؟

4- إن درجة الذوبان تبلغ قيم دنيا في المجال

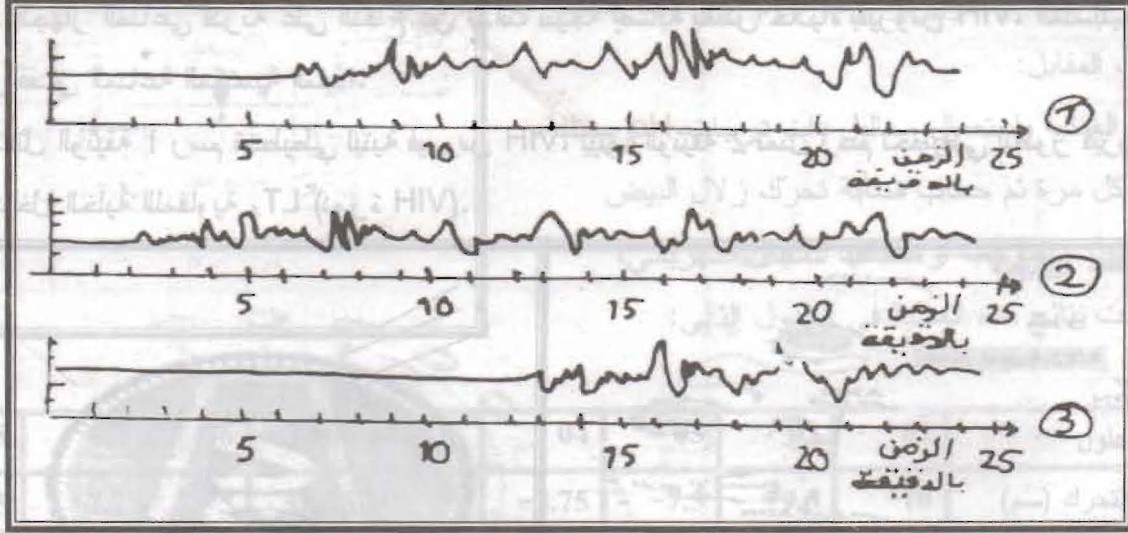
درجات pH من 4.5 إلى 5.

- فسر ذلك.



التمرين الثاني:

إليك ثلاث تسجيلات لزلزال سجلت على مستوى ثلاث محطات مختلفة 1، 2، 3 بجهاز مسجل الزلازل (السيسموغراف).



1- كيف يتم تسجيل الهزات الأرضية بواسطة هذا الجهاز؟

2- ما هي المعلومات التي يبينها التسجيل الزلزالي؟

3- رتب هذه التسجيلات حسب تسلسلها الزمني.

4- ما هي أقرب محطة من المركز السطحي؟

5- ما هي أبعد محطة من المركز السطحي؟ علل إجابتك.

6- حسب رأيك ما هو الفرق الموجود بين التسجيلات في بداية التسجيل؟ ماذا تستنتج؟

الوضعية الإدماجية:

يتناول الإنسان أغذية متنوعة من طبيعة سكرية، دهنية و بروتينية مثل اللحم الذي يتعرض تدريجيا في الجهاز الهضمي إلى التبسيط بتدخل إنزيمات هاضمة من بينها إنزيم البيسين المعدي الذي يبسطه إلى بيتيدات، و تتطلب فعالية توفير شروط و تحديد تأثير هذه الشروط نقترح عليك هذه التجارب:

* التجربة 1: الشروط التجريبية موضحة في الجدول الموالي: (الوثيقة 1)

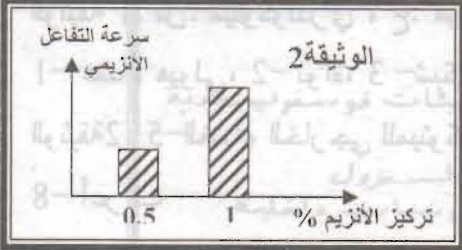
رقم الأنبوب	درجة الحرارة	حجم زلال البيض	المواد المضافة	PH الوسط
1	37°م	1 مل	3 مل من الماء المقطر	معتدل PH=7
2	37°م	1 مل	0.5% من البيسين	معتدل PH=7
3	37°م	1 مل	0.5% من البيسين	حامضي PH=3

حوايات علوم الطبيعة و الحياة

1- حدد النتائج المتوقعة لكل أنبوب علما أن وجود البروتين يعطيه مظهرا أغيشا (غير صافي)، أما إحتواء الأنبوب على البيتيد يعطيه مظهرا صافيا.

2- كيف تفسر الفرق بين نتيجتي الأنبوبين 2 و 3؟

* التجربة 2: نقيس سرعة تفاعل إنزيم البيسين في وسطين مماثلين للأنبوب-3- من التجربة 1 مع جعل



تركيز إنزيم البيسين في الوسط الثاني مساويا لـ 1% و النتائج موضحة في الوثيقة الموالية: (الوثيقة 2)

1- من تحليتك لنتائج الوثيقة ما هي المعلومة الإضافية التي تستنتجها؟

* التجربة 3: نقيس سرعة تفاعل إنزيم البيسين في ثلاث أوساط تحتوي على:

1- مل من زلال البيض.

0.5% من البيسين.

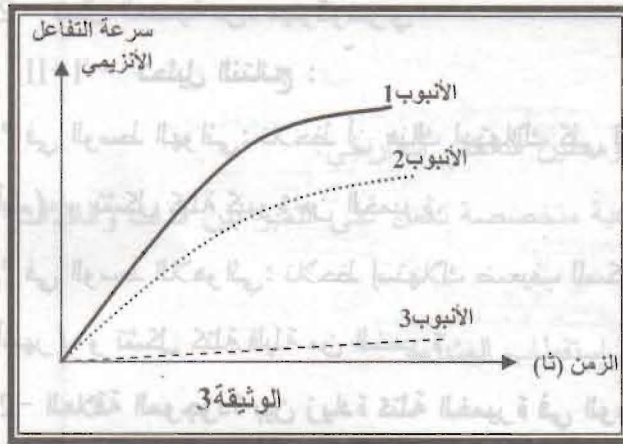
PH = 3 و لكن درجة الحرارة مختلفة:

الأنبوب 1: درجة الحرارة 37°م.

الأنبوب 2: درجة الحرارة 15°م.

الأنبوب 3: درجة الحرارة 100°م.

النتائج موضحة في المنحنيات المقابلة: (الوثيقة 3)

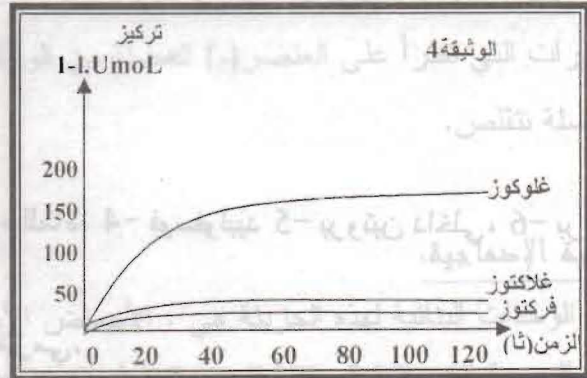


* التجربة 4: نضيف أنزيم غلوكوز أوكسيداز إلى ثلاث أوساط تحتوي على سكريات سداسية مختلفة

غلوكوز، غلاكتوز، فركتوز، نعاير بواسطة التجريب المدعم بالحاسوب كمية الأكسجين المستهلكة و النتائج

ممثلة في الوثيقة 4.

باستغلال المعلومة التي تقدمها الوثيقة 5 فسر إختلاف نتائج الوثيقة 4.



إنطلاقا من المعارف المبنية و معارفك السابقة أكتب نصا علميا تلخص فيه أهمية خصائص

الأنزيمات و شروط عملها مبرزا العلاقة بينهما و بين ضمان شروط صحية لحياة أطول.

حل النموذج الأول

التمرين الأول:

I-1- كتابة البيانات المشار إليها بالأرقام وبالأحرف في الوثقتين (1) ، (2) :

- الوثيقة 1: س: ميتوكوندري ، ع: هيولي أساسية.
- 1- غشاء هيولي، 2- نواة، 3- شبكة أندوبلازمية، 4- فجوة عصارية كبيرة.
 - الوثيقة 2: 5- الغشاء الخارجي للميتوكوندري، 6- الغشاء الداخلي للميتوكوندري، 7- مادة أساسية (حشوة)، 8- أعراف

9- ريبوزومات، 10-ADN ميتوكوندري.

2- تمثل العضية س: ميتوكوندري

II-1- تحليل النتائج :

* في الوسط الهوائي: نلاحظ أن هناك استهلاك كلي للسكر من طرف الخميرة في مدة زمنية قصيرة (9

أيام)، و تشكل كتلة كبيرة من الخميرة. اسطر هذا الحيز.

* في الوسط اللاهوائي: نلاحظ استهلاك ضعيف للسكر من طرف الخميرة، في فترة زمنية طويلة (3

أشهر)، و تشكل كتلة قليلة من الخميرة.

2- العلاقة الموجودة بين زيادة كتلة الخميرة في الوسط و استهلاك كميات معينة من السكر: $Y = 200X$

* زيادة كتلة الخميرة يدل على تكاثر خلايا الخميرة و هو نشاط خلوي مستهلك للطاقة (ATP). $Y = 200X$

* و استهلاك كميات كبيرة من السكر فهو نشاط منتج للطاقة (ATP). $Y = 200X$

* لذا فكميات الـ ATP الناتج من استهلاك السكر تستعمل في تكاثر الخلايا وبالتالي زيادة كمية الخميرة في

الوسط.

التمرين الثاني:

1- وضع البيانات اللازمة :

1- غليكوليبيد، 2- قطب محب للماء، 3- قطب كاره للماء، 4- فوسفوليبيد 5- بروتين داخلي، 6- بروتين

سطحي، 7- كولسترول 8- غليكوبروتين.

-عنوان الوثيقة: رسم تخطيطي لبنية الغشاء السيتوبلازمي.

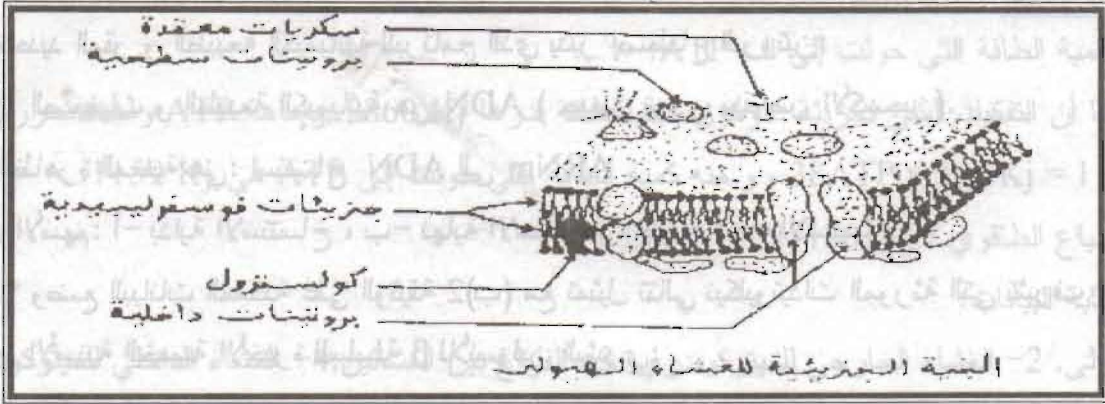
2- المقترح لهذه البنية هما سنجر و نكلسون.

3- خصائص هذه البنية هي أنها تفسر الوظائف الحيوية للغشاء، و نفاذية المواد المنحلة وكذلك عملية ضخ

الشوارد و التحكم في طرح المواد... الخ.

كما أن حسب هذه البنية فإن بروتينات الغشاء في حركة دائمة ومستمرة وهذا ما يعطيه المظهر الفسيفسائي المانع. مما يلاحظ نيمات خنيزج في نيمات زبده الغشاء و بالعمق في الغشاء الخلية ما يشبه نيتروبيلا خنيزج.

4- تمثيل مافوق البنية الخلوية للغشاء الهولي:



5- الخواص الوظيفية للغشاء الهولي هي:

- * يضمن الغشاء السيتوبلازمي المبادلات الخلوية بين الوسطين الداخلي الخارجي.
- * يحمل الغشاء السيتوبلازمي على سطحه بروتينات نوعية متخصصة تعمل على التميز بين الذات واللذات مما يعطي للغشاء وظيفة مناعية.

6- أ- عنوان المنحنى أ: كمون عمل يمثل موجة الزوال إستقطاب الغشاء.

المادة المسؤولة على تسجيله هي: أستيل كولين.

ب- عنوان المنحنى ب: منحنى فرط إستقطاب الغشاء.

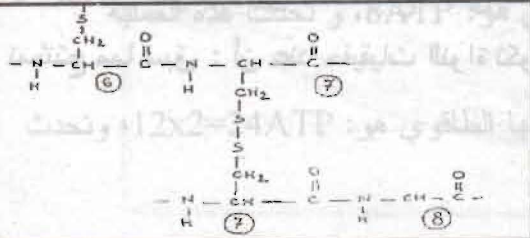
المادة المسؤولة عن تسجيله هي (GABA).

ب- دور الأستيل كولين هو توليد كمون عمل جديد في العصبون بعد مشبكي.

دور الـ (GABA) هو تثبيط أو منع إنتقال كمون العمل إلى العصبون بعد مشبكي.

ج- التغيرات التي تطرأ على العنصر (م) العضلة من الوثيقة (3) بعد حقن الأستيل كولين هو الإستجابة للتبأ أي العضلة تتقلص.

الوضعية الإجمالية:



- 1- الوحدات البنائية لهذه الجزيئة هي : الأحماض الأمينية.
 - 2- الصيغة الكيميائية الموافقة للجزء المؤطر للوثيقة-1-
 - 3- تعود خصوصية البروتين إلى:
- * تسلسل الأحماض الأمينية من حيث العدد و النوع و الترتيب.

حوليات علوم الطبيعة و الحياة

- * البنية الفراغية للبروتين. له اهمية في تحديد وظيفة البروتين. له اهمية في تحديد طبيعة التفاعل بين البروتين و جزيئات اخرى.
- * وظيفة البروتين حيث أن كل بروتين له موقع فعال و شكل معين تثبتت فيه جزيئة تتميز بشكلها المكمل للموقع الفعال و بتفاعلها مع البروتين.

4- تحديد المقر و الطبيعة الكيميائية للبرنامج الذي يدير إصطناع البروتين:

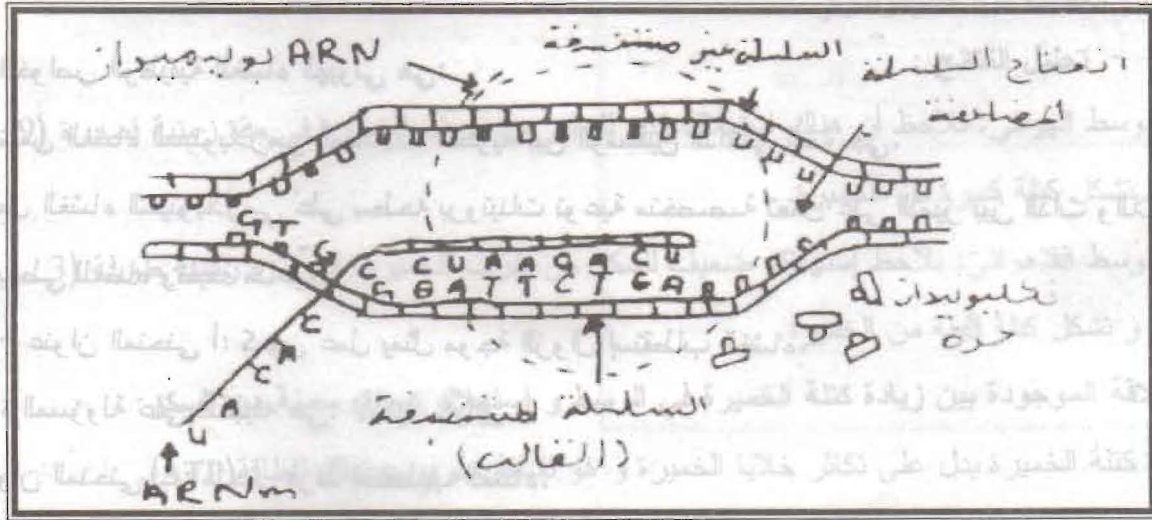
المقر هو: الصبغيات و الطبيعة الكيميائية هي ADN (حمض نووي منقوص الأكسجين).

II-1- الظاهرة المعنية هي: استنساخ ADN إلى ARNm.

تمثل الأسهم: أ- بداية الاستنساخ ، ب- نهاية الاستنساخ ، ج- اتجاه الاستنساخ.

2- * وضع البيانات الممكنة على الوثيقة 2(ب) مع تمثيل تتالي نيكليوتيدات المورثة التي تشرف على

الأحماض الأمينية الخمسة الأخيرة للسلسلة β للأنسولين البشري:



3- * المعلومات التي تستخلصها من هذه الوثيقة فيما يخص الآلية المدروسة في هذه الفقرة:

نلاحظ في الوثيقة 2ج أن طول السلسلة ADN (السلسلة 1) أطول بكثير من طول سلسلة ARNm

(السلسلة 1) عند بدائيات النواة يكون طول سلسلة ARNm مساوي لطول المورثة (السلسلة ADN) وهذا

عكس حقيقتات النواة عما هو ممثل في الوثيقة 2ج لأن المورثة هنا تحتوي على نوعين من سلاسل

النيكليوتيدات.

• سلاسل طويلة من ARNm تسمى القطع غير الدالة "أنترون" لم تستنسخ إلى ARNm.

• سلاسل متواجدة بين هذه القطع تسمى بالقطع الدالة "أكسون" تستنسخ إلى ARNm.

نستنتج مما سبق: أن عند حقيقتات النواة تكون المورثة مجزأة.

حل النموذج الثاني

التمرين الأول:

1-1- كمية الطاقة التي حولت إلى الـ ATP: $38 \times 30.5 = 1159 \text{ KJ}$

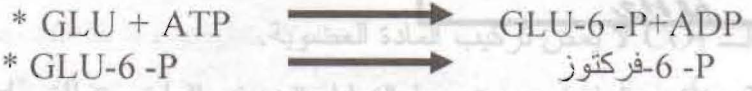
علما أن التفكيك الكلي لجزيئة غلوكوز تنتج الطاقة قدرها 2860 KJ ، وإماهة ATP واحدة تحرر 30.5 KJ

ب- الضياع الطاقي: $2860 - 1159 = 1701 \text{ KJ}$

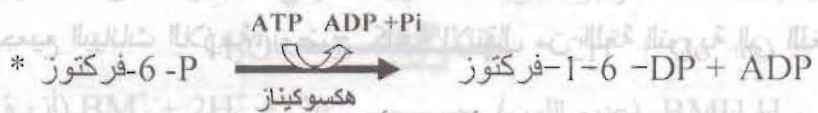
1-2- كتابة البيانات:

- 1- هيولى، 2- الغشاء الخارجي للميتوكوندري، 3- الفراغ بين الغشائين، 4- الغشاء الداخلي للميتوكوندري،
- 5- المادة الأساسية، 6- عرف.

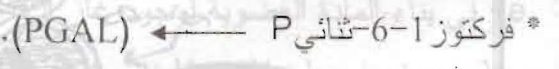
ب- شرح المرحلة المتعلقة بتحويل الغلوكوز إلى حمض البيروفيك باستعمال المعادلات:



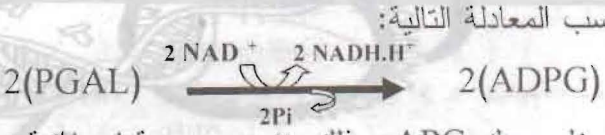
المجموعة 3: يتأكد الماء بوجود شروط التحلل المائي للماء وتطلق 2H^+ و e^-



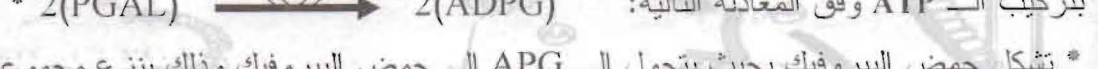
* إنشطار 6-P-فركتوز إلى سكرين C_3 أحدهما ألدهيدي و الآخر كيتوني، إن الشكل القابل للتحويل هو الأدهيدي فقط لذا تمر التريوزات بمرحلة فوسفو غليسير ألدهيد.



* يتشكل حمض ثنائي فوسفو غليسيريك بوجود أنزيم نازع للـ H^+ و تتحرر البروتونات التي تستقبل من طرف NAD^+ وذلك حسب المعادلة التالية:

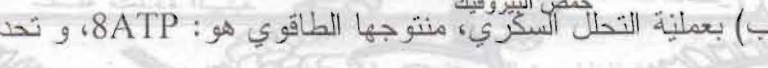


* تشكل حمض الفوسفو غليسيريك APG و ذلك بنزع مجموعة فوسفاتية ويرافق ذلك تحرر طاقة تسمح



بتركيب الـ ATP وفق المعادلة التالية: تشكل حمض البيروفيك بحيث يتحول الـ APG إلى حمض البيروفيك وذلك بنزع مجموعة فوسفاتية و

تحرر طاقة تخزن في الـ ATP وفق المعادلة التالية:



ت- نسمي المرحلة (ب) بعملية التحلل السكري، منتوجها الطاقي هو: 8ATP ، و تحدث هذه العملية في الهيولى.

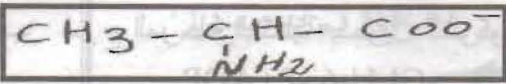
نسمي المرحلة (ج): الأكسدة الخلوية (حلقة كربيس)، منتوجها الطاقي هو: $12 \times 2 = 24\text{ATP}$ ، وتحدث هذه العملية في المادة الأساسية للميتوكوندري.

لإستخراج الطاقة، كما تستخدم أيضا في بناء المنخرات و الأستجة.

التمرين الثاني: البروتين

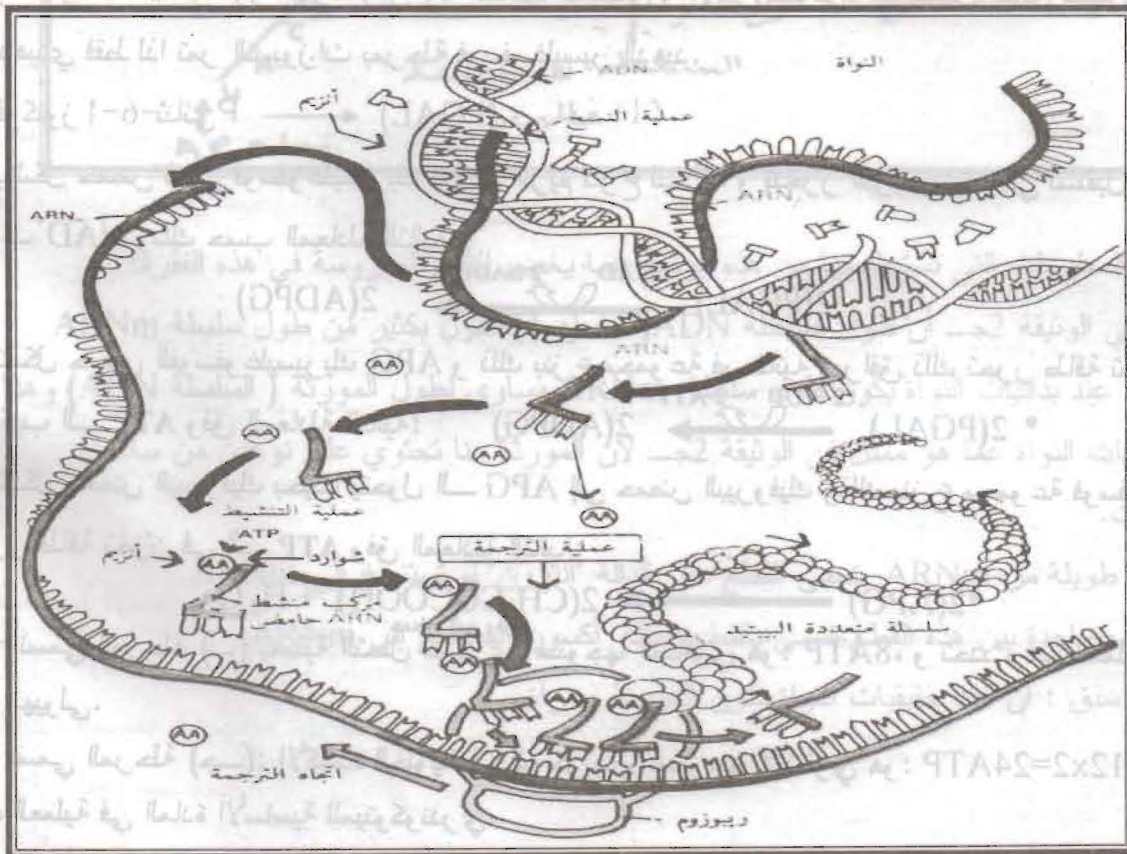
مبادئ علم وظائف الأعضاء

- * وظيفة البروتين حيث أن كل بروتين له وظيفة محددة شكل معين تتشابه فيه جزيئة تتكرر بشكلها المتكامل
- 1- أ- يؤدي الـ HCl و التسخين إلى تفكيك الببتيد إلى وحدات بسيطة بعد كسر الروابط الببتيدية له.
 ب- نعم يمكن إستخلاص نوع الأحماض الأمينية الداخلة في تركيب هذا الببتيد و تعريفها وذلك بمقارنة مسافة إنتقال المذيب و إنتقال الأحماض الأمينية المعطاة و منه فالأحماض الأمينية الداخلة في تركيب هذا الببتيد هي: الألانين و الهستيدين.
 2- أ- تمثل (س): بقعة الهستيدين و تمثل (ع): بقعة الألانين.
 تعليل الإجابة: بما أن درجات الـ pH لـ Ala و His هي على الترتيب 6.02 و 7.58 حيث إتجه كل منهما إلى قطب معاكس، هذا يدل على أن PH ينحصر ما بين pH لهما و بالتالي pH الـ Ala هو 6.02 أصغر من pH و بذلك يتجه نحو القطب السالب و His يتجه نحو القطب الموجب.
 ب- تمثيل صيغة الـ Ala في المحلول ذي الـ PH المجهول:



الوضعية الإحصائية:

إنجاز رسما وظيفيا، مع جميع البيانات اللازمة، يوضح كيفية الإنتقال من اللغة النووية إلى اللغة البروتينية داخل الخلية.



الزموج الثالث

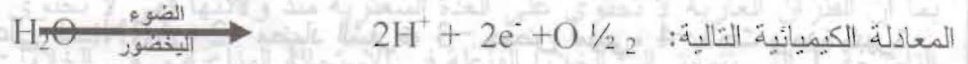
مراحل هذه الآلية:

أرجو اننا نرى هذا

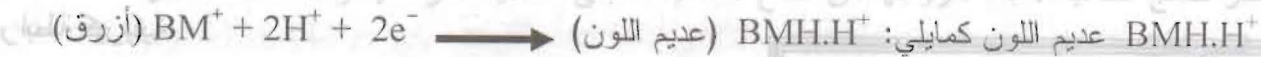
تتكون الخلية C على الجنية الرطانية و تنتج ...
 التمرين الأول:

1- تفسير النتائج التجريبية:

* المجموعة 1: شروط التحليل الضوئي للماء متوفرة في هذه المجموعة (ضوء - يخضور) فيتحلل الماء حسب



تلتقط الإلكترونات و البروتونات من طرف BM^+ (أزرق المثيلين المؤكسد) ذو اللون الأزرق فيرجع إلى

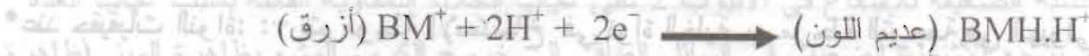
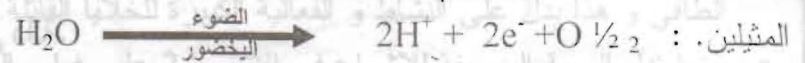


لم يتم تركيب المادة العضوية لغياب الـ CO_2 فهو مصدر الكربون العضوي.

* المجموعة 2: لا يحدث التحلل الضوئي للماء في غياب الضوء، فيبقى BM^+ في حالة مؤكسدة (ذو لون أزرق - أزرق).
 الخلايا الرطانية و بالتالي تقيم مدى فعالية الإنزيمات في الظروف الطبيعية.

و في غياب الـ CO_2 لا يمكن تركيب المادة العضوية.

* المجموعة 3: يتأكسد الماء لوجود شروط التحليل الضوئي للماء و تتطلق 2H^+ و e^- فيرجع أزرق



يسترجع بعد ذلك أزرق المثيلين لونه الأزرق أي يتأكسد من جديد بعد أن يفقد $(2\text{H}^+$ و $\text{e}^-)$ ، تستعمل 2H^+ و

e^- في بناء المادة العضوية لوجود غاز الـ CO_2 .

2- مستعينا بمعلوماتك تمثيل دورة تثبيت غاز CO_2 أي دورة كالفن:



3- تحديد الأهمية البيولوجية للظاهرة التي تقوم بها الصانعات الخضراء في حياة الخلية:

تقوم الصانعات الخضراء بعملية التركيب الضوئي حيث تقوم بالنقاط الطاقة الضوئية (الفوتونات) و تحولها

إلى طاقة كيميائية كامنة في الجزيئات العضوية المصنعة، تستخدم هذه الجزيئات العضوية في عملية التنفس

لإستخراج الطاقة ، كما تستخدم أيضا في بناء المدخرات و الأنسجة.

التمرين الثاني:

مثال و تمرين

1- تمثل الوثيقة 1 مراحل هامة في حياة الخلية.

1- الظاهرة المعنية في الوثيقة 1 هي مرحلة الإستساخ ADN إلى ARNm

2- من: جزيئة الـ ADN ، ع: ARNt الناقل ، ص: ARNm الرسول.

3- التعرف على العناصر المرقمة من 1 إلى 8:

1- موقع الحمض الأميني على الـ ARNt ، 2- مضاد الشفرة ، 3- حمض أميني ، 4- تحت وحدة كبيرة

لـ ARN الريبوزومي ، 5- تحت وحدة صغيرة لـ ARN الريبوزومي ، 6- ARNm ، 7- ريبوزوم ، 8-

رابطة كبريتية.



4- الصيغة العامة للحمض الأميني

5- التعرف على المرحلتين: المرحلة 1: الإستساخ،

المرحلة 2: الترجمة.

6- مقارنة هذه الظاهرة عند حقيقيات النواة و بدائيات النواة:

* عند بدائيات النواة: تتم مرحلة الإستساخ و مرحلة الترجمة في الهيولى الخلية و في وقت واحد. بمصفا *

المورثات كلها قطع دالة.

* عند حقيقيات النواة: تتم مرحلة الإستساخ في نواة الخلية ، و مرحلة الترجمة في الهيولى .

المورثات تحتوي على قطع دالة و قطع غير دالة التي تنزع من الـ ARNm بعد

الإستساخ .

II - 1- إيجاد متتالية الـ ARNm المقابل لخيط ADN السابق و تحديد متتالية الأحماض الأمينية:

خيط الـ ADN	TTTACCCTT TAACAATTC
متتالية الـ ARNm	AAAUGGGAAA UUGUUAAG
متتالية الأحماض الامينية	Lys - Trp - Glu - Ile - Val - Lys

اتجاه القراءة →

2- إسم هذه التغيرات المفاجئة: الطفرات الوراثية.

3- تحديد النكليوتيدة المضافة هي : C في الموضع رقم 4 على مستوى خيط الـ ADN و النكليوتيدة

الضائعة هي A في الموضع رقم 15.

الوضعية الإدماجية:

التجربة 1:

أ- النشاط الخلوي الملاحظ: تحلل خلية مستهدفة (و هي الخلية السرطانية) من طرف خلية سامة TC أو

خلية قاتلة NK.

2- مراحل هذه الآلية: أعدد المادة

- تتعرف الخلية Tc على الخلية السرطانية و تثبت عليها.
- تفرز الخلايا Tc مواد محللة (مفوتوكسين - بورفيرين)، فتحلل الجدار الخلوي للخلية السرطانية.
- تخريب الخلية السرطانية من طرف الخلية للمفاوية السامة (الشكل ب).
- ب- تفسر غياب هذا النشاط عند الفئران "العارية":
بما أن الفئران العارية لا تحتوي على الغدة السعترية منذ ولادتها فهي لا تحتوي على الخلايا للمفاوية الناضجة T التي تنمايز إلى الخلايا الفاعلة في الإستجابة المناعية و هي الخلايا Tc، لأن الغدة السعترية هي مقر نضج الخلايا T بعد خروجها من نخاع العظام لذا تبقى الخلايا السرطانية و لا نلاحظ تحللها.

التجربة 2:
أهمية النشاط الإشعاعي للسائل الطافي:
بما أن الكروم يتثبت على البروتينات السيتوبلازمية فقياسه يسمح لنا بمعرفة كمية الكروم المحررة نتيجة تحلل الخلايا السرطانية و بالتالي تقييم مدى فعالية الإستجابة المناعية الخلوية.
تفسير النتائج:

- تدل النسبة المرتفعة للإشعاع في الأنبوب 1 على تحلل الخلايا السرطانية و تحليل الكروم في السائل الطافي و هذا يدل على النشاط و الفعالية الكبيرة للخلايا القاتلة NK.
- بينما تدل النسبة الضعيفة للإشعاع في الأنبوب 2 على غياب الخلايا للمفاوية القاتلة بسبب غياب الغدة السعترية، و يرجع الإشعاع الضعيف في السائل الطافي إلى خروج الكروم المشع بظاهرة الميز (ظاهرة الانتشار التفاضلي).

التجربة 3:
• تهاجم البالعات الكبيرة مولدات الضد السرطانية فتبتلعها و تفككها جزئيا، حيث تبقى المحددات التي تظهر على مستوى CMH لتقدمه على الخلايا T.
• يسمح الارتباط بين محددات مولد الضد و CMH بتكوين مجموعة لاذاتية تتعرف عليها مستقبلات الخلايا للمفاوية (T_4, T_8) أي إزدواجية التعرف، فيؤدي هذا التعرف إلى إنطلاق الإستجابة المناعية الخلوية و ذلك:

- إما مباشرة بإختيار الخلايا للمفاوية T_8 التي لها مستقبلات موافقة للمحددات المقدمة (الإشارة الأولى).
- أو بصفة غير مباشرة بتنشيط الخلايا T_4 المزودة بمستقبلات خاصة بالمحددات المقدمة من طرف البالعات الكبيرة فتتكاثر و تفرز الأنترلوكين الذي يعتبر الإشارة الثانية الضرورية لتنشيط و تكاثر الخلايا للمفاوية T_8 ثم تمايزها إلى خلايا لمفاوية سامة Tc.
- تتعرف الخلايا السامة على محددات مولد الضد المقدمة من طرف جزيئات الـ CMH الخلايا للمفاوية السامة في بلازما المريض مما يؤدي إلى مهاجمة الخلايا السرطانية أكثر فأكثر و القضاء عليها و بالتالي زوال الورم البطني.

حل النموذج الرابع

التمرين الثاني:

- 1- عمل لوثيقة 1 مراحل عامة في مادة الخلية.
- التمرين الأول:
- * أ- تفسير نتائج التجريبتين:
- موت الفأر (ب) يدل على أن السائل المتدفق المحقون له لا يحتوي على الجزيئات (أجسام مضادة) حيث شكلت معقدا مناعيا مع الأنتوكسين التكرزي قبل مرورها في المسحوق العاطل فهو ما جعل التوكسين التكرزي المحقون لهذا الفأر يسبب موته.
- بقاء الفأر (أ) حيا يدل على أن السائل المتدفق المحقون له يحتوي على الأجسام المضادة لتوكسين التكرزي وبالتالي استطاعت أن تشكل معقدا مناعيا مع التوكسين التكرزي المحقون له مباشرة.
- ب- رسم تخطيطي يفسر التفاعل الحاصل و هو تشكل المعقد المناعي (جسم مضاد- مستضد):



- ج- أهمية هذا التفاعل في الدفاع ضد المكروبات: يؤدي تشكل المعقد المناعي (جسم مضاد- مستضد) إلى إبطال مفعول المستضد (المكروب) ليتم بعدها التخلص منه عن طريق ظاهرة البلعمة.
- د- نمط الإستجابة المناعية في هذه التجربة هي: مناعة نوعية ذات وساطة خلوية.
- * 1- تفسير عدم موت الحيوانين (أ و ب) و موت الحيوان (ج):
- عدم موت الحيوان (أ) يعود لوجود مادة واقية ضد السل إكتسبها من خلال حقنه بالـ BCG قبل 15 من حقنه بـ BK.
- عدم موت الحيوان (ب) يعود لوجود مادة واقية ضد السل إكتسبها من خلال حقنه بالمفاويات T للفأر (أ) بعد حقنه بالـ BCG قبل 15 ، ما يفسر أن المادة الواقية هي الخلايا المفاوية T.
- موت الحيوان (ج) يعود إلى عدم وجود المادة الواقية (الخلايا المفاوية T) ضد السل في المصل الفأر (أ) الذي حقن به .
- 2- نوع المناعة ضد السل هي: مناعة نوعية ذات وساطة خلوية.

التمرين الثاني:

- 1- لا، لا يتطلب المفهوم الكيميائي للأكسدة وجود الـ O₂ (الأكسدة هي فقدان إلكترونات). Tc أو

حوليات علوم الطبيعة و الحياة



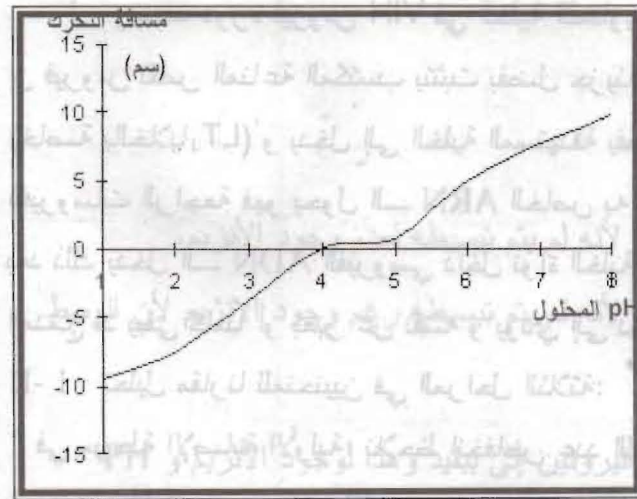
- 2- المراحل التي تقابل أكسدة المادة هي: 2 - 3 - 4.
 3- المرحلة التي تتطلب وجود الـ O_2 هي: 4.
 4- المراحل التي تتطلب وجود الميتوكوندري هي: 3 - 4.

II- تحليل و تفسير المنحنى:

- * في الوسط الهوائي: عدد خلايا الخميرة في تزايد مستمر، مما يدل على تكاثرها.
 - * في الوسط اللاهوائي: عدد خلايا الخميرة في تناقص، مما يدل على تناقص تكاثرها.
 - * الخميرة تستهلك الجلوكوز لنشاطاتها و إنتاج الطاقة.
- حيث في الوسط الهوائي يتم تحويله كلياً، و بالتالي كمية الطاقة الناتجة كبيرة (38ATP) و تزايد عدد الخلايا.

أما في الوسط اللاهوائي يتم تحويله جزئياً، و بالتالي كمية الطاقة الناتجة قليلة (2ATP) مع تناقص عدد الخلايا.

الوضعية الإدماجية:



1- رسم منحنى بياني لتغيرات مسافة تحرك زلال البيض في المجال الكهربائي بدلالة درجات pH المحاليل:

- 2- تحليل المنحنى البياني:
 نلاحظ أن تماوضع حامض البروتين في القطب السالب و عنه ما يكونه PH متعادله يهجر البروتين إلى القطب الموجب.
 3- تمثيل زلال البيض في المحلول:

- * ذو pH = 1 : $NH_3^+ - PROT - OOH$
- * ذو pH = 8 : $NH_2 - PROT - OOC^-$
- 4- قيمة pH لزلال البيض: 4.6.

- II- 1- يمثل المنحنى تغيرات درجة ذوبان زلال البيض بدلالة تغيرات pH المحلول.
 2- تحليل المنحنى: من خلال المنحنى نلاحظ أنه درجة ذوبان زلال البيض تتغير بتغير درجة الحموضة (pH) حيث تكون تقييم دنيا في المجال درجات pH من 4 إلى 5 و درجات قصوى في المجال من 3 إلى 6 و 10.
 3- قيمة درجة ذوبان زلال البيض في المحلول الذي يتواجد فيه زلال البيض متعادل كهربائياً هي: 10%.

4- تفسير درجة الذوبان تبلغ قيم دنيا في المجال درجات pH من 4.5 إلى 5 يعود ذلك إلى

حل النموذج الخامس

التمرين الأول:

1-1- إكمال بيانات الوثيقة 1 :

gp 120-1 (غليكوبروتين)، gp41 (غليكوبروتين)، 3- 24/25 p (بروتين)، 4- طبقة فوسفوليبيدية، 5-

ARN، 6- إنزيم الإستساخ العكسي.

2- الطبيعية الكيميائية للدعامة الوراثية لهذا الفيروس هي: حمض نووي ريبوي ARN.

3- تحدد دور كل من gp120 و الـ ARN الفيروسي و إنزيم الإستساخ العكسي في إصابة الخلية

اللمفاوية LT₄: حيث أن يشكل معًا مناعياً مع التوكسين لتكرزي المحفزون له مباشرة.

* دور الـ gp120 هو: التثبيت على الخلايا المستهدفة التي تحتوي مستقبلات 4CD (خاصة بالخلايا LT₄).

* دور الـ ARN الفيروسي هو حمل المعلومات الوراثية الخاصة بالفيروس.

* دور إنزيم الإستساخ العكسي هو تحويل الـ ARN الفيروسي إلى ADN فيروسي ليُدخل بعد ذلك الـ

ADN الفيروسي داخل نواة الخلية المستهدفة و يندمج مع ADN الخلية.

4- وصف دورة فيروس VIH في الخلية للمفاوية LT₄:

إن فيروس نقص المناعة المكتسب ينتبث بفضل جزيئة gp120 على الخلايا التي تحتوي مستقبلات 4CD

(خاصة بالخلايا LT₄) و يدخل إلى الخلية المستهدفة بفضل جزيئة الغليكوبروتينية gp41 و بما أنه من

الفيروسات الراجعة فهو يحول الـ ARN الخاص به إلى ADN فيروسي بفضل إنزيم الإستساخ العكسي،

بعد ذلك يدخل الـ ADN الفيروسي داخل نواة الخلية المستهدفة و يندمج مع ADN الخلية، هذا الـ ADN

المدمج قد يبقى كامناً أو يعبر عن نفسه و يؤدي إلى دورة إنتاجية.

II- 1- تحليل مقارنة للمنحنيين في المراحل الثلاثة:

* في مرحلة الإصابة الأولية: نلاحظ إنخفاض عدد اللمفاويات LT₄ في الدم بارتفاع شحنة الـ (VHI).

* في مرحلة الترقب و الإصابة بدون أعراض: يبدأ ارتفاع تدريجي لـ LT₄ ثم بعد سنة ينخفض عددها إلى

200 خلية/مم³، مقابل ارتفاع في شحنة الـ (VHI) في الخلايا للمفاوية.

* في مرحلة العجز المناعي: تبدأ هذه المرحلة بعد 8 سنوات من الإصابة حيث نلاحظ إنخفاض سريع في

عدد اللمفاويات إلى أن تتعدم بعد 11 سنة في حين ترتفع شحنة إلى 10⁶ إلى أن يموت المصاب.

الإستنتاج:

يهاجم فيروس الـ (VHI) الخلايا LT₄ لذا يتناقص عددها في مرحلة المرض إلى أقل من 200 خلية/مم³.

2- سبب العجز المناعي هو ظهور فيروسات طافرة تسبب عدم نجاعة الأجسام المضادة المنتجة من

طرف المصاب.

التمرين الثاني:

1- يقوم جهاز السيسموغراف بتسجيل الهزات الأرضية و ذلك بتحويل الهزات إلى إشارات كهربائية و هي إشارات تسجل و تحلل من طرف الحاسوب.

2- المعلومات التي يبينها التسجيل الزلزالي هي:

مكان بؤرة الزلزال، عمقها، مقدار الزلزال، زمن وقوعه و مدته.

3- ترتيب هذه التسجيلات حسب تسلسلها الزمني:

(1) تسجيل المحطة 2، (2) تسجيل المحطة 1، (3) تسجيل محطة 3.

4- أقرب محطة من المركز السطحي المحطة 2.

5- أبعد محطة من المركز السطحي هي المحطة 3، لأن التسجيل بها يكون بعد 13 دقيقة من زمن بداية الزلزال.

6- الفرق الموجود بين التسجيلات هو الفرق بين زمن وصول الهزات من محطة إلى أخرى.

الوضعية الإدماجية:

*** التجربة 1:**

1- تحديد النتائج المتوقعة لكل أنبوب:

* أنبوب 1: مظهر أغيش (غير صافي) لوجود البروتين لأنه لم يتم تبسيطه لعدم وجود الأنزيم.

* أنبوب 2: مظهر أغيش (غير صافي) لوجود البروتين لأنه لم يتم تبسيطه رغم وجود الإنزيم لأن الوسط

معتدل الـ PH.

* أنبوب 3: مظهر صافي لوجود البيبتيد حيث تم تبسيط البروتين إلى بيبتيد وهذا لوجود الأنزيم و PH

2- يعود الفرق بين نتيجتي الأنبوبين 2 و 3 إلى إختلاف الـ PH الوسطين الأنزيم يعمل في PH حامضي.

*** التجربة 2:**

1- نلاحظ من خلال النتائج أن سرعة التفاعل الأنزيمي تزداد بزيادة تركيز الأنزيم ومنه

فالمعلومة الإضافية التي نستنتجها هي أن سرعة تفاعل أنزيم البيبتسين تزداد بزيادة تركيزه.

1- نلاحظ من خلال النتائج أن سرعة التفاعل الأنزيمي تزداد بزيادة تركيز الأنزيم ومنه فالمعلومة الإضافية التي نستنتجها هي أن سرعة تفاعل أنزيم الببسين تزداد بزيادة تركيزه.

* التجربة 3 والتجربة 4:

- تفسير اختلاف نتائج الوثيقة 4:

لم يتم التفاعل في حالة الفراكتوز و الغلاكتوز (لم يتم إستهلاك الأوكسجين) بينما تم التفاعل عند إستعمال الجلوكوز هذا راجع إلى أن الإنزيم جلوكوز أوكسيداز خاص بتفكيك الجلوكوز.

* نص علمي يلخص أهمية خصائص الأنزيمات و شروط عملها و العلاقة بينهما و بين ضمان شروط صحية لحياة أطول:

الإنزيم هو وسيط حيوي ذو طبيعة بروتينية تنتج العضوية ، وهو يعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية في شروط معينة.

و من خصائص الإنزيم أنه نوعي أي أنه يتخصص على نوع مخصص من مواد التفاعل، كما أنه يضطر إلى تغيير بنيته الفراغية في بعض الأحيان و هناك أنواع مختلفة من الأنزيمات هي: أنزيمات الربط و التفكيك و أنزيمات التحويل ، و من خصائصه كذلك أنه لا يستهلك أثناء التفاعل، و هو يعمل في شروط معينة و هي:

* درجة الـ PH المثلى يكون عندها نشاط الإنزيم أعظما، حيث تؤثر درجة حموضة الوسط على شحنة المجموعات الكيميائية الحرة في جذور الأحماض الأمينية و خاصة تلك الموجودة في الموقع الفعال للإنزيم مما يمنع حدوث التكامل بين المجموعات الكيميائية للإنزيم في الموقع الفعال و المجموعات الكيميائية لمادة التفاعل.

* درجة الحرارة، تؤثر درجة الحرارة على نشاط الإنزيم. حيث ينخفض نشاط الإنزيم عند إنخفاض درجة الحرارة و يتوقف النشاط كليا و بصورة عكسية عند الحرارة المنخفضة بسبب قلة حركة الجزيئات.

عند الحرارة المرتفعة يبدأ تخرب الإنزيم (بسبب تكسير بعض الروابط المحافظة على البنية الفراغية). تفقد

الإنزيمات بنيتها الفراغية الصحيحة بصورة غير عكسية (تخريب) عند الحرارة المرتفعة و تفقد بالتالي نشاطها.

الفهرس

الصفحة	العنوان
5	النموذج الأول
8	النموذج الثاني
10	النموذج الثالث
12	النموذج الرابع
15	النموذج الخامس
18	حل النموذج الأول
21	حل النموذج الثاني
23	حل النموذج الثالث
26	حل النموذج الرابع
28	حل النموذج الخامس

اطلبوا من الناشر ...



رقم الإيداع: 2008-775
ISBN 978-994-78-6909-3



9 789947 869093 >

جميع الحقوق محفوظة

لدار شريفي للطباعة والنشر والتوزيع

العنوان حي الصومام عمارة 13 ب رقم 7 باب الزوار الجزائر العاصمة

الهاتف : 073 78 08 69

تليفاكس : 021 24 12 63