

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار عملي مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الثاني عشر](#) ← [أحياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13-05-2024 17:36:14

إعداد: [منعم بن محمد](#)

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر"

## روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة أحياء في الفصل الثاني

|  |   |
|--|---|
| <a href="#">ملخص شرح درس إدارة أعداد الأنواع</a>                           | 1 |
| <a href="#">ملخص شرح درس الحفاظ على التنوع البيولوجي</a>                   | 2 |
| <a href="#">نموذج إجابة الاختبار القصير الثاني لدرس خلايا جهاز المناعة</a> | 3 |
| <a href="#">اختبار قصير ثاني لدرس خلايا جهاز المناعة</a>                   | 4 |
| <a href="#">اختبار عملي</a>  | 5 |

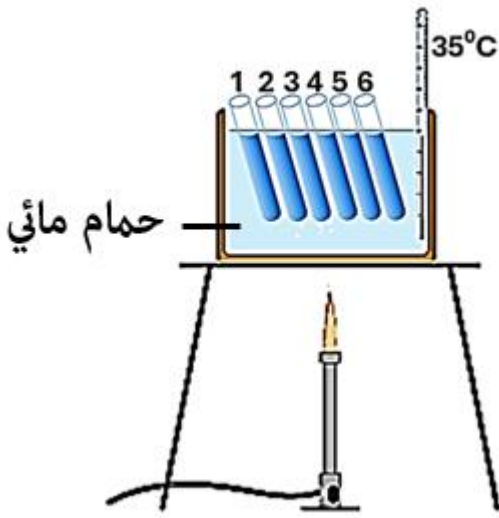
- عدد الصفحات (4) صفحات.

- تكتب الإجابة بالقلم الأزرق أو الأسود.

اسم الطالب: ..... الصف: \_\_\_\_\_

## الجزء الأول:

1) يوضح الشكل 1-1 تجربة عملية هدفها استقصاء تأثير الجلوكوز على معدل تنفس الخميرة باستخدام محلول ديكلوروايندوفينيول (DCPIP) والجدول 1-1 محتوى كل أنبوبة اختبار.



الشكل (1-1)

| رقم الأنبوبة | محتوى الأنبوبة |        |                  |
|--------------|----------------|--------|------------------|
|              | محلول (DCPIP)  | جلوكوز | معلق فطر الخميرة |
| 1            | 2.0mL          | 0.0mL  | 2.0mL            |
| 2            | 2.0mL          | 2.5mL  | 2.0mL            |
| 3            | 2.0mL          | 5.0mL  | 2.0mL            |
| 4            | 2.0mL          | 7.0mL  | 2.0mL            |
| 5            | 2.0mL          | 10mL   | 2.0mL            |
| 6            | 2.0mL          | 10mL   | 2.0mL            |

ملاحظة:

- تراكيز الجلوكوز تختلف من أنبوب إلى آخر.
- معلق الخميرة في الأنبوب رقم 6 يكون مغلي.
- تم تكرار التجربة ثلاث مرات.

الجدول (1-1)

ما الهدف من:

- استخدام (DCPIP)؟
- الأنبوبة رقم 6؟

[2]

2) يوضح الجدول 1-2 النتائج التي تم تسجيلها في نهاية كل تجربة.

| رقم أنبوبة الاختبار | الزمن الذي استغرقه اللون الأزرق لمحلول (DCPIP) ليختفي (s) |                |                |
|---------------------|---|----------------|----------------|
|                     | التجربة 1   | التجربة 2      | التجربة 3      |
| 1                   | 741   | 733            | 744            |
| 2                   | 258   | 265            | 260            |
| 3                   | 179   | 177            | 175            |
| 4                   | 111   | 113            | 109            |
| 5                   | 90  | 89             | 91             |
| 6                   | لم يختفي اللون  | لم يختفي اللون | لم يختفي اللون |

الجدول (1-2)

أ) إذا علمت أن المتغير الضابط (الثابت) هو درجة الحرارة ( $35^{\circ}\text{C}$ ) حدد:

- المتغير المستقل: \_\_\_\_\_

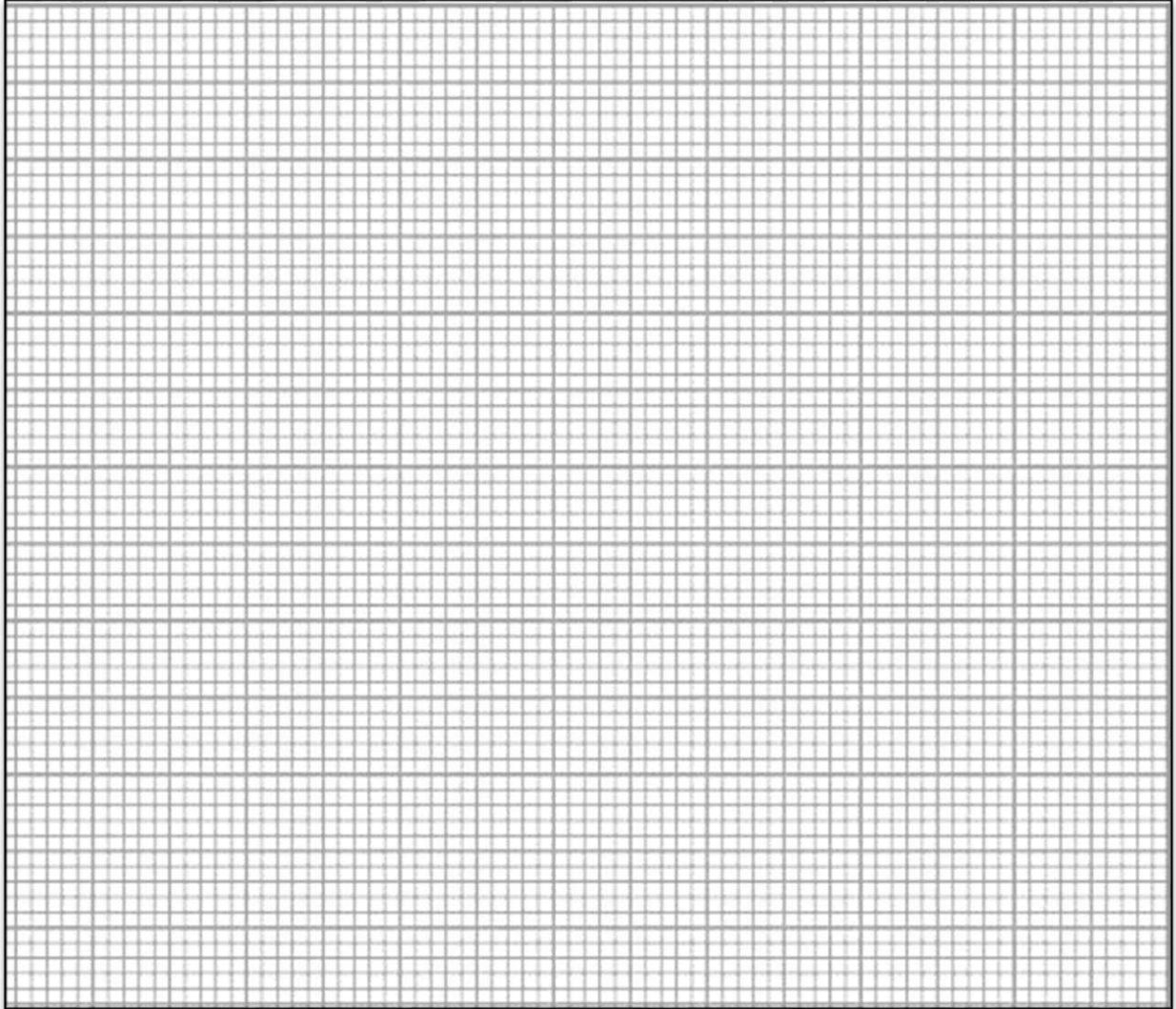
- المتغير التابع: \_\_\_\_\_

[1]

[5]

ب) أحسب متوسط الزمن الذي استغرقه اللون الأزرق ليختفي. سجل حساباتك في الجدول 1-2

ج) على الشبكة 1-2 كَوّن تمثيلاً بيانياً مناسباً لتبيان تأثير تركيز الجلوكوز على الزمن الذي استغرقه تغير لون محلول (DCPIP). (تجاهل الأنبوبة 6 التي تحتوي على خميرة مغلّية) ثم استنتج النمط الذي يبينه هذا التمثيل البياني.  
- التمثيل البياني:

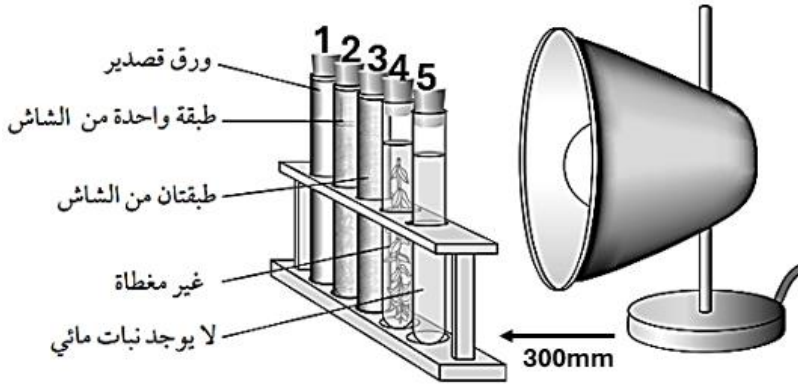


الشبكة (1-2)

- الاستنتاج:

[4]

1) يوضح الشكل 1-1 تجربة عملية هدفها استقصاء تبادل الغازات في نبات مائي.



الشكل (1-1)

ملاحظة:

- 1) تحتوي الأنابيب من 1 إلى 4 على:
  - قطعة من نبات مائي طولها (50mm)
  - من كاشف كربونات الهيدروجين (20ml)
- 2) يحتوي الأنبوب 5 فقط على (20ml) من كاشف كربونات الهيدروجين

أ) ما الهدف من استخدام كاشف كربونات الهيدروجين في هذا الاستقصاء؟

[1] \_\_\_\_\_

ب) من الشكل 1-1 حدّد متغيرين ضابطين (ثابتين) في هذا الاستقصاء.

[1] \_\_\_\_\_

2) يوضح الجدول 1-2 النتائج التي تم تسجيلها بعد مرور عشرة دقائق من بداية كل تجربة والشكل 1-2 نطاق تغير لون كاشف كربونات الهيدروجين.

| لون محلول كاشف كربونات الهيدروجين | رقم أنبوبة الاختبار |
|-----------------------------------|---------------------|
| أصفر                              | 1                   |
| أحمر                              | 2                   |
| برتقالي                           | 3                   |
| أحمر أرجواني                      | 4                   |
| أحمر                              | 5                   |

الجدول (1-2)

| زيادة تركيز CO <sub>2</sub> في الكاشف |        |         | تركيز CO <sub>2</sub> الطبيعي في الغلاف الجوي |              |         | انخفاض تركيز CO <sub>2</sub> في الكاشف |        |        |
|---------------------------------------|--------|---------|---|--------------|---------|--|--------|--------|
| ←                                     | أصفر   | برتقالي | أحمر  | أحمر أرجواني | أرجواني | →                                      |        |        |
|                                       | pH 7.6 | pH 7.8  | pH 8.0  | pH 8.2       | pH 8.4  | pH 8.6                                 | pH 8.8 | pH 9.0 |
|                                       |        |         |   |              |         |  |        | pH 9.2 |

الشكل (1-2)

أ) صف تأثير تغيير شدة الضوء على لون كاشف كربونات الهيدروجين.

[2]

ب) أكتب شرحاً تفصيلياً للنتائج التي حصلت عليها متضمناً النقاط الآتية:

- ماذا يظهر كاشف كربونات الهيدروجين عن التغيرات في الرقم الهيدروجيني pH؟
- لماذا يتغير الرقم الهيدروجيني وفقاً لإطلاق صافي كمية ثاني أكسيد الكربون أو استهلاكه؟
- لماذا تتسبب القيم المختلفة لشدة الضوء بحدوث تغيرات في درجة الحموضة؟

[4]

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح

## فؤذج إجابة الاختبار العملي (فؤذج 2)

| الجزء الأول        |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
|--------------------|--|--------------------|--|----------------|-----|-----|-----|----------------|-----|-----|-----|---|-----|----|-----|---|-----|--|
| المفردة            | الإجابة  | الدرجة             | هدف التقويم                                | معلومات إضافية |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 1                  | - (DCPIP): كاشف الأكسدة والاختزال ويعمل كمستقبل للهيدروجين أو الالكترونات وبالتالي يصبح مختزلا (يفقد لونه) عندما تلقي الهيدروجين أو الالكترونات من سلسلة نقل الالكترونات.  | 1                  | AO3  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
|                    | - <u>الأنبوبة 6</u> : تحتوي على خلايا الخميرة ميتة وهذا يعني لا يوجد تنفس وبالتالي تعمل كتجربة ضابطة   | 1                  | AO3  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 2-أ                | - المتغير المستقل: تركيز محلول السكروز.<br>- المتغير التابع: الزمن الذي استغرقه اللون الأزرق لمحلول (DCPIP) ليختفي.  | 1                  | AO3  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 2-ب                | <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>المتوسط</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>739</td> </tr> <tr> <td>261</td> </tr> <tr> <td>177</td> </tr> <tr> <td>111</td> </tr> <tr> <td>90</td> </tr> <tr> <td>لم يختفي اللون</td> </tr> </tbody> </table>   | المتوسط            | 739  | 261            | 177 | 111 | 90  | لم يختفي اللون | 5   | AO3 |     |   |     |    |     |   |     |  |
| المتوسط            |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 739                |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 261                |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 177                |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 111                |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 90                 |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| لم يختفي اللون     |  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 2-ج                | <p>التمثيل البياني:</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>تركيز الجلوكوز (%)</th> <th>الزمن الذي استغرقه اللون الأزرق ليختفي / s</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>0</td> <td>750</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>300</td> </tr> <tr> <td>4</td> <td>200</td> </tr> <tr> <td>6</td> <td>150</td> </tr> <tr> <td>8</td> <td>120</td> </tr> <tr> <td>10</td> <td>100</td> </tr> </tbody> </table> | تركيز الجلوكوز (%) | الزمن الذي استغرقه اللون الأزرق ليختفي / s | 0              | 750 | 2   | 300 | 4              | 200 | 6   | 150 | 8 | 120 | 10 | 100 | 2 | AO3 |  |
| تركيز الجلوكوز (%) | الزمن الذي استغرقه اللون الأزرق ليختفي / s   |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 0                  | 750  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 2                  | 300  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 4                  | 200  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 6                  | 150  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 8                  | 120  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
| 10                 | 100  |                    |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |
|                    | الاستنتاج: يقل الزمن الذي يستغرقه اللون الأزرق ليختفي مع زيادة تركيز الجلوكوز؛ وقد يبدو التمثيل البياني منحدرًا حادًا في البداية.  | 2                  |  |                |     |     |     |                |     |     |     |   |     |    |     |   |     |  |

| الجزء الثاني |   |        |             |
|--------------|---|--------|-------------|
| المفردة      | الاجابة   | الدرجة | هدف التقويم |
| 1-أ          | للكشف عن تركيز ثاني أكسيد الكربون   | 1      | AO3         |
| 1-ب          | - المتغير المستقل: شدة الضوء.<br>المتغير التابع: لون محلول كاشف كربونات الهيدروجين  | 1      | AO3         |
| 2-أ          | مع الأنبوبة المغطاة برقائق القصدير (لا يوجد ضوء)، تحول لون الكاشف إلى اللون الأصفر. وبوجود طبقة واحدة من الشاش بقي اللون الأحمر. لكن مع طبقتين من الشاش تحول اللون إلى اللون البرتقالي، ومن دون طبقتين من الشاش، تحول لون الكاشف إلى اللون الأرجواني (الماجنتا)، وبالتالي بقي لون الكاشف أحمر في الأنبوبة الضابطة التي لا تحتوي على النبات المائي.  | 2      | AO3         |
| 2-ب          | لون الكاشف: أصفر/برتقالي:<br>- ازدادت درجة الحموضة (انخفض الرقم الهيدروجيني)<br>- كان هناك إطلاق صاف لثاني أكسيد الكربون في محلول الكاشف.<br>- معدل عملية التنفس أكبر من معدل عملية التمثيل الضوئي.<br>- قد يرجع ذلك إلى انخفاض شدة الضوء.<br>لون الكاشف: أرجواني (ماجنتا):<br>- انخفضت درجة الحموضة (ارتفع الرقم الهيدروجيني)<br>- كان هناك إطلاق صاف لثاني أكسيد الكربون في محلول الكاشف.<br>- معدل عملية التمثيل الضوئي أكبر من معدل عملية التنفس.<br>- قد يرجع ذلك إلى ارتفاع شدة الضوء.<br>لون الكاشف: أحمر:<br>- درجة الحموضة لم تتغير.<br>- لم يكن هناك زيادة أو نقصان صافيان في تركيز ثاني أكسيد الكربون في محلول الكاشف.<br>- معدلات عملية التمثيل الضوئي وعملية التنفس.<br>- هذه هي «نقطة التعويض». | 4      | AO3         |

