


تم تحميل وعرض المادة من



موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملاحظات والتحاير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد



|  |  |                          |
|--|--|--------------------------|
| المادة / كيمياء 2-2                          |  | المملكة العربية السعودية |
| الصف/ ثاني ثانوي                             |  | وزارة التعليم            |
| الزمن / نصف ساعة                             |  | إدارة التعليم .....      |
| الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي ١٤٤٥ هـ |  | مكتب التعليم .....       |
| الدور الأول                                  |  | ثانوية .....             |

|             |       |        |                                |
|-------------|-------|--------|--------------------------------|
| اختبار عملي |       |        |                                |
| 10          | ..... | الدرجة | أسم الطالب :..... الشعبة:..... |

اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل))

عزيزي الطالب :


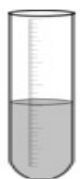
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: ماء + أقراص فوارة + ماء ساخن + ماء بدرجه حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + مقياس حرارة + سخان كهربائي + قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : \* ارتد معطف المعمل . \* احذر لمس السخان الكهربائي والكأس الساخنة بيديك .

|                     |   |              |      |              |       |       |              |
|---------------------|---|--------------|------|--------------|-------|-------|--------------|
| الطريقة العلمية     | الإجراءات   |              |      |              |       |       |              |
| المشكلة             | ما تأثير درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيميائي ؟  |              |      |              |       |       |              |
| خطوات العمل         | <ol style="list-style-type: none"> <li>1. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر.</li> <li>2. جزئ قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين.</li> <li>3. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها . استعمل مقياس الحرارة لقياس درجة حرارة الماء.</li> <li>4. ضع قطعة الفوار الموزونة في الماء . وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل .</li> <li>5. كرر الخطوات 3 و4 مع النصف الثاني من القرص الفوار , ولكن هذه المرة سخن الماء على السخان الكهربائي .</li> <li>6. سجل الملاحظات في جدول البيانات والملاحظات .</li> </ol> |              |      |              |       |       |              |
| البيانات والملاحظات | <table border="1"> <tr> <td>تقل</td> <td>تزيد</td> <td>سرعه التفاعل</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>درجه الحرارة</td> </tr> </table>  | تقل          | تزيد | سرعه التفاعل | ..... | ..... | درجه الحرارة |
| تقل                 | تزيد  | سرعه التفاعل |      |              |       |       |              |
| .....               | .....   | درجه الحرارة |      |              |       |       |              |
| تحليل النتائج       | صف العلاقة بين سرعة التفاعل ودرجة الحرارة لهذا التفاعل .<br>.....   |              |      |              |       |       |              |

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

|       |   |       |   |
|-------|---|-------|---|
| ..... |  | ..... |  |
|-------|---|-------|---|

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

|       |   |       |   |
|-------|---|-------|---|
| ..... |  | ..... |  |
|-------|---|-------|---|

# نموذج الإجابة

## اختبار عملي

أسم الطالب: ..... الشعبة: ..... الدرجة ..... 10

### اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل))

عزيزي الطالب:



- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي:
- المواد المطلوبة: ماء + أقراص فوارة + ماء ساخن + ماء بدرجة حراره الغرفة .
- الأدوات: 2 كأس زجاجية + مقياس حرارة + سخان كهربائي + قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة: \* ارتد معطف المعمل. \* احذر لمس السخان الكهربائي والكأس الساخنة بيدك .


| الطريقة العلمية      | الإجراءات   |              |      |              |                      |                      |              |
|----------------------|---|--------------|------|--------------|----------------------|----------------------|--------------|
| المشكلة              | ما تأثير درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيميائي؟   |              |      |              |                      |                      |              |
| خطوات العمل          | <ol style="list-style-type: none"> <li>1. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر.</li> <li>2. جزي قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين.</li> <li>3. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها . استعمل مقياس الحرارة لقياس درجة حرارة الماء.</li> <li>4. ضع قطعة الفوار الموزونة في الماء . وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل .</li> <li>5. كرر الخطوات 3 و4 مع النصف الثاني من القرص الفوار , ولكن هذه المرة سخن الماء على السخان الكهربائي .</li> <li>6. سجل الملاحظات في جدول البيانات والملاحظات .</li> </ol> |              |      |              |                      |                      |              |
| البيانات والملاحظات  | <table border="1"> <thead> <tr> <th>تقل</th> <th>تزيد</th> <th>سرعه التفاعل</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>..... المنخفضة .....</td> <td>..... المرتفعة .....</td> <td>درجة الحرارة</td> </tr> </tbody> </table>  | تقل          | تزيد | سرعه التفاعل | ..... المنخفضة ..... | ..... المرتفعة ..... | درجة الحرارة |
| تقل                  | تزيد  | سرعه التفاعل |      |              |                      |                      |              |
| ..... المنخفضة ..... | ..... المرتفعة .....  | درجة الحرارة |      |              |                      |                      |              |
| تحليل النتائج        | صف العلاقة بين سرعة التفاعل ودرجة الحرارة لهذا التفاعل .<br>..... العلاقة طردية .....   |              |      |              |                      |                      |              |

### السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية؟

|                       |   |                    |   |
|-----------------------|---|--------------------|---|
| لبس القفازات<br>..... |  | مواد سامة<br>..... |  |
|-----------------------|---|--------------------|---|

### السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية؟

|                 |   |                        |   |
|-----------------|---|------------------------|---|
| الماسك<br>..... |  | انبويه اختبار<br>..... |  |
|-----------------|---|------------------------|---|

|  |  |                            |
|--|--|----------------------------|
| المادة / كيمياء 2-2                          |  | المملكة العربية السعودية   |
| الصف/ ثاني ثانوي                             |  | وزارة التعليم              |
| الزمن / نصف ساعة                             |  | إدارة التعليم بمنطقة ..... |
| الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي ١٤٤٥ هـ |  | مكتب التعليم .....         |
| الدور الأول                                  |  | ثانوية .....               |

| اختبار عملي |       |        |                                |
|-------------|-------|--------|--------------------------------|
| 10          | ..... | الدرجة | أسم الطالب :..... الشعبة:..... |



**اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل))**

**عزيزي الطالب :**


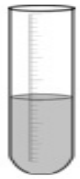
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: أقراص فوارة + ماء بدرجه حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : \* ارتد معطف المعمل. \* القفازات \* النظارات الواقية .

|                     |   |              |      |              |       |       |             |
|---------------------|---|--------------|------|--------------|-------|-------|-------------|
| الطريقة العلمية     | الإجراءات   |              |      |              |       |       |             |
| المشكلة             | ما تأثير التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي ؟   |              |      |              |       |       |             |
| خطوات العمل         | <ol style="list-style-type: none"> <li>1. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر .</li> <li>2. جزئ قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين .</li> <li>3. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها .</li> <li>1. ضع قطعة الفوار الموزونة في الماء . وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل .</li> <li>4. كرر الخطوات 3 و4 مع النصف الثاني المطحون ( مسحوق ) من القرص الفوار .</li> <li>5. سجل الملاحظات في جدول البيانات و الملاحظات .</li> </ol> |              |      |              |       |       |             |
| البيانات والملاحظات | <table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td>تقل</td> <td>تزيد</td> <td>سرعه التفاعل</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>مساحة السطح</td> </tr> </table>  | تقل          | تزيد | سرعه التفاعل | ..... | ..... | مساحة السطح |
| تقل                 | تزيد  | سرعه التفاعل |      |              |       |       |             |
| .....               | .....   | مساحة السطح  |      |              |       |       |             |
| تحليل النتائج       | صف العلاقة بين سرعة التفاعل ومساحه السطح لهذا التفاعل .<br>.....  |              |      |              |       |       |             |

**السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟**

|       |   |       |   |
|-------|---|-------|---|
| ..... |  | ..... |  |
|-------|---|-------|---|

**السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟**

|       |   |       |   |
|-------|---|-------|---|
| ..... |  | ..... |  |
|-------|---|-------|---|

|  |                                       |                                |
|--|---------------------------------------|--------------------------------|
| المادة / كيمياء 2-2                      | بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ | المملكة العربية السعودية       |
| الصف/ ثاني ثانوي                         |                                       | وزارة التعليم                  |
| الزمن / نصف ساعة                         |                                       | إدارة التعليم بمنطقة .....     |
| ل.الدراسي الثاني - للعام الدراسي ١٤٤٥ هـ |                                       | مكتب التعليم .....             |
| الدور الأول                              |                                       | ثانوية .....                   |
| <b>اختبار عملي</b>                       |                                       |                                |
| 10                                       | .....                                 | أسم الطالب :..... الشعبة:..... |

# نموذج الإجابة

## اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل))

**عزيزي الطالب :**


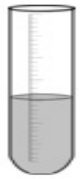
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: أقراص فوارة + ماء بدرجه حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : \* ارتد معطف المعمل. \* القفازات \* النظارات الواقية .


|  |                       |               |              |  |                       |             |                     |
|--|-----------------------|---------------|--------------|--|-----------------------|-------------|---------------------|
| الإجراءات  | الطريقة العلمية       |               |              |  |                       |             |                     |
| ما تأثير التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي ؟  |                       |               |              |  |                       |             |                     |
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر .</li> <li>2. جزئ قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين .</li> <li>3. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها .</li> <li>1. ضع قطعة الفوار الموزونة في الماء . وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل .</li> <li>4. كرر الخطوات 3 و4 مع النصف الثاني المطحون ( مسحوق ) من القرص الفوار.</li> <li>5. سجل الملاحظات في جدول البيانات و الملاحظات .</li> </ol> | خطوات العمل           |               |              |  |                       |             |                     |
| <table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 33%;">تقل</td> <td style="width: 33%;">تزيد</td> <td style="width: 33%;">سرعه التفاعل</td> </tr> <tr> <td></td> <td style="color: blue;">كلما زادت مساحة السطح</td> <td>مساحة السطح</td> </tr> </table>   | تقل                   | تزيد          | سرعه التفاعل |  | كلما زادت مساحة السطح | مساحة السطح | البيانات والملاحظات |
| تقل  | تزيد                  | سرعه التفاعل  |              |  |                       |             |                     |
|  | كلما زادت مساحة السطح | مساحة السطح   |              |  |                       |             |                     |
| صف العلاقة بين سرعة التفاعل ومساحه السطح لهذا التفاعل .<br>.....   |                       | تحليل النتائج |              |  |                       |             |                     |

### السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

|                         |   |                            |   |
|-------------------------|---|----------------------------|---|
| قابلة للاشتعال<br>..... |  | مادة ضارة بالبيئة<br>..... |  |
|-------------------------|---|----------------------------|---|

### السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

|               |   |                        |   |
|---------------|---|------------------------|---|
| ماسك<br>..... |  | انبويه اختبار<br>..... |  |
|---------------|---|------------------------|---|

|  |  |                            |
|--|--|----------------------------|
| المادة / كيمياء 2-2                          |  | المملكة العربية السعودية   |
| الصف/ ثاني ثانوي                             |  | وزارة التعليم              |
| الزمن / نصف ساعة                             |  | إدارة التعليم بمنطقة ..... |
| الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي ١٤٤٥ هـ |  | مكتب التعليم .....         |
| الدور الأول                                  |  | ثانوية .....               |

| اختبار عملي |       |        |                                |
|-------------|-------|--------|--------------------------------|
| 10          | ..... | الدرجة | أسم الطالب :..... الشعبة:..... |

**اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل))**

**عزيزي الطالب :**



- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة : ماء + أقراص فوارة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : \* ارتد معطف المعمل. \* القفازات \* النظارات الواقية .

|  |                 |              |              |       |       |         |                     |
|--|-----------------|--------------|--------------|-------|-------|---------|---------------------|
| الإجراءات  | الطريقة العلمية |              |              |       |       |         |                     |
| ما تأثير مساحه السطح على سرعة التفاعل الكيميائي ؟  | المشكلة         |              |              |       |       |         |                     |
| <p>2. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر.</p> <p>3. جزئ قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين..</p> <p>4. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها .</p> <p>5. ضع قطعة ونصف من الفوار الموزونة في الماء .وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل .</p> <p>6. كرر الخطوات 3 و4 ولكن هذه المرة ضع من الفوار نصف قطعه في الكأس .</p> <p>7. سجل الملاحظات في جدول البيانات والملاحظات.</p> | خطوات العمل     |              |              |       |       |         |                     |
| <table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td>تقل</td> <td>تزيد</td> <td>سرعه التفاعل</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>التركيز</td> </tr> </table>   | تقل             | تزيد         | سرعه التفاعل | ..... | ..... | التركيز | البيانات والملاحظات |
| تقل  | تزيد            | سرعه التفاعل |              |       |       |         |                     |
| .....  | .....           | التركيز      |              |       |       |         |                     |
| صف العلاقة بين سرعة التفاعل والتركيز لهذا التفاعل .<br>.....   | تحليل النتائج   |              |              |       |       |         |                     |

**السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟**

|       |   |       |   |
|-------|---|-------|---|
| ..... |  | ..... |  |
|-------|---|-------|---|

**السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟**

|       |   |       |   |
|-------|---|-------|---|
| ..... |  | ..... |  |
|-------|---|-------|---|

# نموذج الإجابة

## اختبار عملي

أسم الطالب :..... الشعبة:..... الدرجة ..... 10

### اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل))

#### عزيزي الطالب :



- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة : ماء + أقراص فوارة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : \* ارتد معطف المعمل . \* القفازات \* النظارات الواقية .

| الطريقة العلمية     | الإجراءات  |              |      |     |         |                |             |
|---------------------|--|--------------|------|-----|---------|----------------|-------------|
| المشكلة             | ما تأثير مساحة السطح على سرعة التفاعل الكيميائي ؟  |              |      |     |         |                |             |
| خطوات العمل         | <p>2. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر.</p> <p>3. جزئ قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين..</p> <p>4. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها .</p> <p>5. ضع قطعة ونصف من الفوار الموزونة في الماء .وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل .</p> <p>6. كرر الخطوات 3 و4 ولكن هذه المرة ضع من الفوار نصف قطعه في الكأس .</p> <p>7. سجل الملاحظات في جدول البيانات والملاحظات.</p> |              |      |     |         |                |             |
| البيانات والملاحظات | <table border="1"> <thead> <tr> <th>سرعه التفاعل</th> <th>تزيد</th> <th>تقل</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>التركيز</td> <td>إذا ازداد.....</td> <td>إذا قل.....</td> </tr> </tbody> </table>   | سرعه التفاعل | تزيد | تقل | التركيز | إذا ازداد..... | إذا قل..... |
| سرعه التفاعل        | تزيد   | تقل          |      |     |         |                |             |
| التركيز             | إذا ازداد.....   | إذا قل.....  |      |     |         |                |             |
| تحليل النتائج       | صف العلاقة بين سرعة التفاعل والتركيز لهذا التفاعل .<br>.....   |              |      |     |         |                |             |

#### السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

|                   |   |           |   |
|-------------------|---|-----------|---|
| النظارات الوقائية |  | مادة مشعة |  |
|-------------------|---|-----------|---|

#### السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

|     |   |            |   |
|-----|---|------------|---|
| كأس |  | مخبار مدرج |  |
|-----|---|------------|---|