

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



اختبارات نهائي الدور الأول الجانب العملي مع الإجابة

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثاني الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:06:33 2025-02-04

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

الإجابة على أوراق عمل الفصل الرابع الإمتزان الكيميائي

1

أوراق عمل الفصل الرابع الإمتزان الكيميائي

2

حل ملف إنجاز جميع أوراق العمل


3

مشروع كيمياء مطوية فصل الطاقة والتغيرات الحرارية

4

بحث كيمياء الطب الجنائي

5

المادة / كيمياء 2-2		المملكة العربية السعودية
الصف/ ثاني ثانوي		وزارة التعليم
الزمن / نصف ساعة		إدارة التعليم
الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1446 هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

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

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

عزيزي الطالب :


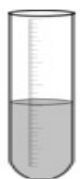
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: ماء + أقراص فوارة + ماء ساخن + ماء بدرجة حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + مقياس حرارة + سخان كهربائي + قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل. * احذر لمس السخان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

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


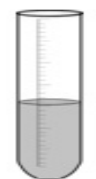
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي:
- المواد المطلوبة: ماء + أقراص فوارة + ماء ساخن + ماء بدرجة حراره الغرفة .
- الأدوات: 2 كأس زجاجية + مقياس حرارة + سخان كهربائي + قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة: * ارتد معطف المعمل. * احذر لمس السخان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


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

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

لبس القفازات		مواد سامة	
-----------------------	---	--------------------	---

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

الماسك		انبويه اختبار	
-----------------	---	------------------------	---

المادة / كيمياء 2-2		المملكة العربية السعودية
الصف/ ثاني ثانوي		وزارة التعليم
الزمن / نصف ساعة		إدارة التعليم بمنطقة
الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1446هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

اختبار عملي

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

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

عزيزي الطالب :


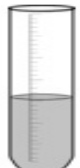
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: أقراص فوارة + ماء بدرجه حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل. * القفازات * النظارات الواقية .


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

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

.....		
-------	---	-------	---

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

.....		
-------	---	-------	---

المادة / كيمياء 2-2		المملكة العربية السعودية
الصف/ ثاني ثانوي		وزارة التعليم
الزمن / نصف ساعة		إدارة التعليم بمنطقة
الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1446 هـ		مكتب التعليم
الدور الأول	ثانوية	

نموذج الإجابة

اختبار عملي

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

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

عزيزي الطالب :


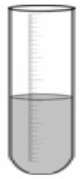
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: أقراص فوارة + ماء بدرجه حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل. * القفازات * النظارات الواقية .


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

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

قابلة للاشتعال		مادة ضارة بالبيئة	
-------------------------	---	----------------------------	---

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

ماسك		انبويه اختبار	
---------------	---	------------------------	---

المادة / كيمياء 2-2		المملكة العربية السعودية
الصف/ ثاني ثانوي		وزارة التعليم
الزمن / نصف ساعة		إدارة التعليم بمنطقة
الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1446هـ		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 مساحة 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	تحليل النتائج						

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

.....		
-------	---	-------	---

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

.....		
-------	---	-------	---

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						

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

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

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

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