

تم تحميل وعرض المادة من :



موقع واجباتي
www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة لجميع المراحل التعليمية المختلفة

المادة / كيمياء 2-2		المملكة العربية السعودية
الصف/ ثاني ثانوي		وزارة التعليم
الزمن / نصف ساعة		إدارة التعليم
الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1444هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

اختبار عملي

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

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

عزيزي الطالب :


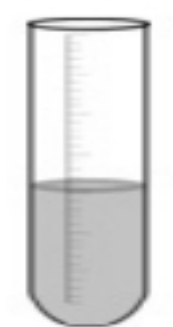
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة: ماء + أقراص فوارة + ماء ساخن + ماء بدرجة حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + مقياس حرارة + سخان كهربائي + قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل . * احذر لمس السخان 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 و الملاحظات . 						
البيانات والملاحظات	<table border="1"> <tr> <td>سرعه التفاعل</td> <td>تزيد</td> <td>تقل</td> </tr> <tr> <td>درجة الحرارة</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </table>	سرعه التفاعل	تزيد	تقل	درجة الحرارة
سرعه التفاعل	تزيد	تقل					
درجة الحرارة					
تحليل النتائج	صف العلاقة بين سرعة التفاعل ودرجة الحرارة 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
الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1444هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

اختبار عملي

10	الدرجة	اسم 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 الفوارموزونة في الماء . وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل . 4. كرر الخطوات 3 و4 مع النصف الثاني المطحون (مسحوق) من القرص الفوارم . 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 / اكتب 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
الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي 1444هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

اختبار عملي

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

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	<ol style="list-style-type: none"> 2. اقرئ تعليمات السلامة في المختبر. 3. جزي قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين.. 4. ضع 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها . 5. ضع قطعة ونصف من الفوار الموزونة في الماء .وشغل الساعة المؤقتة الى حد انتهاء التفاعل . 6. كرر الخطوات 3 و4 ولكن هذه المرة ضع من الفوار نصف قطعه في الكأس . 7. سجل الملاحظات في جدول البيانات و الملاحظات. 						
البيانات و الملاحظات	<table border="1"> <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
تقل	تزيد	سرعه التفاعل					
.....	التركيز					
تحليل النتائج	صف العلاقة بين سرعة التفاعل والتركيز لهذا التفاعل						

السؤال الاول / اكتب مدلول الرموز التالية ؟

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

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

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