

تم تحميل وعرض المادة من

منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع
المناهج وتحضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



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

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	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 . استعمل مقياس الحرارة لقياس درجة حرارة الماء. 4. ضع قطعة الفوارالموزونة 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><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 1444 هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

اختبار عملي

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

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

عزيزي الطالب :

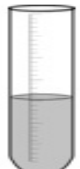
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة : أقراص فوارة + ماء بدرجته حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل . * القفازات * النظارات الواقية .

الطريقة العلمية	الإجراءات						
المشكلة	ما تأثير التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي ؟						
خطوات العمل	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><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						

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 1444 هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

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	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 الفوارالموزونة 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 والملاحظات.						
البيانات والملاحظات	<table><tr><td>سرعه التفاعل</td><td>تزيد</td><td>تقل</td></tr><tr><td>التركيز</td><td>.....</td><td>.....</td></tr></table>	سرعه التفاعل	تزيد	تقل	التركيز		
سرعه التفاعل	تزيد	تقل					
التركيز							
تحليل النتائج	صف العلاقة بين سرعة التفاعل والتركيز لهذا التفاعل						

السؤال الاول / أكتب مدلول الرموز التالية ؟

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

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

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

اختبار عملي

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

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

عزيزي الطالب :

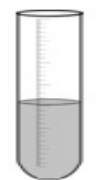
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة : ماء + أقراص فوارة + ماء ساخن + ماء بدرجة حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + مقياس حرارة + سخان كهربائي + قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل . * احذر لمس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

الطريقة العلمية	الإجراءات						
المشكلة	ما تأثير درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيميائي ؟						
خطوات العمل	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 و 4 مع النصف الثاني من القرص الفوار , ولكن هذه المرة سخن الماء على السخان الكهربائي . 6. سجل الملاحظات في جدول البيانات والملاحظات .						
البيانات والملاحظات	<table><tr><td>سرعه التفاعل</td><td>تزيد</td><td>تقل</td></tr><tr><td>درجة الحرارة</td><td>المرتفعة.....</td><td>المنخفضة.....</td></tr></table>	سرعه التفاعل	تزيد	تقل	درجة الحرارة	المرتفعة.....	المنخفضة.....
سرعه التفاعل	تزيد	تقل					
درجة الحرارة	المرتفعة.....	المنخفضة.....					
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 1444 هـ		مكتب التعليم
الدور الأول		ثانوية

اختبار عملي

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

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

عزيزي الطالب :

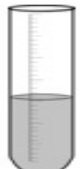
- اتبع الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
- المواد المطلوبة : أقراص فوارة + ماء بدرجه حراره الغرفة .
- الأدوات : 2 كأس زجاجية + ساعة إيقاف .
- إجراءات السلامة : * ارتد معطف المعمل . * القفازات * النظارات الواقية .

الطريقة العلمية	الإجراءات								
المشكلة	ما تأثير التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي ؟								
خطوات العمل	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><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 1444 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 .

الطريقة العلمية	الإجراءات								
المشكلة	ما تأثير مساحة السطح على سرعة التفاعل الكيميائي ؟								
خطوات العمل	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 الفوارالموزونة 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 والملاحظات.								
البيانات والملاحظات	<table><tr><td>سرعه التفاعل</td><td>تزيد</td><td>تقل</td></tr><tr><td>التركيز</td><td>إذا ازداد.....</td><td>إذا قل.....</td></tr></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 ؟

..... <u>النظارات الوقائية</u>		 <u>مادة مشعة</u>	
--------------------------------------	---	------------------------------	---

السؤال الثاني / اكتب اسماء الادوات التالية ؟

..... <u>كأس</u>		 <u>مخبار مدرج</u>	
------------------------	---	-------------------------------	---