

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



ملزمة تجارب كيمياء

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث الثانوي ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-23 21:03:36

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 الثالث الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار نهائي الدور الأول المسار العام

1

أوراق عمل الفصل الثاني الأحماض والقواعد محلولة

2

أوراق عمل واختبارات دورية كيمياء 3 مع الحل

3

ملخص دروس كيمياء 3

4

ملخص درس العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي

5

الاسم:

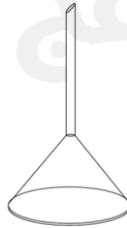
الصف:

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

اتبعي الطريقة العلمية للتوصل إلى حل للمشكلة المطروحة في الجدول التالي :
المواد المطلوبة : ماء – أقراص فوارة ماء ساخن ماء بدرجة حراره الغرفه
الأدوات : كأس زجاجية] – مقياس حرارة – سخان كهربائي - قطعة قماش لمسك الكأس الساخنة ساعة إيقاف .
إجراءات السلامة : * ارتدي معطف المعمل. * احذري لمس السخان الكهربائي و الكأس الساخنة بيديك .

الطريقة العلمية	الإجراءات												
المشكلة	ما تأثير درجة الحرارة والتركيز ومساحة السطح على سرعة التفاعل الكيميائي ؟												
خطوات العمل	<ol style="list-style-type: none"> 1. اقرني تعليمات السلامة في المختبر . 2. جزئي قرصا من الأقراص الفوارة إلى جزأين .. 3. ضعي 100ml من الماء عند درجة حرارة الغرفة في كأس زجاجية سعتها . استعملي مقياس الحرارة لقياس درجة حرارة الماء . 4. ضعي قطعة الفوار الموزونة في الماء . 5. كرري الخطوات 3 و 4 مع النصف الثاني من القرص الفوار , ولكن هذه المرة سخني الماء على السخان الكهربائي . 6. سجلي الملاحظات في جدول البيانات و الملاحظات 7. أعيدي التجربة باستخدام قطعة فوار كامله ونصف قطعه وسجلي الملاحظه 8. أعيدي التجربة باستخدام قطعتين من الفوار ونصف قطعه وسجلي الملاحظه . 												
البيانات و الملاحظات	<table border="1"> <thead> <tr> <th>سرعه التفاعل</th> <th>تزيد</th> <th>تقل</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>درجة الحراره</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>مساحه السطح</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>التركيز</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	سرعه التفاعل	تزيد	تقل	درجة الحراره			مساحه السطح			التركيز		
سرعه التفاعل	تزيد	تقل											
درجة الحراره													
مساحه السطح													
التركيز													
تحليل النتائج	صفي العلاقة بين سرعة التفاعل و درجة الحرارة و التركيز ومساحة السطح لهذا التفاعل												

السؤال الاول / أكتبي مدلول الرموز التالية



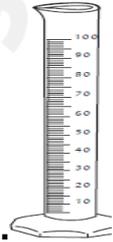
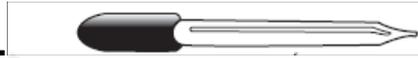
الاسم:

الصف:

اسم التجربة: ((الانخفاض في درجة التجمد))

الادوات / كأس زجاجي . ترمومتر		
المواد / ثلج . ماء . ملح .		
الاستنتاج	المشاهدة	خطوات التجربه
		١- املاء كاسين بمكعبات الثلج واضيف نصف كاس ماء نقي للكاسين ٢- اسجل درجة حراره الكاسين ٣- اضيف ٧٥ جرام من الملح على الكاس A ٤- احرك الكاسين ثم اقيس درجة الماء من جديد

السؤال الاول / اكتبى مدلول الرموز التالية



١- اتباع قواعد الامن والسلامة عند تنفيذ التجربة

٢- تنظيف الادوات والمكان بعد انتهاء تنفيذ التجربة

اسم التجربة: ((العوامل المؤثرة في الذوبان))

امامك الادوات اللازمة للقيام بدراسة العوامل المؤثرة على سرعة الذوبان

العامل المتغير	سرعة الذوبان
مسحوق كبريتات النحاس+ماء ساخن	
مسحوق كبريتات النحاس+ماء عادي	
بلورات كبريتات النحاس+ماء ساخن+تحريك	
بلورات كبريتات النحاس+ماء عادي+تحريك	

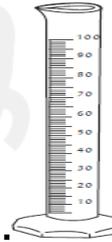
عددي العوامل المؤثرة على سرعة الذوبان

١-
٢-

السؤال الاول / اكتب مدلول الرموز التالية



السؤال الثاني / اكتب اسم الادوات التالية



١- اتباع قواعد الامن والسلامة عند تنفيذ التجربة

٢- تنظيف الادوات والمكان بعد انتهاء تنفيذ التجربة

عزيزتي الطالبة :

اسم التجربة: ((مقارنه قوى الاحماض))

خطوات العمل	المشاهده	الاستنتاج
١- ضعي حمض الهيدروكلوريك في الكاس واغمسي فيه قطبي الدائره الكهربائيه		
٢- ضعي حمض الخليك واغمسي فيه قطبي الدائره الكهربائيه		

أكتبي رمز الحمض الاقوى

السؤال الاول / أكتبي مدلول الرموز التاليه



السؤال الثاني / اكتب اسم الادوات التاليه



غاليتي عليك ١- اتباع قواعد الامن والسلامة عند تنفيذ التجربة

٢-تنظيف الادوات والمكان بعد انتهاء تنفيذ التجرب

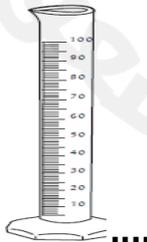
اسم التجربة: ((تغير الطاقة عند تكون المحاليل))

خطوات التجربة	الملاحظة	الاستنتاج
ضعي هيدروكسيد الصوديوم في كأس فيه ماء ثم تحسسي اسفل الكأس ودوني ملاحظتك		
ضعي كلوريد الامونيوم في كأس فيه ماء ثم تحسسي اسفل الكأس ودوني ملاحظتك		

السؤال الاول / أكتبي مدلول الرموز التالية



السؤال الثاني / اکتبي اسم الادوات التالية



اسم التجربة: ((الكشف عن الاحماض والقواعد))

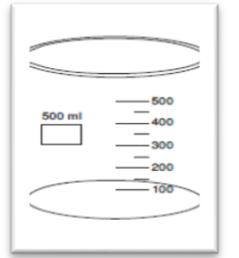
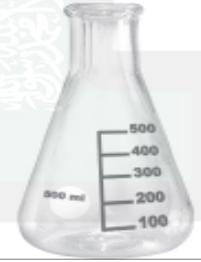
طالبتي العزيزه امامك مادتين حدي نوعها حمض - قاعدة

الانبوب	ورقة تباع الشمس الحمراء	ورقة تباع الشمس الزرقاء	نوع المادة
1			
2			

السؤال الاول / اكتبى مدلول الرموز التالية



السؤال الثاني / اكتبى اسم الادوات التالية



غالييتي عليك ١- اتباع قواعد الامن والسلامة عند تنفيذ التجربة

٢- تنظيف الادوات والمكان بعد انتهاء تنفيذ التجربة