

النقطة:

20

المؤسسة: الثانوية الإعدادية

ابن سينا

القسمة - أقرا - نبأة طالا

الفرض المحسوس رقم 2

الدورة الأولى

المادة: العلوم الفيزيائية

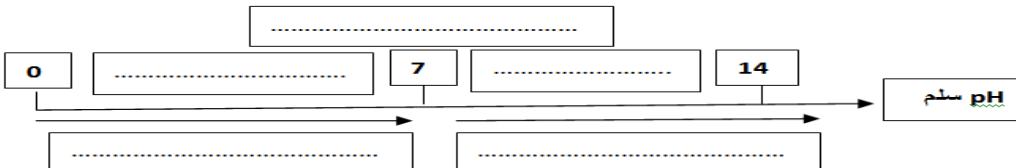
المدة الزمنية: ساعة واحدة

الاسم.....  
القسم: الثالثة .....ر.ت:.....

الموسم الدراسي: 2015/2014

المستوى: الثالثة إعدادي

الأستاذ: العزاوي محمد

النقطة	ال موضوع	النقطة																		
	<p><b>التمرير الأول: (8ن)</b></p> <p>1- اجب بـ صحيح او خطأ:</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="padding: 5px; width: 25%;">صحيح / خطأ</td> <td style="padding: 5px; width: 75%;">الجمل</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>- الصدأ مادة منفعة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>- الألومنيوم ينتج عن تفاعل الألومنيوم مع ثاني الأوكسجين</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدية</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط</td> </tr> </table> <p>2- صل بـ سهم</p> <p>الصيغة الكيميائية للصدأ</p> <p>غاز سام ينتج عن الاحتراق غير الكامل للمواد العضوية</p> <p>الصيغة الكيميائية لأوكسيد الألومنيوم</p> <p>غاز ينتج عن احتراق البلاستيك P.V.C</p> <p>3- عرف ما يلي:</p> <p>- الاحتباس الحراري: .....</p> <p>- pH محلول : .....</p> <p>- إملا الفراغ بما يناسب:</p>	صحيح / خطأ	الجمل	.....	- الصدأ مادة منفعة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل	.....	- الألومنيوم ينتج عن تفاعل الألومنيوم مع ثاني الأوكسجين	.....	- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدية	.....	- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط									
صحيح / خطأ	الجمل																			
.....	- الصدأ مادة منفعة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل																			
.....	- الألومنيوم ينتج عن تفاعل الألومنيوم مع ثاني الأوكسجين																			
.....	- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدية																			
.....	- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط																			
		ن2																		
	<p><b>التمرير الثاني: (8ن)</b></p> <p>A- أجب عن الأسئلة التالية:</p> <p>1- صنف المحاليل التالية إلى محليل حمضية ، محليل قاعدية و محليل محيدة؟</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="padding: 5px; width: 15%;">محلول حمض الكلوريدريك</td> <td style="padding: 5px; width: 15%;">ماء خالص</td> <td style="padding: 5px; width: 15%;">عصير الليمون</td> <td style="padding: 5px; width: 15%;">محلول الصودا</td> <td style="padding: 5px; width: 15%;">ماء جافيل</td> <td style="padding: 5px; width: 15%;">المحاليل المائية</td> </tr> <tr> <td>4.80</td> <td>7.00</td> <td>5.40</td> <td>10.00</td> <td>13.02</td> <td>pH قيمة</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>الصنف</td> </tr> </table> <p>2- ما اسم الجهاز المستعمل لقياس قيمة pH هذه المحاليل؟ .....</p> <p>3- ما هو المحلول الأكثر حمضية؟ .....</p> <p>4- ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟ .....</p> <p>5- عند تخفيف محلول حمض الكلوريدريك كيف ستصبح قيمة pH هذا المحلول؟ .....</p> <p>B- إقرأ التمررين وأجب عن الأسئلة:</p> <p>طلبت أم من ابنها أحمد شراء صوف الحديد من الدكان ، لاستعماله في غسل بعض أواني المطبخ. وبعد مرور عدة أيام دخل أحمد إلى المطبخ لاحظ أن صوف الحديد الذي إشتراه تكونت عليه طبقة داكنة حمراء اللون.</p> <p>1- ما إسم الطبقة الداكنة الحمراء المتكونة على صوف الحديد؟ .....</p> <p>2- أكتب معادلة هذا التفاعل متوازنة؟ .....</p> <p>3- ماهي الإحتياطات الواجب إتخاذها لحماية الأجسام الحديدية من هذه الظاهرة؟ .....</p> <p><b>التمرير الثالث: (4ن)</b></p> <p>متعدد كلورور الفينيل P.V.C مادة بلاستيكية تستعمل بكثرة و تصنع من كلورور الفينيل الذي صيغته <math>C_2H_3Cl</math> و عند إحتراق P.V.C ينتج الماء، غاز كلورور الهيدروجين، غاز ثاني أوكسيد الكربون وأجسام أخرى.</p> <p>1- هل P.V.C مادة عضوية؟ على جوابك؟ .....</p> <p>2- ماهي نواتج إحتراق P.V.C في الهواء؟ .....</p> <p>3- كيف يتم الكشف عن ثاني أوكسيد الكربون؟ .....</p> <p>4- أكتب التعبير الكيميائي لهذا التفاعل؟ .....</p>	محلول حمض الكلوريدريك	ماء خالص	عصير الليمون	محلول الصودا	ماء جافيل	المحاليل المائية	4.80	7.00	5.40	10.00	13.02	pH قيمة	.....	.....	.....	.....	.....	الصنف	ن2.5 ن0.25 ن1 ن1 ن0.25
محلول حمض الكلوريدريك	ماء خالص	عصير الليمون	محلول الصودا	ماء جافيل	المحاليل المائية															
4.80	7.00	5.40	10.00	13.02	pH قيمة															
.....	.....	.....	.....	.....	الصنف															
		ن0.5 ن2 ن0.5																		