

الإسم:
القسم: الثالثة.....رت:.....
الموسم الدراسي: 2015/2014

الفرض المرحوس رقم 2
الدورة الأولى

المؤسسة: الثانوية الإعدادية
أبو سينا
القصة - أقا - نيازة طاطا

النقطة:
20

المادة: العلوم الفيزيائية
المدة الزمنية: ساعة واحدة

المستوى: الثالثة إعدادي
الأستاذ: العزاوي محمد

التنقيط	الموضوع	النقطة																		
	التمرين الأول: (8ن) 1- اجب بصحيح او خطأ:																			
2ن	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الجملة</th> <th>صحيح / خطأ</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>- الصدأ مادة منفذة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>- الألومين ينتج عن تفاعل الألومنيوم مع ثنائي الأوكسجين</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدي</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	الجملة	صحيح / خطأ	- الصدأ مادة منفذة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل	- الألومين ينتج عن تفاعل الألومنيوم مع ثنائي الأوكسجين	- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدي	- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط									
الجملة	صحيح / خطأ																			
- الصدأ مادة منفذة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل																			
- الألومين ينتج عن تفاعل الألومنيوم مع ثنائي الأوكسجين																			
- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدي																			
- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط																			
2ن	<p>2- صل بسهم</p> <p>- الصيغة الكيميائية للصدأ - غاز سام ينتج عن الإحتراق غير الكامل للمواد العضوية - الصيغة الكيميائية لأوكسيد الألومنيوم - غاز ينتج عن إحتراق البلاستيك P.V.C</p> <p>Al₂O₃ Fe₂O₃ CO HCl</p>																			
2ن	<p>3- عرف ما يلي:</p> <p>- الإحتباس الحراري :</p> <p>- pH محلول :</p> <p>4- إملأ الفراغ بما يناسب:</p>																			
2ن																				
	التمرين الثاني: (8ن) A- أجب عن الأسئلة التالية: 1- صنف المحاليل التالية إلى محاليل حمضية ، محاليل قاعدية و محاليل محايدة؟																			
2.5ن	<table border="1"> <thead> <tr> <th>المحاليل المائية</th> <th>ماء جافيل</th> <th>محلول الصودا</th> <th>عصير الليمون</th> <th>ماء خالص</th> <th>محلول حمض الكلوريدريك</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>قيمة pH</td> <td>13.02</td> <td>10.00</td> <td>5.40</td> <td>7.00</td> <td>4.80</td> </tr> <tr> <td>الصنف</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	المحاليل المائية	ماء جافيل	محلول الصودا	عصير الليمون	ماء خالص	محلول حمض الكلوريدريك	قيمة pH	13.02	10.00	5.40	7.00	4.80	الصنف	
المحاليل المائية	ماء جافيل	محلول الصودا	عصير الليمون	ماء خالص	محلول حمض الكلوريدريك															
قيمة pH	13.02	10.00	5.40	7.00	4.80															
الصنف															
0.25ن	2- ما اسم الجهاز المستعمل لقياس قيمة pH هذه المحاليل؟																			
1ن	3- ماهو المحول الأكثر حمضية؟																			
1ن	4- ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟																			
0.25ن	5- عند تخفيف محلول حمض الكلوريدريك كيف ستصبح قيمة pH هذا المحلول؟																			
	B- إقرأ التمرين وأجب عن الأسئلة: طلبت أم من إبنها أحمد شراء صوف الحديد من الدكان ، لإستعماله 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.																			
0.5ن	1- ما إسم الطبقة الداكنة الحمراء المتكونة على صوف الحديد؟																			
2ن	2- أكتب معادلة هذا التفاعل متوازنة؟																			
0.5ن	3- ماهي الإحتياطات الواجب إتخاذها لحماية الأجسام الحديدية من هذه الظاهرة؟																			
	التمرين الثالث: (4ن) متعدد كلورور الفينيل P.V.C مادة بلاستيكية تستعمل بكثرة و تصنع من كلورور الفينيل الذي صيغته C ₂ H ₃ Cl و. عند إحتراق P.V.C ينتج الماء، غاز كلورور الهيدروجين، غاز ثنائي أوكسيد الكربون وأجسام أخرى.																			
1ن	1- هل P.V.C مادة عضوية؟ علل جوابك؟																			
1ن	2- ماهي نواتج إحتراق P.V.C في الهواء؟																			
1ن	3- كيف يتم الكشف عن ثنائي أوكسيد الكربون؟																			
1ن	4- أكتب التعبير الكتابي لهذا التفاعل؟																			