

<p>الاسم: .....</p> <p>القسم: الثالثة.....ر.ت:.....</p> <p>الموسم الدراسي: 2015/2014</p> <p>المستوى: الثالثة إعدادي</p> <p>الأستاذ: العزاوي محمد</p>	<p>الفرض المحروس رقم 2</p> <p>الدورة الأولى</p> <p>المادة: العلوم الفيزيائية</p> <p>المدة الزمنية: ساعة واحدة</p>	<p>المؤسسة: الثانوية الإعدادية</p> <p>ابن سينا</p> <p>القصة – أها – نيازة طاحا</p>	<p>النقطة:</p> <p>20</p>
--	---	--	--------------------------

النقطة
الموضوع
و
التنقيط

التمرين الأول: (8ن)
1- اجب بصحيح او خطأ:

صحيح / خطأ	الجمل
.....	- الصداً مادة منفذة للهواء ولا تحمي الحديد من التآكل
.....	- الألومين ينتج عن تفاعل الألمونيوم مع ثنائي الأوكسجين
.....	- حمض الكلوريدريك محلول مائي قاعدي
.....	- المادة العضوية تحتوي على الكربون فقط

2- صل بسهم

$\text{Al}_2\text{O}_3$   
 $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
 $\text{CO}$   
 $\text{HCl}$

- الصيغة الكيميائية للصداً  
- غاز سام ينتج عن الإحتراق غير الكامل للمواد العضوية  
- الصيغة الكيميائية لأوكسيد الألمونيوم  
- غاز ينتج عن إحتراق البلاستيك P.V.C

3- عرف ما يلي:

- الإحتباس الحراري : .....

- pH محلول : .....

4- إملا الفراغ بما يناسب:

التمرين الثاني: (8ن)

A- أجب عن الأسئلة التالية:

1- صنف المحاليل التالية إلى محاليل حمضية ، محاليل قاعدية و محاليل محايدة؟

محلول حمض الكلوريدريك	ماء خالص	عصير الليمون	محلول الصودا	ماء جافيل	المحاليل المائية
4.80	7.00	5.40	10.00	13.02	قيمة pH
.....	.....	.....	.....	.....	الصنف

2- ما اسم الجهاز المستعمل لقياس قيمة pH هذه المحاليل؟ .....

3- ماهو المحول الأكثر حمضية؟ .....

4- ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟ .....

5- عند تخفيف محلول حمض الكلوريدريك كيف ستصبح قيمة pH هذا المحلول؟ .....

B- إقرأ التمرين وأجب عن الأسئلة:

طلبت أم من ابنها 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 اشتراه تكونت عليه طبقة داكنة حمراء اللون.

1- ما إسم الطبقة الداكنة الحمراء المتكونة على صوف الحديد؟ .....

2- أكتب معادلة هذا التفاعل متوازنة؟ .....

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  $\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}$ . و عند إحتراق P.V.C ينتج الماء، غاز كلورور الهيدروجين، غاز ثنائي أوكسيد الكربون وأجسام أخرى.

1- هل P.V.C مادة عضوية؟ علل جوابك؟ .....

2- ماهي نواتج إحتراق P.V.C في الهواء؟ .....

3- كيف يتم الكشف عن ثنائي أوكسيد الكربون؟ .....

4- أكتب التعبير الكتابي لهذا التفاعل؟ .....