تم تحميل هذا الملف من موقع تلاميذي www.talamidi.com

الإسم:..... القسم:الثالثة.....ر.ت:..... الموسم الدراسي:2015/2014	الفرض المحروس رقم 2 الدورة الأولى	المؤسسة:الثانوية الإعدادية ابن سينا القصبة – أقا – نيابة طاطا	النقطة: /20
المستوى: الثالثة إعدادي الأستاذ: العزاوي محمد	المادة: العلوم الفيزيائية المدة الزمنية: ساعة واحدة		

التنقيط | الموضـــــــــــــــــوع | النقطة

التمريـــــــــــن الأول:(8ن)

1- اجب بصحيح او خطأ:

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

2ن

2- صل بسهم

- الصيغة الكيميائية للصدأ	Al_2O_3
- غاز سام ينتج عن الإحتراق غير الكامل للمواد العضوية	Fe_2O_3
- الصيغة الكيميائية لأوكسيد الألومنيوم	CO
- غاز ينتج عن إحتراق البلاستيك P.V.C	HCl

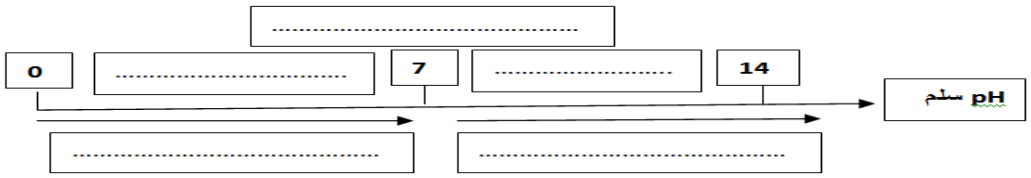
2ن

3- عرف ما يلي:

- الإحتباس الحراري: .....
- pH محلول : .....

2ن

4- إملأ الفراغ بما يناسب:



2ن

التمريـــــــــــن الثاني:(8ن)

A- أجب عن الأسئلة التالية:

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

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	.....	.....	.....	.....	.....

2.5ن

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؟ .....**

التمريـــــــــــن الثالث:(4ن)

متعدد كلورور الفينيل P.V.C مادة بلاستيكية تستعمل بكثرة و تصنع من كلورور الفينيل الذي صيغته C_2H_3Cl. 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؟

.....