الثانوية الإعدادية اسية الوديح بتامسنا

العلوم الغيز بائية

الغرض المحروس: رقو2 السنة الدراسية 2014–2015 ذ . المنصوري

المستوى الدراسي: السنة الثالثة من التعليم الثانوي الإعدادي سائمة واحدة محة الإنجاز:

	1	الإسم الكامل للمتعلم(ة):			
'nΛ	١ ١	القسم الرقه:			
/ II	/				

التمرين الأول	ئ <u>ط</u>

1 ن 1 ن

1 ن

2 ن

1 ن

1 ن

1 ن

1.5 ن

1 ن

1 ن

1.5 ن

1.5 ن

1 ن

0.5 ن

استعدادا لعيد الأضحى تفقد والدك سكين الدبح فلاحظ ظهور الصدأ عليها بينما لاحظت أمك تكون طبقة رمادية على طنجرة الضغظ التي لا تستعملها إلى في هذه المناسبة ،فتساءلا عن سبب ذلك،حينها تدخلت لتفسير الأمر. معلومات مساعدة:

- تتكون السكين من مادة الحديد
- تتكون الطنجرة من مادة الألومنيوم
- 1. وضح لوالدك سبب ظهور الصدأ على السكين .....
- 2. اكتب المعادلة الكيميائية الحصيلة للتفاعل الى تكون الصدأ......
- 3. أعط اسم الطبقة الرمادية المتكونة على الطنجرة .........
- 4. أذكر بعض خواص الطبقة الرمادية مقارنا ذلك بالصدأ
- 5. قدم إقترحين لوالدك لحماية الحديد من الصدأ ..........
  - أجب بصحيح أو خطأ مع تصحيح العبارة الخاطئة:
  - ه كلما تم تخفيف محلول حمضى كلما انخفضت قيمة pH هذا المحلول:.....
    - ه نقيس pH محلول بواسطة جهاز الأمبير متر :.........

## التمرين الثاني 8 ن

مثل الجدول التالي قيم PH بعض المحاليل المائية:

الخل	محلول الصودا	الحليب	جافيل	محلول	الماء	المحلول
				حمض	الخالص	
				الكلوريدريك		
4	11	6	10	2	7	قيمة PH
						صنف المحلول

- 1. اعتمادا على قيم pH صنف المحاليل
- 2. هل يمكن مقارنة هذه المحاليل باستعمال حاسة الذوق؟علل جوابك ؟:............
- 3. ما هي الوسيلة المستعملة لقياس pH هذه المحاليل ؟علل جوابك ؟:
- .....
- 4. استخرج من الجدول المحلول الاقل حمضية ؟ علل جوابك.
- 5. استخرج من الجدول المحلول الاكثرقاعدية ؟ علل جوابك.
- نصب كمية من محلول حمض الكلوريدريك في كأس تحتوي على ماء مقطر كيف يتغير pH المحلول المحصل عليه؟ علل

7. ماذا نسمى هذه العملية؟وما الغرض منها؟....

## التمرين الثالث

صيفية توجهت مع أسرتك لإحدى الغابات. هناك مكان مخصص لإحراق العجلات المطاطية ، وسط الأشهار وقرب تجمع سكني أثار انتباه أخيك فتبادرت إلى دهنه مجموعة من الأسئلة قبيل

- ـ ما طبيعة المطاط؟
- ما هي الأضرار التي يمكن أن تتسبب فيها عملية الإحراق تلك ؟

## الوثيقة 1:

معطيات حول المطاط

- $(C_5H_8)_n$ : الصيغة الكيميائية للمطاط هي
  - حيث n عدد صحيح .
- تدخل درات الكبريت في صنع العجلات المطاطية .

- 1- أجب عن تساؤلي أخيك مستعينا بما ورد بالوثيقتين 1 و 2 ؟
- 2- حدد أين يكمن خطر الاحتراق غير الكامل للعجلات المطاطية ؟
  - 3- اعط افضل طريقة للتخلص من النفايات.

الوثيقة 2: صورة لمكان إحراق العجلات المطاطبة



والله ولى التوفيق

1.5 ن 1.5 ن

1 ن