

الثانوية الإعدادية الزمخشري

الفرض الكتابي رقم 2 في مادة العلوم الفيزيائية

مدة الإنجاز: ساعة واحدة

نيابة طنجة-أسيلة

الدورة الأولى B

السنة الدراسية : 2014 / 2015

الاسم الكامل : ..... الرقم : ..... القسم : 3 / ..... النقط

### التمرين الأول 8 ن

1/ إملأ الفراغ بما يناسب

- 2
- ♣ يتأكسد الحديد في الهواء وينتج عنه ..... ذو الصيغة الكيميائية ..... وهو عبارة عن طبقة .....
  - ♣ للهواء لا تقي الحديد من .....
  - ♣ يؤدي تخفيف محلول حمضي إلى ..... قيمة pH و ..... حمضيته
  - ♣ ينتج عن احتراق المواد العضوية في تنائي أكسجين الهواء ..... و ..... ونواتج أخرى
- 2/ أجب بصحيح أو خطأ :

- 2
- تنائي أكسيد الكبريت غاز سام ينتج عن احتراق البولي أميد
  - لا يؤثر محلول كلورور الهيدروجين على الزنك
  - ورق pH يعطي قيمة أدق من جهاز pH-متر
  - محلول الصودا محلول مائي قاعدي صيغته الأيونية  $(Na^+ + Cl^-)$

3/ تحمل قارورة حمض الكلوريدريك العلامتين التاليتين. إعط مدلول كل علامة

.....



.....



4/ نقوم بتخفيف محلول حمضي له  $pH=3$  ضع علامة (x) على القيم الممكن أن يأخذها pH المحلول الناتج

2 ☐

6 ☐

8 ☐

5 ☐

5/ ينتج عن احتراق بلاستيك من نوع البولي أميد في الهواء تنائي أكسيد الكربون وبخار الماء وغاز سيانور الهيدروجين HCN.

- 0,5
- المتفاعلات .....
  - النواتج: .....

0,5 2- ما أنواع الذرات التي تدخل في تركيب البولي أميد .....

0,5 3- هل البولي أميد مادة عضوية؟ علل جوابك .....

### التمرين الثاني 8 ن

يعطي الجدول التالي قيم pH لبعض المحاليل المائية :

المحلول المائي	$S_1$	$S_2$	$S_3$	$S_4$	$S_5$	$S_6$
pH	8,4	5,3	10,8	1,8	7,0	12,2
صنف المحلول						

1 (1 اذكر الوسيلة المستعملة لقياس pH هذه المحاليل. علل جوابك.

1,5 (2 صنف داخل الجدول المحاليل السابقة إلى محاليل حمضية وقاعدية ومحايدة.

1 (3 حدد المحلول الأكثر حمضية والأقل قاعدية

♣ المحلول الأكثر حمضية هو .....

♣ المحلول الأقل قاعدية هو .....

(4) نضيف كمية قليلة من المحلول  $S_6$  إلى كمية من الماء الخالص.

- 0,5 a. سم هذه العملية.....  
0,5 b. حدد طبيعة المحلول المحصل عليه.....  
1 c. قارن pH المحلول المحصل عليه مع pH المحلول  $S_6$ . علل جوابك.....

(5) نصب كمية من محلول حمض الكلوريدريك في كأس يحتوي على قطعة من الحديد  $Fe$  فنلاحظ تصاعد غاز يحدث فرقة عند تقريب لهب عود الثقاب من فوهة الكأس وتكون محلول أخضر فاتح

- 0,5 a. اعط اسم الغاز الناتج تم أكتب صيغته الكيميائية؟.....  
0,5 b. اعط الصيغة الأيونية لمحلول حمض الكلوريدريك.....  
1,5 c. اكتب المعادلة المبسطة لهذا التفاعل.....

4

التمرين الثالث

قرّر والدك شراء سيارة مستعملة, وعند إخبار أحد أصدقاءه بالأمر نصحه بعدم اقتناء سيارة يسكن صاحبها في مدينة ساحلية كمدينة طنجة, معللاً بأن المادة الفلزية التي تكون هيكل السيارة لن تكون بالجودة المطلوبة حيث تصبح هشّة و متأكلة مع مرور الزمن.

- 0,5 (1) ما هي المادة الفلزية التي تُصنع منها هياكل السيارات؟.....



- 0,5 (2) ما هي العوامل الموجودة في المدن الساحلية والتي تؤثر على هذه المادة الفلزية؟.....

- 1 (3) سمّ المادة الهشّة الناتجة وأعط صيغتها الكيميائية.....

- 1 (4) فسّر ما يحدث لهذا الفلزّ بكتابة معادلة كيميائية متوازنة:.....

- 1 (5) بماذا تنصح ساكني المدن الساحلية حتى لا تتعرض هياكل سياراتهم للتآكل؟.....