

الاسم الكامل : .....  
النقطة ..... / 3 ..... القسم : ..... الرقة : .....

## التمرين الأول 8 ن

1/ إملأ الفراغ بما يناسب

2. ينكسد الحديد في الهواء وينتج عنه ..... ذو الصيغة الكيميائية ..... وهو عبارة عن طبقة ..... للهواء لا تقي الحديد من .....

3. يؤذى تخفيف محلول حمضي إلى ..... قيمة  $pH$  و ..... حمضيته

4. ينتج عن احتراق المواد العضوية في تناهى أكسجين الهواء ..... و ..... ونواتج أخرى

5/ أجب بـ صحيح أو خطأ :

6. تناهى أكسيد الكبريت غاز سام ينتج عن احتراق البولي أميد

7. لا يؤثر محلول كلورور الهيدروجين على الزنك

8. ورق  $pH$  يعطي قياماً أدق من جهاز  $pH$ -متر

9. محلول الصودا محلول مائي قاعدي صيغته الأيونية  $(Na^+ + Cl^-)$

10/ تحمل قارورة حمض الكلوريدريك العلامتين الثالثتين. إعط مدلول كل علامة



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

12.  13.  14.  15.

12/ ينتج عن احتراق بلاستيك من نوع البولي أميد في الهواء تناهى أوكسيد الكربون وبخار الماء وغاز سيانور الهيدروجين  $HCN$ .  
1- حدد المتفاعلات و النواتج.

13. المتفاعلات .....

14. النواتج: .....

15. ما أنواع الذرات التي تدخل في تركيب البولي أميد

16. هل البولي أميد مادة عضوية؟ علل جوابك

## التمرين الثاني 8 ن

يعطي الجدول التالي قيم  $pH$  لبعض المحاليل المائية :

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

17/ اذكر الوسيلة المستعملة لقياس  $pH$  هذه المحاليل. علل جوابك.

18/ صنف داخل الجدول المحاليل السابقة إلى محاليل حمضية و قاعدية و محيدة.

19/ حدد محلول الأكثر حمضية والأقل قاعدية

20. محلول الأكثر حمضية هو .....

21. محلول الأقل قاعدية هو .....

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

a. سُم هذه العملية.....

b. حدد طبيعة المحلول المحصل عليه.....

c. قارن  $pH$  المحلول المحصل عليه مع  $pH$  المحلول  $S_6$ . على جوابك.....

5) نصب كمية من محلول حمض الكلوريد里ك في كأس يحتوي على قطعة من الحديد  $Fe$  فلاحظ تصاعد غاز يحدث فرقعة

عند تقريب لهب عود النقاب من فوهه الكأس وتكون محلول أخضر فاتح

a. اعط اسم الغاز الناتج تم اكتب صيغته الكيميائية؟.....

b. اعط الصيغة الأيونية لمحلول حمض الكلوريد리ك

c. اكتب المعادلة المبسطة لهذا التفاعل.

4 ن

التمرين الثالث

قرر والدك شراء سيارة مستعملة، وعند إخبار أحد أصدقائه بالأمر نصحه بعدم اقتناء سيارة يسكن صاحبها في مدينة ساحلية كمدينة طنجة، معللاً بأن المادّة الفلزية التي تكون هيكل السيارة لن تكون بالجودة المطلوبة حيث تصبح هشة ومتآكلة مع مرور الزّمن.

1) ما هي المادّة الفلزية التي تُصنَع منها هيكل السيّارات؟.....



2) ما هي العوامل الموجدة في المدن الساحلية والتي تؤثّر على هذه المادّة الفلزية؟.....

3) سُم المادّة الهشة الناتجة وأعط صيغتها الكيميائية.....

4) فسّر ما يحدث لهذا الفلز بكتابة معادلة كيميائية متوازنة:.....

5) لماذا تتحصّن ساكنى المدن الساحلية حتى لا تتعرّض هيكل سيّاراتهم للتآكل؟.....