

الاسم :	باسم الله الرحمن الرحيم	النقطة
الرقم الترتيبي :	فرض محروس رقم 3 الدورة الأولى	/
القسم : 3/...		
السنة الدراسية 2014/2013		
المستوى : الثالثة ثانوي إحدادي		

الموضوع	نقطة																											
الموضوع الأول 8(ن)																												
1 - اختر الجواب الصحيح																												
غاز سيانور الهيدروجين : (أ) غاز قاتل	1																											
صيغة حمض الكلورديك : (أ) $(Na^+ + OH^-)$ (ب) $(Fe^{2+} + 2Cl^-)$ (ج) $(H^+ + Cl^-)$	1.5																											
محلول الصودا محلول : (أ) حمضي (ب) قاعدي (ج) محايد	1																											
أيون الفضة Ag^+ يكشف عن : (أ) Fe^{2+} (ب) Al^{3+} (ج) Cl^-	1																											
هيدروكسيد الحديد III (أ) راسب بني (ب) راسب ابيض هلامي (ج) راسب ازرق	1																											
لقياس pH محلول مائي نستعمل : (أ) ورق الترشيح (ب) محرار (ج) راسب ازرق	1																											
2 - اتمم ملء الفراغ بما يناسب محلول حمض يتفاعل مع بعض الفلزات ليعطي غاز وصيغته هي	1.5																											
الموضوع الثاني (8 نقط)																												
1A _ أعطى قياس pH بعض المحلوليلانتاج المدونة في الجدول أسفله صنف هذه المحاليل إلى حمضية و قاعدية و محايد ؟																												
<table border="1"> <tr> <td>رقم المحلول</td> <td>1</td> <td>2</td> <td>3</td> <td>4</td> <td>5</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td>قيم pH</td> <td>10.9</td> <td>1.5</td> <td>7</td> <td>7.1</td> <td>9</td> <td>3.8</td> <td>12.2</td> <td>4,2</td> </tr> <tr> <td>طبيعة المحلول</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	رقم المحلول	1	2	3	4	5	6	7	8	قيم pH	10.9	1.5	7	7.1	9	3.8	12.2	4,2	طبيعة المحلول									2
رقم المحلول	1	2	3	4	5	6	7	8																				
قيم pH	10.9	1.5	7	7.1	9	3.8	12.2	4,2																				
طبيعة المحلول																												
2 _ ما هو المحلول الأكثر حمضية و ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟	1																											
B- نصب كمية من محلول كلورور الهيدروجين المخفف في أنبوب اختبار يحتوي على حبيبات من فلز الحديد فيتكون غاز يحدث فرقة عند تقريب لهب عود ثقاب ، وتلون المحلول باللون الأخضر الباهت .																												
1-1 ما اسم وصيغة الغاز الناتج ؟	1																											
1.2 على ماذا يدل ظهور اللون الأخضر الباهت ؟	0.5																											
1-3 اكتب معادلة الكيميائية المختصرة لتأثير محلول كلورور الهيدروجين على فلز الحديد ؟	1																											
❖ 2- للكشف عن أيونات الحديد II Fe^{2+} الموجودة في محلول كبريتات الحديد II $(Fe^{2+} + SO_4^{2-})$ نضيف إليه قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + OH^-)$ فيتكون راسب																												
1.2 ما هو لون الراسب المتكون؟	0.5																											
2.2 ما اسم وصيغة الراسب المتكون ؟	1																											
3.2 اكتب معادلة الترسيب ؟	1																											
الموضوع الثالث (4 نقط)																												
أراد محمد حفظ محلول حمض الكلورديك في قنينة من الزجاج فنصحه صديقه علي بوضعه في قنينة من الألمنيوم لأنها غير قابلة للتكسير مثل الزجاج																												
ما رأيك في نصيحة علي .؟ هل توافقه في رأيه ؟ علل جوابك (يمكنك كتابة المعادلة الكيميائية للتفسير)	4																											