

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

نقطة	الموضوع	وع																											
	الموضوع الأول 8(ن)																												
1	1 - اختر الجواب الصحيح																												
1.5	- غاز سيانور الهيدروجين : (أ) غاز قاتل	(ج) يساعد على الاحتراق																											
1	- صيغة حمض الكلورديك : (أ) $(Na^+ + OH^-)$ (ب) $(Fe^{2+} + 2Cl^-)$ (ج) $(H^+ + Cl^-)$	(ج) محايد																											
1	- محلول الصودا محلول : (أ) حمضي (ب) قاعدي	(ج) محايد																											
1	- أيون الفضة Ag^+ يكشف عن : (أ) Fe^{2+} (ب) Al^{3+} (ج) Cl^-	(ج) راسب أزرق																											
1	- هيدروكسيد الحديد III (أ) راسب بني (ب) راسب أبيض هلامي	(ج) راسب أزرق																											
1	- لقياس pH محلول مائي نستعمل : (أ) ورق الترشيح (ب) محرار (ج) pH _ متر	(ج) pH _ متر																											
1.5	2 - اتمم ملء الفراغ بما يناسب محلول حمض يتفاعل مع بعض الفلزات ليعطي غاز وصيغته هي																												
	الموضوع الثاني (8 نقط)																												
	1A _ أعطى قياس pH بعض المحلوليلانتاج المدونة في الجدول أسفله صنف هذه المحاليل إلى حمضية و قاعدية و محايد ؟																												
2	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <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									
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																													
1	2 _ ما هو المحلول الأكثر حمضية و ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟																												
	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	1-1 ما اسم وصيغة الغاز الناتج ؟																												
0.5	1.2 على ماذا يدل ظهور اللون الأخضر الباهت ؟																												
1	3-1 اكتب معادلة الكيميائية المختصرة لتأثير محلول كلورور الهيدروجين على فلز الحديد ؟																												
	❖ 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																												
0.5	1.2 ما هو لون الراسب المتكون؟																												
1	2.2 ما اسم وصيغة الراسب المتكون ؟																												
1	3.2 اكتب معادلة الترسيب ؟																												
	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																												
4	ما رأيك في نصيحة علي .؟ هل توافقه في رأيه ؟ علل جوابك (يمكنك كتابة المعادلة الكيميائية للتفسير)																												