هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

الاسم :	باسم الله الرحمان الرحيم	النقطة
الرقم الترتيبي :	فرض محروس رقم 3 الدورة الاولى	
القسم : .../3		
السنة الدراسية 2014/2013	المستوى : الثالثة ثانوي إعدادي	20

نقطة	الموضوع
	الموضوع الأول 8(ن)
	1 - اختر الجواب الصحيح
1	- غاز سيانور الهيدروجين : أ) غاز قاتل ب) صالح للتنفس ج) يساعد على الاحتراق
1.5	- صيغة حمض الكلوردريك : أ) $(Na^+ + OH^-)$ ب) $(Fe^{2+} + 2Cl^-)$ ج) $(H^+ + Cl^-)$
1	- 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) ph_متر
	2 - اتمم ملء الفراغ بما يناسب
1.5	محلول حمض .... يتفاعل مع بعض الفلزات ليعطي غاز .... وصيغته هي ....
	الموضوع الثاني(8 نقط)
	1A _ أعطى قياس pH بعض المحلوليلالنتائج المدونة في الجدول أسفله صنف هذه المحاليل إلى حمضية و قاعدية و محايد ؟
2	(الجدول أسفله)
1	2_ ما هو المحلول الأكثر حمضية و ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟

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								

B- نصب كمية من محلول كلورور الهيدروجين المخفف في أنبوب اختبار يحتوي على حبيبات من فلز الحديد فيتكون غاز يحدث فرقعة عند تقريب لهب عود ثقاب ، وتلون المحلول باللون الأخضر الباهت .

نقطة	السؤال
1	1-1. ما اسم وصيغة الغاز الناتج ؟
0.5	1_2. على ماذا يذل ظهور اللون الأخضر الباهت ؟
1	1-3 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 حفض محلول حمض الكلوردريك في قنينة من الزجاج فنصحه صديقه علي بوضعه في قنينة منالألمينوم لأنها غير قابلة للتكسير مثل الزجاج

4 ما رأيك في نصيحة علي .؟ هل توافقه في رأيه ؟ علل جوابك (يمكنك كتابة المعادلة الكيميائية للتفسير)

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma