تم تحميل هذا الملف من موقع تلاميذي www.talamidi.com

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

الموضوع	نقطة

الموضوع الأول 8(ن)

1 - اختر الجواب الصحيح

- غاز سيانور الهيدروجين : أ) غاز قاتل ب) صالح للتنفس ج) يساعد على الاحتراق — 1
- صيغة حمض الكلوردريك : 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) ph_ متر — 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 المحلوليلالنتائج المدونة في الجدول أسفله صنف هذه المحاليل إلى حمضية و قاعدية و محايد ؟ — 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 فرقعة عند تقريب لهب عود ثقاب ، وتلون المحلول باللون الأخضر الباهت .

1.-1 ما اسم وصيغة الغاز الناتج ؟ — 1

1._2على ماذا يذل ظهور اللون الأخضر الباهت ؟ — 0.5

3-1 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 حفض محلول حمض الكلوردريك في قنينة من الزجاج فنصحه صديقه علي بوضعه في قنينة منالألمينوم لأنها غير قابلة للتكسير مثل الزجاج

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