

مديرية طنجة أصيلة	اعدادية اسية الوديع	جهة طنجة تطوان الحسيمة
المعامل: 1 مدة الإنجاز: ساعة واحدة	الامتحان الموحد المحلي دورة يناير 2019	الاسم الكامل: القسم: 3/..... الرقم الترتيبي: رقم الامتحان:

التمرين الأول: 8 نقط

1. أتمم الفراغ بما يناسب
❖ تتكون الذرة من شحناتها موجبة تدور حولها شحناتها سالبة تشكل
❖ يتفاعل محلول الصودا مع و
اجب بصحيح أو خطأ
2. P.E جسم بلاستيكي يطفو فوق الماء العذب
 الكاتيون عبارة عن ذرة تفقد إلكترونات.....
ضع علامة أمام الإجابة الصحيحة
نحتاج لحرق المواد العضوية إلى : ثنائي الأزوت ثنائي الأوكسجين ثنائي الهيدروجين
- 1.5 تفقد ذرة الحديد ثلاثة إلكترونات . حدد شحنة ذرة الحديد : $+3e$ 0 $-3e$ $+26e$
 نقوم بتخفيف محلول مائي ذي $pH = 4.8$ ، ضع علامة على القيم الممكن أن يأخذها pH المحلول الناتج :
 $pH = 7$ $pH = 13.5$ $pH = 8.2$ $pH = 4.5$ $pH = 6.2$
4. اعط صيغ المحاليل التالية
 محلول نترات الفضة
 محلول الصودا
5. اعط صيغ الرواسب التالية
 هيدروكسيد الألمنيوم
 كلورور الفضة

التمرين الثاني: 8 نقط

يعطي الجدول التالي قيم pH لمحاليل مائية مختلفة :

F	E	D	C	B	A	المحلول
7.0	3.5	6.6	8.3	1.2	13.3	قيمة pH
						صنف المحلول

1. صنف داخل الجدول المحاليل السابقة إلى محاليل حمضية و قاعدية و محايدة ؟
- 0.5 2. ماذا تم قياس pH هذه المحاليل المائية ؟.....
- 1 3. حدد المحلول لأكثر حمضية و المحلول الأقل قاعدية ؟
 المحلول الأكثر حمضية :
 المحلول الأقل قاعدية :
- 0.5 4. رتب المحاليل الحمضية السابقة حسب تزايد الحمضية
لتتعرف على المحلول C ننجز التجريبتين التاليتين
😊 التجربة 1 : نضيف كمية من محلول الصودا إلى المحلول الناتج C فنلاحظ تكون راسب أبيض هلامي.
- 0.5 5. اعط اسم الراسب المتكون ؟
- 0.5 6. اعط اسم لأيون الذي تم الكشف عنه ؟
- 0.5 7. اكتب معادلة هذا الترسيب ؟
- 0.5 8. التجربة 2 : نضيف إلى عينة أخرى المحلول C، قطرات من محلول نترات الفضة فيتكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.
اعط اسم لأيون الذي تم الكشف عنه ؟
- 0.5 9. اكتب معادلة هذا الترسيب ؟
- 1 10. من خلال التجريبتين 1 و 2 استنتج اسم و صيغة المحلول C ؟
- 1 11. اعط المعادلة المتوازنة لتفاعل حمض الكلوريدريك مع الزنك ؟

التمرين الثالث: 4 نقط

- أثناء سياقتك للدراجة الهوائية مع صديقك ، اشتكى لكعن تاكل الأجزاء الحديدية من هيكل دراجته بسبب الصدأ على عكس باقي الأجزاء المصنوعة من الألمنيوم التي تتكون فوقها طبقة داكنة اللون (الألومين)
- 0.5 1. اذكر العوامل التي تساعد على تكون الصدا :
 - 1 2. اعط الصيغة الكيميائية للصدأ اعط الصيغة الكيميائية للالومين
 - 1 3. فسر لصديقك سبب تاكل الأجزاء الحديدية على عكس الأجزاء المصنوعة من الألمنيوم
 - 1 4. اعط معادلة متوازنة لتأكسد الحديد.....
 - 0.5 5. اقترح على صديقك حلا لتفادي تاكل الأجزاء الحديدية.....