

الفصل الدراسي الثاني 2014 / 015

امتحان الشهر الثاني

لمبحث: الكيمياء للصف : التاسع

الشعبة

الاسم :

السؤال الأول : أحسب كمية الكهرباء اللازمه لترسيب (0.515 غ) من الرصاص (Pb^{+2}) في خلية التحليل الكهربائي، ثم أحسب الزمن الذي تستغرقه عملية التحليل الكهربائي اذا تم سريان (10 أمبير) في خلية التحليل الكهربائي . علماً بان الكتله الموليه للرصاص (207 غ)؟ (5 علامات)

السؤال الثاني: أ- اكتب تفاعلات الأقطاب التي تحدث عند سريان تيار كهربائي في محلول كلوريد المغنيسيوم ($MgCl_2$) . علماً بان شحنة Mg^{+2} وشحنة Cl^{-1} ؟ (علامتان)
ب- عند تفاعل قطعة من معدن الخارصين (Zn^{+2}) مع محلول يحتوي على ايونات النحاس (Cu^{+2}) . اكتب نصف تفاعل التاكسد ونصف تفاعل الأختزال والمعادله الكليه ؟ (3 علامات)

السؤال الثالث : بماذا تختلف البطاريات عن بعضها البعض ؟ (3 علامات)

-1

-2

-3

السؤال الرابع : أملأ الفراغ بالاجاب الصحيحة ؟ (7 علامات)

- ١ - المحلول الكهرلي في بطارية السيارة هو
- ٢ - يعتبر الشمع محلول
- ٣ - فرق الجهد الكهربائي الناتج في البطاريه الجافه هو..... فولت .
- ٤ - من الأمثله على تفاعلات التاكسد والأختزال
- ٥ - تقاس كمية الكهرباء بوحدة.....
- ٦ - يعتبر محلول NaCl محلول.....
- ٧ - مكان وجود الالكترونات في الذره هي

انتهت الاسئله