

السؤال الأول : أحسب كمية الكهرباء اللازمة لترسيب (0.515غ) من الرصاص (Pb^{+2}) في خلية التحليل الكهربائي , ثم أحسب الزمن الذي تستغرقه عملية التحليل الكهربائي إذا تم سريان (10 أمبير) في خلية التحليل الكهربائي . علماً بأن الكتلة المولية للرصاص (207 غ)؟ (5 علامات)

السؤال الثاني : أ- اكتب تفاعلات الأقطاب التي تحدث عند سريان تيار كهربائي في محلول كلوريد المغنيسيوم ($MgCl_2$) . علماً بأن 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 التأكسد ونصف تفاعل الاختزال والمعادلة الكلية ؟ (3 علامات)

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

-1
-2
-3

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

- 1- المحلول الكهربي في بطارية السيارة هو
- 2- يعتبر الشمع محلول
- 3- فرق الجهد الكهربائي الناتج في البطارية الجافة هو..... فولت .
- 4- من الأمثلة على تفاعلات التأكسد والاختزال
- 5- تقاس كمية الكهرباء بوحدة.....
- 6- يعتبر محلول NaCl محلول.....
- 7- مكان وجود الالكترونات في الذرة هي

انتهت الاسئله