|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  | **الفصل الدراسي الثاني 2017/2018** | **ا** |
|  | **امتحان الشهر الثاني** |  |
|  | **لمبحث :الكيمياء للصف : التاسع** |  |

**الاسم : ........................................................ الشعبة ..................**

**السؤال الأول : أحسب كمية الكهرباء اللازمه لترسيب (0.515غ) من الرصاص (Pb+2) في خلية التحليل الكهربائي ,ثم أحسب الزمن الذي تستغرقه عملية التحليل الكهربائي اذا تم سريان (10أمبير) 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 (MgCl2) . 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) . أكتب 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 بالاجابه الصحيحة ؟ (7 علامات )**

1. **المحلول الكهرلي في بطارية السيارة هو .......................................**
2. **يعتبر الشمع محلول ...................................**
3. **فرق الجهد الكهربائي الناتج في البطاريه الجافه هو.......................فولت .**
4. **من الأمثله على تفاعلات التاكسد والأختزال .........................**
5. **تقاس كمية الكهرباء بوحدة............................**
6. **يعتبر محلول NaCl محلول.............................**
7. **مكان وجود الالكترونات في الذره هي .............................**

**انتهت الاسئله**