|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  | **الفصل الدراسي الثاني** | **ا** |
|  | **امتحان الشهر الثاني** |  |
|  | **الكيمياء الصف التاسع** |  |

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

**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 (**10أمبير**) في خلية التحليل الكهربائي .علماً بان الكتلة المولية 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 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 بالا جابه الصحيحة ؟**(7 علامات )**

1. المحلول الكهرلي 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**