

بسم الله الرحمن الرحيم

مديرية التربية والتعليم /
مدرسة
المبحث: الكيمياء
الصف: التاسع الأساسي



اليوم:
التاريخ:
زمن الامتحان:
العلامة العظمى: (٢٠)

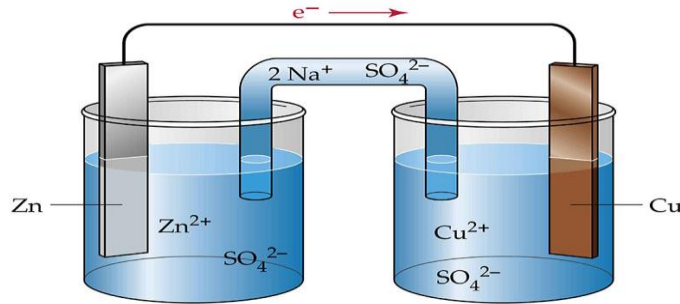
الاختبار الاول للفصل الدراسي الثاني / العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

ملحوظة: أجب عن جميع الأسئلة الآتية وعددها (٣) علماً بأن عدد الأوراق (٢) والإجابة على نفس الورقة

اسم الطالب:

السؤال الأول

أ- لديك الشكل التالي ويمثل خلية كهر كيميائية ، ادرس الشكل واجب عن الأسئلة التي تليه (٥,٥ علامة)



١- ما نوع الخلية الكهر كيميائية في الشكل ؟

٢- أي القطبين يمثل المصعد ، وايهما يمثل المهبط ؟

٣- صف اتجاه حركة الالكترونات في الخلية الكهر كيميائية ؟

٣- ما وظيفة القنطرة الملحية في خلية كهر كيميائية ؟

٣- ايهما الفلزين (Zn. Cu) هو الأكثر نشاطا وفق سلسلة النشاط الكيميائي ؟

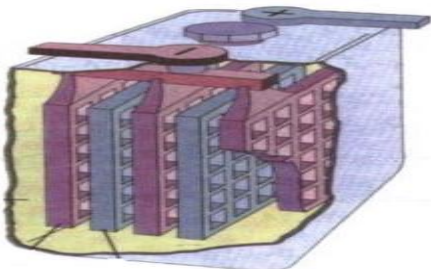
٤- ما التفاعل الذي يحدث علي القطب الخارصين Zn^{+2} اكتب معادلة التفاعل ؟

٥- ما التفاعل الذي يحدث علي القطب النحاس Cu^{+2} اكتب معادلة التفاعل ؟

(٥ علامة)

السؤال الثاني

أ- لديك الشكل الاتي ويمثل بطارية المرمك الرصاصي ، ادرسه جيدا ثم اجب عن الاسئلة التي تليه



١- ماذا يمثل القطب المصعد ، والمهبط في بطارية المرمك الرصاصي ؟

٢- ما اسم المادة كهر ليا في بطارية المرمك الرصاصي ؟

٣- يصل مقدار فرق الجهد الى ١٢ فولت فسر ذلك ؟

ب- قارن بين بطارية المركم الرصاصي والبطارية الجافة من حيث

(٢ علامة)

وجه المقارنة	البطارية الجافة (الغرافيت والخاصين	المركم الرصاصي
قابلية اعادة الشحن		
المحلل الكهربي		

السؤال الثالث :- فسر ما يلي

(٥, ٧ علامة)

١- لا تعدّ طريقة دفن البطاريات و حرق مكبات النفايات طريقة أمنة ؟

٢- صنفت العديد من البطارية ضمن المخلفات الخطرة ؟

٣ - لماذا يتناقص فرق الجهد الكهربائي في البطارية الجافة بمرور الزمن ؟

٤- لا يمكن استخدام خلية الليثيوم في تشغيل المصباح الكهربائي ؟

٥- لا يمكن حدوث عملية التأكسد ، دون ان ترافقها عملية اختزال ؟

انتهت الأسئلة

مَعَ أُمْنِيَّاتِي لِلجَمِيعِ بِالنَّجَاحِ وَالتَّوْفِيقِ

مُعَلِّمُ المَادَّة : عمر محمد