

اختبار المنتصف الأول لماده الكيمياء (الخلايا الجلفانية والالكتروليتيه , اعداد التاكسد)

اعداد الأستاذ: حمد سعود الذهلي

الرقم الجامعي: 17865604

السؤال الأول :

أكمل الفراغات التالية بالكلماء المناسبة التالية:

- I. زياده في اعداد التاكسد
- II. نقصان في عدد التاكسد
- III. الخليه التي تحول الطاقه الكيمائيه الى طاقه كهربائيه
- IV. الخليه التي تحول الطاقه الكهربائيه الى طاقه كيميائيه
- V. أي الأقطاب يُوصل بالقطب الموجب في الخلية الإلكتروليتية

السؤال الثاني:

ضع علامة صح امام العبارة الصحيحة وخطأ امام العبارة الخاطئة

عدد تأكسد الهيدروجين في المركبات دائماً +1

عدد تأكسد الأكسجين دائماً -1 في جميع المركبات

الكاثود في الخلية الجلفانية يكون متصلاً بالقطب السالب للمصدر

السؤال الثالث:

اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

في الخلية الجلفانية، تحدث الأكسدة عند:

- ❖ الكاثود
- ❖ الأنود
- ❖ كلا القطبين
- ❖ القنطرة الملحية

ما وظيفة القنطرة الملحية؟

- ☐ نقل الإلكترونات
- ☐ إتمام الدائرة الكهربائية بنقل الأيونات
- ☐ زيادة الجهد
- ☐ منع التفاعل

ما عدد تأكسد الكبريت في SO_3 ؟

- ☐ 4+
- ☐ 6+
- ☐ 2+
- ☐ 0

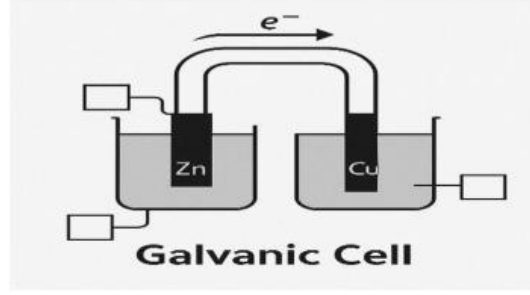
السؤال الرابع:

وصل كل مركب بعدد تأكسد ذرته المركزية الصحيحة :

+3			KMnO_4	
+7			H_2SO_4	
+6			Fe_2O_3	

السؤال الرابع :

ضع كل كلمه في مكانها الصحيح :



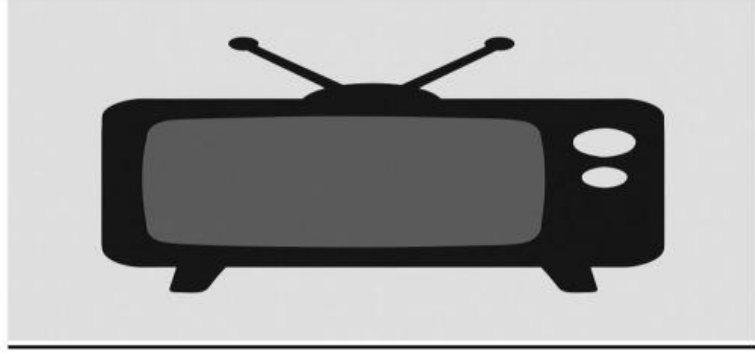
- نصف تفاعل اكسده
- انود
- كاثود

السؤال الخامس:

عبر برأيك الشخصي كيف نستفيد من الخلايا الجلفانية والالكتروليتيه في حياتنا اليومية

السؤال السادس:

تابع المقطع ومن ثم اكتب المعلومات الجديده التي لم تسمع بها من قبل عن الخلايا الكيميائيه وتعملتها في هذا المقطع:



السؤال السابع:

قم بكتابته اسم المصطلح الذي ذكر تعريفه في المقطع الصوتي؟

