

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

اعداد الأستاذ: حمد سعود الذهلي

الرقم الجامعي: 17865604

### السؤال الأول :

أكمل الفراغات التالية بالكلمة المناسبة التالية :

- I. زيادة في اعداد التاكسد .....
- II. نقصان في عدد التاكسد .....
- III. الخلية التي تحول الطاقة الكيميائية الى طاقة كهربائية .....
- IV. الخلية التي تحول الطاقة الكهربائية الى طاقة كيميائية .....
- 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

الإلكترونات تتحرك من الكاثود إلى الأنود في الدائرة الخارجية

### 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  $\text{SO}_3$ ؟

- 4+
- 6+
- 2+
- 0

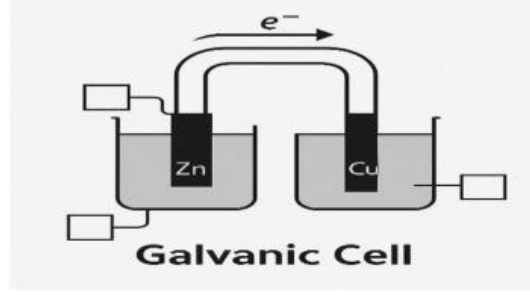
### السؤال الرابع:

وصل كل مركب بعدد تأكسد ذرته المركزية الصحيحة :

|    |                      |                                    |                      |
|----|----------------------|------------------------------------|----------------------|
| +3 | <input type="text"/> | <input type="text" value="KMNO4"/> | <input type="text"/> |
| +7 | <input type="text"/> | <input type="text" value="H2SO4"/> | <input type="text"/> |
| +6 | <input type="text"/> | <input type="text" value="FeO3"/>  | <input type="text"/> |

### 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:

