

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

اعداد الأستاذ: حمد سعود الذهلي

الرقم الجامعي: 17865604

السؤال الأول :

أكمل الفراغات التالية بالكلمة المناسبة التالية :

- I. زيادة في اعداد التأكسد
- II. نقصان في عدد التأكسد
- 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 SO_3 ؟

- 4+
- 6+
- 2+
- 0

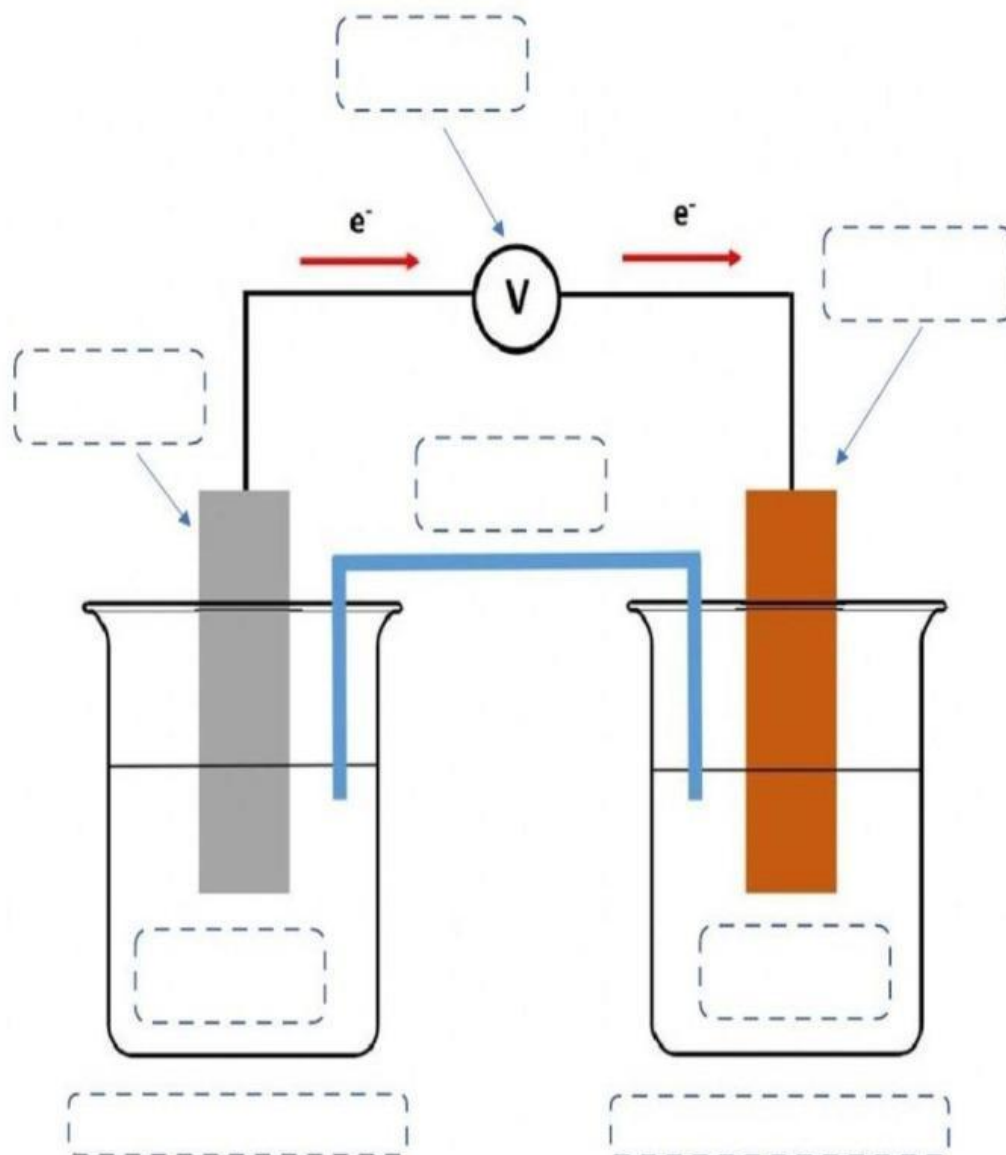
السؤال الرابع:

وصل كل مركب بعدد تأكسد ذرته المركزية الصحيحة :

+3		KMNO4	
+7		H2so4	
+6		Feo3	

السؤال الرابع :

ضع كل كلمه في مكانها الصحيح :



Zn
Cu
 Zn^{2+}
 Cu^{2+}
قنطرة
فولتمیتر



السؤال الخامس:

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

السؤال السادس:

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

