

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

اعداد الأستاذ: حمد سعود الذهلي

الرقم الجامعي: 17865604

السؤال الأول :

أكمل الفراغات التالية بالكلمه المناسبه التاليه :

- 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

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

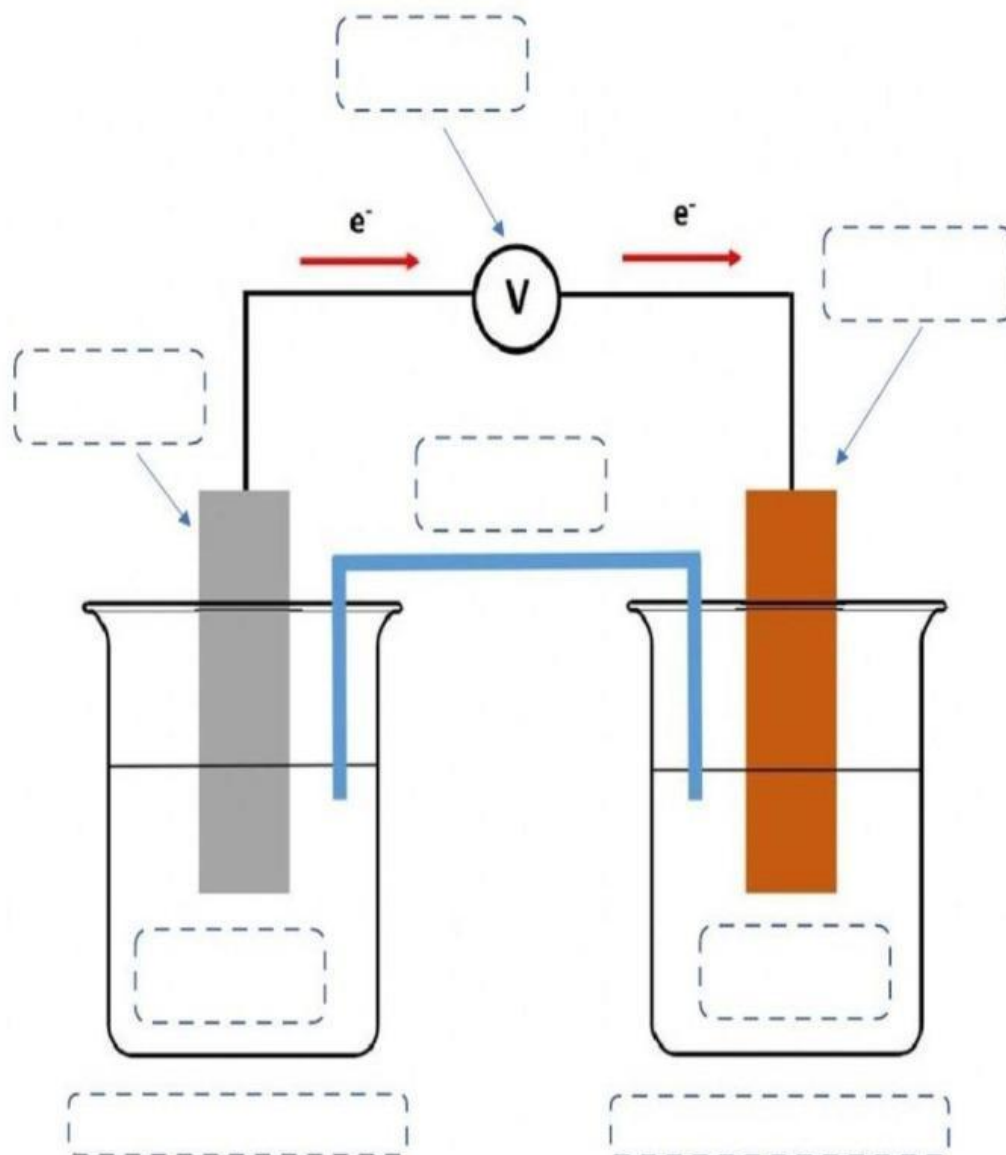
السؤال الرابع:

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

$Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e$

$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Zn$

السؤال الخامس:

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

