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

اعداد الأستاذ: حمد سعود الذهلي

الرقم الجامعي :17865604

السؤال الأول :

اكمل الفراغات التاليه بالكلمه المناسبة التاليه:

I. زياده في اعداد التأكسد .....؟

II. نقصان في عدد التأكسد .....؟

III. الخليه التي تحول الطاقه الكيميائيه الى طاقه كهربائية .....؟

IV. الخليه التي تحول الطاقة الكهربائيه الى طاقه كيميائيه .....؟

V. أي الأقطاب يُوصَل بالقطب الموجب في الخلية الإلكتروليتية .....؟

السؤال الثاني:

ضع علامة صح امام العبارة الصحيحة وخطاء امام العبارة الخاطئة

عدد تأكسد الهيدروجين في المركبات دائمًا +1

عدد تأكسد الأكسجين دائمًا -1 في جميع المركبات

الكاثود في الخلية الجلفانية يكون متصلًا بالقطب السالب للمصدر

الإلكترونات تتحرك من الكاثود إلى الأنود في الدائرة الخارجية

السؤال الثالث:

اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

LIVEWORKSHEETS

في الخلية الجلفانية، تحدث الأكسدة عند:

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

ما وظيفة القنطرة الملحية؟

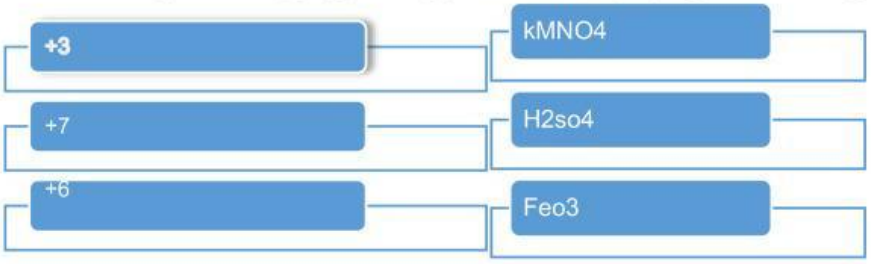
- ○ نقل الإلكترونات
- ○ إتمام الدائرة الكهربائية بنقل الأيونات
- ○ زيادة الجهد
- ○ منع التفاعل

ما عدد تأكسد الكبريت في SO_3؟

- ➢ 4+
- ➢ 6+
- ➢ 2+
- ➢ 0

السؤال الرابع:

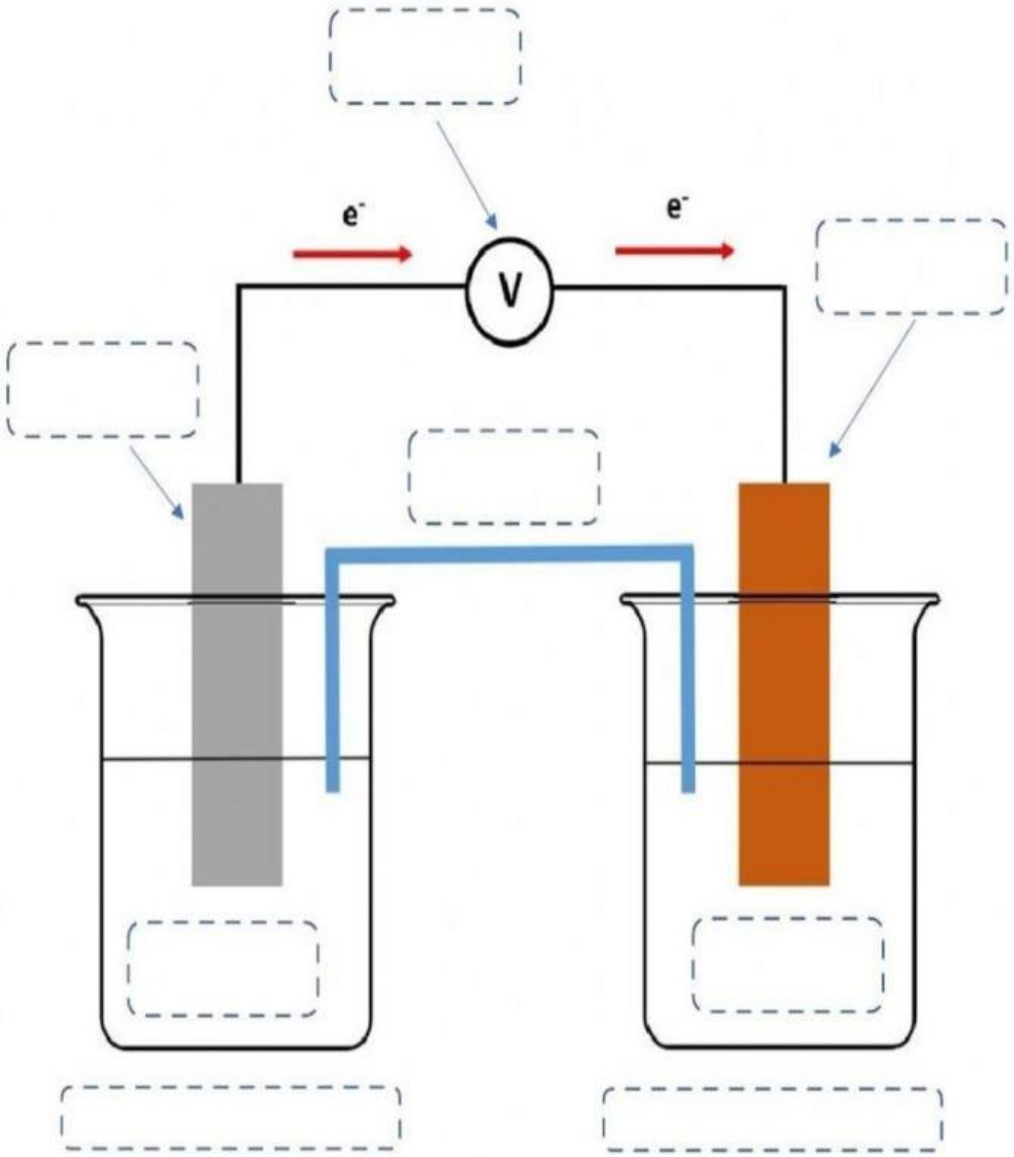
وصل كل مركب بعدد تأكسد ذرتة المركزية الصحيحة :



السؤال الرابع :

ضع كل كلمه في مكانها الصحيح :

LIVEWORKSHEETS



Zn | Cu | Zn^{2+} | Cu^{2+} | قنطرة | فولتميتر

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

LIVEWORKSHEETS

السؤال الخامس:

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



LIVEWORKSHEETS