

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف الاختبار القصير الأول

[موقع المناهج](#) ⇌ [المناهج الكويتية](#) ⇌ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇌ [كيمياء](#) ⇌ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

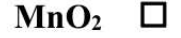
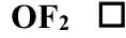
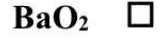
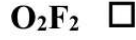
المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

امتحان قصير حادي عشر كيمياء	1
امتحان الفترة الرابعة 2016	2
امتحان الفترة الثانية 2016 2017	3
تطبيقات على الخلايا الحلقية	4
مراجعة	5

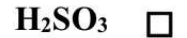


اشترك في منصة سما ولا تحاتي

1. عدد التأكسد للأوكسجين يساوي (+1) في أحد المركبات التالية:



2. عدد تأكسد الكبريت يساوي (+2) في أحد المركبات التالية:



3. عدد تأكسد النتروجين في الأيون NO_3^- هو أحد ما يلي :

(-1) ☐

(-5) ☐

(+5) ☐

(+1) ☐

4. عدد تأكسد الاكسجين في المركب Li_2O_2 يساوي أحد ما يلي:

(-1) ☐

(-2) ☐

(0) ☐

(-0.5) ☐

5. أحد ما يلي هو أعداد تأكسد كل من الأكسجين والنتروجين والصوديوم في المركب NaNO_3 على الترتيب :

+1 ، -5 ، +2 ☐

+1 ، +5 ، -2 ☐

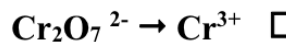
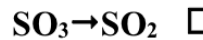
-2 ، +3 ، -1 ☐

+1 ، +5 ، -6 ☐

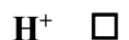
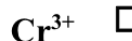
6. المركب الذي فيه عدد التأكسد للهيدروجين يساوي (-1) ، هو أحد ما يلي :



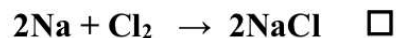
7. أحد التغيرات التالية يدل على عملية اكسدة:



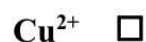
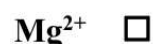
8. العامل المؤكسد في التفاعل التالي: $\text{Cr} + \text{H}^+ \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cr}^{3+}$ ، هو أحد ما يلي:



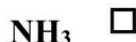
9. جميع التفاعلات التالية من تفاعلات الأكسدة والاختزال عدا واحداً :



10. أحد ما يلي هو العامل المختزل في التفاعل التالي: $\text{Mg} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu} + \text{Mg}^{2+}$



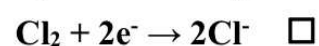
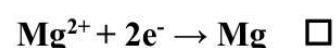
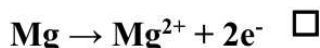
11. المادة التي تعمل كعامل مختزل في التفاعل التالي: $\text{Zn} + \text{NO}_3^- \rightarrow [\text{Zn(OH)}_4]^{2-} + \text{NH}_3$ هي أحد ما يلي:



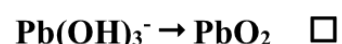
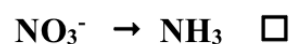
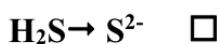
12. طبقاً للتفاعل التالي $\text{Cl}_2 \rightarrow \text{ClO}^- + \text{Cl}^-$ يسلك الكلور كأحد العوامل التالية :



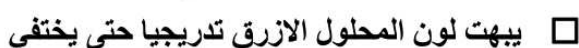
13. طبقاً للتفاعل التالي: $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2$ فإن نصف تفاعل الأكسدة هو أحد ما يلي: -



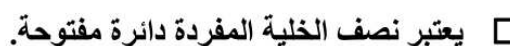
14. أحد التغيرات التالية يحتاج إلى عامل مؤكسد لإتمامه :



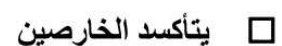
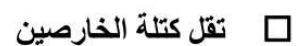
1. عند غمر شريحة خارصين في محلول مائي من كبريتات النحاس II، تحدث جميع التغيرات التالية عدا واحدة:



2. جميع ما يلي يحدث في نصف الخلية القياسية ماعداً واحداً :



3. عند غمر قطعة من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II، فإنه تحدث جميع التغيرات التالية، عدا واحدة:



اكتب نصفي تفاعل الأكسدة و الاختزال والمعادلة النهائية الموزونة لكل من التفاعلات التالية



- نصف تفاعل الأكسدة:
 نصف تفاعل الاختزال:
 المعادلة النهائية الموزونة :



- نصف تفاعل الأكسدة:
 نصف تفاعل الاختزال:
 المعادلة النهائية الموزونة :

سما
SAMA

موقع
الجامعة الكويتية

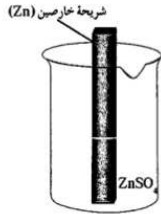
1. عند غمر شريحة خارصين في محلول مائي لمحلول كبريتات النحاس II نحصل على طاقة
2. الرمز الاصطلاحي لنصف خلية النحاس التي يحدث فيها نصف التفاعل التالي: $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu(s)}$ هو

3. الرمز الاصطلاحي لنصف خلية الهيدروجين القياسية هو

4. يشترط لتوليد تيار كهربائي وجود ناتج من الاختلاف في النشاط الكيميائي للقطبين

5. تحدث عملية الاختزال عند, بينما تحدث عملية الأكسدة عند في جميع الخلايا الإلكتروليتية.

6. الرسم المقابل يمثل نصف خلية خارصين قياسية ومنه نستنتج أن:



- أ- المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي

- ب- تركيز الكاتيونات في المحلول

- ج- كتلة الشريحة

- د- نصف الخلية المفرد منها يُعتبر دائرة

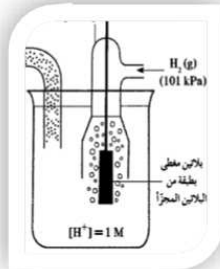
- هـ- الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو

7. الرسم المقابل يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية ومنه نستنتج أن:

- أ- المعادلة الكيميائية عند الاتزان

- ب- الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو

- ت- قيمة جهد الاختزال القياسي له يساوي فولت دائما .





1. تكون طبقة بنية اللون من ذرات النحاس (Cu) على سطح شريحة الخارصين عند غمرها بمحلول CuSO_4 .

.....
.....

2. يبهت لون محلول كبريتات النحاس (II) الأزرق تدريجيا حتى يختفي كليا بعد بضع ساعات من غمر شريحة خارصين فيه.

.....
.....
.....

3. تآكل سطح شريحة الخارصين عند غمرها في محلول مائي لكبريتات النحاس (II) .

.....
.....

4. التفاعل التالي $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ لا يعتبر من تفاعلات الأكسدة والاختزال.

.....
.....

5. يعتبر الكاديوم في التفاعل الكيميائي التالي $\text{Cd} \rightarrow \text{Cd}(\text{OH})_2$ عامل مختزل.

.....
.....

6. نصف التفاعل التالي $\text{Fe}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{e}^-$ يعتبر عملية أكسدة

.....
.....

حدد العامل المؤكسد والعامل المختزل في التفاعلات التالية:

العامل المؤكسد	العامل المختزل	المعادلة الكيميائية
		$\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
		$\text{P} + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NO} + \text{H}_3\text{PO}_4$
		$\text{Bi}(\text{OH})_3 + \text{Na}_2\text{SnO}_2 \rightarrow \text{Bi} + \text{Na}_2\text{SnO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

اولا- باستخدام طريقة أنصاف التفاعلات زن أنصاف التفاعلات التالية التي تجري في وسط حمضي مع تحديد العامل اللازم لإتمام التفاعل:



.....

.....

.....

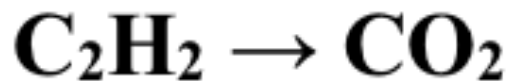
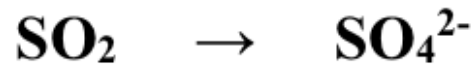


موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

.....

.....

.....



5

اشترك في منصة سما ولا تحاتي