

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج الاختبار القصير (1)

[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](#)

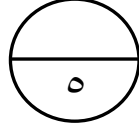
[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

<a href="#">امتحان قصير حادي عشر كيمياء</a>	1
<a href="#">امتحان الفترة الرابعة 2016</a>	2
<a href="#">امتحان الفترة الثانية 2016 2017</a>	3
<a href="#">تطبيقات على الخلايا الحلقانية</a>	4
<a href="#">مراجعة</a>	5



• **السؤال الأول : ( أ ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( ٢ x ١/٢ ) :**

١ جميع التفاعلات التالية تعتبر من تفاعلات الأكسدة و الاختزال ما عدا واحد هو :

الإحلال المفرد  تفاعلات الأحماض والقواعد  تفاعلات التحلل  تفاعلات الاحتراق

٢ عدد تأكسد الهيدروجين يساوي ( 1 - ) في أحد المركبات التالية :

HCl  MgH<sub>2</sub>  H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  H<sub>2</sub>O

( ب ) **أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : ( ٢ x ١/٢ )**

١ عند غمر شريحة خارصين في محلول مائي من كبريتات النحاس II تتكون طبقة بنية من ..... على شريحة الخارصين

٢ يُسمى القطب الذي تحدثُ عنده عملية الاختزال في الخلايا الجلفانية بـ .....

• **السؤال الثاني : علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية : ( ١ x ١ )**

تأكلُ سطح شريحة الخارصين عند غمرها في محلول مائي لكبريتات النحاس II

• **السؤال الثالث : ( ٤ x ١/٢ )**

خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي هو  $Zn / [ Zn^{2+} ] // [ Cu^{2+} ] / Cu$  و المطلوب :

١ اكتب معادلة نصف تفاعل الاكسدة :

٢ اكتب معادلة نصف تفاعل الاختزال :

٣ القطب الذي تزداد كتلته هو قطب :

٤ يقل تركيز الكاتيونات في نصف خلية :