

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/13chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade13>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الحادي عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

نموذج الإجابة



دولة الكويت

وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

امتحان المنهج الكامل

ykuwait_3



للفيف الحادي عشر العلمي 2020 / 2021 م

المجال الدراسي : (كيمياء) الزمن : ساعتان

تأكد أن عدد صفحات الامتحان (5) صفحات مختلفة
(ملاحظة) اقرأ السؤال جيداً قبل الشروع في الإجابة عنه

يقع الإمتحان في قسمين

القسم الأول / الأسئلة الموضوعية (14) درجة

وتشمل السؤال (الأول والثاني)

والاجابة عنهما إجبارية

القسم الثاني / الأسئلة المقالية : (14) درجة

وتشمل الأسئلة (الثالث والرابع)

والإجابة عنها إجبارية بالكامل



التوجيه الفني العام للعلوم

دولة الكويت

وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

امتحان المنهج الكامل - العام الدراسي 2020 - 2021 م

المجال الدراسي: الكيمياء للصف الحادي عشر علمي

الزمن : ساعتان الأسئلة في (5) صفحات

نموذج الإجابة

أجب عن جميع الأسئلة التالية
أولاً: الأسئلة الموضوعية (14 درجة)

السؤال الأول:

أ - ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية: (4 × 1 = 4)

1 - أحد الجزيئات التالية يحتوي على روابط تساهمية من النوع باي (π) : ص 17

H-H () N≡N (✓) Cl-Cl () H-Cl ()

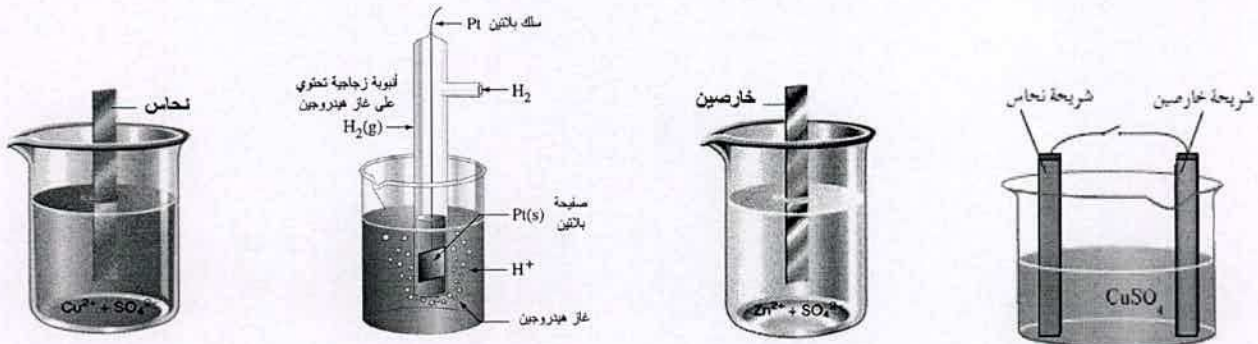
2 - الطريقة الفضلى لإذابة مذاب موجود على شكل أحجار كبيرة تكون من خلال: ص 54

(✓) عملية الطحن () عملية التحريك أو التقليب
() رفع درجة الحرارة () خفض الضغط المؤثر

3 - عدد تأكسد الفلور (F) في جميع مركباته يساوي : ص 18

(-2) () (+1) () (-1) (✓) (صفر) ()

4 - الشكل الذي يمثل نصف خلية النحاس القياسية عند 25°C هو : ص 33



(✓)

()

()

()



(ب) اكتب علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي:

نموذج الإجابة (3 × 1 = 3)

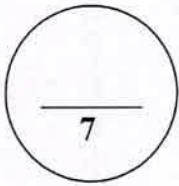
1 - جميع المركبات الأيونية مركبات الكتروليتية. ص 36 (✓)

2 - نصف التفاعل التالي: $\text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}_{(s)}$

يشير إلى اكتساب كاتيون النحاس للإلكترونين وبالتالي يسلك كعامل مختزل. ص 15 (×)

3 - يُعتبر المركم الرصاصي (بطارية السيارة) من الخلايا الجلفانية الثانوية والتي يمكن

إعادة شحنها عند حدوث عملية تفريغ لها. ص 39 (✓)



السؤال الثاني :

أ - اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية: (3 × 1 = 3)

1 - عند ثبوت درجة الحرارة فإن ذوبانية الغاز في سائل (S) تتناسب طردياً

مع الضغط (P) الموجود فوق سطح السائل. ص 56 (قانون هنري)

2 - التغير في درجة غليان محلول تركيزه المولالي واحد لمذاب جزيئي وغير متطاير. ص 72 (ثابت الغليان)

3 - ترسيب طبقة رقيقة من فلز على جسم معدني في خلية الكتروليتية. ص 61 (الطلاء بالكهرباء)



ب - إملاً الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً : (4 × 1 = 4)

نموذج الإجابة

1 - يتميز الماء بارتفاع درجة غليانه عن المركبات المشابهة له ويعود ذلك إلى وجود

ص 31

روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء .

2 - الأملاح التي يكون أحد كاتيوناتها ، كاتيون الصوديوم (Na^+) تكون جيدة الذوبان في الماء .

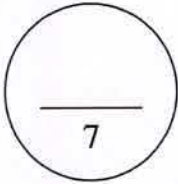
ص 47

3 - التغير التالي: $\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{s}) + \text{e}^-$ يمثل عملية أكسدة

ص 16

4 - في عملية التحليل الكهربائي للماء المحمض بحمض الكبريتيك يتكون غاز الهيدروجين H_2 ... عند الكاثود

ص 59



ثانياً: الأسئلة المقالية (14 درجات)

السؤال الثالث:

(2 × 1 = 2)

(أ) علل لكل مما يلي:

1 - يبهت لون المحلول الأزرق لكبريتات النحاس II تدريجياً عند غمر شريحة من الخارصين فيه.

ص 15

لاختزال كاتيونات النحاس والمسئولة عن اللون الأزرق بالمحلول إلى ذرات النحاس الصلبة (بني غامق) والتي تترسب على شريحة الخارصين.

2 - العناصر الفلزية لا توجد في الطبيعة في الحالة العنصرية وإنما توجد على شكل مركبات.

ص 47

لأن هذه العناصر لها جهد اختزال منخفض ونشاط كيميائي كبير فتتأكسد بسهولة إلى مركباتها.



نموذج الإجابة

(4 x ½ = 2)

ص 21-23

(ب) **قارن بين كلاً من :**

$H_2C = CH_2$	$H - C \equiv C - H$	وجه المقارنة
sp^2	sp	نوع التهجين في ذرة الكربون
5	3	عدد الروابط سيجما في المركب

(1 × 3 = 3)

(ج) **حل المسألة التالية :** ص 63

احسب مولارية محلول يحتوي على 0.9g من كلوريد الصوديوم NaCl في 100mL من المحلول.

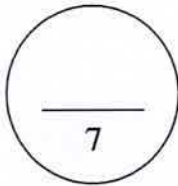
علماً بأن: (Na = 23 , Cl = 35.5)

$$Mwt \text{ NaCl} = 23 + 35.5 = 58.5g/mol$$

$$M = ms/Mwt.VL$$

$$M = 0.9/58.5 \times 0.1$$

$$M = 0.15 \text{ M}$$



ykuwait_3



نموذج الإجابة

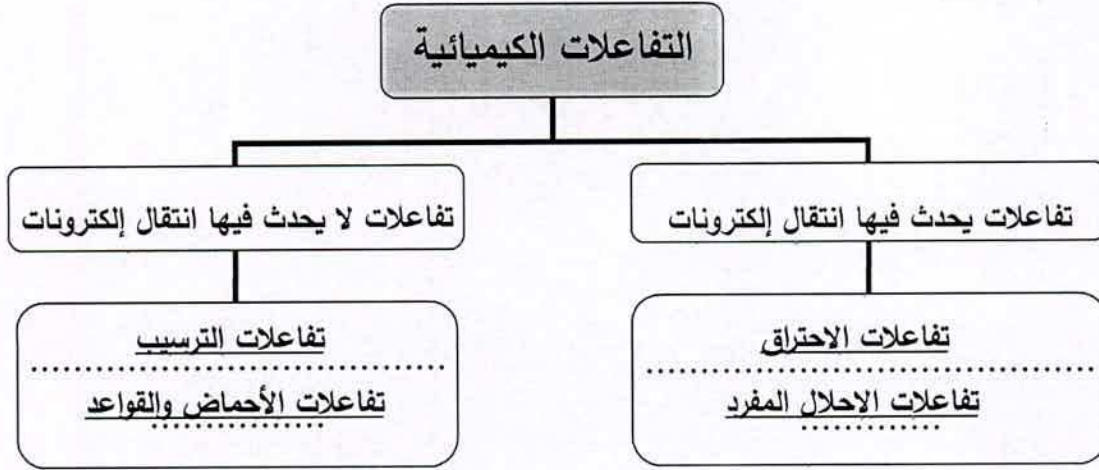
السؤال الرابع:

(أ) **صنف التفاعلات التالية وضعها في الفراغ المناسب لها بالخطط التالي:**

(4 × ½ = 2)

ص 18

تفاعلات الاحتراق - تفاعلات الترسيب - تفاعلات الأحماض والقواعد - تفاعلات الإحلال المفرد



(6 × ½ = 3)

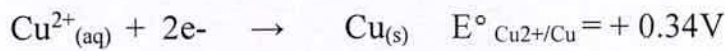
(ب) **أكمل الفراغات في الجدول التالي بما يناسبها:**

المقارنة	هيدروجين في البلاتين	المياه الغازية
حالة المحلول	صلب	سائل
المقارنة	كلوريد الصوديوم	الزيت والشحم
الذوبان في الماء	يذوب	لا يذوب
المقارنة	درجة غليان المحلول الناتج	درجة تجمد المحلول الناتج
إضافة مادة غير متطايرة وغير الكتروليتية إلى الماء النقي	تزداد	تقل

(2 × 1 = 2)

ص 52

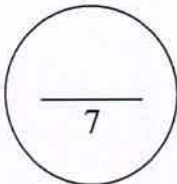
(ج) **خليه فولتيه مكونه من نصفي الخلايا التالية:**



والمطلوب:

1- كتابة معادلة الخلية النهائية: $\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$

2- حساب جهد الخلية القياسي: $E^\circ_{\text{cell}} = E_{\text{Ag}} - E_{\text{Cu}} = 0.80 - 0.34 = 0.46\text{V}$



انتهت الأسئلة.....

