

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 العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

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

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

[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 العاشر 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 - للعام الدراسي 2020 / 2021 م

المجال الدراسي: الكيمياء للصف العاشر - الزمن: ساعتان

تأكد أن عدد صفحات الإمتحان (4) صفحات مختلفة (عدا الغلاف)

ملاحظة: اقرأ السؤال جيداً قبل الشروع في الإجابة

يقع الإمتحان في قسمين:

أولاً: الأسئلة الموضوعية (10) درجات

وتشمل السؤال الأول والثاني

ثانياً: الأسئلة المقالية (11) درجة

وتشمل السؤال الثالث والرابع

والمطلوب الإجابة عن جميع الأسئلة الموضوعية والمقالية



عدد الصفحات (4)

دولة الكويت

وزارة التربية

التوجيه الفني للعلوم

امتحان المنهج الكامل - للعام الدراسي 2020 / 2021 م

المجال الدراسي: الكيمياء للصف العاشر - الزمن: ساعتان

نموذج الإجابة

أولاً: الأسئلة الموضوعية (إجبارية) (10 درجات)

السؤال الأول:

أ - ضع علامة (✓) بين القوسين إمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كلاً من الجمل التالية: (3 = 1 × 3)
1- عدد تحت مستويات الطاقة التي توجد في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث للذرة، هو: ص18

1 () 2 () 3 (✓) 4 ()

2 - عند اتحاد ذرة صوديوم (10Na) مع ذرة كلور (17Cl) لتكوين كلوريد الصوديوم، تتكون رابطة: ص75
() تساهمية أحادية () تساهمية ثنائية

() تساهمية ثلاثية (✓) أيونية

3- إذا علمت أن ($\text{C} = 12, \text{H} = 1$)، فإن الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان (C_2H_6)، تساوي: ص46

() (13 g/mol) () (25 g/mol)

(✓) (30 g/mol) () (40 g/mol)

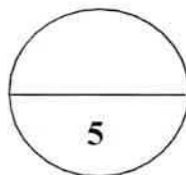
ب- اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين

للعبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (2 × 1 = 2)

1 - في الجدول الدوري، يقل نصف القطر الذري عبر الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري. (✓) ص45

2- يعتبر التفاعل التالي: $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد فيه، من التفاعلات

المتجانسة. (×) ص25



درجة السؤال الأول



1



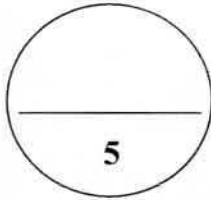
السؤال الثاني:

أ - اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية: ($2 = 1 \times 2$)

- 1- في ذرة ما، لا يوجد إلكترونان لهما أعداد الكم الأربعة نفسها. (مبدأ باولي للاستبعاد) ص 23
- 2- كمية المادة التي تحتوي على عدد أفوجادرو (6×10^{23}) من الوحدات البنائية. (المول) ص 46

ب - أملأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً: ($3 \times 1 = 3$)

- 1 - أعلى العناصر في الجدول الدوري سالبية كهربائية، هو عنصر الفلور ص 52
- 2- الرابطة بين ذرتي الأكسجين في الجزيء O_2 ، تعتبر رابطة تساهمية ثنائية. ص 88
- 3- الصيغة الكيميائية للعامل الحفاز في المعادلة الهيكلية التالية: $H_2O_2(aq) \xrightarrow{MnO_2} H_2O(l) + O_2(g)$ هي MnO_2 . ص 17



درجة السؤال الثاني

ykuwait_3



ثانياً: الأسئلة المقالية (إجبارية) (11 درجة)

أجب عن جميع الأسئلة التالية

السؤال الثالث:

(2 × 1 = 2)

أ - علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- يملأ تحت المستوى (4s) بالإلكترونات قبل تحت المستوى (3d) .

لأن تحت المستوى (4s) أقل طاقة (أكثر استقراراً) من تحت المستوى (3d) طبقاً لمبدأ أوفباو. ص 22

2- درجة انصهار المركبات الأيونية عالية.

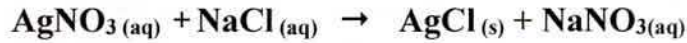
ص 77

بسبب قوة التجاذب الكبيرة بين الكاتيون والأنيون في المركب الأيوني.

(1 × 3 = 3)

ب - ادرس المعادلة التالية جيداً ثم أجب عن المطلوب:

ص 27



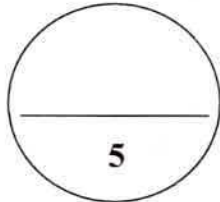
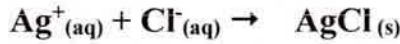
1- حدد الأيونات المتفرجة؟

2 × 1

- الأيونات المتفرجة هي Na^+ و NO_3^- .

2- اكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة لهذا التفاعل.

1 × 1



درجة السؤال الثالث

ykuwait_3



نموذج الإجابة

امتحان المنهج الكامل - الكيمياء للصف العاشر - العام الدراسي 2020-2021م - الصفحة الرابعة

السؤال الرابع:

أ - اكتب الرقم الذي تختاره من المجموعة (ب) أمام ما يناسبه من المجموعة (أ): (3 × 1 = 3)

الرقم	المجموعة (أ)	الرقم	المجموعة (ب)
(3)	الفلزات القلوية	(1)	عناصر المجموعة 7A ص33
(1)	الهالوجينات	(2)	يقع في الدورة الثالثة المجموعة الرابعة ص41,36
(4)	^{20}Ca	(3)	عناصر المجموعة 1A ص32
		(4)	يقع في الدورة الرابعة المجموعة الثانية ص41,36

(1 × 1 = 1)

ب- ما المقصود بكل مما يلي:

- الرابطة التساهمية التناسقية؟

ص92

الرابطة التي تساهم فيها ذرة واحدة بكل من الكترولونات الرابطة.

(2 × 1 = 2)

ج- حل المسألة التالية:

- إذا علمت أن (Mg = 24) احسب ما يلي:

1- عدد المولات (n) الموجودة في 48g من المغنسيوم.

2- عدد الذرات الموجودة في (0.5 mol) من المغنسيوم.

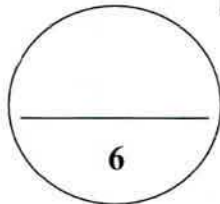
الحل :

1 × 1

$$1- \text{ عدد مولات المغنسيوم } n = \frac{m_s}{M_{wt}} = \frac{48}{24} = 2 \text{ mol}$$

1 × 1

$$2- \text{ عدد الذرات } N_u = n \times N_A = 0.5 \times 6 \times 10^{23} = 3 \times 10^{23} \text{ atom}$$



درجة السؤال الرابع



انتهت الأسئلة

