

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج إجابة اختبار الدور الثاني المعتمد من التوجيه الفني (منهج كامل)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعاليل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5



امتحان المنهج الكامل للعام الدراسي 2023 – 2024 م

ملاحظة هامة : عدد صفحات الامتحان (6) صفحات مختلفة



المجموعة الأولى : الأسئلة الموضوعية

(السؤالين الأول والثاني - كلاهما اجباري)

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية : (5 × 1 = 5)

ص 1/19

1- عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الثاني ($n = 2$) يساوي :

2 ()

1 ()

4 (✓)

3 ()

ص 1/22

2- إذا كانت ($n = 4$ ، $l = 0$) فإن رمز تحت المستوى :

4s (✓)

4p ()

4d ()

4f ()

ص 1/36

3- العنصر النبيل من بين العناصر التالية :

8O الأكسجين ()

2He الهيليوم (✓)

20Ca الكالسيوم ()

3Li الليثيوم ()

ص 1/92

4- الرابطة بين كاتيون H^+ و جزيء الماء رابطة :

هيدروجينية ()

تساهمية ثلاثية ()

أيونية ()

تساهمية تناسقية (✓)

ص 2/29

5- يتفكك أزيد الصوديوم داخل الوسادة الهوائية في السيارة عند التصادم و ينطلق غاز :

10Ne النيون ()

7N النيتروجين (✓)

3Li الليثيوم ()

5B البورون ()



التوجيه الفني للعلوم

ب - أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة غير الصحيحة

علمياً في كل مما يلي : (4 × 1 = 4)

نموذج إجابة

- 1- الصفوف الأفقية في الجدول الدوري الحديث تسمى دورات . (صحيحة) ص 1/31
- 2- العامل الحفاز مادة تغير من سرعة التفاعل و لكنها لا تشارك فيه . (صحيحة) ص 2/17
- 3- التفاعل التالي: $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow NH_3(g)$ تبعا للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غير متجانس. (خطأ) ص 2/24
- 4- الأيون المتفرج في التفاعل المتزن التالي: $Cl_2(g) + 2NaBr(aq) \rightarrow Br_2(l) + 2NaCl(aq)$ هو (Cl^-) . (خطأ) ص 2/28



السؤال الثاني :

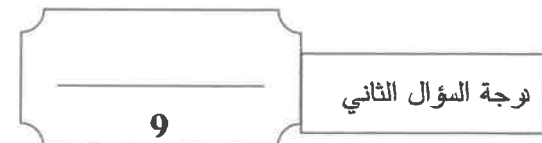
أ - اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كلاً من العبارات التالية: (4 × 1 = 4)

- 1- عند ترتيب العناصر حسب ازدياد العدد الذري يحدث تكرار دوري للصفات الفيزيائية و الكيميائية . (القانون الدوري) ص 1/31
- 2- نصف المسافة بين نواتي نرتين متماثلتين (نوع واحد) في جزيء ثنائي الذرة . (نصف القطر الذري) ص 1/43
- 3- كسر روابط المواد المتفاعلة و تكوين روابط جديدة في المواد الناتجة . (التفاعل الكيميائي) ص 2/15
- 4- كتلة المول الواحد من جزيئات المركب معبرا عنه بالجرام . (الكتلة المولية الجزيئية) ص 2/46

أو الكتلة المولية
أو الكتلة الجزيئية
أو M_{wt}

ب - املأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً : (5 × 1 = 5)

- 1 - العدد الذي يصف حركة الإلكترون حول محوره يسمى عدد الكم ... المغزلي / m_s ... ص 1/20
- 2- عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) لعنصر عدده الذري 8 تساوي .. 2 .. إلكترون . ص 1/23
- 3- تسمى عناصر المجموعة الثانية 2A ... الفلزات القلوية الأرضية ... ص 1/36
- 4- يحتوي عنصر الكربون C^{60} في المجموعة 4A على عدد من الإلكترونات التكافؤ يساوي .. 4 ... ص 1/67
- 5- الدليل على تفاعل احتراق شريط المغنيسيوم عند إشعاله في الهواء الجوي هو ظهور .. ضوء / شرارة .. ص 2/15



التوجيه الفني العام للعلوم

نموذج إجابة

المجموعة الثانية : الأسئلة المقالية

(الأسئلة من الثالث إلى السادس - أحدهم اختياري - أجب عن ثلاث أسئلة من الأربعة)

السؤال الثالث :

أ - باستخدام الترتيبات الإلكترونية النقطية أجب عن المطلوب : ($2 \times 1 \frac{1}{2} = 3$)

ص 1/75



نوع الرابطة الناتجة : رابطة أيونية

2- وضح طريقة الارتباط بين نرتين من الأكسجين O_2 لتكوين جزيء الأكسجين .

ص 1/88

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw



نوع الرابطة الناتجة : تساهمية ثنائية

أو تساهمية

ب - أكمل الفراغات في الجدول التالي بما يناسبها: ($4 \times \frac{1}{2} = 2$)

الصيغة الكيميائية	اسم المركب
<u>CO</u>	أول أكسيد الكربون
KCl	كلوريد البوتاسيوم
<u>H₂O</u>	الماء
MgSO ₄	كبريتات المغنيسيوم



كنترول القسم العلمي
لجنة تقدير الدرجات

ب - حل المسألة التالية : (3 درجات)

إذا علمت أن ($S=32$, $O=16$) احسب ما يلي :

ص 2/46

1- الكتلة المولية الجزيئية M_{wt} لثاني أكسيد الكبريت SO_2 .

$$M_{wt} (\text{SO}_2) = 32 + (2 \times 16) = 64 \text{ g / mol}$$

1.5 درجة

2- عدد المولات n في (32 g) من ثاني أكسيد الكبريت SO_2 .

$$n = m_s / M_{wt} = 32 / 64 = 0,5 \text{ mol}$$

1.5 درجة

8

درجة السؤال الثالث

نموذج إجابة

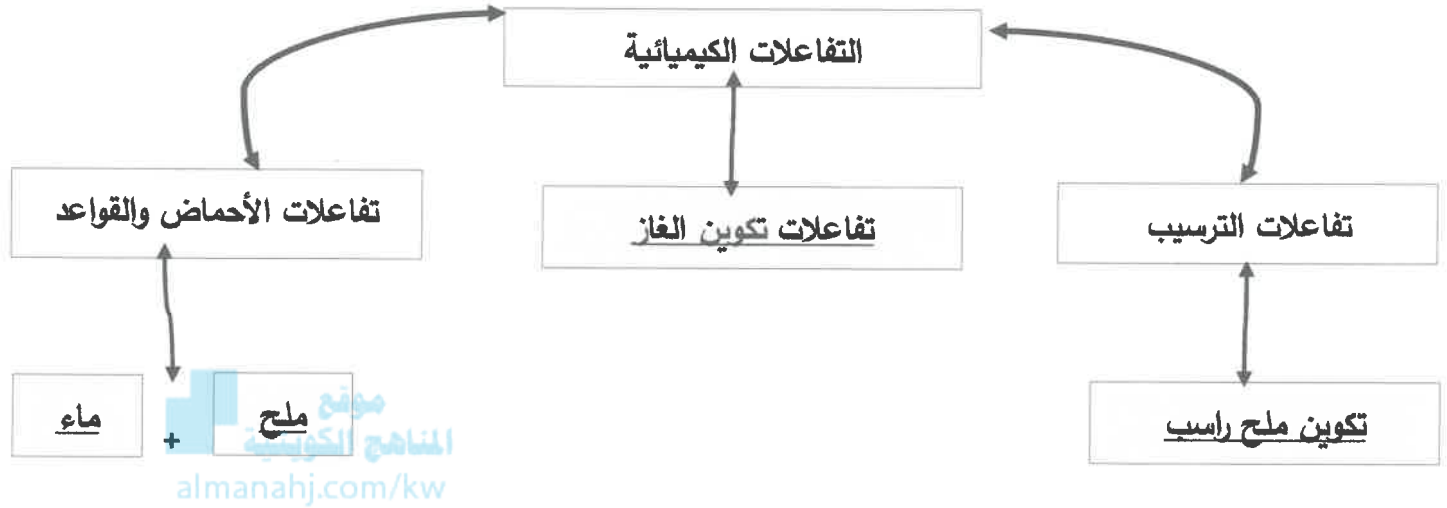
السؤال الرابع :

(4x1=4)

أ- استخدم المفاهيم التالية لإكمال خريطة تنظيمها كما في الشكل التالي :

2/ 29-27

تفاعلات تكوين الغاز - ماء - تكوين ملح راسب - ملح



ب . حل المسألة التالية : (4 درجات)

يتحد (29 g) من الفضة Ag اتحاداً تاماً مع (4.3 g) من الكبريت S لتكوين مركب كبريتيد الفضة Ag_2S ،

ص 2/53

احسب النسبة المئوية لعنصر الكبريت في هذا المركب ؟



الحل :

2 درجة

$$\text{كتلة المركب} = 4.3 + 29 = 33.3 \text{ g}$$

$$\text{النسبة المئوية للكبريت} = \frac{\text{كتلة الكبريت}}{100} \times 100$$

كتلة المركب

$$100 \times 4.3 =$$

$$33.3$$

$$= 12.9 \%$$

2 درجة

8

درجة السؤال الرابع



نموذج إجابة

السؤال الخامس :

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً : (2 × 2 = 4)

1 - جميع المركبات الأيونية صلبة.

لـقوة التجاذب الكبيرة بين الأيونات مما يؤدي إلى تركيب بلوري ثابت جداً .

ص1/77

2- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

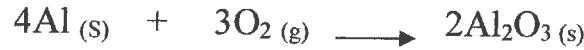
لأن الحديد تفاعل مع الأكسجين و تكونت مادة ناتجة جديدة و مختلفة (صدأ الحديد) .

ص2/14



ص2/45

ب - حل المسألة التالية : (4 درجات)

توضح المعادلة التالية تفاعل الألمنيوم Al مع الأكسجين O₂ لتكوين أكسيد الألمنيوم Al₂O₃ :

المطلوب حساب :

عدد مولات الألمنيوم اللازمة لتكوين 3.7 mol من أكسيد الألمنيوم .

لجنة تقدير الدرجات
كنترول القسم العلمي

2 درجة

$$n \text{ Al} / a = n \text{ Al}_2\text{O}_3 / b$$

الحل :
طبقاً لقياس اتحادية العناصر فإن

$$n(\text{Al})/4 = n(\text{Al}_2\text{O}_3)/2$$

2 درجة

$$n(\text{Al})/4 = 3.7/2$$

$$n(\text{Al}) = 3.7 \times 4 / 2 = 7.4 \text{ mol}$$

8

درجة السؤال الخامس



نموذج إجابة

السؤال السادس :

أ - أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب حسب أوجه المقارنة : ($3 \times 1 = 3$) ص 36-88-1 / 2/57

1- وجه المقارنة	الدورة الثانية في الجدول الدوري	الدورة الرابعة في الجدول الدوري
نوع عناصرها حسب التركيب الإلكتروني (مثالي - مثالي و انتقالي)	مثالي $\frac{1}{2}$ درجة	مثالي وانتقالي $\frac{1}{2}$ درجة
2- وجه المقارنة	N_2	H_2
نوع الرابطة بين الذرات في الجزيء (تساهمية أحادية - تساهمية ثلاثية)	تساهمية ثلاثية $\frac{1}{2}$ درجة	تساهمية أحادية $\frac{1}{2}$ درجة
3- وجه المقارنة	H_2O_2	N_2H_4
الصيغة الأولية	HO $\frac{1}{2}$ درجة	NH_2 $\frac{1}{2}$ درجة

ب - أمامك عناصر رموزها افتراضية وهي - والمطلوب : ($5 \times 1 = 5$)

- 1- الترتيب الإلكتروني حسب تحت المستويات للعنصر Z و هو .. $1s^2 2s^2 2p^5$... ص 22/1
- 2- العنصر Z و في الجدول الدوري بالمجموعة : السابعة / 7A . أوالاوجهين ص 36/1
- 3- أي العنصرين (X_3 ، Y_6) له نصف قطر ذري اقل Y_6 ص 43/1
- 4- أي العنصرين (X_3 ، Z) له سالبيه كهربائية أعلى و Z . ص 45/1
- 5- الترتيب الإلكتروني النقطي للعنصر X_3 / Li . ص 67/1

8

درجة السؤال السادس

انتهت الاسئلة

