تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج إجابة الاختبار النهائي الرسمي المعتمد من التوجيه الفني العام

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	إجابة اختبار قصير ثاني
2	مذكرة المثالي الإثرائية
3	تعاريف وتعاليل
4	بنك اسئلة
5	مذكرة كيمياء

دولة الكويت
وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم

المادة : الكيمياء
الصف : العاشر
الزمن : ساعتان وربع

امتحانات الكويت
@kuwaitexams

امتحان نهاية الفترة الدراسية الثانية للعام الدراسي 2024-2025

==========

ملاحظة هامة : عدد صفحات الامتحان (6) صفحات مختلفة

==========

أولا : الأسئلة الموضوعية (14درجة)

(السؤالين الأول والثاني- كلاهما اجباري)

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

4

السؤال الأول: (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في المربع المقابل لها: (4x1=4)

1- لكي تصبح المعادلة الكيميائية التالية موزونة: $KClO_{3\,(s)} \rightarrow 3O_{2(g)} + 2KCl_{(s)}$ ...

يجب أن يكون معامل كلورات البوتاسيوم $KClO_3$:

☐ 2 ☐ 3

☐ 4 ☐ 6

2- يعتبر التفاعل : $HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(\ell)}$ من تفاعلات:

☐ تكوين الغاز ☐ المتجانسة بين الغازات

☐ الأحماض و القواعد ☐ المتجانسة بين الأجسام الصلبة

3- عدد المولات الموجودة في (13.5 g) من الألمنيوم (Al = 27) تساوي:

☐ 0.25 mol ☐ 0.5 mol

☐ 1 mol ☐ 2 mol

4- النسبة المئوية لكتلة الأكسجين في أكسيد المغنيسيوم MgO (Mg = 24 , O = 16) تساوي:

☐ 20 % ☐ 40 %

☐ 60 % ☐ 80 %

وزارة التربية
المطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

السؤال الأول: (ب) أكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي: (3x1=3)

3

1- ظهور اللون الأزرق عند إضافة محلول اليود إلى النشا دليل على حدوث تفاعل كيميائي. (.....)

2- مول من ذرات البوتاسيوم يحتوي على 12×10^{23} ذرة. (.....)

3- تعتبر الصيغة الأولية هي الصيغة الجزيئية لغاز ثاني أكسيد الكربون CO_2. (.....)

7 درجة السؤال الأول

السؤال الثاني: (أ) اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية: (3x1=3)

3

1- معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة و الناتجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة و الناتجة . (.....)

2- أيونات لا تشارك أو تتفاعل خلال تفاعل كيميائي. (.....)

3- كتلة المول الواحد من ذرات العنصر معبراً عنها بالجرامات. (.....)

السؤال الثاني: (ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً: (4x1=4)

4

1- طبقاً للحالة الفيزيائية فإن التفاعل التالي : $CaCO_{3(s)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$

يعتبر من التفاعلات ..... .

2- عدد مولات الحديد في (1.5×10^{23}) ذرة منه تساوي..... مول.

3- إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في الإيثان C_2H_6 تساوي (20%) فإن النسبة المئوية الكتلية للكربون تساوي ..... %.

4- تبعاً للتفاعل التالي: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ، فإن تفاعل (2 مول) من النيتروجين (N_2) ينتج عنه ..... مول من غاز الأمونيا (NH_3).

7 درجة السؤال الثاني

امتحانات الكويت
@kuwaitexams

وزارة التربية
المطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة
الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

ثانيا: الأسئلة المقالية (24درجة)

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

السؤال الثالث:

2

(أ): علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً: (2x1=2)

1- التفاعل التالي: $N_{2\,(g)} + 3H_{2\,(g)} \rightarrow 2NH_{3\,(g)}$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة .

.....

.....

2- عدد الذرات في مول من الصوديوم (Na =23) يساوي عدد الذرات في مول من الكالسيوم (Ca = 40).

.....

.....

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

3

(ب): ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب: (2x1½=3)

1- إضافة ثاني أكسيد المنجنيز (MnO_2) للتفاعل التالي: $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2$.

الحدث : .....

التفسير: .....

2- للوسائد الهوائية في السيارة لحظة التصادم.

الحدث : .....

التفسير: .....

امتحانات الكويت
@kuwaitexams

3

(ج): أكمل الجدول التالي: (3x1=3)

الصيغة الجزيئية	الصيغة الأولية
$C_2H_4O_2$	
$C_6H_{12}O_6$	
C_6H_6	

8

درجة السؤال الثالث

وزارة التربية
المطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

السؤال الرابع :

(أ): عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي:

4 (4 درجات)

$$FeCl_{3\,(s)} + 3NaOH_{(aq)} \rightarrow Fe(OH)_{3(s)} + 3NaCl_{(aq)}$$

1- المعادلة الأيونية كاملة:

.....

2- الأيونات المتفرجة: .....

3- المعادلة الأيونية النهائية الموزنة:

.....

امتحانات الكويت
@kuwaitexams
موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب): حل المسألة التالية: (4 درجات)

4

إذا علمت أن (F = 19 , S = 32) احسب ما يلي : ص 50

1- الكتلة المولية لسداسي فلوريد الكبريت SF_6.

.....

2-عدد مولات (73 g) من سداسي فلوريد الكبريت SF_6 .

.....

.....

3- عدد الجزيئات في (3 mol) من SF_6.

.....

.....

4- كتلة (0.25 mol) من SF_6 .

.....

.....

8 درجة السؤال الرابع

وزارة التربية
المطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

السؤال الخامس :

4

(أ): حل المسألة التالية: (4 درجات)

يتحد (15 g) من النيتروجين اتحادا تاما مع (5 g) من الأكسجين ليتكون مركب ما.

احسب النسبة المئوية الكتلية لمكونات هذا المركب .

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

4

امتحانات الكويت @kuwaitexams

(ب): قارن بين كل مما يلي : (4 x 1=4)

وجه المقارنة	Cl^-	N_2
الوحدة البنائية (ذرة – جزيء – أيون)		
وجه المقارنة	$Cu(NO_3)_2$	$NaNO_3$
عدد ذرات الأكسجين في الوحدة البنائية للمركب		

8

درجة السؤال الخامس

وزارة التربية
المطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

السؤال السادس :

4

(أ): حل المسألة التالية: (4 درجات)

يتفاعل الألمنيوم مع غاز الكلور تبعا للمعادلة الموزونة التالية :

$$2Al_{(s)} + 3Cl_{2(g)} \rightarrow 2AlCl_{3(s)}$$

احسب كتلة كلوريد الألمنيوم $AlCl_3$ الناتجة من تفاعل (0.6) مول من غاز الكلور مع الألمنيوم.

علما بأن ($Al = 27 , Cl = 35.5$).

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw
امتحانات الكويت
@kuwaitexams

4

(ب): اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة لكل من التفاعلات الكيميائية التالية:

(4X1=4)

1- تفاعل غاز الهيدروجين مع غاز الأكسجين لتكوين الماء السائل.

.....

2- تفاعل الصوديوم الصلب مع الماء لتكوين محلول هيدروكسيد الصوديوم و غاز الهيدروجين.

.....

3- تفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب لتكوين غاز كبريتيد الهيدروجين.

.....

4- تفاعل محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم لتكوين راسب من كلوريد الفضة ومحلول نترات الصوديوم.

.....

8

درجة السؤال السادس

انتهت الأسئلة

وزارة التربية
المطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner