

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج إجابة الاختبار النهائي الرسمي المعتمد من التوجيه الفني العام

[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

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

المادة : الكيمياء
الصف : العاشر
الزمن : ساعتان وربع



دولة الكويت
وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم

امتحان نهاية الفترة الدراسية الثانية للعام الدراسي 2024-2025

ملاحظة هامة : عدد صفحات الامتحان (6) صفحات مختلفة

أولاً : الأسئلة الموضوعية (14 درجة)

(السؤالين الأول والثاني - كلاهما اجباري)

السؤال الأول: (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓)

في المربع المقابل لها: (4×1=4)



1- لكي تصبح المعادلة الكيميائية التالية موزونة: $\text{KClO}_3(s) \rightarrow 3\text{O}_2(g) + 2\text{KCl}(s)$...

يجب أن يكون معامل كلورات البوتاسيوم KClO_3 :

3 ☐

2 ☐

6 ☐

4 ☐

2- يعتبر التفاعل : $\text{HCl}(aq) + \text{NaOH}(aq) \rightarrow \text{NaCl}(aq) + \text{H}_2\text{O}(l)$ من تفاعلات:

المتجانسة بين الغازات ☐

تكوين الغاز ☐

المتجانسة بين الأجسام الصلبة ☐

الأحماض و القواعد ☐

3- عدد المولات الموجودة في (13.5 g) من الألمنيوم ($\text{Al} = 27$) تساوي:

0.5 mol ☐

0.25 mol ☐

2 mol ☐

1 mol ☐

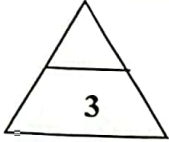
4- النسبة المئوية لكتلة الأكسجين في أكسيد المغنيسيوم MgO ($\text{Mg} = 24$, $\text{O} = 16$) تساوي:

40 % ☐

20 % ☐

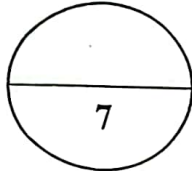
80 % ☐

60 % ☐



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



درجة السؤال الأول



السؤال الثاني: (أ) اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل

من العبارات التالية: (3x1=3)

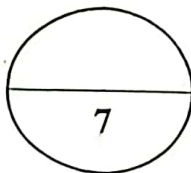
- 1- معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة و الناتجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة و الناتجة . (.....)
- 2- أيونات لا تشارك أو تتفاعل خلال تفاعل كيميائي. (.....)
- 3- كتلة المول الواحد من ذرات العنصر معبراً عنها بالجرامات. (.....)



امتحانات الكويت
@kuwaitexams

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

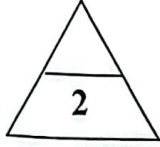


درجة السؤال الثاني

ثانياً: الأسئلة المقالية (24 درجة)

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

السؤال الثالث:

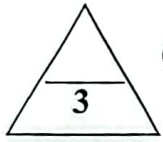


(أ): **علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:** (2x1=2)

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).

almanahi.com/kw



(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 :

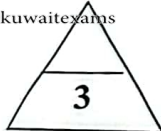
2- للوسائد الهوائية في السيارة لحظة التصادم.

الحدث :

التفسير :

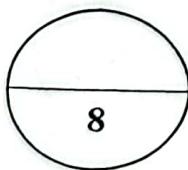


امتحانات الكويت
@kuwaitexams



(ج): **أكمل الجدول التالي:** (3x1=3)

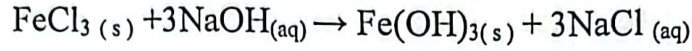
| الصيغة الجزيئية | الصيغة الأولية |
|-----------------|----------------|
| $C_2H_4O_2$ | |
| $C_6H_{12}O_6$ | |
| C_6H_6 | |



درجة السؤال الثالث

السؤال الرابع :

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



1- المعادلة الأيونية كاملة:

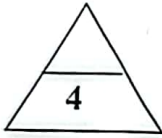


امتحانات الكويت
@kuwaitexams

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

2- الأيونات المتفرجة:

3- المعادلة الأيونية النهائية الموزونة:



(ب) : حل المسألة التالية: (4 درجات)

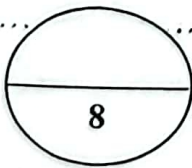
إذا علمت أن (S = 32 , F = 19) احسب ما يلي : ص 50

1- الكتلة المولية لسداسي فلوريد الكبريت SF_6 .

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

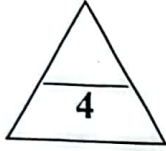
3- عدد الجزيئات في (3 mol) من SF_6 .

4- كتلة (0.25 mol) من SF_6 .



درجة السؤال الرابع

السؤال الخامس :



(أ): **حل المسألة التالية:** (4 درجات)

يتحد (15 g) من النيتروجين اتحاداً تاماً مع (5 g) من الأكسجين ليتكون مركب ما .

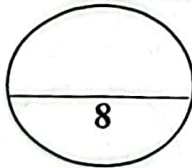
احسب النسبة المئوية الكتلية لمكونات هذا المركب .

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw



(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 | | |



درجة السؤال الخامس

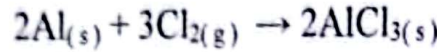


المطبعة الرئيسية ديوان محام الوزارة

سؤال السادس :

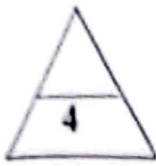
(أ) : حل المسألة التالية : (4 درجات)

يتفاعل الألمنيوم مع غاز الكلور تبعا للمعادلة الموزونة التالية :

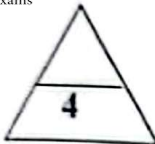


احسب كتلة كلوريد الألمنيوم AlCl_3 الناتجة من تفاعل (0.6) مول من غاز الكلور مع الألمنيوم.

علما بأن ($\text{Al} = 27$, $\text{Cl} = 35.5$).



امتحانات الكويت
@kuwaitexams



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

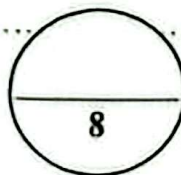
(4X1=4)

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.



درجة السؤال السادس

انتهت الأسئلة

