

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 وجميع 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>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا [bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام



وزارة التربية

الإدارة العامة

مدرسة

اختبار نهاية الفترة الدراسية الثالثة

في الكيمياء للصف العاشر

العام الدراسي 2020/2019

قصير اول نموذج (1)

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقة

السؤال الأول :

(ب) املأ الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها :
(1=1/2×2) درجة

1- عدد التأكسد للكبريت في SO_4^{2-} يساوي

2- عدد الفرات الموجودة في 2.2 مول من NO_2 يساوي

(ب) علل لما يأتي موضحا اجابتك بالمعادلة الكيميائية الرمزية
(1=1×1) درجة

1- عدد تأكسد الهيدروجين في المركب التالي LiAlH_4 يساوي -1
.....

السؤال الثاني

أ - حل المسألة التالية :

(1=1×1) درجة

- عدد الجزيئات الموجودة في 1.13 مول من البروبان C_3H_8
.....
.....

- عدد ذرات الهيدروجين في نفس العينة .
.....
.....

انتهت الاسئلة مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق



وزارة التربية

الإدارة العامة

مدرسة

اختبار نهاية الفترة الدراسية الثالثة

في الكيمياء للصف العاشر

العام الدراسي 2020/2019

قصير اول نموذج (2)

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقة

أ- ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كلا من الجمل التالية (2×1/2=1) درجات

- 1- العامل المختزل في التفاعل التالي : $2\text{NaBr} + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$
- ☐ ايون الكلوريد ☐ ايون البروميد ☐ جزي الكلور ☐ جزي البروم
- 2- عدد مولات ذرات السيليكون التي تحتوي علي 2.08×10^{24} ذره منه يساوي :
- ☐ 1.04 mole ☐ 2.08 mol ☐ 3.46 mol ☐ 4.16 mol

ب- علل لما يأتي موضحا اجابتك بالمعادلة الكيميائية الرمزية (1=1×1) درجة

1- عدد تأكسد الاكسجين في المركب التالي O_2F_2 يساوي +1

.....

السؤال الثاني

أ - حل المسألة التالية : (1=1×1) درجة

- عدد الجزيئات الموجودة في 1.75 مول من المركب $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

.....

.....

- عدد ذرات الاكسجين في نفس العينة .

.....

.....

انتهت الاسئلة مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق



وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقه التعليميه

مدرسة
.....

اختبار قصير اول

في الكيمياء للصف العاشر

العام الدراسي 2019-2020

قصير اول نموذج (3)

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقه

السؤال الأول :

(1 = 1/2 × 2)

(أ) املأ الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها :

1 - في التفاعل $Fe + Ag_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + 2Ag$ فان الحديد Fe حدثت له عملية

2- عدد تأكسد الاكسجين في فوق اكسيد الهيدروجين H_2O_2 يساوي

(1 = 1 × 1) درجة

ب- علل لما يأتي موضحا اجابتك بالمعادلة الكيميائية الرمزية

- للفلور عدد تأكسد قيمته (-1) في مركباته

السؤال الثاني

أ - حل المسألة التالية

(1 = 1 × 1) درجة

لديك 2 مول من جزيئات الماء H_2O والمطلوب :

- عدد الجزيئات في العينة

- عدد الذرات في نفس العينة

انتهت الاسئلة مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق

ابراهيم الشهاوي



وزارة التربية

الإدارة العامة للتعليم

مدرسة

اختبار نهاية الفترة الدراسية الثالثة

في الكيمياء للصف العاشر

العام الدراسي 2020/2019

المادة : كيمياء

عدد الصفحات : (1)

الزمن : (15) دقيقة

قصير اول نموذج (4)

السؤال الأول :

(أ) املأ الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها :

- 1) عدد تأكسد الكبريت في ايون الكبريتات SO_4^{2-} هي
- 2) عدد الوحدات البنائية في (0.4 mol) من كلوريد البوتاسيوم

ب- علل لما يأتي موضحا اجابتك بالمعادلة الكيميائية الرمزية ان امكن :

- 1) تحدث عمليتي الأكسدة والاختزال بشكل مرتبط ببعضهما ولا تحدث احدي العمليتين بشكل منفصل

السؤال الثاني

أ- حل المسائل التالية

1) احسب:-

- عدد المولات في 1.5×10^{24} جزيء من ثاني اكسيد السيليكون SiO_2

انتهت الاسئلة مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق

ابراهيم الشهاوي