تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* 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

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

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
الادارة 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) دقيقه

==========

السؤال الأول :

(ب)املأ الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها : (2×½= 1) درجة

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

2-عدد الذرات الموجودة في 2.2مول من NO2 يساوي .....

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

1-عدد تاكسد 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 والتوفق

وزارة التربية
الادارة 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) دقيقه

أ- ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كلا من الجمل التالية (2×½=1) درجات

1- العامل المختزل في التفاعل التالي : $2NaBr + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl + Br_2$

❐ ايون الكلوريد ❐ ايون البروميد ❐ جزي الكلور ❐ جزي البروم

2-عدد مولات ذرات السيليكون التي تختوي 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 تاكسد 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 $Ca_3(PO_4)_2$

.....

.....

- 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

المادة : كيمياء
عدد الصفحات : (1)
الزمن : (15) دقيقه

قصير اول نموذج (3)

==========

السؤال الأول :

(أ)املأ الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها : (2×½= 1)

1 – في التفاعل $Fe + Ag_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + 2Ag$ فان الحديد Feحدثت له عمليه .....
2- عدد تاكسد الاكسجين في فوق اكسيد الهيدروجين H_2O_2 يساوي.....

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

- للفلور عدد تأكسد قيمته (-1) في مركباته

.....
.....

السؤال الثاني

أ – حل المسالة 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 والتوفق

ابراهيم الشهاوي

وزارة التربية
الادارة العامة ..... التعليمي
مدرسة .....

اختبار نهاية الفترة الدراسية الثالثة
في الكيمياء للصف العاشر
العام الدراسي 2020/2019

المادة : كيمياء
عدد الصفحات : (1)
الزمن : (15) دقيقه

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 البنائيه 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 ولاتحدث احدي العمليتين بشكل منفصل

.....
.....

السؤال الثاني
أ- حل المسائل التالية

1) احسب:-
-عدد المولات في $\mathbf{1.5\times10^{24}}$ جزيء من ثاني اكسيد السيليكون SiO_2

.....
.....

انتهت الاسئلة مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفق

ابراهيم الشهاوي