

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 الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/13chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade13>

* لتحميل جميع ملفات المدرس احمد حسين اضغط هنا

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الحادي عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

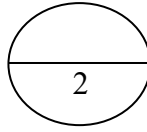
وزارة التربية

الصف : 11 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

أ) اختر الإجابة الصحيحة من بين الأجابات التي تلي كل مما يلي ، وضع أمامها علامة (√) : (1 = ½ × 2)

1 ﴿ جميع التفاعلات التالية تعتبر من تفاعلات الأكسدة و الاختزال ما عدا واحد هو :

☐ تفاعلات الاحتراق

☐ تفاعلات التحلل

☐ تفاعلات الأحماض والقواعد

☐ الإحلال المفرد

2 ﴿ عدد تأكسد الهيدروجين يساوي (1 -) في أحد المركبات التالية :

☐ H₂O

☐ H₂SO₄

☐ MgH₂

☐ HCl

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (1 = ½ × 2)

1 ﴿ عند غمر شريحة خارصين في محلول مائي من كبريتات النحاس II تتكون طبقة بنية من على شريحة الخارصين

2 ﴿ التغير التالي MnO₂ → MnO₄⁻ يصاحبه إلكترونات

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

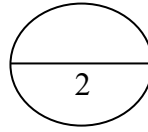
وزارة التربية

الصف : 11 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

أ) اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التي تلي كل مما يلي ، وضع أمامها علامة (√) : (1 = ½ × 2)

1 ﴿ جميع ما يلي يحدث عند غمر قطعة من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II ما عدا واحدة هي :

☐ تتكون طبقة بنية اللون على سطح شريحة الخارصين

☐ يتآكل سطح شريحة الخارصين

☐ تزداد شدة اللون الازرق للمحلول

☐ يهت لون المحلول الازرق تدريجياً الى أن يختفي كلياً

2 ﴿ يمثل التفاعل التالي : $2\text{HCl}_{(aq)} + \text{Fe}_{(s)} \rightarrow \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ تفاعل :

☐ احتراق

☐ احلال مزدوج

☐ تحلل

☐ الإحلال المفرد

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (1 = ½ × 2)

1 ﴿ عدد تأكسد الفلور في جميع مركباته يساوي

2 ﴿ التغير التالي $\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{SO}_3^{2-}$ يلزم لإتمامه وجود عامل

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : 11 ع \

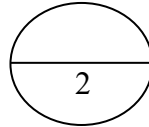
(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء



(أ) اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التي تلي كل مما يلي ، وضع أمامها علامة (√) : (1 = ½ × 2)

1 ﴿ يمثل التفاعل التالي : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ تفاعل :

☐ تحليل

☐ الإحلال المفرد

☐ احتراق

☐ احلال مزدوج

2 ﴿ عدد تأكسد الأكسجين يساوي (+ 1) في أحد المركبات التالية :

BaO_2 ☐

OF_2 ☐

MnO_2 ☐

O_2F_2 ☐

(ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا : (1 = ½ × 2)

1 ﴿ يمكن التمييز بين تفاعلات الأكسدة والاختزال وغيرها من التفاعلات الكيميائية من خلال التغير في لأحد العناصر

2 ﴿ يلزم لإتمام التغير التالي $\text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$ وجود عامل

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

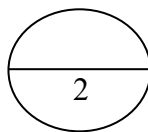
وزارة التربية

الصف : 11 ع \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :

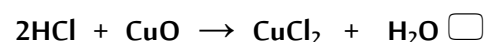
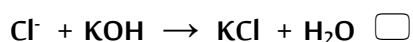


مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

أ) اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التي تلي كل مما يلي ، وضع أمامها علامة (✓) : (1 = ½ × 2)

1) أحد التفاعلات التالية يُعبّر عن عملية أكسدة و اختزال و هو :



2) في التفاعل التالي $\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})}$ يكون عدد الإلكترونات المفقودة هو :

3 ☐

5 ☐

2 ☐

1 ☐

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً : - (1 = ½ × 2)

1) عدد تأكسد ذرة الاكسجين O في معظم مركباتها يساوي

2) نصفُ التفاعل التالي $\text{Zn} \rightarrow \text{ZnO}_2^{2-}$ يُمثّل عملية