

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 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>

* 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 العاشر 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

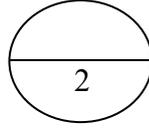
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

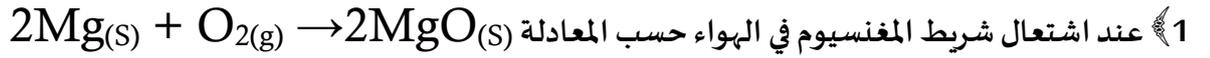
الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

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



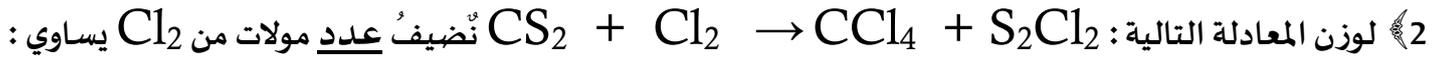
فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :

محلول مائي

غازية

صلبة

سائلة



2

3

5

4

ب) ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الختأ لكل مما يلي :- (1 = ½ × 2)

()

1 يُعتبرُ صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية

()

2 العاملُ الحفاز مادة تغير من سرعة التفاعل الكيميائي وتشارك فيه

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

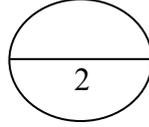
وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

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

1 عند إضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي دلالة حدوثه هي :

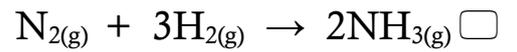
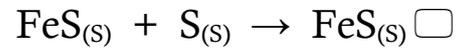
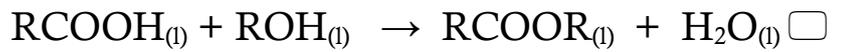
سريان التيار الكهربائي

ظهور لون جديد

ظهور راسب

اختفاء لون البروم

2 أحد التفاعلات الكيميائية التالية يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة :



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

1 يُعتبر هضمُ الطعام من التغيرات

2 يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

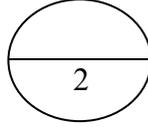
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

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

1) يعتبر التفاعل الكيميائي التالي من التفاعلات $2SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$:

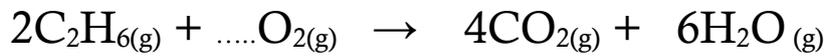
المتجانسة الصلبة

المتجانسة الغازية

غير المتجانسة

المتجانسة السائلة

2) عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة الكيميائية موزونة هو :



10

5

7

4

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

1) الرمز (g) في المعادلة الكيميائية يدل على الحالة

2) المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

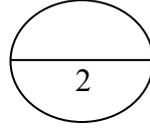
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

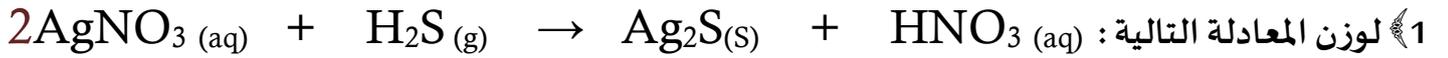
الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

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



نضيف عدد من المولات إلى حمض النيتريك HNO_3 يساوي :-

2

3

5

4

2) إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

تغير لون المادة

تصاعد غاز

تبخر المادة

تكون راسب

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

1- الصيغة الكيميائية لنيترات البوتاسيوم الذائبة في الماء هي

2) طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب من التفاعلات

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

2

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

1) الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي :-

$SO_{3(s)}$

$SO_{3(aq)}$

$SO_{3(g)}$

$SO_{3(l)}$

2) الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي : $Zn(s) + 2HCl(aq) \rightarrow ZnCl_2(aq) + H_2(g)$ هو :-

تغير لون المادة

تصاعد غاز

اختفاء لون المادة

تكون راسب

ب) صف التغيرات التالية الى تغيرات كيميائية و فيزيائية : (1 = ¼ × 4)

مضغ الطعام - تعفن الخبز - تقطيع الفاكهة - تبخر الماء

تغيرات كيميائية	تغيرات فيزيائية