

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

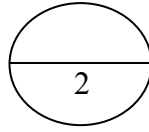
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

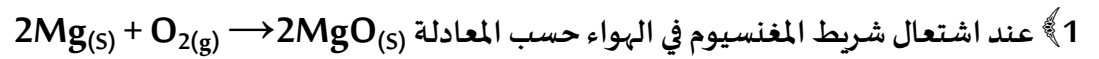
الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

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



فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :

محلول مائي

غازية

صلبة

سائلة

2 لوزن المعادلة التالية : $\text{CS}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CCl}_4 + \text{S}_2\text{Cl}_2$ نضيف عدد مولات من Cl_2 يساوي :

2

3

5

4

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

()

1 يُعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية

()

2 العامل الحفاز مادة تغير من سرعة التفاعل الكيميائي و تشارك فيه

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

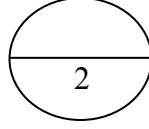
وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

أ) اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات 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 :

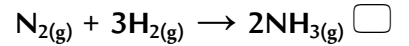
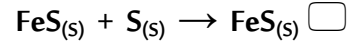
سريان التيار الكهربائي

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 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

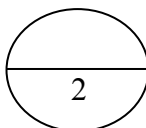
وزارة التربية

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 : $2SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$

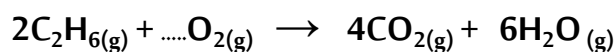
المتجانسة الصلبة

المتجانسة الغازية

غير المتجانسة

المتجانسة السائلة

2 عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة الكيميائية موزونة هو : www.kwedufiles.com



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 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

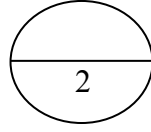
وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

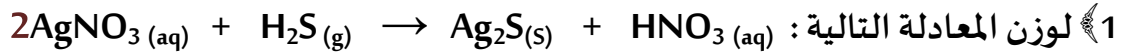
الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

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



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 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

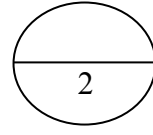
وزارة التربية

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 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