

العام الدراسي 2017 – 2018

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

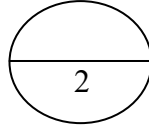
وزارة التربية

الصف : العاشر \ .....

( الفترة الدراسية الثانية )

ادارة .....

الاسم : .....



مدرسة .....

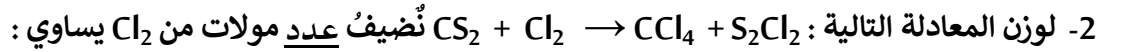
قسم الكيمياء والفيزياء

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



فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :

سائلة  صلبة  غازية  محلول مائي



2  3  4  5

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

1- يُعتبرُ صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية ( )

2- العاملُ الحفاز مادة تغير من سرعة التفاعل الكيميائي وتُشارك فيه ( )

العام الدراسي 2017 – 2018

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

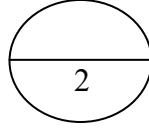
وزارة التربية

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 (√) : ( 2 × ½ = 1 )

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

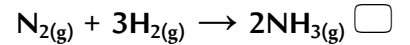
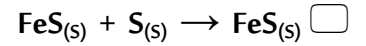
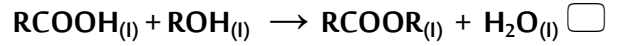
سريان التيار الكهربائي

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 علميا :- ( 2 × ½ = 1 )

1- يُعتبر هضمُ الطعام من التغيرات .....

2- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز .....

العام الدراسي 2017 – 2018

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

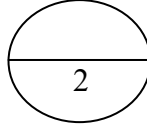
وزارة التربية

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 )

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

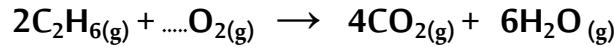
المتجانسة الصلبة

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 2017 – 2018

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

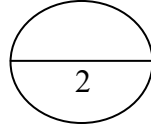
وزارة التربية

الصف: العاشر \ .....

( الفترة الدراسية الثانية )

ادارة .....

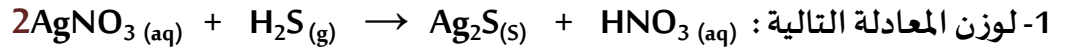
الاسم: .....



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  $\text{HNO}_3$  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 2017 – 2018

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

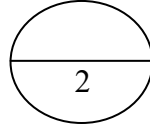
وزارة التربية

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- 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 التغييرات التالية الى تغييرات كيميائية و فيزيائية : ( 4 × ¼ = 1 )

مضغ الطعام - تعفن الخبز - هضم الطعام - تبخر الماء

| تغييرات كيميائية | تغييرات فيزيائية |
|------------------|------------------|
|                  |                  |
|                  |                  |