

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \ .....

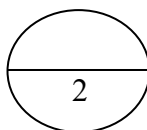
( الفترة الدراسية الثانية )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء والفيزياء



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

1 عند اشتعال شريط المغنسيوم في الهواء حسب المعادلة  $2\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{MgO}_{(s)}$

فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :

☐ محلول مائي

☐ غازية

☐ صلبة

☐ سائلة

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

☐ 2

☐ 3

☐ 5

☐ 4

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

( )

1 يُعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية

( )

2 العامل الحفاز مادة تغير من سرعة التفاعل الكيميائي وتشارك فيه

العام الدراسي 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

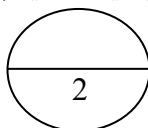
وزارة التربية

الصف: العاشر \ .....

( الفترة الدراسية الثانية )

ادارة .....

الاسم: .....



مدرسة .....

قسم الكيمياء والفيزياء

أ) اختر الإجابة الصحيحة من بين 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 :

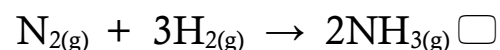
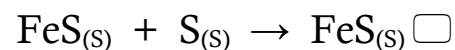
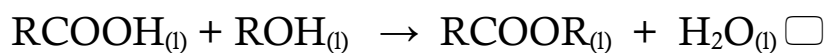
☐ سريان التيار الكهربائي

☐ 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 2019 – 2020

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \ .....

( الفترة الدراسية الثانية )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

2

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 :  $2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{SO}_{3(g)}$

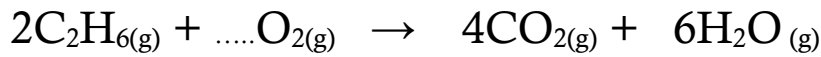
☐ المتجانسة الصلبة

☐ 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

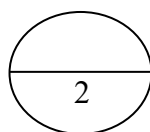
وزارة التربية

الصف : العاشر \ .....

( الفترة الدراسية الثانية )

ادارة .....

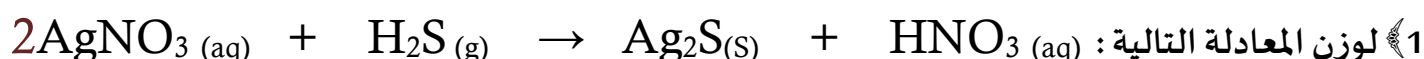
الاسم : .....



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  $\text{HNO}_3$  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 .....

وزارة التربية ادارة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء والفيزياء	اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء ( الفترة الدراسية الثانية ) <div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; width: 60px; height: 60px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%;"></div> <div style="width: 100%; text-align: center;">2</div> </div>	العام الدراسي 2019 – 2020 الصف : العاشر \ ..... الاسم : .....
---	--	---

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 فيزيائية	تغيرات كيميائية