

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

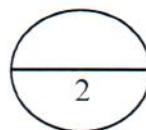
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة
قسم الكيمياء و الفيزياء

(١) اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التي تلي كل مما يلى ، وضع أمامها علامة (✓) : $1 = \frac{1}{2} \times 2$



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 الخطأ لكل مما يلى :- $1 = \frac{1}{2} \times 2$

(✓)

1) يُعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية

(✗)

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

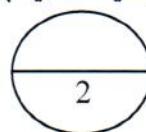
ولا تستوى منه

الإجابات:

Hala Labaab

H.L.

٢٠١٩ - ٢٠٢٠



أ) اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التي تلي كل مما يلي ، وضع أماها علامة ✓ : ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

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

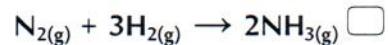
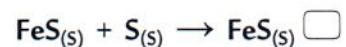
سريان التيار الكهربائي

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 : - ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

الكيميائية

1) يُعتبر هضم الطعام من التغيرات



2) يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز

H.C.

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

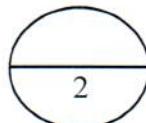
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

(١) اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التي تلي كل مما يلى ، وضع أماها علامة (✓) : $(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

1) يعتبر التفاعل الكيميائي التالي من التفاعلات : $2SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2SO_{3(g)}$

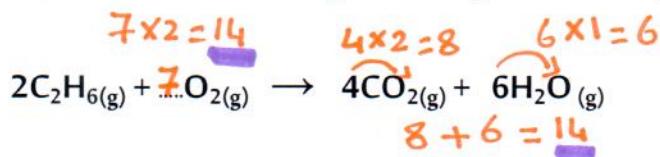
المتجانسة الصلبة

المتجانسة الغازية

غير المتجانسة

المتجانسة السائلة

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



10

5

7

4

(٢) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :- $(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

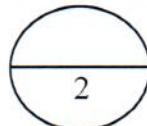
الغازية

1) الرمز (g) في المعادلة الكيميائية يدل على الحالة $\underline{\underline{=}}$

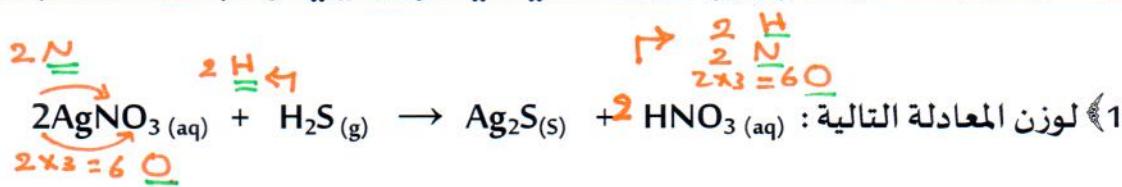
الناتجة

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

H.L.



أ) اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التي تلي كل مما يلي ، وضع أمامها علامة (✓) : $(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

2 3 5 4

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

تغيير لون المادة تصاعد غاز تبخر المادة تكون راسب

ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :- $(1 = \frac{1}{2} \times 2)$



العنصر التجاوزي



٤٠٦.

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

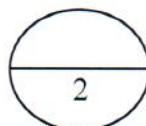
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم :



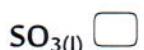
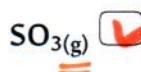
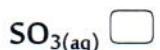
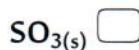
مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

أ) اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التي تلي كل مما يلى ، وضع أمامها علامة (✓) : $1 = \frac{1}{2} \times 2$



1) الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي :-



2) الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي : $\text{Zn}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \text{ZnCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ هو :-

تغير لون المادة

تصاعد غاز

اختفاء لون المادة

تكون راسب

ب) صنف التغيرات التالية إلى تغيرات كيميائية و فيزيائية : $1 = \frac{1}{4} \times 4$

تبخر الماء - تقطيع الفاكهة - تعفنُ الخبز - مضغ الطعام

تغيرات كيميائية	تغيرات فيزيائية
مضغ الطعام	تقطيع الفاكهة
تعفنُ الخبز	تبخر الماء

٤٠٦.