

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

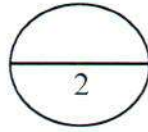
وزارة التربية

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)



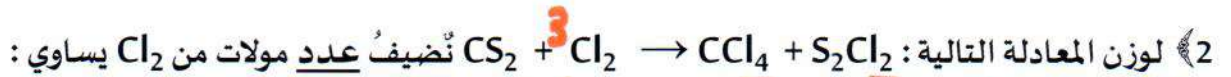
فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :

محلول مائي

غازية

صلبة

سائلة



$3 \times 2 = 6$

$4 + 2 = 6$

2

3

5

4

(ب) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (x) أمام العبارة الختأ لكل مما يلي :- (1 = ½ × 2)

(✓)

1 يُعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية

(X)

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

ولا تترك منه

الإجابات:
Hala Labeeb
H.L.

٢٠١٩ - ٢٠٢٠

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

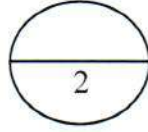
وزارة التربية

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

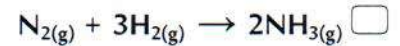
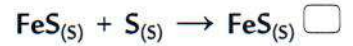
سريان التيار الكهربائي

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 :- (1 = ½ × 2)

الكيميائية

1 يُعتبر هضم الطعام من التغيرات



2 يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز

H.L.

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

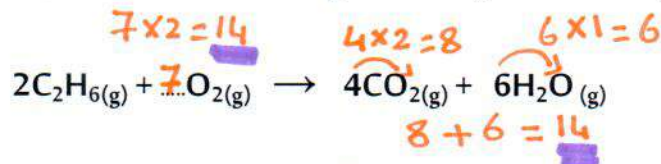
المتجانسة الصلبة

المتجانسة الغازية

غير المتجانسة

المتجانسة السائلة

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



10

5

7

4

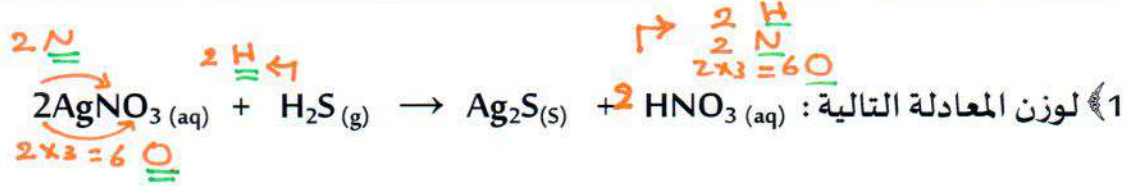
ب) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :- (1 = ½ × 2)

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

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

H.L.

أ) اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات 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 تدّل 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 $\text{KNO}_3(\text{aq})$

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

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

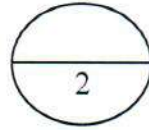
وزارة التربية

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 : H_{2(g)} : Zn (s) + 2HCl (aq) → ZnCl₂ (aq) + H_{2(g)} هو :-

تغير لون المادة

تصاعد غاز

اختفاء لون المادة

تكون راسب

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

مضغ الطعام - تعفن الخبز - تقطيع الفاكهة - تبخر الماء

تغييرات كيميائية	تغييرات فيزيائية
مضغ الطعام	تطهير الفاكهة
تعفن الخبز	تبخر الماء