

المجال: الكيمياء

العام الدراسي 2023\2024

وزارة التربية

الزمن : 20 دقيقة

الفصل الدراسي الثاني

منطقة التعليمية

الامتحان القصير الأول

ثانوية

اسم الطالب:.....الصف:.....المجموعة:.....

السؤال الأول : ضع علامة (✓) بين القوسين أمام الإجابة الصحيحة (0.5×3):

1- أحد التغيرات التالية تدل على حدوث تفاعل عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك:

() ظهور راسب () تصاعد غاز () اختفاء لون () ظهور ضوء

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيوم هي:

() Ca(OH)_2 () CaO () K_2O () KOH

3- يصنف التفاعل التالي تحت اسم $\text{Fe}_{(s)} + \text{S}_{(s)} \rightarrow \text{FeS}_{(s)}$:

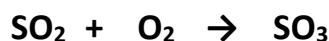
() التفاعلات غير المتجانسة () التفاعلات بين الغازات () التفاعلات بين السوائل () التفاعلات بين الأجسام الصلبة

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي (1×1) :

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



.....

• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

المجال: الكيمياء

العام الدراسي 2023\2024

وزارة التربية

الزمن : 20

الفصل الدراسي الثاني

منطقة التعليمية
دقيقة

الامتحان القصير الأول

ثانوية

اسم الطالب:.....الصف:.....المجموعة:.....

السؤال الأول : ضع علامة (✓) بين القوسين أمام الإجابة الصحيحة (0.5×3):

1- الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب نترات الصوديوم :

KNO_3 ()

NaOH ()

Na_2SO_4 ()

NaNO_3 ()

2- إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

() التغير في درجة الحرارة () ظهور لون جديد () تبخر المادة () تصاعد غاز

3- تعتبر تفاعلات الترسيب من أمثلة التفاعلات :

() التفاعلات بين السوائل () التفاعلات غير المتجانسة () التفاعلات بين الغازات () التفاعلات بين الأجسام الصلبة

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

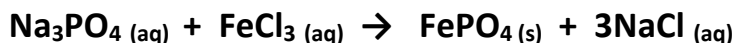
1-يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$

.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

السؤال الأول : ضع علامة (✓) بين القوسين أمام الإجابة الصحيحة (0.5×3):

1- دليل التفاعل عند إضافة سائل البروم البني المحمر إلى الهكسين (مركب عضوي) هو :
 () ظهور راسب () اختفاء لون () التغير في درجة الحرارة () سريان تيار كهربائي

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب (كربونات الصوديوم) هي :
 Na_2CO_3 () NaOH () NaNO_3 () Na_2O ()

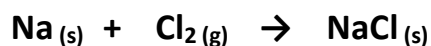
3- أحد التغيرات التالية يعتبر تغيراً كيميائياً :
 () انصهار الحديد () تقطيع الفاكهة () احتراق الخشب () تبخر الماء

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

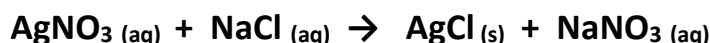
1-يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات غير المتجانسة. $\text{P}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10(s)}$

.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

وزارة التربية
منطقة التعليمية
ثانوية
اسم الطالب: الصف: المجموعة:
المجال: الكيمياء
العام الدراسي 2023\2024
الفصل الدراسي الثاني
الامتحان القصير الأول
الزمن : 20 دقيقة

السؤال الأول : املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً (0.5×3):

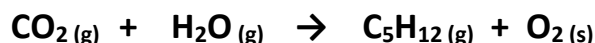
- 1- الصيغة الكيميائية التالية Na_2CO_3 لمركب يسمى
- 2- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات
- 3- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

- 1- تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر.

.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

المجال: الكيمياء

العام الدراسي 2023\2024

وزارة التربية

الزمن : 20 دقيقة

الفصل الدراسي الثاني

منطقة التعليمية

الامتحان القصير الأول

ثانوية

اسم الطالب:.....الصف:.....المجموعة:.....

السؤال الأول : املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً (0.5×3):

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات

2- الصيغة الكيميائية لنترات البوتاسيوم الذائبة في الماء

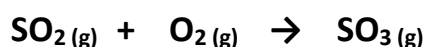
3-المادة التي تغير من سرعة التفاعل ولكنها لا تشترك فيه تسمى بـ

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

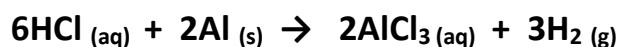
1 -يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة. $Fe (s) + S (s) \rightarrow FeS (s)$

.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

المجال: الكيمياء

العام الدراسي 2023\2024

وزارة التربية

الزمن : 20 دقيقة

الفصل الدراسي الثاني

منطقة التعليمية

الامتحان القصير الأول

ثانوية

اسم الطالب:.....الصف:.....المجموعة:.....

السؤال الأول : املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً (0.5×3):

- 1- يعتبر احتراق الخشب من التغيرات
- 2- الصيغة الكيميائية لمركب (كلورات البوتاسيوم) هي
- 3- الأيونات التي لا تشارك ولا تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي تسمى بـ

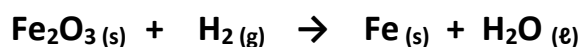
السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

1-يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات الغير متجانسة.

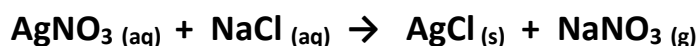


.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

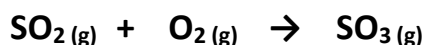
وزارة التربية
منطقة التعليمية
ثانوية
اسم الطالب: الصف: المجموعة:
المجال: الكيمياء
العام الدراسي 2023\2024
الفصل الدراسي الثاني
الامتحان القصير الأول
الزمن : 20 دقيقة

السؤال الأول : املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً (0.5×3):

- 1- عند وضع قطعة خارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف يتصاعد غاز
- 2- كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة يُعرف بـ
- 3- الصيغة الكيميائية لمركب (هيدروكسيد الكالسيوم) هي

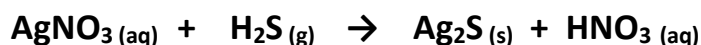
السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

1- يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة.

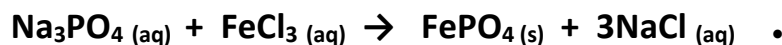


.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

وزارة التربية
منطقة التعليمية
ثانوية
اسم الطالب: الصف: المجموعة:
المجال: الكيمياء
العام الدراسي 2023\2024
الفصل الدراسي الثاني
الامتحان القصير الأول
الزمن : 20 دقيقة

السؤال الأول : املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً (0.5×3):

- 1- الصيغة الكيميائية لمركب (كربونات الصوديوم الهيدروجينية) هي
- 2- معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والنواتج بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد تُعرف بـ.....
- 3- دليل التفاعل عند إضافة سائل البروم البني المحمر إلى الهكسين (مركب عضوي) هو

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

- 1- تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر.

.....
.....
.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :

.....

المجال: الكيمياء

العام الدراسي 2023\2024

وزارة التربية

الزمن : 20 دقيقة

الفصل الدراسي الثاني

منطقة التعليمية

الامتحان القصير الأول

ثانوية

اسم الطالب:.....الصف:.....المجموعة:.....

السؤال الأول : ضع علامة (✓) بين القوسين أمام الإجابة الصحيحة (0.5×3):

1- عند إضافة محلول اليود إلى النشا يظهر اللون الأزرق فإن دليل التفاعل هو :

() اختفاء لون () ظهور راسب () ظهور لون جديد () تصاعد غاز

2- الصيغة الصحيحة لمركب (كبريتات الكالسيوم) هو :

CaSO₄ () CaO () Na₂SO₄ () Ca(OH)₂ ()

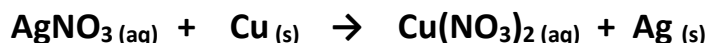
3- العامل الحفّاز في التفاعل التالي هو :
$$\text{H}_2\text{O}_2 (\text{aq}) \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{O}_2 (\text{g})$$

MnO₂ () H₂O₂ () H₂O () O₂ ()

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة:



الأيونات المتفرجة :
