

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج الاختبار القصير مجاب

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعاليل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

النظير الرابع الكيمياء الصف العاشر

الاجابة
المقرر الأول

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:

KOH (✓) K₂O () CaO () Ca(OH)₂ ()

3- يصنف التفاعل التالي تحت اسم $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$:

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

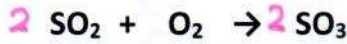
almanahj.com/kw

السؤال الثاني: (أ) علل لما يلي (1×1):

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

بسبب حدوث تغير في تركيب المادة

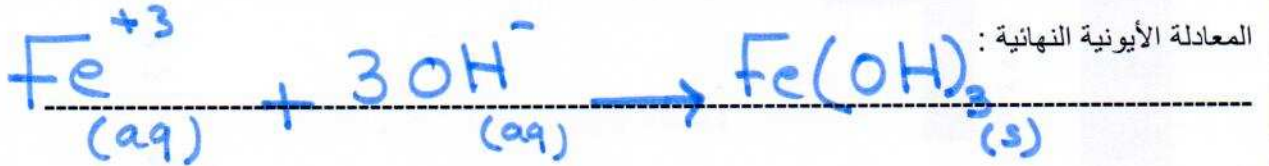
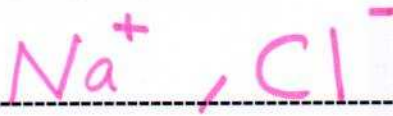
(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة:



• عيّن الأيونات المتفرجة وكتب المعادلة الأيونية النهائية:



الأيونات المتفرجة:



الاجابات:
مالة لبيب

H.L.
c.c.c - c.c.c

H.L.

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

موقع
المنهج الكويتية

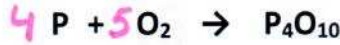
almanahj.com/kw

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

1- يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$

لأن المواد الداخلة في التفاعل، والمواد الناتجة منه
من نفس الحالة الفيزيائية

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

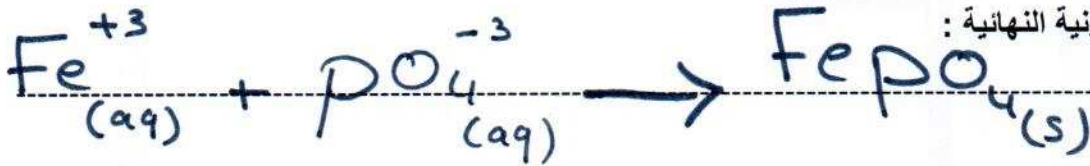


• عيّن الأيونات المتفرجة وكتب المعادلة الأيونية النهائية :



Na^+ و Cl^-

الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :

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 () التغيير في درجة الحرارة () سريان تيار كهربائي

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب (كربونات الصوديوم) هي :
 Na₂O () NaNO₃ () NaOH () Na₂CO₃ (✓)

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

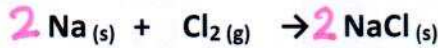
السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

1- يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات غير المتجانسة. $P_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow P_4O_{10(s)}$

لأن المواد الداخلة في التفاعل، والمواد الناتجة

منه ليست من نفس الحالة الفيزيائية

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



• عيّن الأيونات المتفرجة وكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :



H.L.

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

1- الصيغة الكيميائية التالية Na_2CO_3 لمركب يسمى **كربونات الصوديوم**

2- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات **المتجانسة بين الغازات**

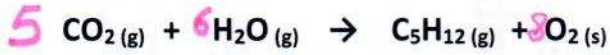
3- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز **Δ** ..

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

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

لأن البرق يعمل على تكوين أكاسيد النيتروجين من الغازات الجوية والتي تذوب مع ماء المطر مكونة الأحماض النيتروجينية التي تعمل كسماد للتربة

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



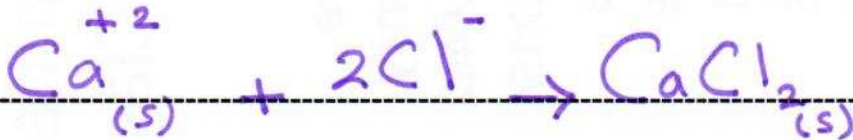
• عيّن الأيونات المتفرجة واكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :



H.O.L.

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

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات **الكيميائية**

2- الصيغة الكيميائية لنترات البوتاسيوم الذائبة في الماء **KNO₃ (aq)**

3- المادة التي تغير من سرعة التفاعل ولكنها لا تشارك فيه تسمى بـ **العامل الحفاز**

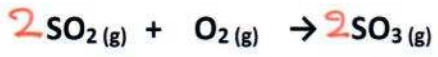
السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

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

لأن المواد الداخلة في التفاعل بالمواد الناتجة منه بنفس الحالة الفيزيائية

النتائج الكمية
almanahi.com/kw

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



• عيّن الأيونات المتفرجة واكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة : **Cl⁻**



ح.ح.ح

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

1- يعتبر احتراق الخشب من التغيرات...الكيميائية

2- الصيغة الكيميائية لمركب (كلورات البوتاسيوم) هي $KClO_3$ (s)

3- الأيونات التي لا تشارك ولا تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي تسمى بالأيونات المتفرجة

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

1- يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات الغير متجانسة.



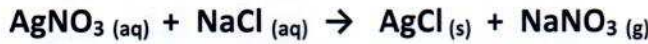
لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة

منه ليست في نفس الحالة الفيزيائية

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



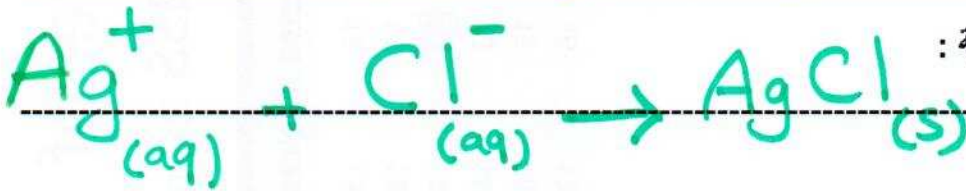
• عيّن الأيونات المتفرجة وكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :



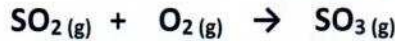
4.4

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 الهيدروجين
- 2- كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة يُعرف بـ التفاعل الكيميائي
- 3- الصيغة الكيميائية لمركب (هيدروكسيد الكالسيوم) هي $Ca(OH)_2(aq)$

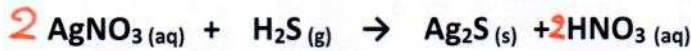
السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي : (1×1):

1- يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة.

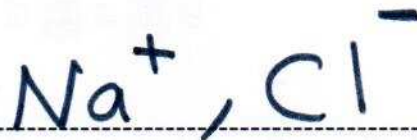


لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة
منه من نفس الحالة الفيزيائية.

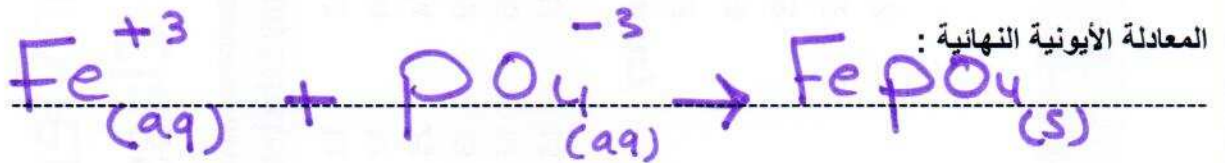
(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



• عيّن الأيونات المتفرجة واكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :

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

1- الصيغة الكيميائية لمركب (كربونات الصوديوم الهيدروجينية) هي NaHCO_3 (س)

2- معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والنتيجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد تُعرف بـ المعادلة الهيكلية...

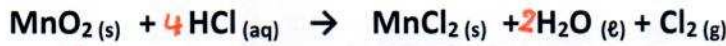
3- دليل التفاعل عند إضافة سائل البروم البني المحمر إلى الهكسين (مركب عضوي) هو اختفاء لون سائل البروم

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

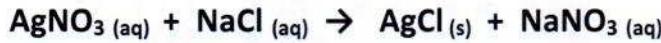
1- تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر.

لأن البروم يعمل على تكسيد أكاسيد النيتروجين في الجواري البرية والتي تذوب مع مياه الأمطار مكونة الأحماض النيتروجينية التي تعمل كسماد للتربة.

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



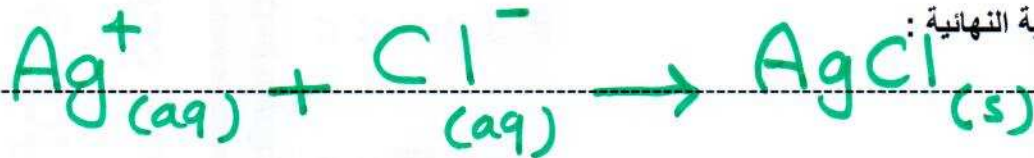
• عيّن الأيونات المتفرجة وكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :



H.L.

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 :

Ca(OH)₂ () Na₂SO₄ () CaO () CaSO₄ (✓)

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 ()

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

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

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

بسبب حدوث تغير في تركيب المادة

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



• عيّن الأيونات المتفرجة وكتب المعادلة الأيونية النهائية :



الأيونات المتفرجة :

