

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



حل أسئلة كتاب النشاط وأوراق عمل الوحدة السابعة التفاعلات الكيميائية

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة	1
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية	2
الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة	3
اختبار قصير ثاني	4
موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة	5

كتاب النشاط

الوحدة السابعة

(معادلات التفاعلات الكيميائية)

معلمتك /
مريم محمود العجمي

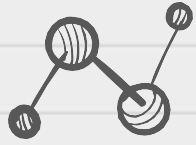
alManahj.com/om

1

حل التمارين

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

alManahj.com/om



تعريف ٧-١ المعادلات اللفظية والرمزية ص (24)

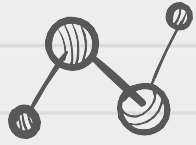
- ١ . ثاني أكسيد الكربون \rightarrow أكسجين + كربون
- ٢ . كبريتات الخارصين + نحاس \rightarrow كبريتات النحاس (II) + خارصين
- ٣ . ماء + نحاس \rightarrow هيدروجين + أكسيد النحاس (II)
- ٤ . ماء + ثاني أكسيد الكربون + كبريتات الكالسيوم \rightarrow حمض الكبريتيك + كربونات الكالسيوم

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج العمانية

alManahj.com/om

- ١ . $C + O_2 \rightarrow CO_2$
- ٢ . $Zn + CuSO_4 \rightarrow Cu + ZnSO_4$
- ٣ . $CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$
- ٤ . $CaCO_3 + H_2SO_4 \rightarrow CaSO_4 + CO_2 + H_2O$



تعريف ٧-١ المعادلات اللفظية والرمزية ص (25)



تمرين ٢-٧ التفاعلات في المحاليل ص (25 - 26)

١ . ١ . ماء + كبريتات الصوديوم → حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الصوديوم



تم تحميل هذا الملف من

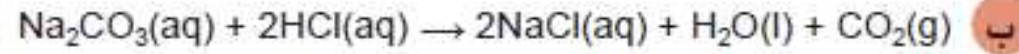
١ . ١ . كلوريد الأمونيوم + هيدروكسيد الحديد (III) → هيدروكسيد الأمونيوم + كلوريد الحديد (III)



alManahj.com/om

تمرين ٧-٣ مطافئ الحريق ص (26 - 27)

١ ثاني أكسيد الكربون + ماء + كبريتات الصوديوم → حمض الكبريتيك + كربونات الصوديوم



٣

الذرة	عدد الذرات في المواد المتفاعلة	عدد الذرات في المواد الناتجة
الكربون	2	2
الهيدروجين	4	4
الأكسجين	10	10
الصوديوم	2	2
الكبريت	1	1

تمرين ٣-٧ مطافئ الحريق ص (26 - 27)



١. مُعادلة التفاعل ٣ ستنتج الكمية الأكبر من ثاني أكسيد الكربون انطلاقاً من الحمض. تُظهر مُعادلة التفاعل أنه يمكن إنتاج جُزيئين من ثاني أكسيد الكربون من جُزيء واحد فقط من الحمض.
٢. مُعادلة التفاعل ٢ ستنتج الكمية الأقل من ثاني أكسيد الكربون انطلاقاً من الحمض. تُظهر مُعادلة التفاعل استخدام جُزيئين من الحمض، لإنتاج جُزيء واحد فقط من ثاني أكسيد الكربون.

موقع المناهج العُمانية

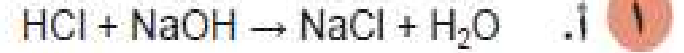
alManahj.com/om

2

حل أوراق العمل

تحويل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

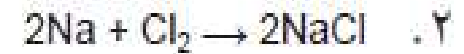
alManahj.com/om



ب. ١. هذه هي الذرات/الجزيئات التي يجب إضافتها على الرسم:

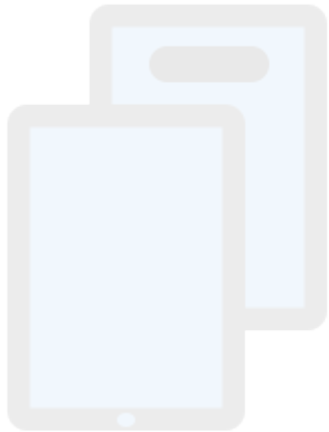
كفة الميزان اليسرى (المواد المتفاعلة): ذرتان من الصوديوم وجزيئان اثنان من الماء.

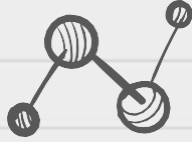
كفة الميزان اليمنى (المواد الناتجة): اثنتان (وحدتا صيغة) من هيدروكسيد الصوديوم وجزيء واحد من الهيدروجين.



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العمانية

alManahj.com/om





ورقة العمل ٧-١

كتابة معادلات كيميائية موزونة

ص (28 - 30)



٢ . ماء + كلوريد الكالسيوم \rightarrow حمض الهيدروكلوريك + أكسيد الكالسيوم



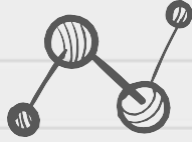
٢ . هيدروجين + هيدروكسيد البوتاسيوم \rightarrow ماء + بوتاسيوم



٢ . ثاني أكسيد الكربون + ماء + كلوريد الكالسيوم \rightarrow حمض الهيدروكلوريك + كربونات الكالسيوم



٢ . هيدروجين + كلوريد الماغنيسيوم \rightarrow حمض الهيدروكلوريك + ماغنيسيوم



ورقة العمل ٧-١

كتابة معادلات كيميائية موزونة

ص (28 - 30)

٤



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج التعليمية