

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني

[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

الاختبار القصير الثاني (كيمياء)

اسم الطالب : الصف التاسع ()

السؤال الأول :

1- الايونات التي لا تشارك في التفاعل الكيميائي تسمى الايونات:

(أ) السالبة (ب) الموجبة (ج) المتفرجة (د) عديدة الذرات

2- أكمل الفراغات في المخطط التالي :

أكسيد الماغنسيوم → أكسيد الماغنسيوم + أكسجين

مواد مواد

3- يدل الرمز () على حالة المادة الفيزيائية :

(أ) الصلبة (ب) السائلة (ج) الغازية (د) البلازمية

4 - زن المعادلة الكيميائية التالية:

السؤال الثاني :

1- تم إضافة كمية من بودرة البوتاسيوم الى الماء فنتج لدينا هيدروكسيد البوتاسيوم وتصاعد غاز الهيدروجين .

أ- أكتب المعادلة اللفضية لتفاعل الكيميائي ؟

.....

تابع السؤال الثاني :

ب - أكتب المعادلة الرمزية موضحا عليها الحالة الفيزيائية لكل مادة ؟

2- تنتج أملاح الكلوريدات من حمض الكبريتيك .

صح

خطأ

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج العُمانية

السؤال الثالث :

1- من خلال المعادلة التالية أجب على الأسئلة: ملح + ماء → ص + قاعدة

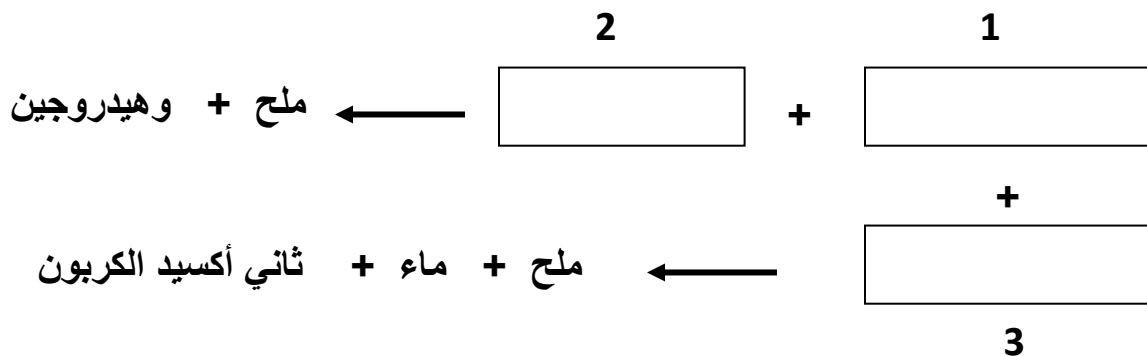
أ - ماذا يمثل ص ؟

.....

ب - ماذا يسمى هذا التفاعل الكيميائي ؟

.....

2- أكمل المخطط التالي :



ملح + ماء + ثاني أكسيد الكربون ←

انتهت الأسئلة تمنياتي لكم بالتوفيق .