

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني حول الأكاسيد

[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



الاسم :
الصف التاسع :

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
مديرية التربية والتعليم بمحافظة (جنوب الشرقية)
مدرسة السلطان تركي بن سعيد للتعليم الأساسي (٩-١٢)

١- صيغة أكسيد المغنسيوم الكيميائية الصحيحة الناتجة من تفاعل المغنسيوم مع الاكسجين:

MgO_2 MgO $MgOH$ Mg_2O

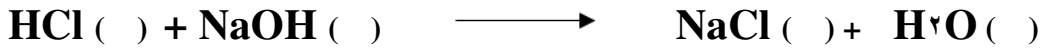
٢- ماهي شروط كتابة معادلة كيميائية صحيحة؟

.....
.....

٣- أكتب المعادلة اللفظية للتفاعل الكيميائي التالي عندما يتفاعل الصوديوم بشدة مع الماء لإنتاج هيدروكسيد الصوديوم وغاز الهيدروجين.

.....
.....

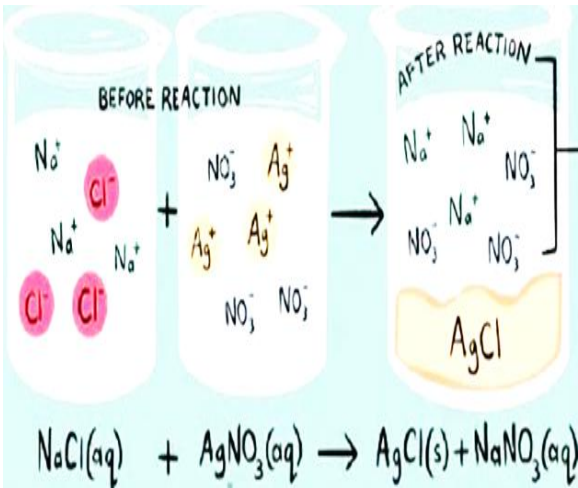
٤- أ) وضح رموز الحالة الفيزيائية عندما يتفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم لإنتاج ملح كلوريد الصوديوم المائي والماء.



ب- ساعد أحمد في وزن المعادلة الكيميائية التالية التي تمثل تفاعل غاز الربوبان مع الاكسجين وينتج عن هذا التفاعل الماء وثاني أكسيد الكربون.



٥- من خلال الشكل التالي الايونات المتفرجة هي:



Na^+, Cl^-

Ag^+, NO_3^-

Ag^+, Cl^-

Na^+, NO_3^-

٦- المركب الذي يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض يسمى.....

(s)

٧- يشير الرمز الذي أمامك أن الحالة الفيزيائية للمادة:

- صلبة
- سائلة
- غازية
- محلول مائي

٨- يتفاعل بروميد الصوديوم مع نترات الفضة لينتج عنه مادة صلبة لونها أبيض حليبي من بروميد الفضة ومحلول نترات الصوديوم كما موضح معك في التفاعل التالي:



وضح بالخطوات مستعيناً بالمعادلة السابقة المعادلة الصافية والايونات المتفرجة.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....انتهت الأسئلة.....