

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

[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

<a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة</a>	1
<a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية</a>	2
<a href="#">الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	4
<a href="#">موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة</a>	5



## الاختبار القصير الثاني

اسم الطالب ..... / الصف / .....

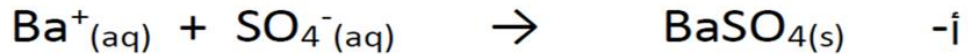
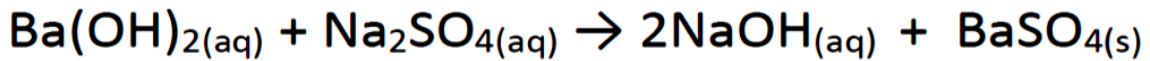
- 1- جميع الفلزات تكون في الحالة الصلبة ما عدا ..... [1]  
أ - اليود      ب - الماغنيسيوم      ج - الصوديوم      د - الزئبق
- 2- عند خلط محلول نترات الفضة ( $\text{AgNO}_3$ ) مع محلول كلوريد الصوديوم ( $\text{NaCl}$ ) تتكون مادة صلبة بيضاء هي كلوريد الفضة ( $\text{AgCl}$ ) ومحلول ( $\text{NaNO}_3$ ).

أ- ما المقصود بتفاعل الترسيب [1]

- ب- اكتب معادلة التفاعل السابق الرمزية الموزونة موضحا عليها حاله الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج [2]

ج- استنتج الايونات المتفرجة في التفاعل السابق. [1]

3 - أ - حدد المعادلة الأيونية الصافية الصحيحة للتفاعل الآتي: [1]



- ب - اكتب المعادلة اللفظية للتفاعل الآتي: (1)  
يتفاعل الصوديوم بشدة مع الماء لانتاج محلول هيدروكسيد الصوديوم و غاز الهيدروجين

4 - يذوب مسحوق كربونات الكالسيوم في حمض الهيدروكلوريك فيحدث أثناء التفاعل فوران و  
بقي في النهاية محلول عديم اللون كما في المعادلة الرمزية الموزونة:



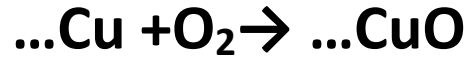
- استخدم المعادلة السابقة للإجابة عن الأسئلة التالية :

أ - أكمل الجدول التالي :

(درجتين)

الرمز الذى يعبر عن الحالة الفيزيائية	
	X
	Y

5 - قم بموازنة المعادلة التالية بكتابة المعاملات المولية المناسبة في كل فراغ: (1)



6 - يعادل هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) حمض الكبريتيك (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) لتكوين كبريتات الصوديوم  
(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) والماء (H<sub>2</sub>O).

أ - اكتب اسم المادة المتفاعلة مع هيدروكسيد الصوديوم. [1]

ب - اكتب المعادلة اللفظية. [1]

ج - اكتب المعادلة الرمزية. [1]

د - اكتب المعادلة الايونية. [1]

هـ - اكتب المعادلة الايونية الصافية. (1)

نموذج إجابة الاختبار القصير الثاني صف تاسع

رقم السؤال	رقم الهدف التعليمي	هدف التقويم	الإجابة الصحيحة	الدرجات	معلومات إضافية
1	13-2	1	تعادل	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
2-أ	12-1	1	هي معادلة تظهر أسماء المواد المتفاعلة والمواد الناتجة فقط	1	اقبل أي إجابة تعطي نفس المعني
2-ب	12-3	2	$\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \longrightarrow \text{NaNO}_3(\text{aq}) + \text{AgCl}(\text{s})$	2	يأخذ الدرجتان عند كتابة المعادلة صحيحة ووزنها ودرجة عند كتابة المعادلة دون وزن وصفر عند كتابة المعادلة خطأ
2-ج	12-3	3	$\text{Na}^+ / \text{NO}_3^-$	1	يأخذ الدرجة عند كتابة الايونات
3-أ	12-3	2	ج	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
3-ب	13-2	3	$\text{NaOH}$	1	يقبل الإجابة الصحيحة لفظية او رمزية

يأخذ الدرجة عند كتابة الرمزين صح وصفر عند كتابة واحدة صح	1	X : الرمز l Y : الرمز g	1	12-3	4 - أ
يأخذ الدرجة عند كتابة التفسير وكتابة نعم او لا صحيحة	1	لا: لأنه لم تتكون مادة صلبة	2	12-3	4 - ب
اقبل أي إجابة تعطي نفس المعني	1	عندما تكون كل النواتج على شكل راسب	1	12-3	4 - ج
يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة	1	ب	3	16-1	5
يأخذ الدرجة اذا كانت الإجابة لفظية او رمزية	1	حمض الكبريتيك	2	13-3	6 - أ
يأخذ الدرجة عند كتابة المعادلة كاملة	1	حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الكالسيوم = كبريتات الكالسيوم + ماء	1	13-2	6 - ب
تأخذ الدرجة عند كتابة المعادلة الرمزية صحيحة	1	$H_2SO_4(aq) + Ca(OH)_2(aq) \rightarrow CaSO_4(aq) + 2H_2O(l)$	2	13-4	6 - ج
اقبل أي إجابة تؤدي نفس المعني	1	للتأكد ان الحمض قد استهلك وتفاعل تماما	1	16-2	6 - د