

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 13:54:38 2023-05-17

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

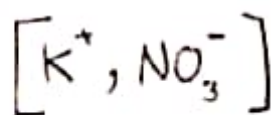
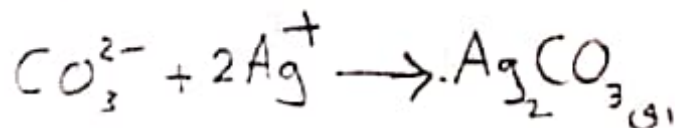
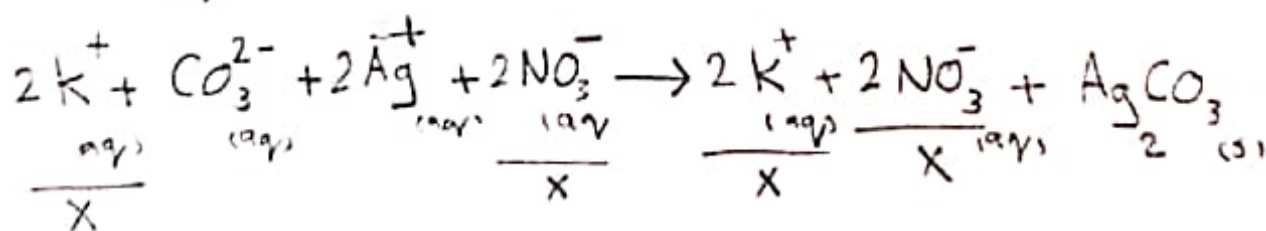
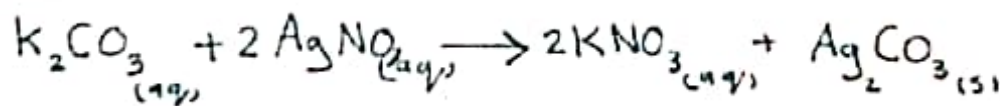
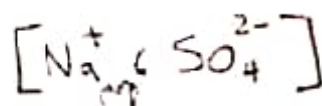
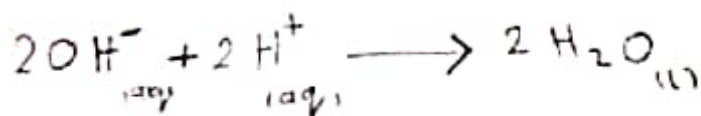
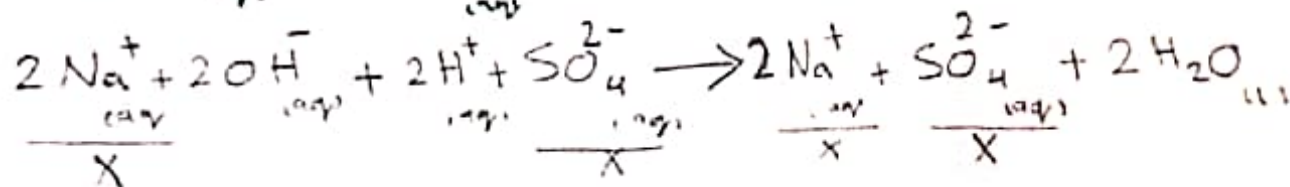
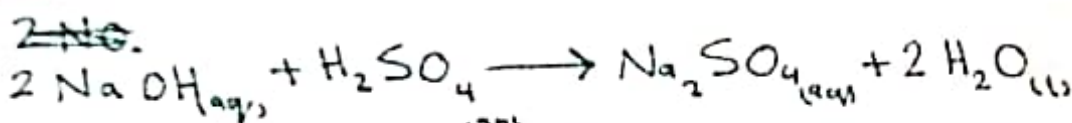
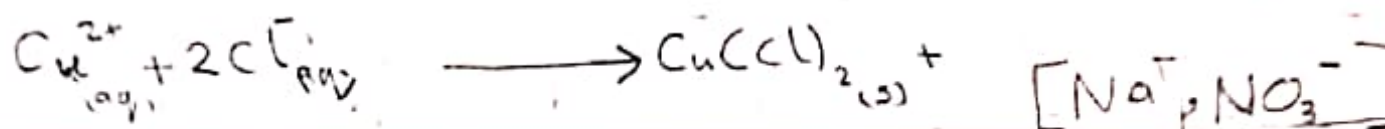
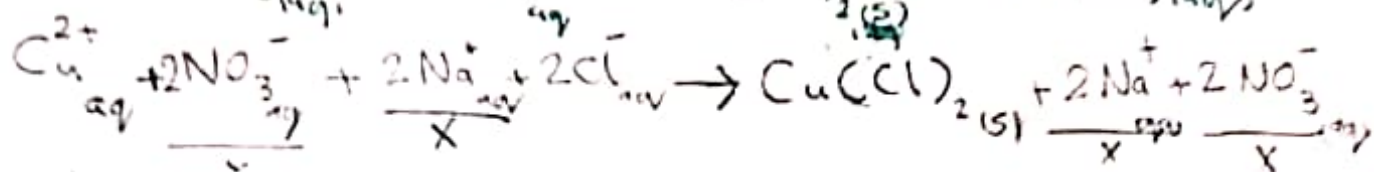
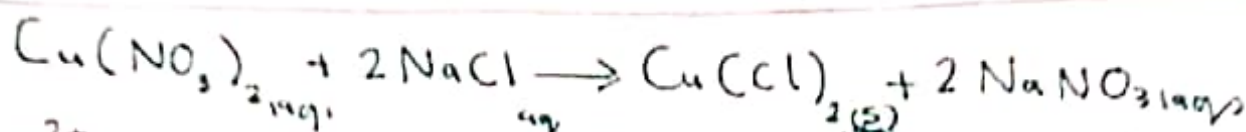
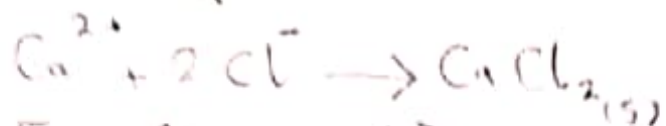
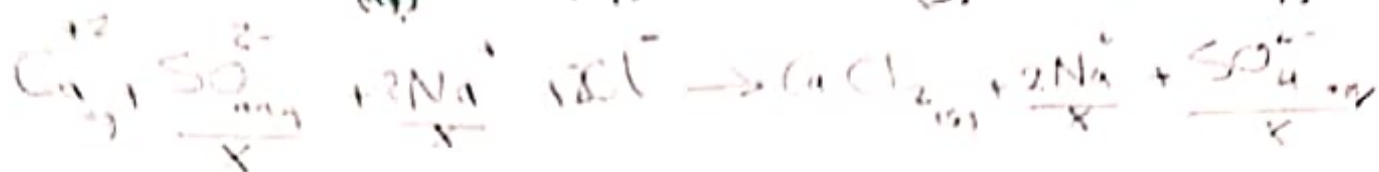
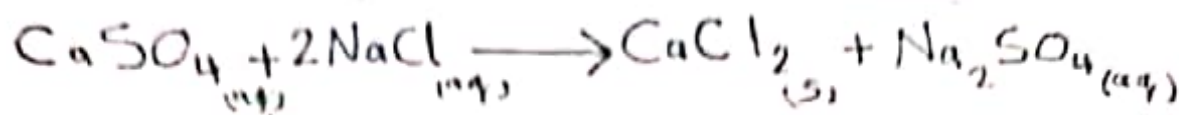
[اللغة الانجليزية](#)

[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



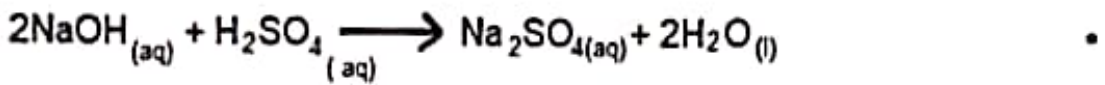
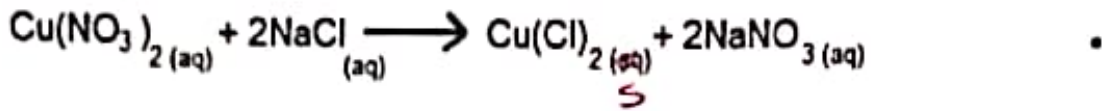
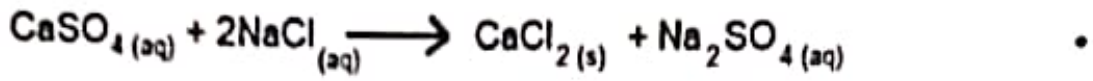
المعدن	
البثيوم	قزمي
الصوديوم	اصفر
اليوتاسيوم	بنفسجي فاتح
النحاس (II)	اخضر مزرق

التفاعل مع		الكاتيونات
الأمونيا (المائي)	هيدروكسيد الصوديوم (المائي)	الكالسيوم (Ca^{2+}) (المائي)
لا يوجد راسب	راسب أبيض كاشف زائد غير قابل للذوبان	النحاس (Cu^{2+}) (المائي)
راسب أزرق فاتح كاشف زائد قابل للذوبان يعطي محلولاً أزرق داكن	راسب أزرق فاتح كاشف زائد غير قابل للذوبان	الحديد (Fe^{2+}) (المائي)
راسب أخضر كاشف زائد غير قابل للذوبان	راسب أخضر كاشف زائد غير قابل للذوبان	الحديد (Fe^{3+}) (المائي)
راسب بني بلون الصمغ كاشف زائد غير قابل للذوبان	راسب بني بلون الصمغ كاشف زائد غير قابل للذوبان	الزنك (Zn^{2+}) (المائي)
راسب أبيض كاشف زائد قابل للذوبان	راسب أبيض كاشف زائد قابل للذوبان	

الغاز		
الأمونيا (NH_3)	يحول ورق تتابع الشمس الأحمر المبلل إلى اللون الأزرق	
ثاني أكسيد الكربون (CO_2)	راسب أبيض مع ماء الجير	
الكور (Cl_2)	يحول ورق تتابع الشمس إلى اللون الأبيض	
الهيدروجين (H_2)	يشتمل عند تقريب شظية مشتعلة مع سماع صوت "فرقعة"	
الأكسجين (O_2)	يعيد إشعال شظية مشتعلة	

معلومات مهمة للاختبار الذهني:

اكتب لكل من المعادلات الكيميائية التالية (المعادلات الأيونية , المعادلات الأيونية الصافية , الأيونات المتفرجة)



اكتب المعادلات الكيميائية اللفظية والرمزية الموزونة مع الحالات :

١. تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع شريط الخارصين وتنتج من التفاعل غاز الهيدروجين ومحلل كلوريد

الخارصين. ص ٤٣

٢. تفاعل هيدروكسيد الكالسيوم الصلب مع كلوريد مع كلوريد الامونيوم الصلب وتنتج من التفاعل ملح كلوريد

الكالسيوم وماء وغاز الامونيا. ص ٤٥

٣. تفاعل كربونات الكالسيوم الصلب مع حمض الهيدروكلوريك لإنتاج كلوريد الكالسيوم وماء وغاز ثاني أكسيد

الكربون. ص ٤٤

٤. تفاعل الخارصين مع محلول كبريتات النحاس الثنائي لإنتاج النحاس ومحلل كبريتات الخارصين. كتاب المختار ص ٤٤

٥. تفاعل حمض الكبريتيك مع هيدروكسيد الصوديوم لإنتاج محلول كبريتات الصوديوم وماء. ص ٤٤

ص جدول ٨-١

اختبارات الكشف عن الايونات (الايونات السالبة)

اختبار النترات (NO_3^-) باستخدام مادة قلوية والألمونيوم

الخطوات

- 1) إضافة NaOH للمحلول المراد اختباره
- 2) إضافة الألمونيوم
- 3) التسخين

ينتج

غاز NH_3 / كيف نتأكد؟ - ورقة تباع الشمس تتحول للأزرق

الترسيب

أيون الكربونات (CO_3^{2-})

يتفاعل مع

حمض الهيدروكلوريك
أو حمض النيتريك

ينتج

غاز CO_2 / كيف نتأكد؟ - ماء الجير يتعكر المحلول (راسب)

أيونات الكلوريد (Cl^-)
والبروميد (Br^-)

يتفاعل مع

أملاح الفضة، مثال: نترات الفضة

ينتج

كلوريد الفضة: راسب أبيض
بروميد الفضة: راسب أبيض حليبي

أيون الكبريتات (SO_4^{2-})

يتفاعل مع

أملاح الباريوم، مثال: نترات الباريوم

ينتج

راسب أبيض (كبريتات الباريوم)