

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## ملحق التحليل النوعي

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-22 10:51:02

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "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="#">اختبار قصير ثاني</a>	1
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	2
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	4
<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج رابع</a>	5

ملحق التحليل النوعي

1. تفاعلات الكاتيون

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

2. تفاعلات الأنيون

		الأنيون
يتحرر ثاني أكسيد الكربون عند الاختلاط بأحماض مخففة تم اختباره بماء الجير		الكربونات ( $CO_3^{2-}$ )
راسب أبيض مع نترات الفضة المحمضة ( $AgNO_3$ ) (المائية) راسب قابل للذوبان في الأمونيا ( $NH_3$ ) (المائية)		الكور، $Cl^-$ (المائي)
راسب كبريتي مع نترات الفضة المحمضة ( $AgNO_3$ ) (المائية) راسب قابل للذوبان في الأمونيا ( $NH_3$ ) (المائية)		البروميد ( $Br^-$ ) (المائي)
تتحرر الأمونيا ( $NH_3$ ) عند التسخين مع هيدروكسيد الصوديوم ( $NaOH$ ) (المائي) وفلز الألومنيوم الغاز يحول ورق تتابع الشمس الأحمر المبلل إلى اللون الأزرق		النترات ( $NO_3^-$ ) (المائي)
راسب أبيض مع كبريتات الباريوم ( $BaSO_4$ ) (المائي) وحمض النيتريك المخفف		الكبريتات ( $SO_4^{2-}$ ) (المائي)

## ملحق التحليل النوعي

### 3. اختبارات الغازات

الغاز	
الأمونيا ( $NH_3$ )	يحوّل ورق تبتاع الشمس الأحمر المبلل إلى اللون الأزرق
ثاني أكسيد الكربون ( $CO_2$ )	راسب أبيض مع ماء الجير
الكلور ( $Cl_2$ )	يحوّل ورق تبتاع الشمس إلى اللون الأبيض
الهيدروجين ( $H_2$ )	يشتعل عند تقريب شظية مشتعلة مع سماع صوت "فرقة"
الأكسجين ( $O_2$ )	يعيد إشعال شظية مشتعلة

### 4. اختبارات اللهب

المعدن	
الليثيوم	قرمزي
الصوديوم	أصفر
البوتاسيوم	بنفسجي فاتح
النحاس (II)	أخضر مزرق