

وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة  
التعليمية  
إدارة الشؤون التعليمية  
التوجيه الفني للعلوم

الإسم

الامتحان العملي في الكيمياء  
لنهاية الفترة الدراسية الأولى  
العام الدراسي 2016 / 2017 م  
الصف الحادي عشر العلمي  
رقم التجربة ( )  
توزيع درجات الامتحان العملي

WWW.KweduFiles.Com

بنود التقويم	درجة التقويم	درجة الطالب	توقيع المصحح
خطوات تنفيذ التجربة والمشاهدة والاستنتاج	1/2		
النتيجة النهائية	1		
المهارات العملية	1		
السلوك المخبري	1/2		
المجموع	4		

درجة الطالب بالحروف : .....

توقيع المراجع : .....

4

العام الدراسي: 2016 / 2017  
الزمن : حصة واحدة  
رقم التجربة : ( )

الامتحان العملي في الكيمياء  
للفصل الحادي عشر  
الفترة الدراسية الأولى

## تفاعلات الترسيب

### فكرة النشاط العلمي : استعمال قواعد الذوبانية لتوقع تكون راسب

أمامك محاليل مائية للمركبات التالية :

( كلوريد الكالسيوم ) ( نترات الرصاص II ) و ( نترات الفضة ) و ( كربونات الصوديوم )

### المطلوب

1- من خلال إضافة محلول كربونات الصوديوم الى كل من المحاليل السابقة سجل المشاهدات وكتابة صيغ المركبات المترسبة والغير مترسبة:

نترات الفضة $AgNO_3$	II نترات الرصاص $Pb(NO_3)_2$	كلوريد الكالسيوم $CaCl_2$	
			المشاهدة عند إضافة محلول كربونات الصوديوم $Na_2CO_3$
			صيغة المادة المترسبة
			صيغه المادة غير المترسبة

2- اكتب المعادلة الأيونية النهائية لتفاعل محلول كلوريد الكالسيوم مع محلول كربونات الصوديوم

## تعليمات التجربة :

- \* يتم عمل أكثر من نموذج من خلال تغيير المطلوب رقم ( 2 )
- \* متابعة أداء الطلاب أثناء تأدية الإمتحان وذلك لوضع درجة المهارات العملية أثناء تنفيذ التجربة

[WWW.KweduFiles.Com](http://WWW.KweduFiles.Com)