

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