

كيفية اجراء التجارب في معمل 109 كيم

الاسنتتاج	الملاحظة	التجربة	رقم واسم التجربة
		إذا كانت المادة سائلة : 1مل من المجهول + امل من الكاشف مع الرج بشة ولاحظي ما يحدث ؟ إذا كانت المادة صلبة : كمية بسيطة من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف مع الرج بشدة ولاحظي ما يحدث ؟	1- الذوبانية في الماء
		إذا كانت المادة سائلة : 1مل من المجهول + امل من الكاشف مع الرج بشة ولاحظي ما يحدث ؟ إذا كانت المادة صلبة : كمية بسيطة من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف مع الرج بشدة ولاحظي ما يحدث ؟	الذوبانية في Hcl
		إذا كانت المادة سائلة : 1مل من المجهول + امل من الكاشف مع الرج بشة ولاحظي ما يحدث ؟ إذا كانت المادة صلبة : كمية بسيطة من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف مع الرج بشدة ولاحظي ما يحدث ؟	الذوبانية في NaOH
		إذا كانت المادة سائلة : 1مل من المجهول + امل من الكاشف مع الرج بشة ولاحظي ما يحدث ؟ إذا كانت المادة صلبة : كمية بسيطة من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف مع الرج بشدة ولاحظي ما يحدث ؟	2- اختبار قوة الحمضية مع كربونات او بيكربونات الصوديوم
		إذا كانت المادة سائلة : 1مل من المجهول + امل من الكاشف مع الرج بشة ولاحظي ما يحدث ؟ إذا كانت المادة صلبة : كمية بسيطة من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف مع الرج بشدة ولاحظي ما يحدث ؟	3-تفاعل الأوكسدة مع البرمنجنات MnO ₄
		1مل من المادة المجهولة + قطرات من MnO ₄ مع الرج بشدة والتسخين في الحمام المائي ولاحظي ما يحدث ؟	
		1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف ولاحظي النتيجة بدون أو مع التسخين	4-كاشف لوكس (HCl/ ZnCl ₂)
		1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف ولاحظي النتيجة	1- التفاعل مع 2,4-DNPH
		يتم تحضير الكاشف عن طريق اضافة قطرتين من AgNO ₃ في انبوبة + قطرات من NaOH 10% حتى يتكون راسب أسود ثم يذاب الراسب في الأمونيا NH ₄ OH مع الرج حتي يختفي اللون الأسود تماما تم في انبوبة أخرى اضيفي 1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف مع التسخين	5-اختبار تولن
		1مل من فهلنج (A+B) + 1مل من المادة المجهولة مع التسخين في حمام مائي	6-اختبار فهلنج
		1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف HCl في وجود Zn مع التسخين في الحمام المائي وملاحظة النتيجة	7-الاختزال بواسطة HCl/Zn
		كمية قليلة من المادة و 0.5 مل من H ₂ SO ₄ مع التسخين	8-التفاعل مع H ₂ SO ₄