**كيفية اجراء التجارب في معمل 109 كيم**

**(يترك للطالبة لتعبئة الملاحظة والاستنتاج)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **رقم واسم التجربة** | **التجربة** | **الملاحظة** | **الاستنتاج** |
| 1. **الذوبانية في الماء**
 | **اذا 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** | **اذا 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** | **اذا 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 المادة المجهولة توضع في الحمام المائي للتدفئة ثم توضع ملعقة من كربونات الصوديوم** **إذا كانت المادة صلبة 1مل من محلول بيكربونات الصوديوم توضع في الحمام المائي للتدفئة ثم توضع كمية من المادة المجهولة** |  |  |
|  |  |
| **3-تفاعل الأكسدة مع البرمنجنات MnO4** | **1مل من المادة المجهولة + قطرات من MnO4مع الرج بشدة والتسخين في الحمام المائي ولاحظي ما يحدث ؟** |  |  |
|  |  |
| **4-كاشف لوكس** **((HCl/ ZnCl2** | **1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف ولاحظي النتيجة بدون أو مع التسخين** |  |  |
|  |  |
| 1. **التفاعل مع 2,4-DNPH**
 | **1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف ولاحظي النتيجة**  |  |  |
| **5-اختبار تولن** | **يتم تحضير الكاشف عن طريق اضافة قطرتين من AgNO3  في انبوبة + قطرات من NaOH 10% حتى يتكون راسب أسود ثم يذاب الراسب في الأمونيا NH4OH مع الرج حتي يختفي اللون الأسود تماما تم في انبوبة أخرى اضيفي 1مل من المادة المجهولة +1مل من الكاشف مع التسخين**  |  |  |
| **6-اختبار فهلنج** | **1مل من فهلنج (A+B) + 1مل من المادة المجهولة مع التسخين في حمام مائي** |  |  |
| **7-الاختزال بواسطة HCl/Zn** | **1مل من المادة المجهولة + 1مل من الكاشف HClفي وجود Znمع التسخين في الحمام المائي وملاحظة النتيجة** |  |  |
| **8-التفاعل مع H2SO4** | **كمية قليلة من المادة و0.5 مل من H2SO4 مع التسخين** |  |  |