|  |
| --- |
| **Experiment No. (6)****Preparation of Copper Sulfate Dihydrate** |
| المواد الكيميائية خزانة الابخرة رقم (1) | الزجاجيات خزانة رقم (1) | المواد الكيميائية الصلبة بجانب الموازين (1و2)  | * + الملاحظات
 |
| 1. (5 ml) of H2SO4 (5N).
 | نوع | عدد | 1. Copper carbonate (0.5 gr).
 | Filter paper توضع على المنصة distilled water في قناني الغسيل ice bath; تاخذ مكعبات الثلج وتوضع في بيكر او جفنه water bath جهاز خاص تنظم درجة حرارته حسب التجربةتوقع ورقة فيها حسابات التجربة لتوقيع المشرفيسلم تقرير مفصل عن التجربة |
| beakerglass rodwashing bottle watch glass | 2111 |

1. Weight (0.5 gr) of copper carbonate and dissolve it with (5 ml) of H2SO4 (5N).
2. Heat the solution to get rid of CO2 gas.
3. Cool the solution in ice bath; blue crystals will be formed.
4. Filter the crystals using filter paper then dry the crystals by putting the filter paper in a watch glass above water bath to dry.
5. Weight the blue crystals and calculate the percentage of the yield.