Лабораторная работа № 6

Тема: Гидратация сульфата меди (II).

Цель: В лабораторных условиях изучить процесс гидратации сульфата меди II.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Сульфат медиCuSO4, вода, чистая пробирка. |  | После добавления в пробирку кристаллического сульфата меди и несколько капель воды и разместив пробирку на ладони руки происходит посинение раствора.  | Процесс посинения раствора сульфата меди объясняется его кристаллизацией.**CuSO4 + 5H2O = CuSO4 \* 5H2O****Решите уравнения реакций:****1 Mg + O2 = MgO****2 Li + O2 = Li2O****3 Al + Br2 = AlBr3****4 Ca + N2 = Ca3N2**Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |