**Практическая работа № 4**

Тема: Очистка поваренной соли.

Цель: Научиться в лабораторных условиях проводить очистку веществ от примесей.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 1 Опыт. Техническая поваренная соль, 2 химических стакана 50 мл, воронка, стеклянная палочка, фарфоровая чашечка, спиртовка, фильтровальная бумага. |  | **1** Растворение загрязненной поваренной соли в воде.  **2** Фильтрация поваренной соли через бумажный фильтр – очищение от крупных частиц.  **3** Выпаривание раствора в фарфоровой чашке под действием горящей спиртовки. | Крупинки примесей при этом оседают на стенках фильтра.  После выпаривания раствора кристаллы поваренной соли выглядят значительно светлее.  **1 Na + Cl2 = NaCl**  **2 S + O2 = SO3**  **3 P + O2 = P2O3**  **Вывод**: выполнив практическую работу, я научился … |