[Без названия]

Исполнитель: Николай Гавриленко

Задача: к.н. 1262 2,4,6-трифторпиридин

Таблица веществ.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название вещества | Масса вещества (г) | Молярная масса (г / моль) | Коэфициент |
| Эталонное вещество | 1 | 1 | 1 |

**Текст выполнения**

сначала ставили на 500 г перхлорпиридина. 2 дня при 120 град и 2 дня при 130. описать до конца. из листочка
в колбу 4 горлую 1 л , оборудованной обратным холодильником, термометром,, механической мешалкой , загружают 375 мл дмфа абс.( на складе безводный был) , свеже прокаленный КФ 238 г и 250 г перхлорпиридина. перемешивают и добавляют 50 г ГЭГХ. Р.М. нагревают до 130-135 град.С и выдерживают 6 дней рабочих ( 8\* 6= 48 часов). весь перхлорпиридин переходит в дихлорпиридин. р.М остужают и промывают водой от неорганический солей равным объемом два раза. образующий нижний кофейный цвет отеляют. его масса 170 г. дале при охлаждении равным обемом промывают 15% соляной кислотой. образуется твердь в виде чешуек ( это продукт). Фильтруют . твердь на фильтре выгружают в 500 мл воды и снова фильтруют . получают 150 г материи. Далее в 1 л колбу с 400 мл воды загружают 150 г материи и с насадкой дина- старка при нагревании отгоняют продукт , что бы в кубе ничего не осталось на дне. Получают 130 г жидкости мутной.