Смесь фенола и этилового эфира предельной монокарбоновой кислоты общей массой 29,8 г обработали 393 см3 20%-ного раствора гидроксида натрия (плотность=1.23 г\см3) при нагревании. Избыток щелочи нейтрализовали 180,5 см3 36%-ной соляной кислоты (плотность=1,18 г\см3). Если обработать исходную смесь избытком бромной воды, то образуется 33,1 г белого творожистого осадка. Определите строение эфира и исходной смеси.