

продуктах реакции при указанных и более высоких давлениях водорода могло быть определено на основании расчета состава выделенных фракций по коэффициентам преломления. Расчет содержания циклопентана во фракции 1 проводили для смеси циклопентан + пентаны (принимая n_D^{20} пентанов равным 1,3560 и считая n_D аддитивными); во фракции 2 — для смеси циклопентан + *n*-пентан; во фракциях 3 и 4 — для смеси циклопентан + изогексаны (со средним n_D^{20} 1,3750); расчет содержания

метилциклопентана во фракции 5 проводили для смеси метилциклопентан + изогексаны, а во фракции 7 — для смеси метилциклопентан + циклогексан; фракция 6 обычно представляла собой чистый метилциклопентан. Фракция 3 характеризовалась анилиновыми точками 16,4—18,5° (по литературным данным⁽⁸⁾) анилиновая точка циклопентана 15,8°). Полученные значения выходов циклопентана и неизмененного метилциклопентана уменьшались затем на 2% от их величины (для приближенного учета примеси ненасыщенных углеводородов).

На рис. 1 приведена типичная кривая разгонки продуктов реакции и указаны характеристики полученных фракций.

При недостаточно высоких давлениях водорода (опыты №№ 2, 9 и 1а) наблюдалось образование значительных количеств высококипящих продуктов (с т. кип. выше 80°); содержание ненасыщенных углеводородов в жидких продуктах реакции с уменьшением давления водорода резко возрастало. Так например, в отдельных фракциях продукта опыта № 9 (450°, 420 атм., 5 час.) содержалось следующее количество ненасыщенных углеводородов: фракция 43—46° 16%, фракции 54—64° и 64—68° 6,5%, фракция 78—81° 11,5%, фракция 85—95° и 14,6%, фракция 120—130° 25%, фракция 160—180° 28%. В подобных опытах выходы циклопентана и метилциклопентана не могли быть точно определены; можно было установить лишь верхний предел этих выходов (без учета ненасыщенных углеводородов).

В табл. 1 приведены результаты опытов, показывающие влияние давления водорода на скорость термического распада метилциклопентана. Из данных табл. 1 можно сделать следующие выводы:

1. Повышение давления водорода приводит к заметному уменьшению скорости распада метилциклопентана (к увеличению выхода жидким продуктов реакции и неизмененного метилциклопентана).

2. По мере повышения давления водорода возрастает доля циклопентана в продуктах превращения метилциклопентана (см. последний столбец табл. 1).

3. С увеличением давления водорода выход остатка с т. кип. выше 80° резко снижается (до 7—10%), после чего остается практически неизмененным.