



Часть экспериментальная. Дибензилкетон был получен пропусканьем фенилуксусной кислоты над закисью марганца при 440—445°. Выход кетона с т. пл. 34° 70%.

Тетрабензилбутиндиол. К димагнийдибромацетилену, полученному обычным способом из 32 г Mg, 170 г бромистого этила и 1470 мл эфира, из капельной воронки вводилось 218 г эфирного раствора дибензилкетона при комнатной температуре и постоянном перемешивании. После этого реакционная смесь нагревалась и после 7-суточного стояния подвергалась гидролизу. Гликоль — кристаллическое вещество с т. пл. 131,5—133°.

Определение гидроксильных групп  
по Чугаеву — Церевитинову

Навеска 0,4362 г,  $T = 20^\circ$ ,  $p = 754$  мм,  $v = 45,10$  мл.  
Найдено %: OH 7,28.  
Для  $C_{32}H_{30}O_2$  вычислено %: OH 7,62.  
M найдено 451,4. M вычислено 446,0.

Элементарный анализ

Найдено %: C 85,93, 85,84; H 6,80, 7,04.  
Вычислено %: C 86,09; H 6,72.

Диметилловый эфир тетрабензилбутиндиола. Способом Арбузова эфир был получен только в результате 36-часового кипячения. Кипячением с  $H_2SO_4$  эфир был получен после 5-часового нагревания. Это белое кристаллическое вещество с т. пл. 106°, хорошо растворимое в спирте и бензоле.

Определение метоксильных групп

Навеска 0,3352 г: AgI 0,3304 г.  
Найдено %:  $CH_3O$  13,01.  
Для  $C_{34}H_{34}O_2$  вычислено %:  $CH_3O$  13,03.

Каталитическая гидрогенизация проводилась над Pd до присоединения 2 атомов водорода и над Pt до присоединения 4 атомов водорода.

Тетрабензилбутендиол — кристаллическое вещество с т. пл. 154°, трудно растворимое в спирте и бензоле.

Диметилловый эфир тетрабензилбутендиола — также трудно растворимое в спирте и бензоле кристаллическое вещество с т. пл. 129,7°.

Если для присоединения 2 атомов водорода к тетраметилбутиндиолу (в присутствии 5 мг Pd) требовалась 21 мин., а для присоединения  $2H_2$  в присутствии 10 мг Pt 49 мин., то для тетрабензилбутиндиола в тех же условиях потребовалось 375 и 480 мин., а для тетрафенилбутиндиола, соответственно, 507 и 964 мин.

Выводы. 1. Впервые просинтезированы тетрабензилбутиндиол и его диметилловый эфир. Подтверждены ожидавшиеся закономерности гриньярова синтеза.

2. Проведено каталитическое гидрирование гликоля и его простого эфира в целях сопоставления наблюдавшихся здесь скоростей гидрирования со скоростями гидрирования  $\gamma$ -ацетиленгликолей с ароматическими и чисто жирными заместителями.

Поступило  
10 V 1947

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

<sup>1</sup> А. Д. Петров и Е. П. Каплан, Изв. АН СССР, ОХН, № 3 (1947).