## Задача 5. (авторы Чуранов С.С., Белых З.Д.)

**1,2.** Молекулярная масса соединений **B** и **C** с общей формулой  $C_xH_vCl_z$ 

$$M = 12x+y+35.5z = 35.5z/0.295 = 120.3$$

При z=1 из выражения 12x+y=85 получается x=6, y=13.

Молекулярные формулы соединений **B** и **C**  $C_6H_{13}Cl$ , и они были получены при свободнорадикальном хлорировании одного из изомеров гексана  $C_6H_{14}$ :

$$C_6H_{14}+Cl_2 \rightarrow C_6H_{13}Cl+HCl$$

Существует 5 изомерных углеводородов состава  $C_6H_{14}$ , каждый из которых может при хлорировании дать n изомерных монохлорпроизводных:

CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> n=3 (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>CCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> n=3 (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> n=5 CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> n=4 (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> n=2

Следовательно, А представляет собой 2,3-диметилбутан (диизопропил), который образует смесь 1-хлор- и 2-хлор-2,3-диметилбутанов:

**2**. Соотношение количеств **B** и **C** в смеси определяется вероятностным фактором (числом связей C–H, которые подвергаются атаке атомом хлора) и энергетическим фактором (относительные скорости замещения):

$$n(B)/n(C) = 6v_1/v_3 = 6v_1/5v_1 = 6.5 = 1.2.1$$

- **3**. В структурах **A** и **C** отсутствуют хиральные центры, и они не могут иметь стереоизомеров. В структуре **B** имеется асимметрический атом углерода, и вещество **B**, образовавшееся при хлорировании, является рацематом смесью равных количеств двух оптических антиподов.
- 4. Свойства зеркальных антиподов в ахиральном окружении. Для разделения рацемата необходимо реакцией с хиральным реагентом превратить его в смесь диастереоизомеров, отличающихся по физическим свойствам. Смесь диастереоизомеров можно разделить физическими методами (перегонка, кристаллизация, вымораживание, и т.д.) и из полученных оптически активных диастереоизомеров регенерировать уже оптически активные (зеркальные) антиподы. В качестве расщепляющих реагентов можно использовать природные хиральные кислоты (D-винную, D-яблочную, D- миндальную) или их производные, например:

$$C_{6}H_{5}$$
  $C_{6}H_{5}$   $C_$ 

(для второго диастереоизомера аналогично).

**5.** Кратчайший путь синтеза диизопропила из этанола (5 стадий) включает кетонизацию уксусной кислоты с образованием ацетона:

$$CH_3CH_2OH \xrightarrow{K_2Cr_2O_7} CH_3COOH \xrightarrow{t^0} CH_3COCH_3$$

Далее возможны несколько путей, например: