# Потоковая работа № 1 (2016)

### Вариант 1

# Задание 1 (0.4 балла)

- 1.1. Напишите структурные формулы следующих соединений:
  - $\alpha$ –этил- $\alpha$ –амил- $\beta$ -изобутил- $\beta$ -трет-бутилэтан
  - 2 –изопропил-3-третпентил-4-вторбутилдекан
- 1.2. Назовите приведенные ниже углеводороды по международной номенклатуре ИЮПАК:

### Задание 2 (0.5 балла)

Напишите формулы изомерных монохлорпроизводных, образующихся при хлорировании 2,2,4-триметилпентана. Каким может быть процентное содержание изомеров, если соотношение скоростей реакции замещения водорода у первичного, вторичного и третичного атомов углерода составляет 1:3.3:4.4?

# Задание 3 (1 балл)

Изопентан был монохлорирован в условиях свободно-радикальной реакции, затем тщательной перегонкой смесь продуктов разделили на фракции. Сколько фракций, содержащих вещества с формулой  $C_5H_{11}Cl$  было получено? Напишите все реакции и назовите получаемые вещества по международной номенклатуре ИЮПАК

# Задание 4 (1.1 балл)

Напишите схемы реакций получения гексана из следующих соединений:

- а) СН<sub>3</sub>СН<sub>2</sub>СН<sub>2</sub>Вг по реакции Вюрца
- б) CH<sub>3</sub>CH=CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>
- в) СН<sub>3</sub>(СН<sub>2</sub>)<sub>4</sub>СН<sub>2</sub>СООН по реакции Дюма
- г) СН<sub>3</sub>(СН<sub>2</sub>)<sub>2</sub>СООН по реакции Кольбе

#### Задание 5 (1.1 балла)

Напишите формулы соединений, образующихся в результате данных превращений, и назовите их по международной номенклатуре ИЮПАК

$$CH_3C1 \xrightarrow{C_2H_5C1} A \xrightarrow{SO_2 + Cl_2} B$$

$$CH_3C1 \xrightarrow{Na} A \xrightarrow{SO_2 + 1/2O_2} C$$

$$Br_2, T^{\circ}C \xrightarrow{E} Na \xrightarrow{F} F$$