Задача:

В конце 19 века немецкий химик-органик, ученик Ф. Вёлера, впервые получил вещество **X**, которое по сей день применяется в медицине для местной анестезии. В молекуле **X** содержится (по массе) 65,45% углерода, 6,67% водорода, 19,39% кислорода и азот. Через несколько лет другой немецкий химик усовершенствовал вещество **X**, получив на его основе другой препарат для анестезии — **Y**, в молекуле которого содержится (по массе): 66,10% углерода, 8,47% водорода, 13,56% кислорода и азот.

Соединение **X** может быть получено из вещества **A**, имеющего брутто-формулу $C_7H_7O_2N$. Вещество **A** не обесцвечивает бромную воду, но вступает в реакцию с бромом в присутствии $FeCl_3$, при этом может получиться два изомерных продукта монобромирования (с сильным преобладанием одного из них). Кроме того, **A** не реагирует с соляной кислотой.

Синтез **X** из **A** включает три стадии, на которых используются следующие реагенты: 1): (a) КМnO₄, t° , (б) HCl. 2) C₂H₅OH/H₂SO₄; 3) Fe/ NH₄Cl. Вещество **Y** можно получить реакцией **X** с (C2H5)2NCH2CH2OH в присутствии катализатора.

- 1. Определите вещество **X** и исходное вещество **A** (напишите их названия по систематической номенклатуре, либо изобразите структурные формулы).
- 2. Определите вещество **Y** (изобразите его структурную формулу).
- 3. Определите продукты, которые получаются на каждой стадии: 1а, 16, 2 и 3, напишите уравнения реакций.

Решение:

1. Наличие азота в соединении $\bf A$ и его свойства указывают на ароматическое нитропроизводное. Тот факт, что возможно только два продукта монобромирования говорит о пара-расположении заместителей. Таким образом, $\bf A$ = пара-нитротолуол $\bf n$ -CH $_3$ C $_6$ H $_4$ NO $_2$.

Судя по реагентам, в ходе синтеза получаются следующие продукты:

1a: п-NO₂C₆H₄COOK, 1б: п-NO₂C₆H₄COOH, 2: п-NO₂C₆H₄COOC₂H₅.

На стадии 3 нитрогруппа восстанавливается до аминогруппы и образуется вещество **X**(анестезин) Содержания элементов в этом продукте соответствуют условию.

2. При действии указанного реагента на **X** происходит реакция переэтерификации и получается новокаин, имеющий формулу

Содержания элементов в этом продукте соответствуют условию.

Уравнения реакций:

- 1) (a) $CH_3C_6H_4NO_2 + 2 KMnO_4 \rightarrow NO_2C_6H_4COOK + 2 MnO_2 + KOH + H_2O$
- (6) $NO_2C_6H_4COOK + HCI \rightarrow NO_2C_6H_4COOH + KCI$
- 2) $NO_2C_6H_4COOH + C_2H_5OH (H^+)) \rightarrow NO_2C_6H_4COOC_2H_5 + H_2O$
- 3) $NO_2C_6H_4COOC_2H_5 + 3Fe + 6 NH_4CI \rightarrow NH_2C_6H_4COOC_2H_5 + 3FeCl_2 + 6NH_3 + 2H_2O$

Получение новокаина:

$$H_2N$$
 + $(C_2H_5)_2NCH_2CH_2OH = H_2N$ + C_2H_5OH