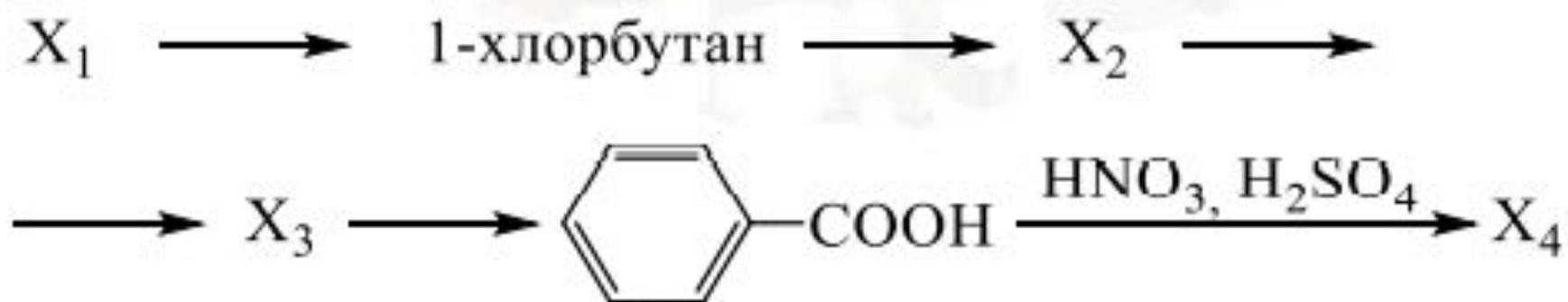


# Решение задач ЕГЭ

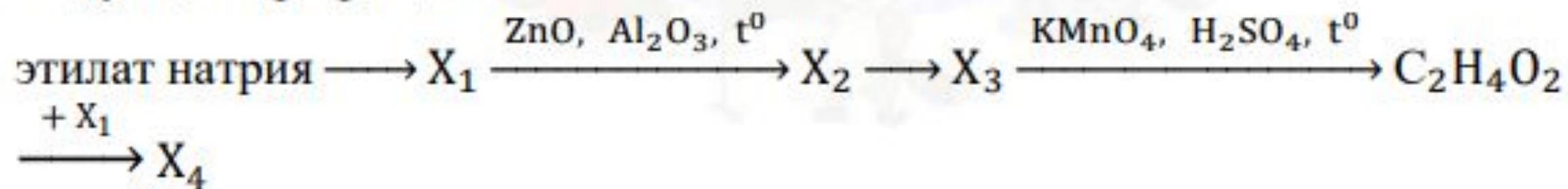
- При сгорании органического вещества А массой 40,2 г получено 31,36 л (н.у.) углекислого газа, 16,2 г бромоводорода и 7,2 г воды. Известно, что вещество А можно получить добавлением брома к веществу Б с использованием катализатора.
- На основании данных условия задачи: 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества А;
- 2) составьте возможную структурную формулу вещества А, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции получения вещества А из вещества Б с участием брома в присутствии катализатора (используйте структурные формулы органических веществ).

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

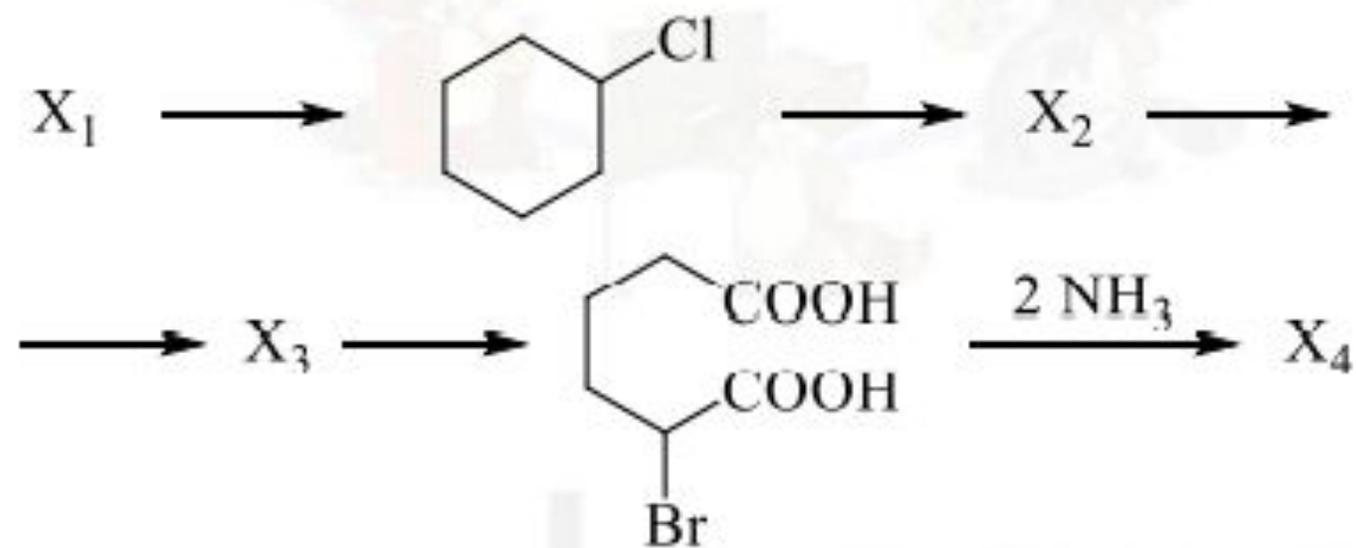


При написании уравнений реакций указывайте преимущественно образующиеся продукты, используйте структурные формулы органических веществ.

] Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



напишите уравнения реакции, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При сгорании органического вещества X массой 8,88 г выделяется 8,064 л (н.у.) углекислого газа и 6,48 г воды. Известно, что вещество X реагирует с натрием, но не вступает в реакцию с щелочами и не даёт реакцию серебряного зеркала.

На основании данных условия задания:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества с минимально возможной молярной массой;
- 2) 2) составьте структурную формулу вещества X, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) 3) напишите уравнение реакции взаимодействия данного вещества с натрием (используйте структурные формулы органических веществ).

Органическое вещество содержит 48,39% углерода, 25,81% кислорода и 18,55% натрия по массе. Известно, что при электролизе водного раствора этого вещества образуется углеводород, галогенирование которого протекает с образованием только одного моногалогенпроизводного этого углеводорода.

На основании данных условия задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу исходного вещества;
- 2) составьте возможную структурную формулу исходного вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции, протекающей при электролизе водного раствора исходного вещества (используйте структурные формулы органических веществ).