

Сравнение взаимодействия (моно, ди, три)галогеналканов с NaOH

Моногалогеналкан и NaOH

- 1 Водный – получается спирт.



- 2 Спиртовой – получается алкен.

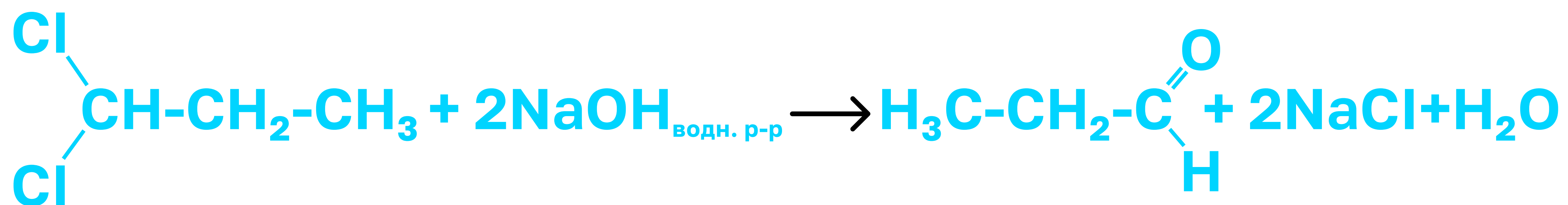


Дигалогеналкан и NaOH

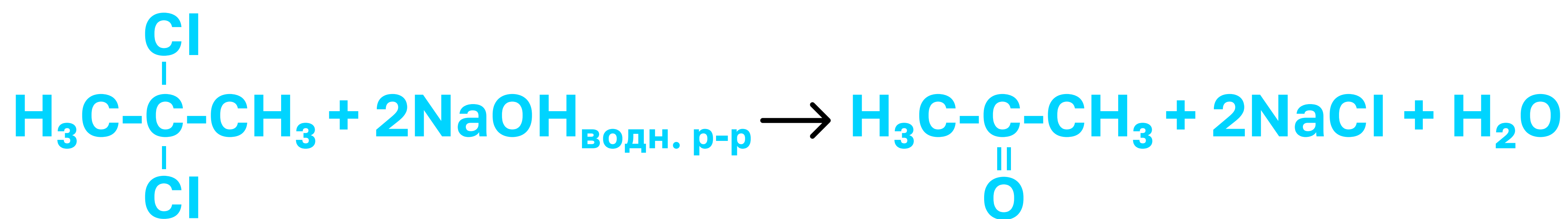
А. Галогены от одного С

- 1 Водный – получается альдегид или кетон.

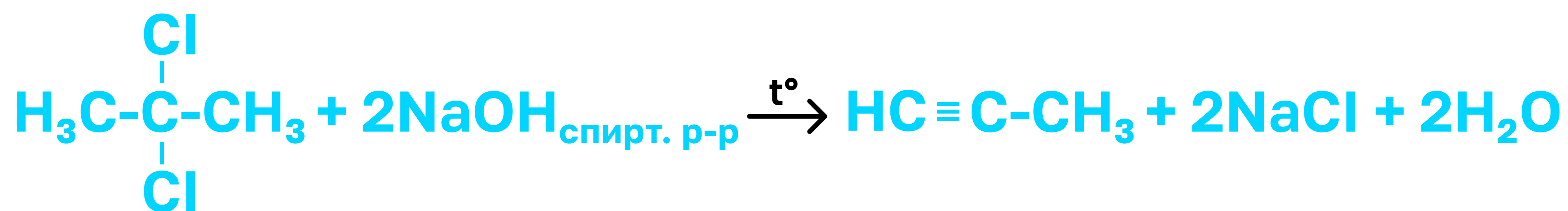
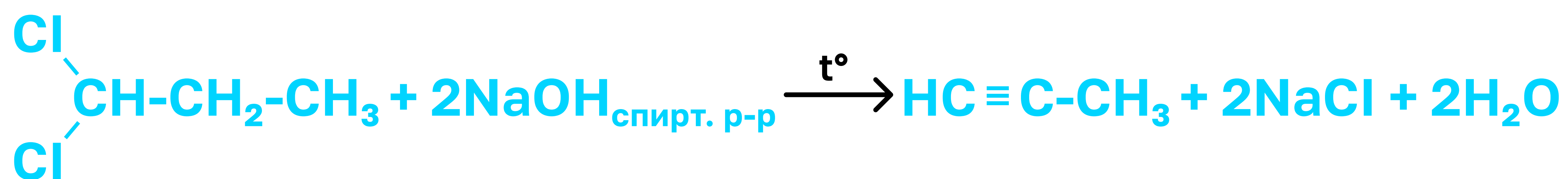
Альдегид получается, если галогены расположены у краевого атома:



Кетон получается, если галогены расположены не у краевого атома:

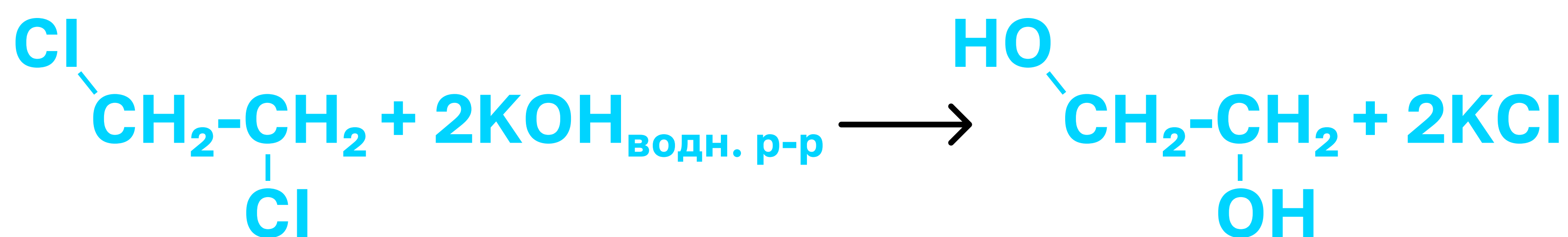


2 Спиртовой – получается алкин.



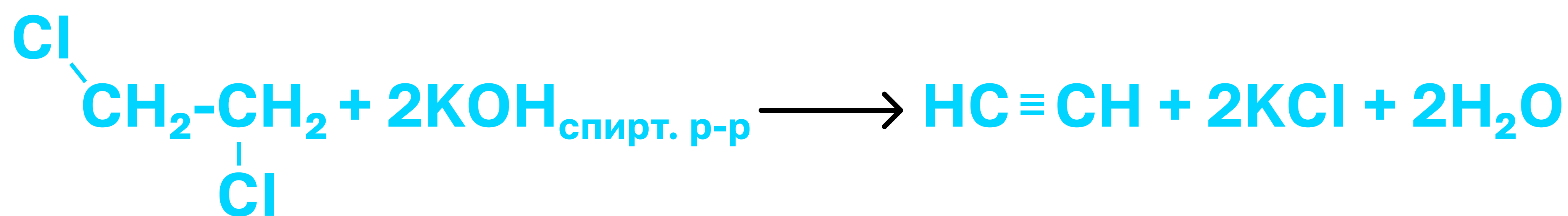
Б. Галогены от разных С

1 Водный – получается диол.



2 Спиртовой – получается алкин.

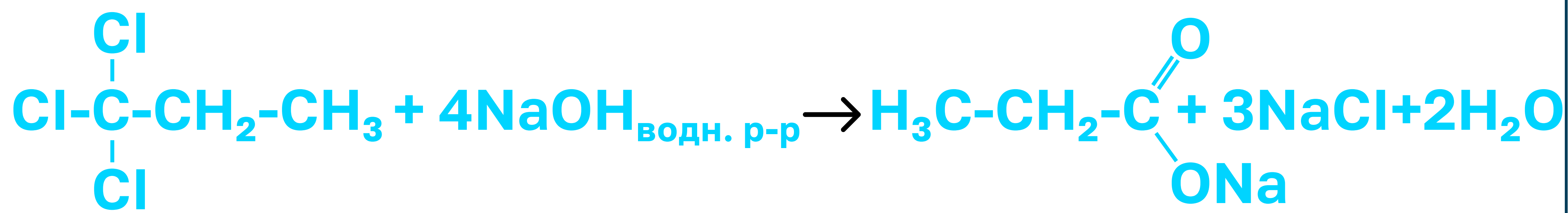
Но галогены должны располагаться у соседних атомов С



Тригалогеналкан и NaOH

Реакция возможна только с водным раствором.

Получается соль карбоновой кислоты.



Сравнение взаимодействия (моно, ди, тетра)галогеналканов с NaOH спиртовым и цинком или магнием

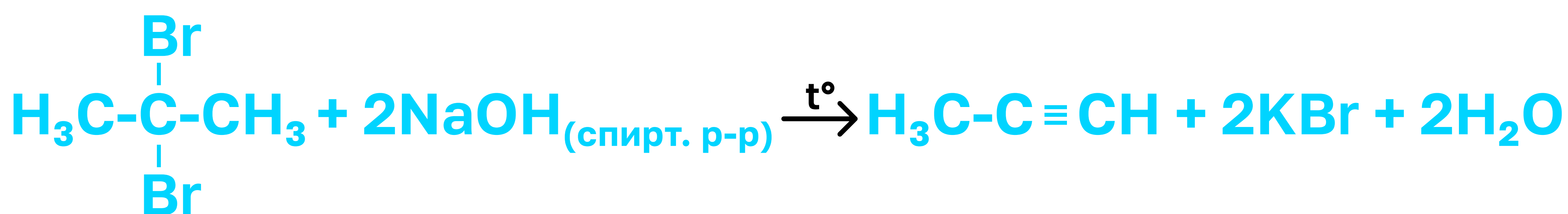
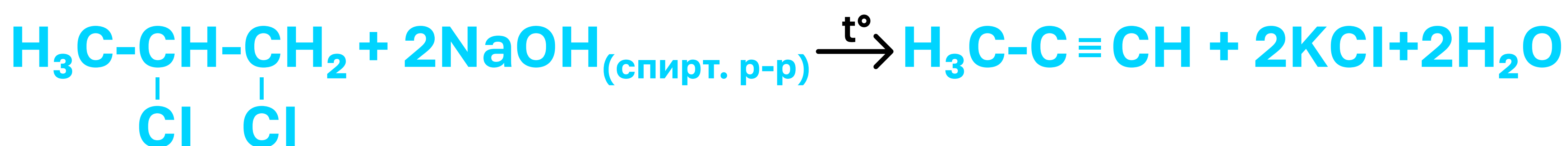
Моногалогеналкан и NaOH спиртовой

Получается алкен:



Дигалогеналкан и NaOH спиртовой

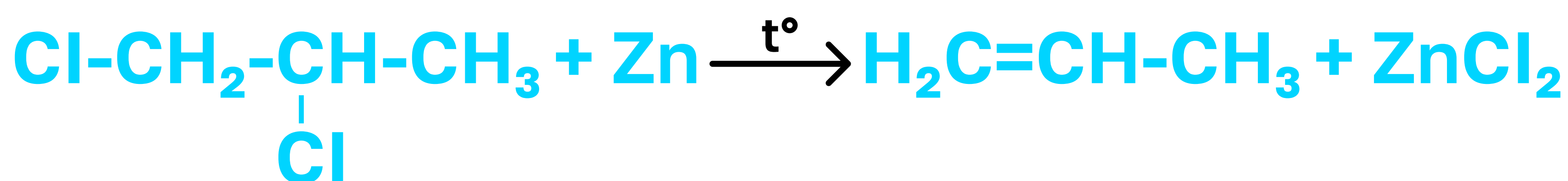
Получается алкин:



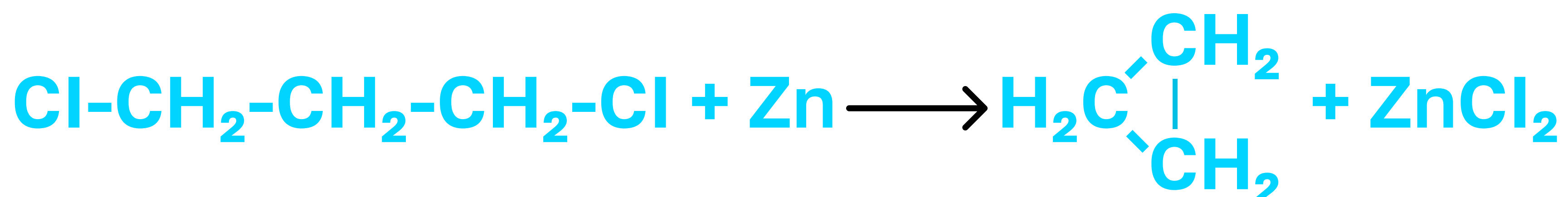
Дигалогеналкан и Zn или Mg

Получается алкен

если атомы галогенов стоят у соседних атомов C



Получается циклоалкан, если галогены стоят через 1 и более атом C



Тетрагалогеналкан и Zn

Получается алкин:

