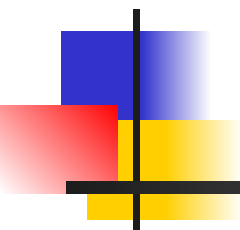


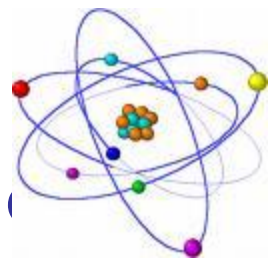
Непредельные углеводороды

АЛКЕНЫ



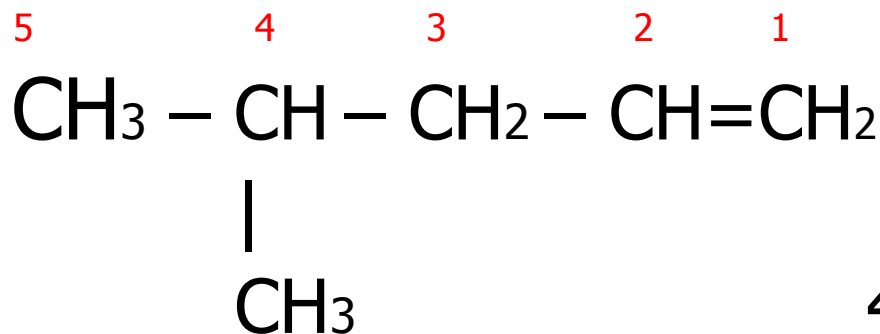
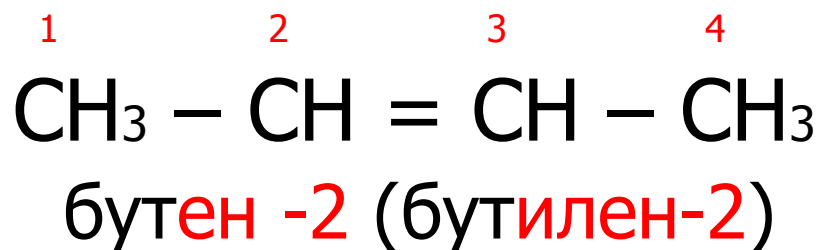
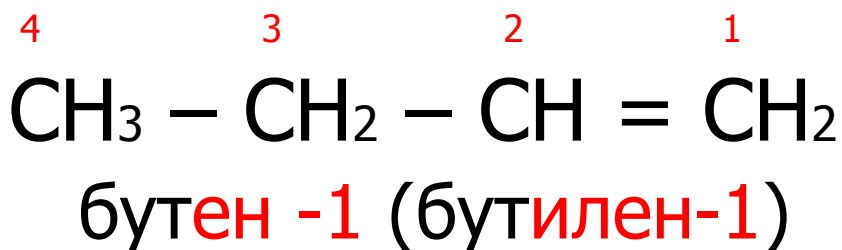


Общая формула



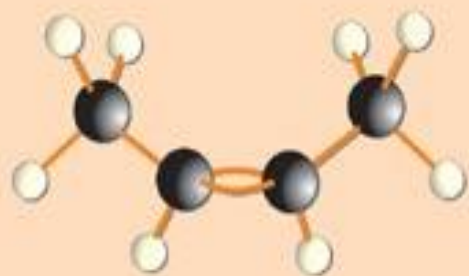


Номенклатура алкенов

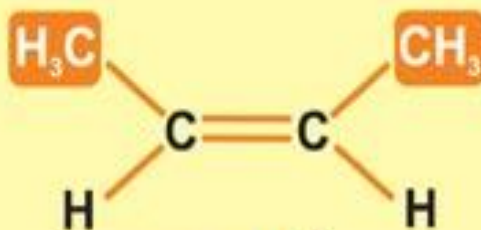


4 – метилпентен -1

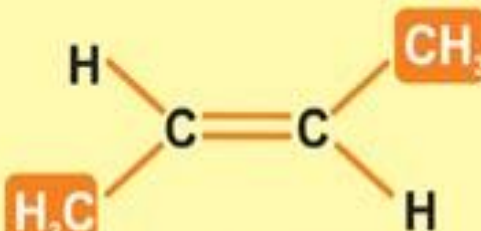
ИЗОМЕРИЯ АЛКЕНОВ



ГЕОМЕТРИЧЕСКАЯ



ЦИС-БУТЕН-2



ТРАНС-БУТЕН-2



СТРУКТУРНАЯ



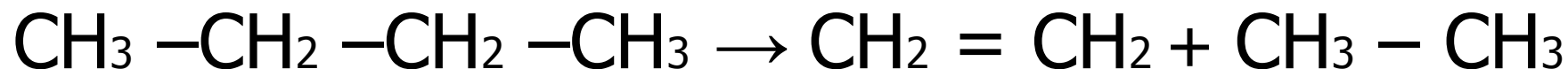
БУТЕН-1



Получение алкенов



1. Крекинг нефтепродуктов:



2. Дегидрирование алканов:

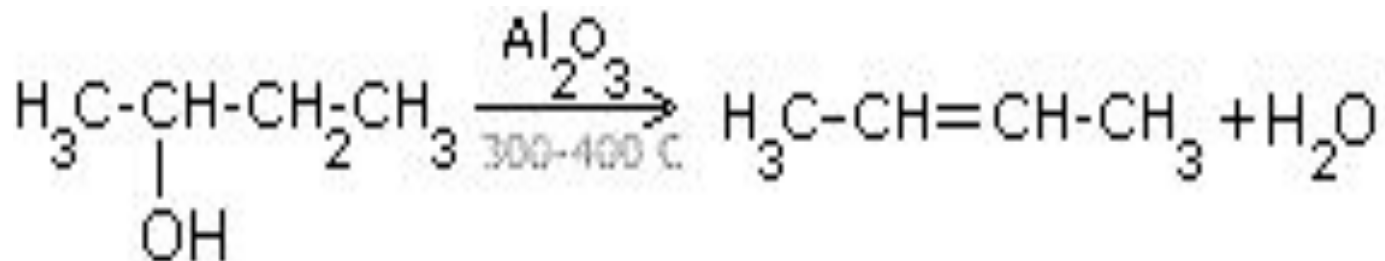
Pt



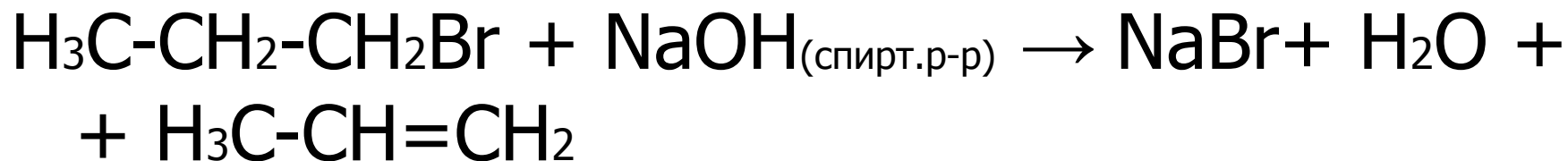
Получение алкенов



3. Дегидратация спиртов:



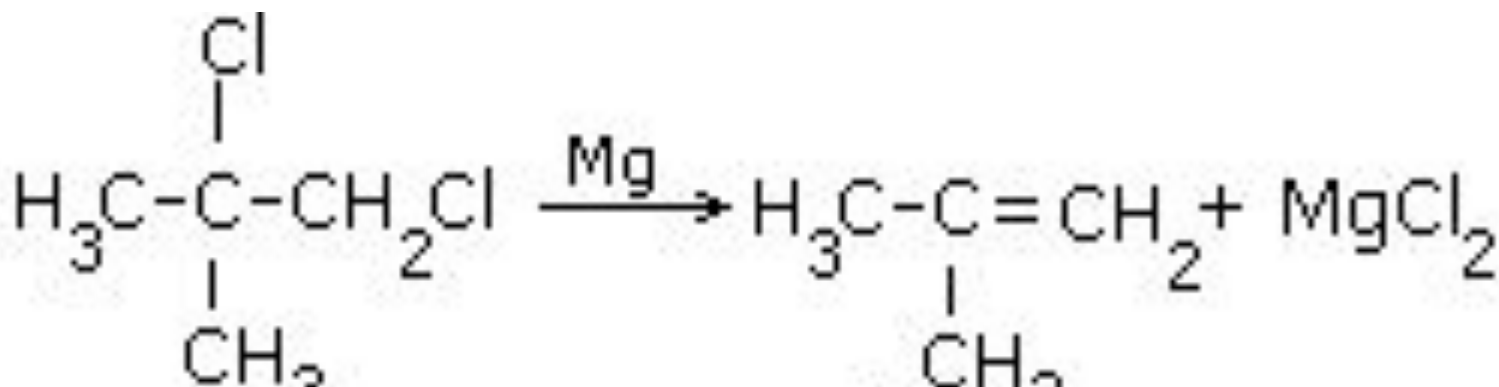
4. Дегидрогалогенирование:



Получение алкенов



5. Дегалогенирование:



1,2-дихлор-2-метил-
пропан

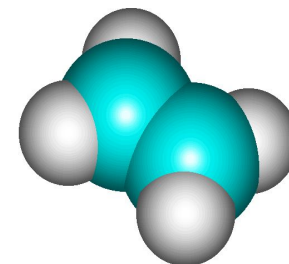
изобутилен

Физические свойства

Этен, пропен, бутен – газы

C_5H_{10} – $C_{16}H_{32}$ - жидкости

Высшие алкены – тв. вещества

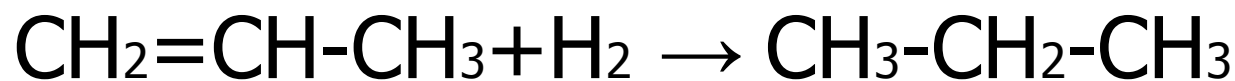


Химические свойства

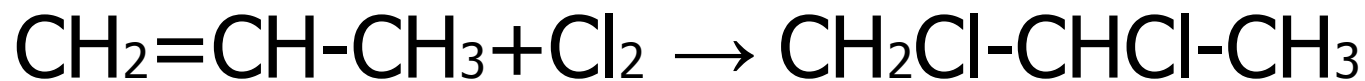


I. Реакции присоединения:

1. Гидрирование :



2. Галогенирование:



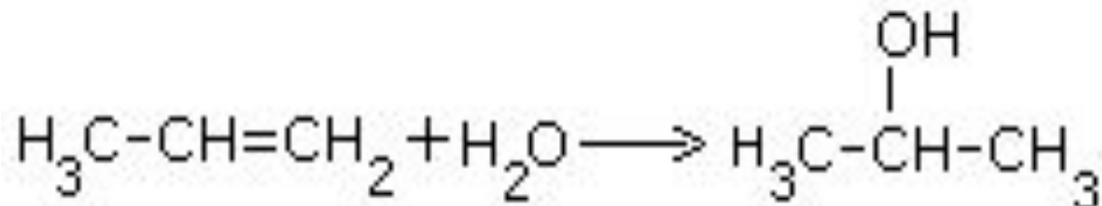
3. Гидрогалогенирование:



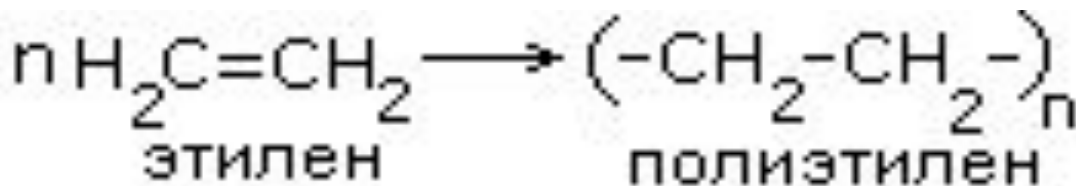
Химические свойства

I. Реакции присоединения:

4. Гидратация:



5.1 Полимеризация:



Химические свойства



II. Реакции окисления:

Окисление (горение):

