Основные химические процессы, протекающие при крекинге

Процесс крекинга происходит с разрывом углеводородных цепей и образованием более простых предельных и непредельных углеводородов, например: $C_{16}H_{34} = C_{8}H_{18} + C_{8}H_{16}$ гексадекан октан октен образовавшиеся вещества могут разлагаться далее: $C_8H_{18} C_4H_{10} + C_4H_8$ октан бутан бутен $C_4H_{10} C_2H_6 + C_2H_4$ бутан этан этилен (этен)

Изомеризация.

Это процесс превращения алканов линейного строения в разветвленные под действием катализатора (AlCl $_3$):

 $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3 \rightarrow CH_3 - CH - CH_3$ (бутан) CH_3 (изобутан)