

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	10

1. Галогенирование алканов	Реакция замещения в молекуле алкана атома водорода на хлор или бром, протекающая по радикальному механизму на свету.
2. Крекинг алканов	Реакция разрыва молекул высших алканов на низшие алканы и терминальные алкены под действием высокой температуры и катализаторов.
3. Ароматизация алканов	Реакция превращения алканов с числом атомов углерода от шести в производные бензола или нафталина.
4. Каталитическое окисление алканов	Реакция разрыва молекул высших алканов на низшие карбоновые кислоты под действием расчётного количества кислорода, высокой температуры и катализаторов.
5. Алкены	Углеводороды, имеющие в своей структуре только одну двойную связь.
6. Правило Марковникова	Водород присоединяется к наиболее гидрированному атому углерода, а атом галогена – к наименее гидрированного атому углерода
7. Правило Зайцева	При отщеплении галогенводорода от галогеналканов атом водорода отщепляется от наименее гидрированного атома углерода
8. Гидрирование алкенов	Реакция превращения алкенов в алканы на катализаторах платиновой группы путём присоединения молекулы водорода по месту разрыва двойной связи.
9. Гидратация алкенов	Реакция превращения алкенов в спирты в присутствии кислот путём присоединения молекулы воды по месту разрыва двойной связи.
10. Гидрогалогенирование алкенов	Реакция превращения алкенов в галогеналканы путём присоединения молекулы галогеноводорода по месту разрыва двойной связи.
11. Полимеризация алкенов	Реакция соединения молекул – производных алкенов в длинные цепи, состоящие из атомов углерода, находившихся ранее при двойной связи алкена.
12. Основные природные источники УВ	Природный газ, нефть, попутные нефтяные газы, каменный уголь

ИСТОЧНИК: Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Углубленный уровень : учебник – М. Дрофа, 2014.