

**Образовательный минимум**

<b>Четверть</b>	<b>3</b>
<b>Предмет</b>	<b>Химия</b>
<b>Класс</b>	<b>10</b>

<b>1. Галогенирование алканов</b>	Реакция замещения в молекуле алкана атома водорода на хлор или бром, протекающая по радикальному механизму на свету.
<b>2. Крекинг алканов</b>	Реакция разрыва молекул высших алканов на низшие алканы и терминальные алкены под действием высокой температуры и катализаторов.
<b>3. Ароматизация алканов</b>	Реакция превращения алканов с числом атомов углерода от шести в производные бензола или нафталина.
<b>4. Каталитическое окисление алканов</b>	Реакция разрыва молекул высших алканов на низшие карбоновые кислоты под действием расчётного количества кислорода, высокой температуры и катализаторов.
<b>5. Алкены</b>	Углеводороды, имеющие в своей структуре только одну двойную связь.
<b>6. Правило Марковникова</b>	Водород присоединяется к наиболее гидрированному атому углерода, а атом галогена – к наименее гидрированному атому углерода
<b>7. Правило Зайцева</b>	При отщеплении галогенводорода от галогеналканов атом водорода отщепляется от наименее гидрированного атома углерода
<b>8. Гидрирование алкенов</b>	Реакция превращения алкенов в алканы на катализаторах платиновой группы путём присоединения молекулы водорода по месту разрыва двойной связи.
<b>9. Гидратация алкенов</b>	Реакция превращения алкенов в спирты в присутствии кислот путём присоединения молекулы воды по месту разрыва двойной связи.
<b>10. Гидрогалогенирование алкенов</b>	Реакция превращения алкенов в галогеналканы путём присоединения молекулы галогеноводорода по месту разрыва двойной связи.

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