

**Образовательный минимум**

<b>Полугодие</b>	<b>1</b>
<b>Предмет</b>	<b>Химия</b>
<b>Класс</b>	<b>10</b>

<b>Термин</b>	<b>Определение</b>
<b>1. Углеводороды</b>	Органические соединения, состоящие только из атомов углерода и водорода.
<b>2. Алканы</b>	Углеводороды, имеющие в своей структуре только простые С – С-связи и не имеющие в ней циклов.
<b>3. Гомологи</b>	Органические соединения, отличающиеся друг от друга на одну или несколько гомологических разностей –CH <sub>2</sub> – и обладающих сходным строением.
<b>4. Изомеры</b>	Вещества, имеющие одинаковый состав, но разное строение.
<b>5. Галогенирование алканов</b>	Реакция замещения в молекуле алкана атома водорода на хлор или бром, протекающая по радикальному механизму на свету.
<b>6. Крекинг алканов</b>	Реакция разрыва молекул высших алканов на низшие алканы и терминальные алкены под действием высокой температуры и катализаторов.
<b>7. Ароматизация алканов</b>	Реакция превращения алканов с числом атомов углерода от шести в производные бензола или нафталина.
<b>8. Каталитическое окисление алканов</b>	Реакция разрыва молекул высших алканов на низшие карбоновые кислоты под действием расчётного количества кислорода, высокой температуры и катализаторов.

Термин	Определение
<b>9. Алкены</b>	Углеводороды, имеющие в своей структуре только одну двойную связь.
<b>10. Гидрирование алкенов</b>	Реакция превращения алкенов в алканы на катализаторах платиновой группы путём присоединения молекулы водорода по месту разрыва двойной связи.
<b>11. Гидратирование алкенов</b>	Реакция превращения алкенов в спирты в присутствии кислот путём присоединения молекулы воды по месту разрыва двойной связи.
<b>12. Гидрогалогенирование алкенов</b>	Реакция превращения алкенов в галогеналканы путём присоединения молекулы галогеноводорода по месту разрыва двойной связи.
<b>13. Полимеризация алкенов</b>	Реакция соединения молекул – производных алкенов в длинные цепи, состоящие из атомов углерода, находившихся ранее при двойной связи алкена.
<b>14. Алкадиены</b>	Органические соединения с общей формулой $C_nH_{2n-2}$ в молекулах которых имеется две двойные связи..
<b>15. Алкины</b>	Углеводороды с общей формулой $C_nH_{2n-2}$ , в молекулах которых имеется два атома С,связаны одной сигма и двумя пи-связями.
<b>16. Арены</b>	Соединения углерода с водородом, в молекулах которых имеется бензольное кольцо, или ядро, с общей формулой $C_nH_{2n-6}$