

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	10

Термин	Определение
1. Изомерия	Это явление существования химических соединений, одинаковых по составу, с одинаковой молекулярной массой, но различающихся по структуре.
2. Гомологи	Это вещества, молекулы которых имеют сходное строение, но отличаются по составу на одну или несколько групп CH_2 .
3. Алканы	Ациклические углеводороды линейного или разветвлённого строения, содержащие только простые (одинарные) связи и образующие гомологический ряд с общей формулой $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$.
4. Реакция Вюрца	метод синтеза симметричных насыщенных углеводородов действием металлического натрия на галогеналканы (обычно бромиды или хлориды).
5. Алкены	углеводороды, которые содержат в молекуле одну двойную $\text{C}=\text{C}$ связь. Общая формула C_nH_{2n} . В природе распространены редко ввиду высокой реакционной способности: низшие – входят в состав нефтяного газа; высшие – в состав нефти.
6. Правило Марковникова	Закономерность, определяющая порядок присоединения протонных кислот и воды к несимметричным алкенам или алкинам.
7. Алкины	Это непредельные углеводороды, в молекулах которых содержится одна тройная связь между атомами углерода.
8. Реакция серебряного зеркала	Это взаимодействие альдегида с аммиачным раствором оксида серебра (реактивом Толленса).
9. Алкадиены	Это непредельные (ненасыщенные) нециклические углеводороды, в молекулах которых присутствуют две двойные связи между атомами углерода $\text{C}=\text{C}$.
10. Арены	Это ароматические углеводороды, содержащие одно или несколько бензольных колец.