

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	10

Термин	Определение
1. Правило Марковникова	При гетеролитическом присоединении полярных молекул менее электроотрицательный атом или часть молекулы реагента присоединяется к атому углерода с наибольшим числом атомов водорода. Присоединение идет через образование наиболее устойчивого карбокатиона.
2. Правило Зайцева	В реакциях отщепления (элиминирования) вторичных и третичных спиртов в присутствии сильных кислот и при дегидрогалогенировании вторичных и третичных алкилгалогенидов под действием оснований протон отщепляется преимущественно от наименее гидрогенизированного атома углерода
3. Реакция гидратация	Реакция присоединения воды
4. Качественные реакции на кратную связь, именные реакции (с условиями)	Реакция Вагнера, Кучерова, обесцвечивание бромной воды. Написать уравнения этих реакций
5. Выход продукта реакции	$\eta = \frac{m_{\text{практ}}}{m_{\text{теор}}} * 100\% = \frac{n_{\text{практ}}}{n_{\text{теор}}} * 100\%$
6. Алкины	Углеводороды, имеющие в своей структуре только одну тройную связь, все остальные – одинарные. C _n H _{2n-2} , где n ≥ 2
7. Алкадиены	Углеводороды, имеющие в своей структуре две двойные связи, все остальные – одинарные. C _n H _{2n-2} , где n ≥ 3