

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	10

Термин	Определение
1. Арены	Аренами называются циклические соединения, все атомы цикла которых находятся в состоянии sp^2 -гибридизации, циклическая часть молекулы которых является плоской, а число p -электронов, отдаваемое на образование единого π -облака, подчиняется правилу Хюккеля.
2. Правило Хюккеля	Если число p -электронов, отдаваемое атомами на образование единого π -облака, приравнять к выражению $4n + 2$ и найти из получившегося уравнения n , то соединение будет ароматическим, если n – любое целое число, а если n – дробь, то соединение будет носить характер непредельного.
3. Правила ориентации в замещённых аренах	Электроноакцепторные заместители направляют электрофильный реагент в m -положение по отношению к себе, а электронодонорные и заместители особой группы в o - и p -положения.
4. Фенолы	Оксипроизводные аренов, в которых кислород оксигруппы непосредственно связан с каким-либо атомом углерода ароматического ядра.
5. Ароматические амины	Аминопроизводные аренов, в которых азот аминогруппы непосредственно связан с каким-либо атомом углерода ароматического ядра.
6. Карбоновые кислоты ароматического ряда	Производные аренов, в которых карбоксильная группа непосредственно связана с каким-либо атомом углерода ароматического ядра.
7. Сульфокислоты ароматического ряда	Производные аренов, в которых сульфогруппа непосредственно связана с каким-либо атомом углерода ароматического ядра.
8. Ретросинтез	Составление схемы синтеза, начиная с целевого продукта к более простым органическим или неорганическим веществам.