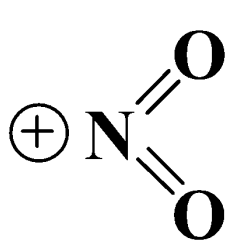


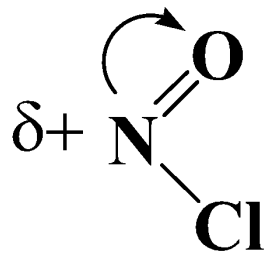
# Реакции электрофильного замещения в ароматических соединениях

Реакции электрофильного замещения особенно широко используются при переработке ароматического сырья в промежуточные продукты. Эти реакции многочисленны. Например, реакции нитрования, сульфирования, алкилирования и т.д.

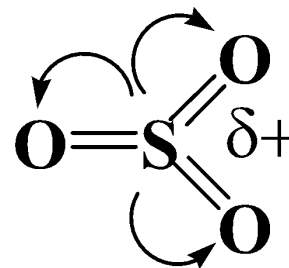
В качестве электрофильных реагентов выступают соединения, которые в условиях реакции образуют катионы или обладают атомом с пониженной электронной плотностью. Атом, на котором локализован положительный заряд, называется электрофильным центром.



нитроний-катион



нитрозилхлорид

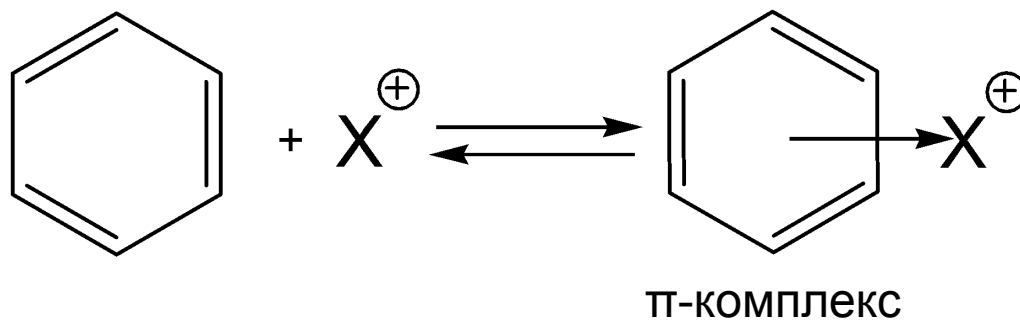


серный ангидрид

Специфика ароматических соединений состоит в том, что  $\pi$ -электронная плотность сосредоточена в виде двух электронных облаков над и под плоскостью ароматической системы.

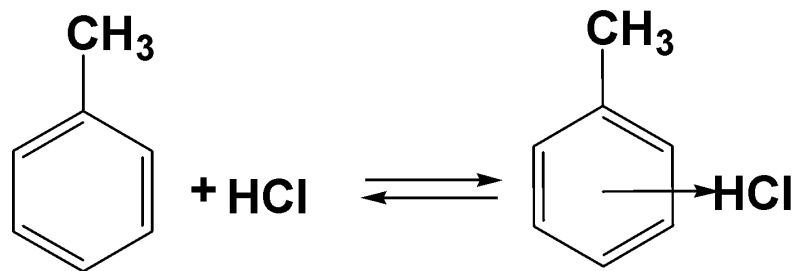


Поэтому первой элементарной стадией электрофильного замещения является образование  $\pi$ -комплекса.



При этом образуется донорно-акцепторная связь. Образование  $\pi$ -комплекса носит обратимый характер, протекает с большей скоростью и обычно не влияет на скорость реакции электрофильного замещения в целом.

Например, толуол и хлороводород при низкой температуре образуют комплекс:

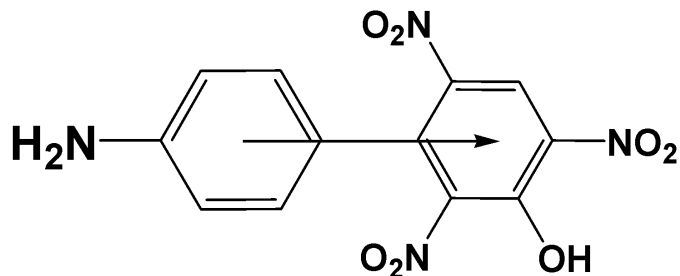


Установлено, что при образовании  $\pi$ -комплекса из толуола и  $\text{DCl}$ , дейтерирования толуола не происходит. Это указывает на то, что в  $\pi$ -комплексе не образуется новая ковалентная связь с углеродом ароматической системы.

$\pi$ -Комплекс электронейтрален, его растворы не проводят электрический ток, такие комплексы не окрашены.

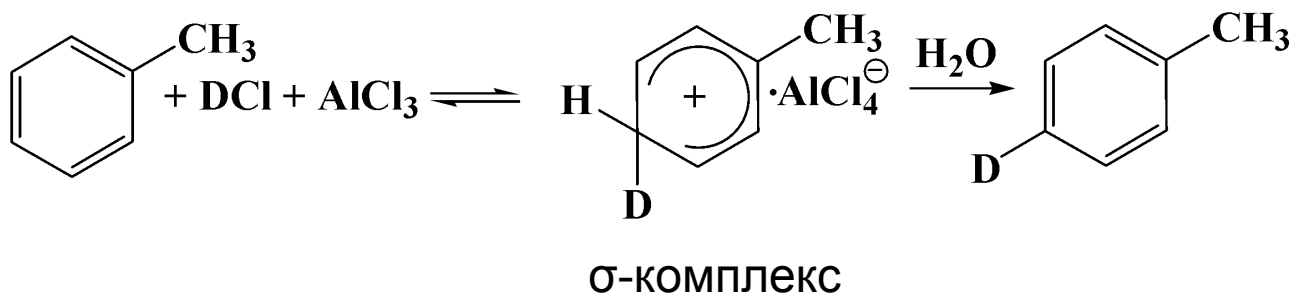
В  $\pi$ -комплексе с бензолом электрофильная частица расположена на главной оси симметрии бензола. В случае  $\pi$ -комплексов замещенных бензолов электрофильная частица смещается к атому углерода с наиболее высокой электронной плотностью, что определяет направление реакции электрофильного замещения.

Устойчивые π-комплексы образуются при взаимодействии ароматических соединений с сильными ЭД и ЭА группами, например, амины + пикриновая кислота.

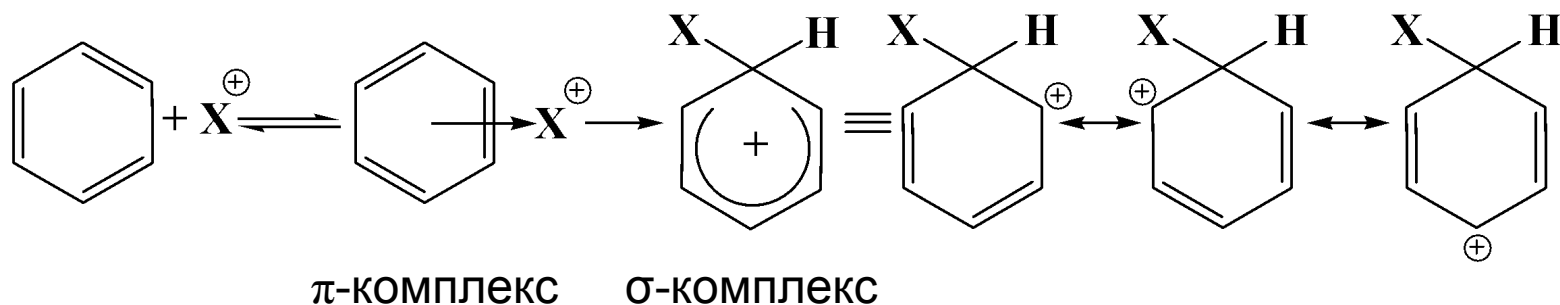


Такие комплексы имеют характеристичные температуры плавления и используются для идентификации аминов.

Затем π-комплексы с преодолением активационного барьера превращаются в σ-комплексы. При взаимодействии толуола с хлордейтерием в присутствии хлорида алюминия образуется σ-комплекс и происходит дейтерирование толуола:

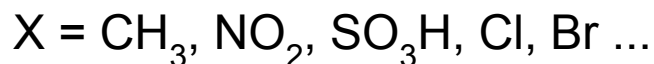
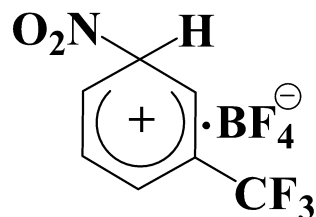
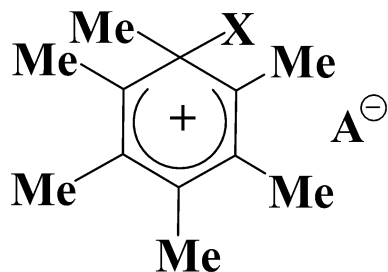


$\sigma$ -Комплексы представляют собой солеобразные частицы, в которых один из атомов углерода ароматического кольца образует новую ковалентную связь с электрофилом за счет двух  $\pi$ -электронов ароматического кольца. Такие комплексы обычно окрашены, а их растворы проводят электрический ток.



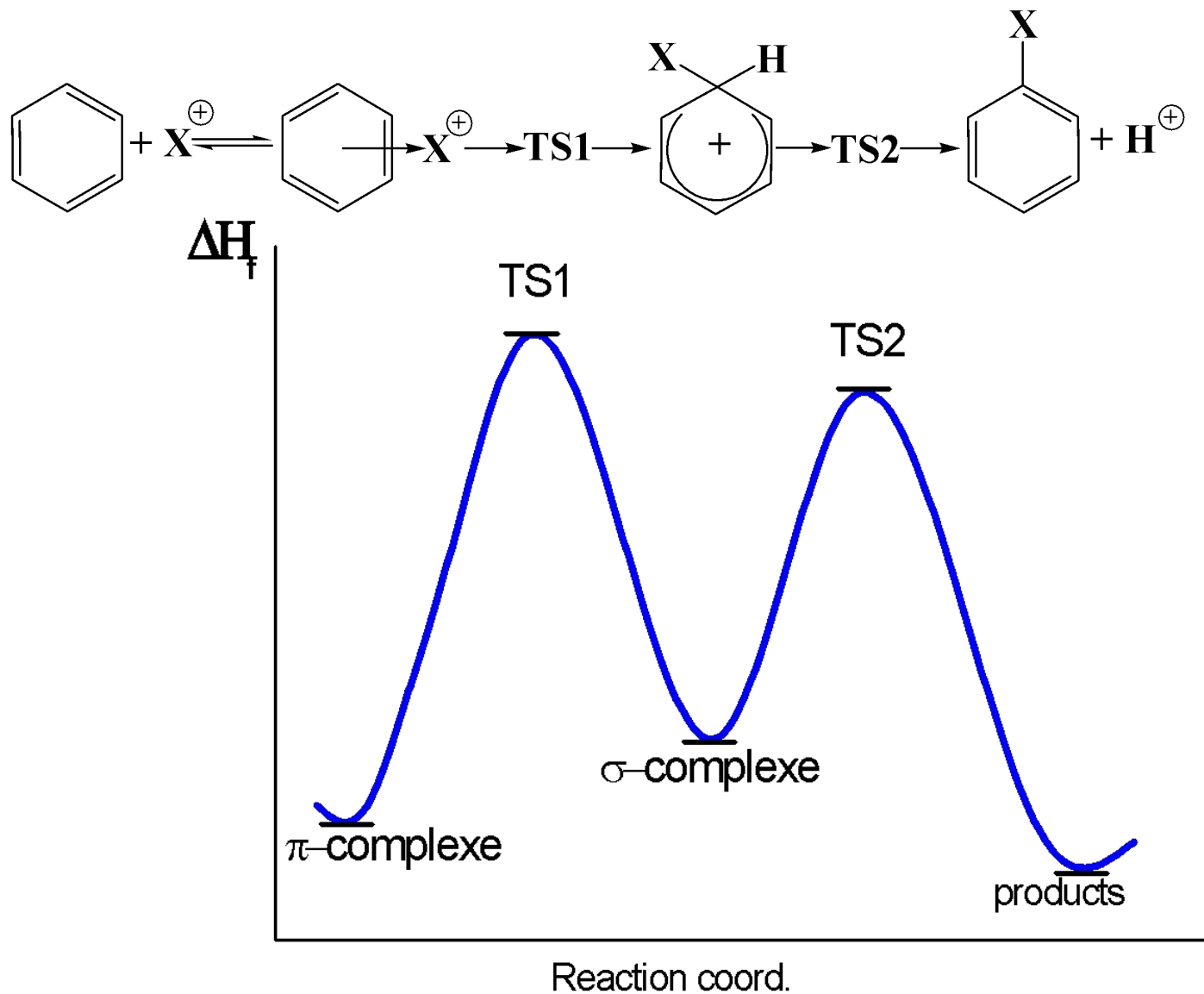
В результате образования новой связи  $C-X$  атом углерода ароматического ядра переходит из состояния гибридизации  $sp^2$  в  $sp^3$  и приобретает положительный заряд. Последний делокализуется в системе сопряжения в пределах пяти атомов углерода.

В случае гексаметилбензола или фторметилбензола удалось выделить стабильные  $\sigma$ -комплексы (комплексы Мейзенгеймера (Майзенхаймера)) в виде солей:

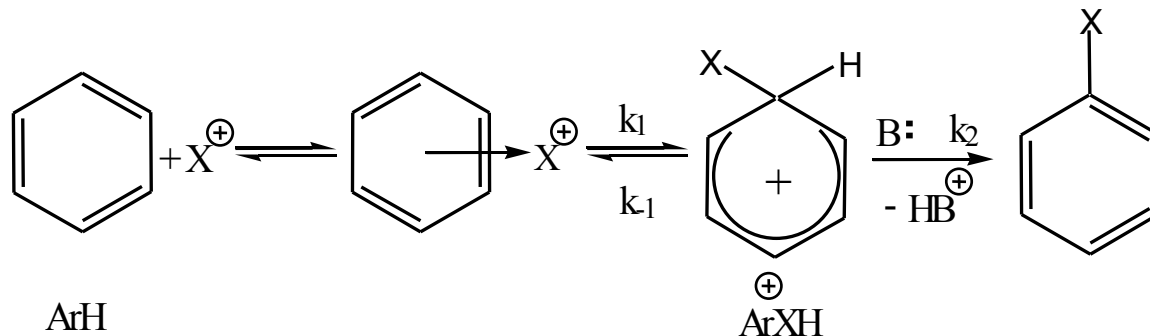


$\sigma$ -Комплекс проявляет свойства относительно сильной С-кислоты и подвергается депротонированию (протолизу) с участием основания  $B:$ , при этом система преодолевает второй активационный барьер, который, обычно, меньше первого. В результате этого образуются продукты реакции.

# Энергетический профиль реакции $S_E2$



Для вывода кинетического уравнения представим механизм реакции следующим образом:



Скорость реакции определяется по  $k_2$ :

$$-\frac{d[ArH]}{dt} = k_2 [Ar^+HX][B:]$$

$$\frac{d[Ar^+HX]}{dt} = k_1 [ArH][X^+]$$

$$-\frac{d[Ar^+HX]}{dt} = k_{-1} [Ar^+HX] + k_2 [Ar^+HX][B:]$$



Полагая, что в стационарном режиме скорость образования  $\sigma$ -комплекса равна скорости его расходования, можно записать:

$$k_1[ArH][X^+] = k_1[Ar^+HX] + k_2[Ar^+HX][B:]$$

Тогда концентрация  $\sigma$ -комплекса равна:

$$[Ar^+HX] = \frac{k_1[ArH][X^+]}{k_1 + k_2[B:]}$$

Подставив это выражение в первое уравнение получим:

$$-\frac{d[ArH]}{dt} = \frac{k_1k_2[ArH][X^+][B:]}{k_1 + k_2[B:]}$$

В зависимости от условий протекания реакции возможны два предельных случая:

1. Наиболее типичный случай

$$k_2[B:] \gg k_1 \qquad k_2[B:] \gg k_{-1}$$

$$-\frac{d[ArH]}{dt} = k_2[ArH][X^+]$$

Скорость реакции в целом определяется скоростью образования  $\sigma$ -комплекса и не зависит от концентрации основания. Общий порядок реакции равен двум, кинетический изотопный эффект не наблюдается.

2.  $k_{-1} \gg k_1 \qquad k_1 \gg k_2[B:]$

$$-\frac{d[ArH]}{dt} = \frac{k_1 k_2}{k_{-1}} [ArH][X^+][B:]$$

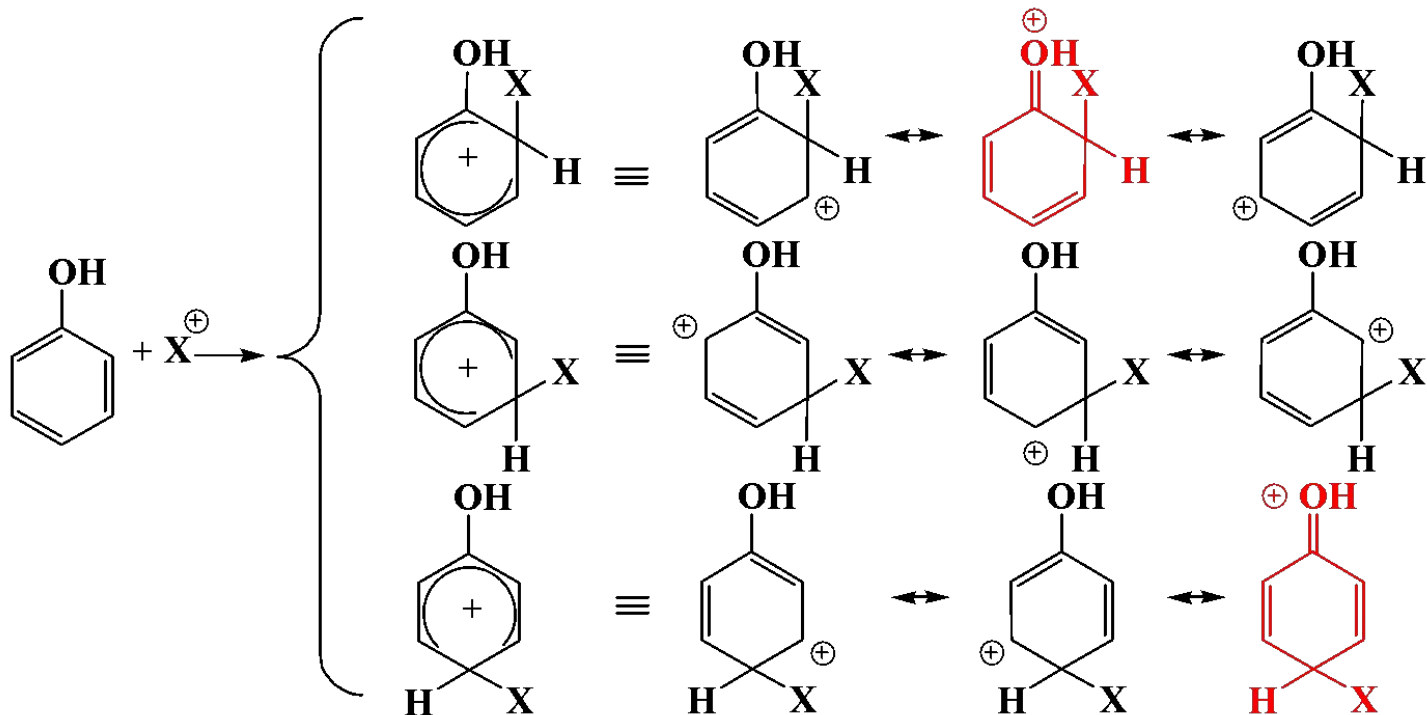
Если основание находится в малом избытке, реакция имеет третий порядок, при этом отщепление протона влияет на общую скорость реакции, в этом случае наблюдается изотопный эффект, т.е. DAr вступают в реакции замещения медленней, чем соответствующие HAr.

Реакции замещения бывают обратимыми и необратимыми, при этом обратимость реакций определяется вероятностью протонирования атома углерода, связанного с заместителем. Например, нитрование является необратимым процессом, сульфирование и алкилирование – обратимые процессы.

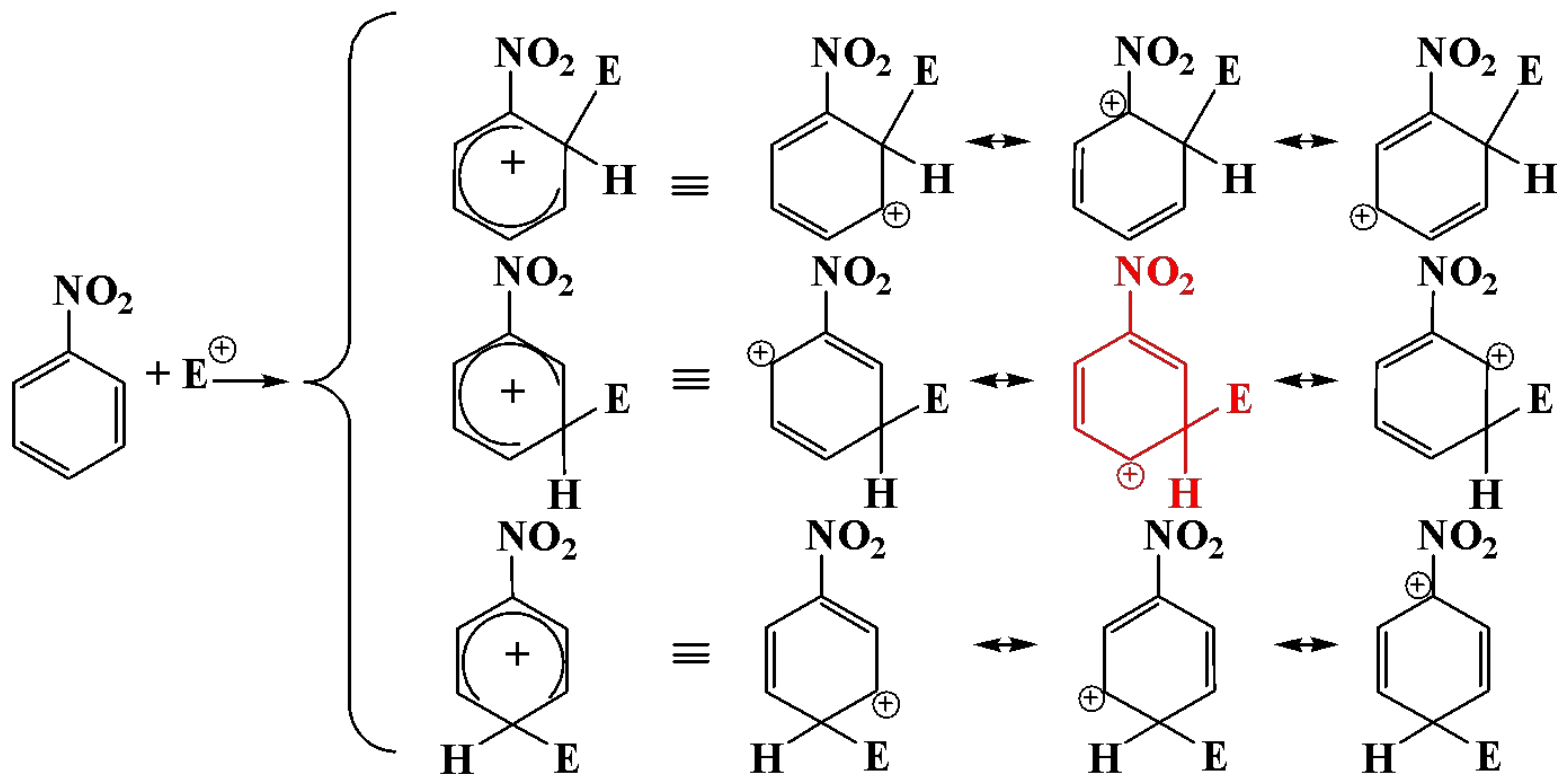
# Реакции $S_E2$ в монозамещенных бензолах

Направление электрорфильной атаки в монозамещенных определяется:

- 1) статическим фактором (распределением электронной плотности в молекуле субстрата). Электронодонорные заместители увеличивают электронную плотность в *o*- и *l*-положениях. Электроноакцепторные заместители уменьшают электронную плотность на ароматическом ядре в *o*- и *l*-положениях, при этом в *m*-положении сохраняется относительно высокая электронная плотность, что и предопределяет направление реакции электрофильного замещения.
- 2) динамическим фактором (относительной стабильностью образования переходного состояния). Заместители участвуют в делокализации положительного заряда, возникающего в переходном состоянии:

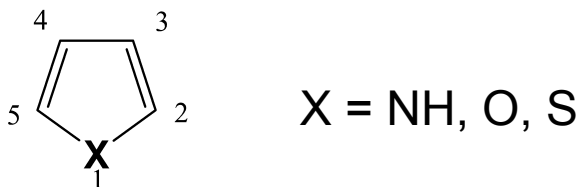


В случае фенола можно построить 3 набора предельных канонических структур, отвечающих реакциям электрофильного замещения в *o*-, *m*- и *p*-положения. При этом в случае атаки в *o*- и *p*-положения гидроксильная группа эффективно участвует в делокализации положительного заряда, т.к. он локализуется на этом заместителе. В случае *m*-направления гидроксигруппа в меньшей степени участвует в делокализации положительного заряда, поэтому такое переходное состояние менее стабильно и протекание реакции  $S_E2$  в *m*-положение менее вероятно, чем в *o*- и *p*-положениях.



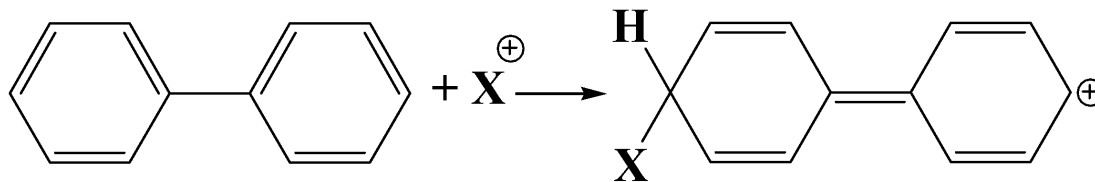
В случае нитробензола из трех возможных направлений наибольшую стабильность имеет переходное состояние при замещении в *m*-положение. В случае *o*- и *p*-направлений на атоме углерода, связанном с заместителем локализован положительный заряд, что приводит к случаю, когда два положительных заряда находятся по соседству. Такие структуры менее выгодны с энергетической точки зрения.

В некоторых случаях действие динамического фактора на направление реакции электрофильного замещения определяющее.



Избыточной электронной плотностью обладают атомы углерода в положениях 3 и 4. Однако, преимущественным направлением реакции электрофильного замещения являются положения 2 и 5.

В случае дифенила второе ядро включается в делокализацию положительного заряда:



Направление реакции определяется динамическим фактором: второе фенильное ядро стабилизирует переходное состояние при атаке в *o*- и *l*-положения.

## Субстратная и позиционная селективность

Присутствие заместителя в бензольном ядре изменяет общую скорость реакции электрофильного замещения по сравнению с незамещенным бензолом. Используя кинетический метод определяют относительную скорость как соотношение констант скоростей в монозамещенном соединении и в бензоле в одних и тех же условиях.

$$V_{om} = \frac{k_{ArX}}{k_{ArH}}$$

Если принять константу скорости нитрования бензола равной единице получим:

Заместитель	$V_{om}$
-H	1
-CH <sub>3</sub>	24,5
-Cl	$3,3 \cdot 10^{-2}$
-NO <sub>2</sub>	$6 \cdot 10^{-8}$



Произведения относительной скорости на величины, характеризующие соотношения образующихся изомеров, выражают относительную скорость реакции электрофильного замещения в *o*-, *m*- и *p*-положения монозамещенных бензолов. Их называют **парциальными факторами скоростей** (ПФС) – характеризуют позиционную (внутримолекулярную) селективность и показывают: с какой скоростью идет замещение в определенное положение монозамещенного бензола по сравнению со скоростью замещения в бензоле.

Принимая скорость замещения бензола равной 6:

$$V_{om} = \frac{2o_f + 2m_f + p_f}{k_{ArH}}$$

- $o_f$  – парциальный фактор скорости электрофильного замещения в *o*-положение;  
 $m_f$  – парциальный фактор скорости электрофильного замещения в *m*-положение;  
 $p_f$  – парциальный фактор скорости электрофильного замещения в *p*-положение.

$$C_o = \frac{2o_f}{A} \cdot 100\% \quad C_m = \frac{2m_f}{A} \cdot 100\% \quad C_p = \frac{p_f}{A} \cdot 100\%$$

Поскольку  $A = 6V_{om}$  получим выражение для ПФС:

$$o_f = \frac{3C_o V_{om}}{100} \quad m_f = \frac{3C_m V_{om}}{100} \quad p_f = \frac{6C_p V_{om}}{100}$$

Относительная скорость нитрования, соотношение региоизомеров (%) и  
ФПС замещенных бензолов

	<b>Толуол</b>	<b>Хлорбензол</b>	<b>Этилбензоат</b>
$V_{om}$	<b>24,5</b>	<b>0,033</b>	<b>0,0037</b>
$C_o$	<b>57,0</b>	<b>30,0</b>	<b>28,3</b>
$C_m$	<b>3,4</b>	<b>0,9</b>	<b>68,4</b>
$C_p$	<b>39,6</b>	<b>69,1</b>	<b>3,3</b>
$o_f$	<b>42,0</b>	<b>0,029</b>	<b>0,0026</b>
$m_f$	<b>2,2</b>	<b>0,0009</b>	<b>0,0079</b>
$p_f$	<b>58,0</b>	<b>0,137</b>	<b>0,0009</b>

При наличии в бензольном ядре метильной группы скорость нитрования почти в 25 раз выше, чем в бензоле. При этом замещение идет преимущественно в *о*- и *п*-положения, причем *пара*-положение более активно. В случае нитрования хлорбензола и этилбензоата проявляется дезактивация бензольного ядра под влиянием заместителей, и относительные скорости меньше 1. ПФС характеризуют реакционную способность тех или иных положений монозамещенного бензола по сравнению с реакционной способностью бензола.

## Другие факторы, влияющие на соотношение изомеров в реакциях электрофильного замещения

На результат электрофильного замещения, кроме электронных эффектов заместителей, оказывают влияние размеры заместителя и атакующей частицы, а также ее активность.

**1. Влияние размеров заместителя** на реакционную способность субстрата рассмотрим на примере реакции нитрования алкилбензолов азотной кислотой в уксусном ангидриде при 0°C.

	Заместитель			
	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
$V_{om}$	27,2	22,8	17,7	15,1
$C_o$	60,4	45,9	28,0	10,0
$C_m$	1,6	3,3	4,5	6,8
$C_p$	37,0	50,8	67,5	83,2
$C_o/C_p$	1,66	0,9	0,41	0,12

При увеличении размеров заместителя общая реакционная способность, характеризующаяся относительной скоростью, уменьшается за счет эффекта экранирования реакционных центров, в то же время происходит относительное уменьшение количества образующегося о-изомера ( $C_o$ ) и соответственно увеличение содержания ё-изомера ( $C_p$ ), т.е. отношение  $C_o/C_p$  уменьшается, что является следствием большего экранирования о-положений по сравнению с м- и л-положениями.

**2. Влияние размеров атакующей частицы:** чем больше размер атакующей частицы, тем меньше образуется о-изомера.

Вступающая группа	Толуол		Хлорбензол	
	$C_o$	$C_p$	$C_o$	$C_p$
-Cl	59,8	30,7	39,0	55,0
-NO <sub>2</sub>	56,0	40,9	30,1	69,9
-Br	39,6	60,3	11,2	87,2
-SO <sub>3</sub> H	31,2	62,0	0,0	100,0

Не зависимо от природы заместителя в молекуле субстрата (замещенного бензола) происходит относительное уменьшение количества образующегося *o*-изомера и увеличение содержания *p*-изомера. Это объясняется увеличением размера атакующей частицы и проявлением стерического экранирования заместителем *o*-положения.

**3. Активность электрофильного агента:** чем более активен электрофильный агент, тем меньшее влияние оказывает электронодонорность заместителя. В случае бромирования толуола получены результаты:

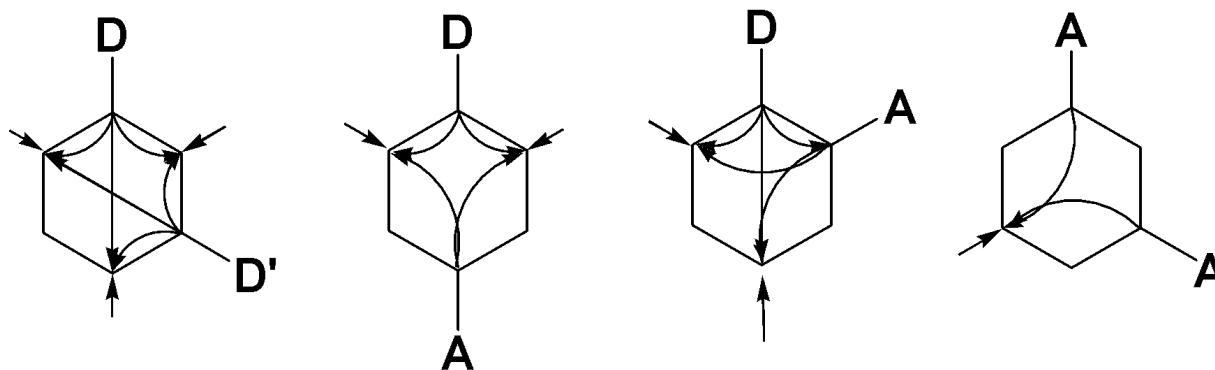
1)  $\text{Br}_2$  в 85%  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ;  $C_o=33,1\%$ ,  $C_p=66,6\%$ .

2)  $\text{KBrO} + \text{KBrO}_3 + \text{HCl}$  (50% диоксан);  $C_o=70,4\%$ ,  $C_p=27,3\%$ .

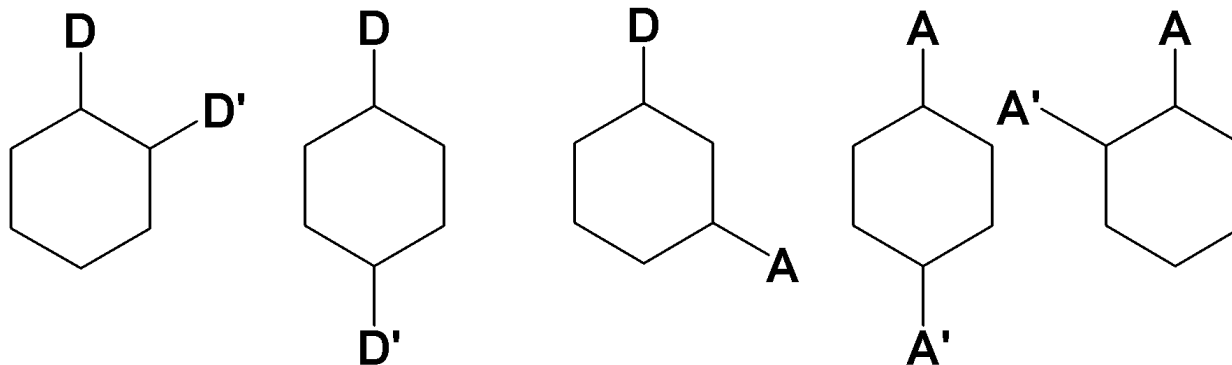
# Направление реакций электрофильного замещения в дизамещенных бензолах

Заместители в дизамещенных бензолах в зависимости от их характера и положения могут проявлять совпадающую и несовпадающую ориентацию:

## 1. Совпадающая



## 2. Несовпадающая



В случае присутствия в молекуле ЭД (**D**) и ЭА (**A**) заместителей направление реакции электрофильного замещения определяется ЭД.

При наличии двух ЭД или ЭА преимущественное направление реакции электрофильного замещения определяется более сильным ЭД и более слабым ЭА.

Ряд Голлемана:  $-\text{OH} > -\text{NH}_2 > -\text{Cl} > -\text{I} > -\text{Br} > -\text{CH}_3$

$-\text{OH}, -\text{NH}_2 \gg -\text{Cl}, -\text{CH}_3$

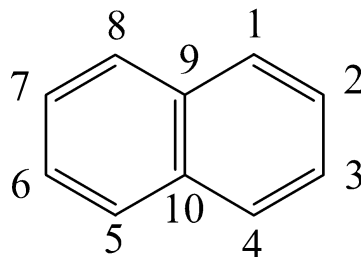
$-\text{COOH} > -\text{SO}_3\text{H} > -\text{NO}_2$

Однако на практике нередко случаи, когда направление реакции электрофильного замещения не подчиняются приведенному правилу Голлемана.

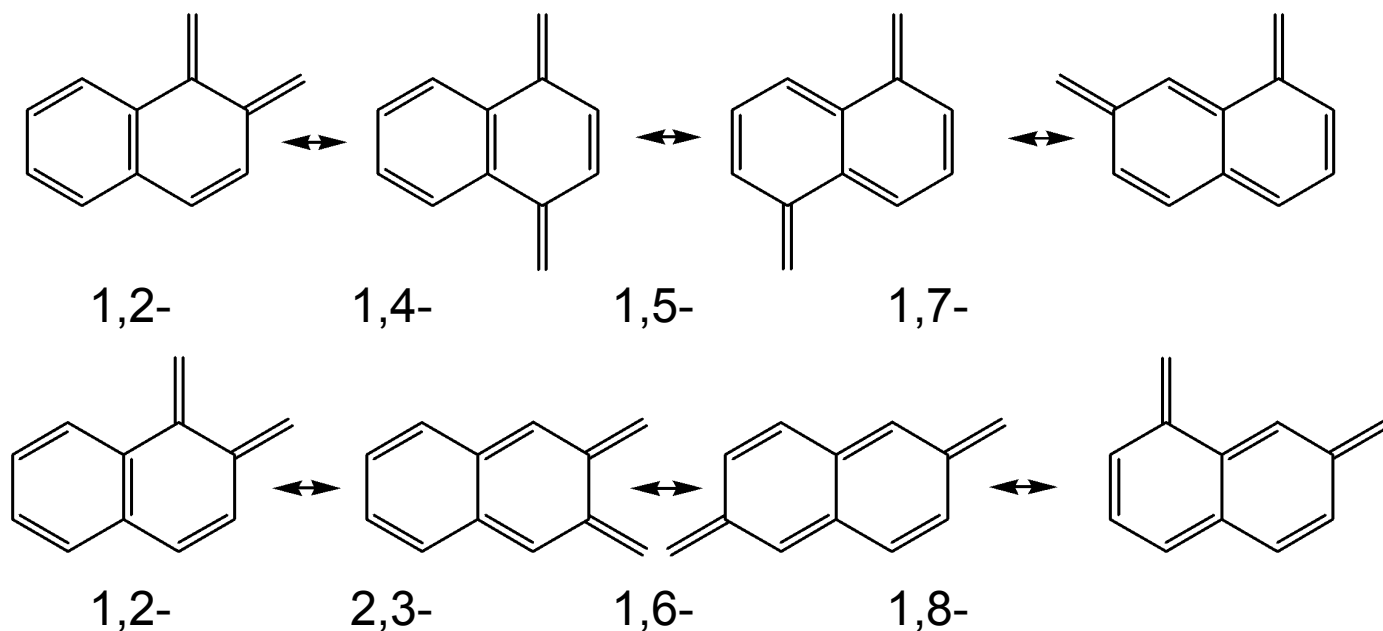


# Ориентация в нафталине и монозамещенных нафталенах

Нафталин относится к конденсированным ароматическим соединениям и содержит два бензольных кольца. Молекула нафталина содержит 4 (1, 4, 5, 8)  $\alpha$ -положения и 4 (2, 3, 6, 7)  $\beta$ -положения.

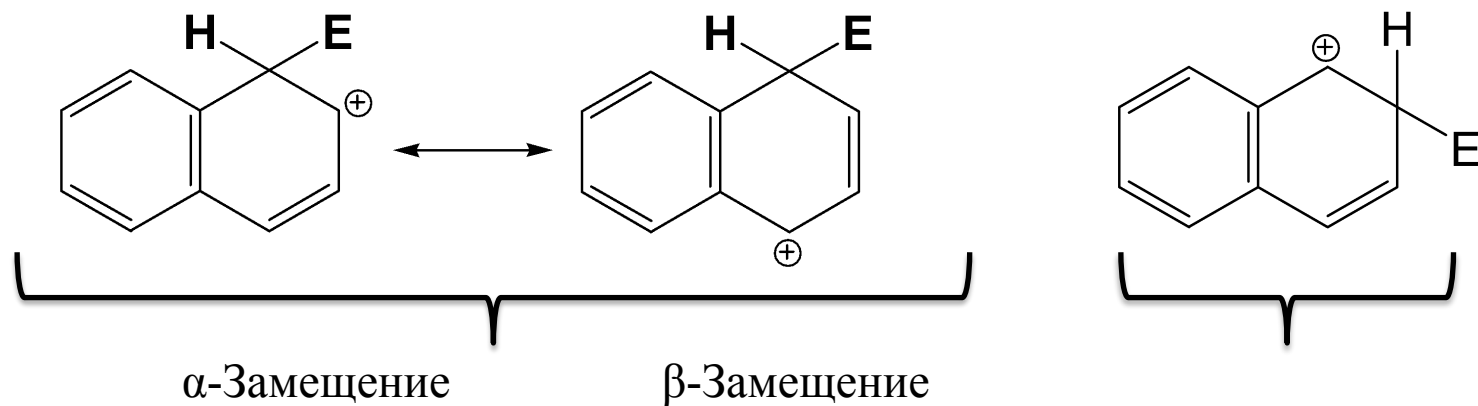


Он более активнее в реакциях электрофильного замещения, чем бензол. ПФС нитрования в  $\alpha$ -положение равна 470, в  $\beta$  – 50. Такая активность нафталина объясняется тем, что в переходном состоянии имеет место эффективная делокализация положительного заряда, в которой принимает участие второе бензольное ядро. При этом положительный заряд локализуется в хиногенных положениях.



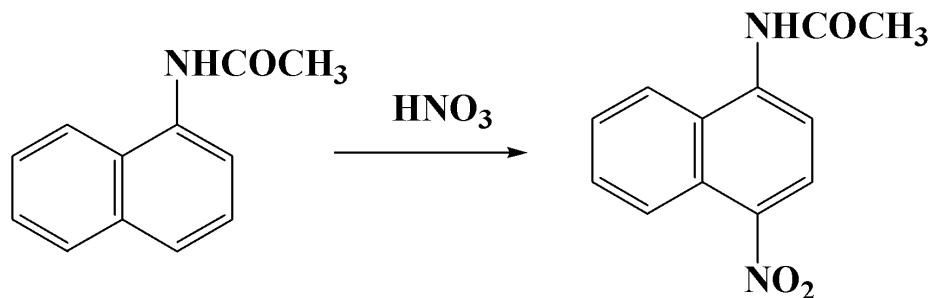
Более высокая активность  $\alpha$ -положений по сравнению с  $\beta$ -положениями объясняется:

- 1) большей электронной плотностью на  $\alpha$ -углеродных атомах (статический фактор);
- 2) большей стабильностью переходного состояния при  $\alpha$ -замещении (динамический фактор). Так, для  $\alpha$ -замещенных можно представить 2 предельные канонические структуры (1,2- и 1,4-) с сохранением ароматичности второго бензольного ядра, тогда как у  $\beta$ -замещенных таких структур только одна (1,2-).

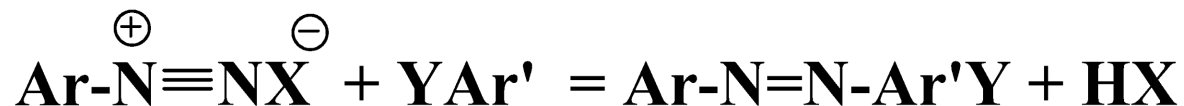


### Монозамещенные нафталины.

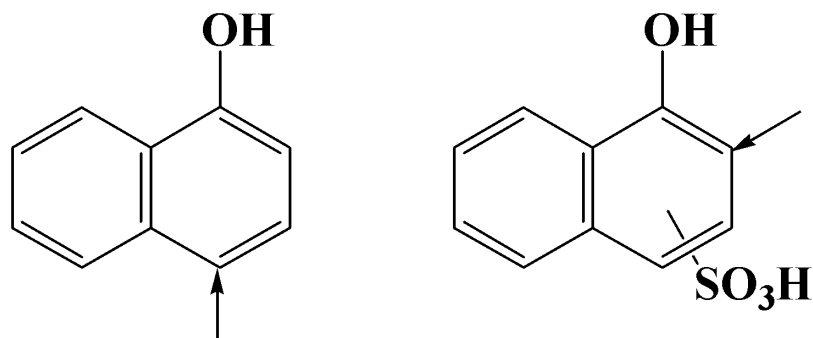
Если в монозамещенном нафталине ЭД находится в  $\alpha$ -положении, то реакция  $S_E$  идет в то же ядро, где присутствует заместитель, в положение 4:



Азосочетание – взаимодействие диазосоединений с азосоставляющими, в результате которого образуются азосоединения.



В качестве азосоставляющих используются замещенные нафталины, содержащие сильные ЭД заместители.

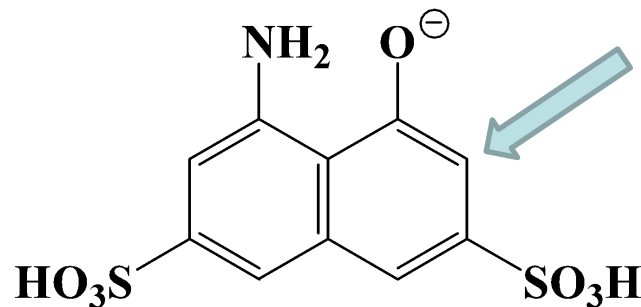
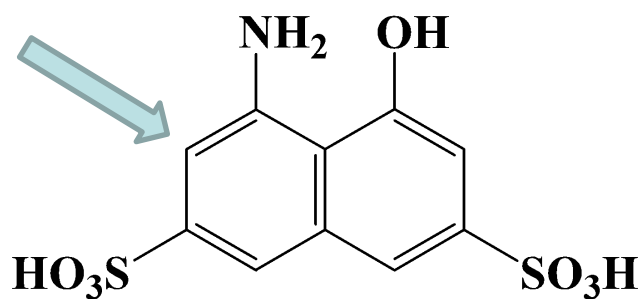


В реакциях азосочетания с  $\alpha$ -нафтолами, содержащими сульфогруппу в положениях 3-, 4- или 5-, азосочетание идет в положение 2-.

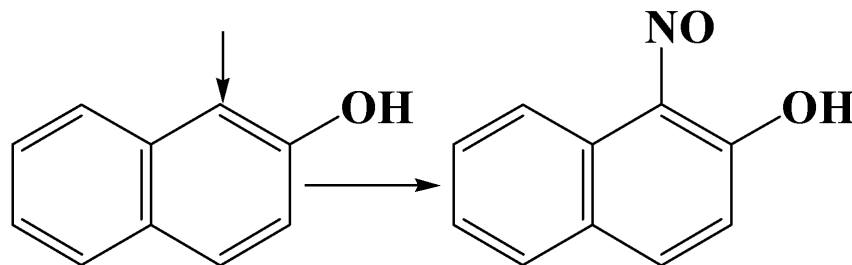
В случае Аш-кислоты направление азосочетания определяется рН среды, в которой проводится реакция.

Слабокислая среда

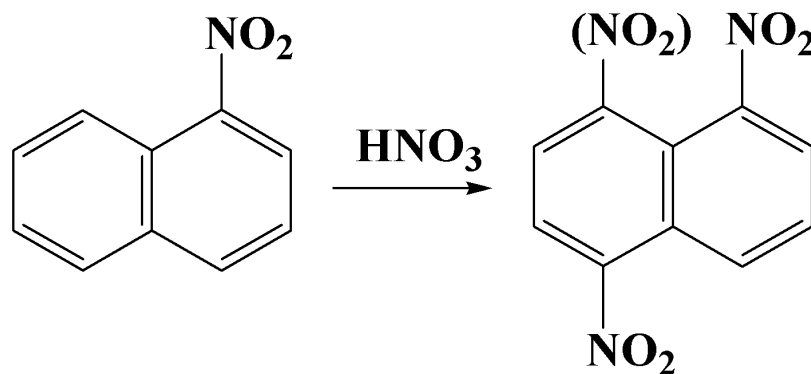
Слабощелочная среда



Если ЭД локализован в β-положении, то электрофильная атака пойдет преимущественно в положение 1-.



При наличии ЭА в молекуле нафталина происходит уменьшение электронной плотности на атомах углерода замещенного ядра, поэтому реакция электрофильного замещения идет в незамещенное ядро, преимущественно, в нехиногенные (6-, 8-) по отношению к заместителю положения. Однако из-за высокой реакционной способности  $\alpha$ -положений наблюдаются отклонения от этого правила:

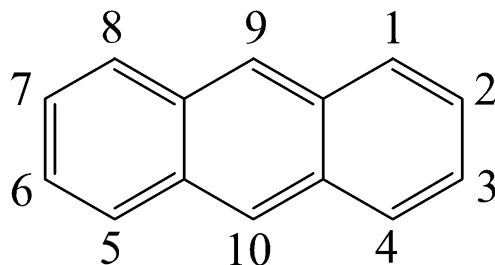


При получении полисульфокислот нафталина, не образуются соединения, содержащие сульфогруппы в *о*-, *п*- и *пер*-положениях (1,8-).

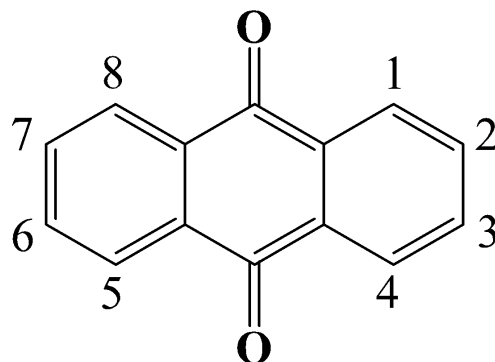
Таким образом, *о*-/*п*-ориентирующие заместители (ЭД) направляют новый заместитель в хиногенное положение того же кольца. Если хиногенные положения этого кольца заняты, замещение идет в другое кольцо также, преимущественно, в хиногенные положения. При наличии ЭА новый заместитель, преимущественно, вступает в нехиногенные положения другого кольца.

# Ориентация $S_E$ в антрацене и замещенных антраценах

Антрацен представляет собой продукт линейного аннелирования нафталина



Наиболее реакционноспособными являются положения 9- и 10-. Антрацен легко окисляется, давая антрахинон.

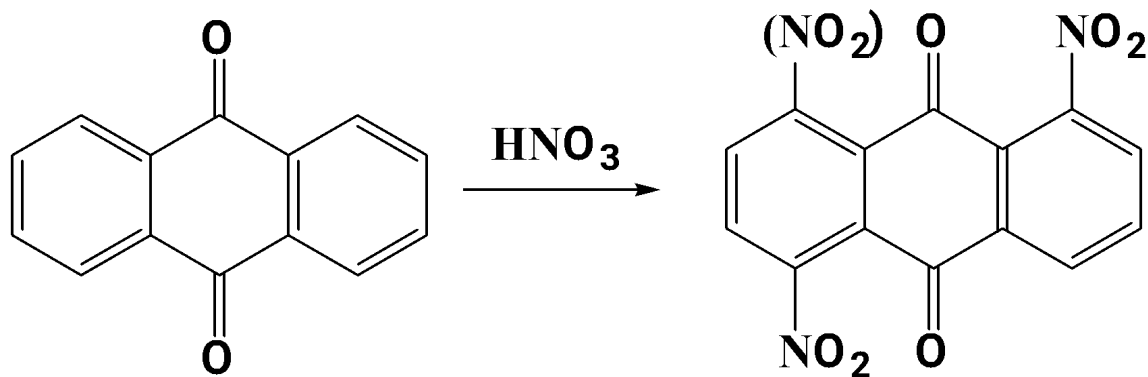


Молекула антрахинона содержит 4 (1-, 4-, 5-, 8-)  $\alpha$ -положения и 4 (2-, 3-, 6-, 7-)  $\beta$ -положения.

В молекуле антрахинона бензольные ядра соединены двумя карбоксильными группами, которые являются сильными ЭА. Поэтому реакционная способность антрахинона в реакциях электрофильного замещения меньше, чем у антрацена.

Карбонильные группы оказывают также стерические препятствия к вступлению заместителей в  $\alpha$ -положения. Например, сульфирование антрахинона идет в  $\beta$ -положение, однако при наличии катализатора (солей ртути) образуются  $\alpha$ -сульфоислоты. Однако нитрование и хлорирование происходит в  $\alpha$ -положения.

В молекуле антрахинона бензольные ядра разобщены карбонильными группами. Поэтому замещение в одном из ядер очень слабо сказывается на реакционной способности второго ядра. Отсюда сложность получения монозамещенных антрахинонов: обычно образуется смесь моно- и дизамещенных.





Если в одном из бензольных колец присутствует ЭД заместитель, то новый заместитель вступает в *орто*- и *пара*-положения того же кольца. При наличии ЭД группы в  $\beta$ -положении, в отличие от нафталина, заместитель вступает как в 1-, так и 3-положения.

