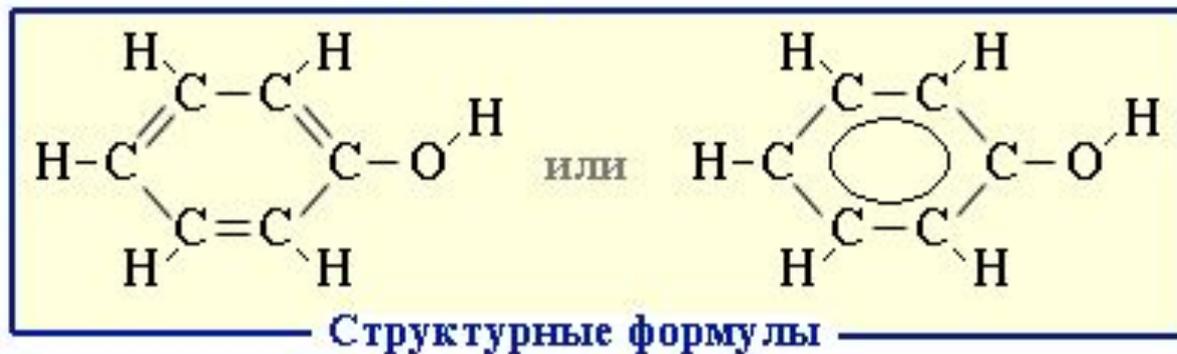


# ***Фенолы***

## ФЕНОЛ $C_6H_5OH$

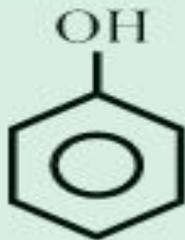


*Фенолы* – органические вещества, молекулы которых содержат радикал фенил, связанный с одной или несколькими гидроксогруппами

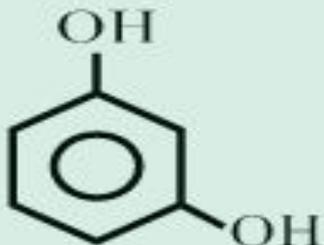


# Классификация фенолов

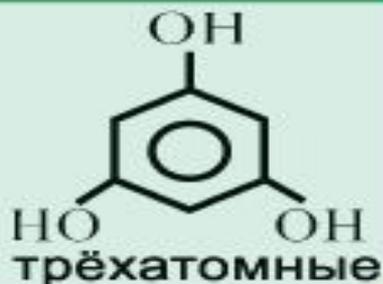
Классификация фенолов по количеству гидроксильных групп



одноатомные



двухатомные

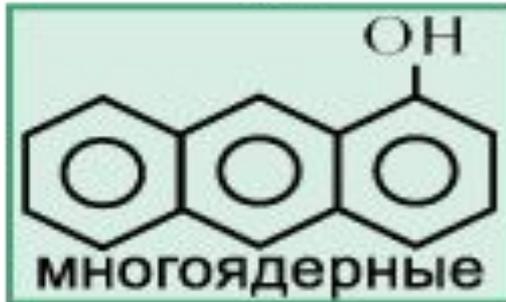
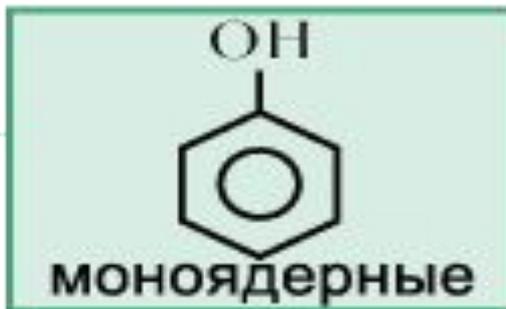


трёхатомные

- ◆ Фенолы классифицируют по атомности, т.е. по количеству гидроксильных групп.
- ◆ Одноатомные фенолы содержат в молекуле одну гидроксильную группу (фенол)
- ◆ Двухатомные фенолы содержат две гидроксильные группы (1,3-дигидроксибензол, *мета*-дигидроксибензол, резорцин)
- ◆ Трёхатомные фенолы содержат три гидроксильные группы



Классификация  
фенолов  
по количеству  
бензольных колец



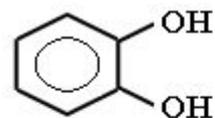
- ◆ По количеству бензольных колец фенолы бывают *моноядерные и многоядерные*



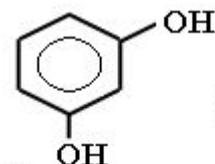
На план урока

# Номенклатура

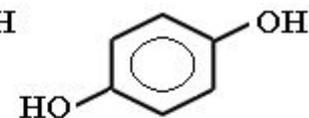
- ◆ При составлении названия фенолов нумерация атомов углерода в бензольном ядре начинается с атома непосредственно связанного с гидроксильной группой .



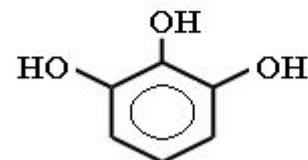
Пирокатехин  
(1,2-дигидрокси-  
бензол)



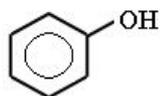
Резорцин  
(1,3-дигидрокси-  
бензол)



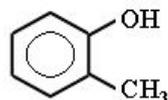
Гидрохинон  
(1,4-дигидрокси-  
бензол)



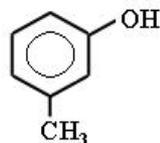
Пирогаллол  
(1,2,3-тригидроксибензол)



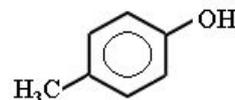
Фенол



*орто*-Крезол  
(1-гидрокси-  
2-метилбензол)

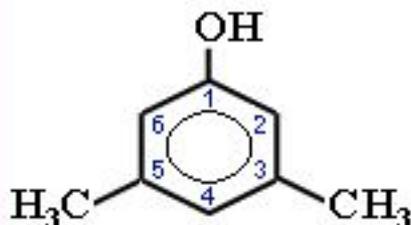


*мета*-Крезол  
(1-гидрокси-  
3-метилбензол)



*пара*-Крезол  
(1-гидрокси-  
4-метилбензол)

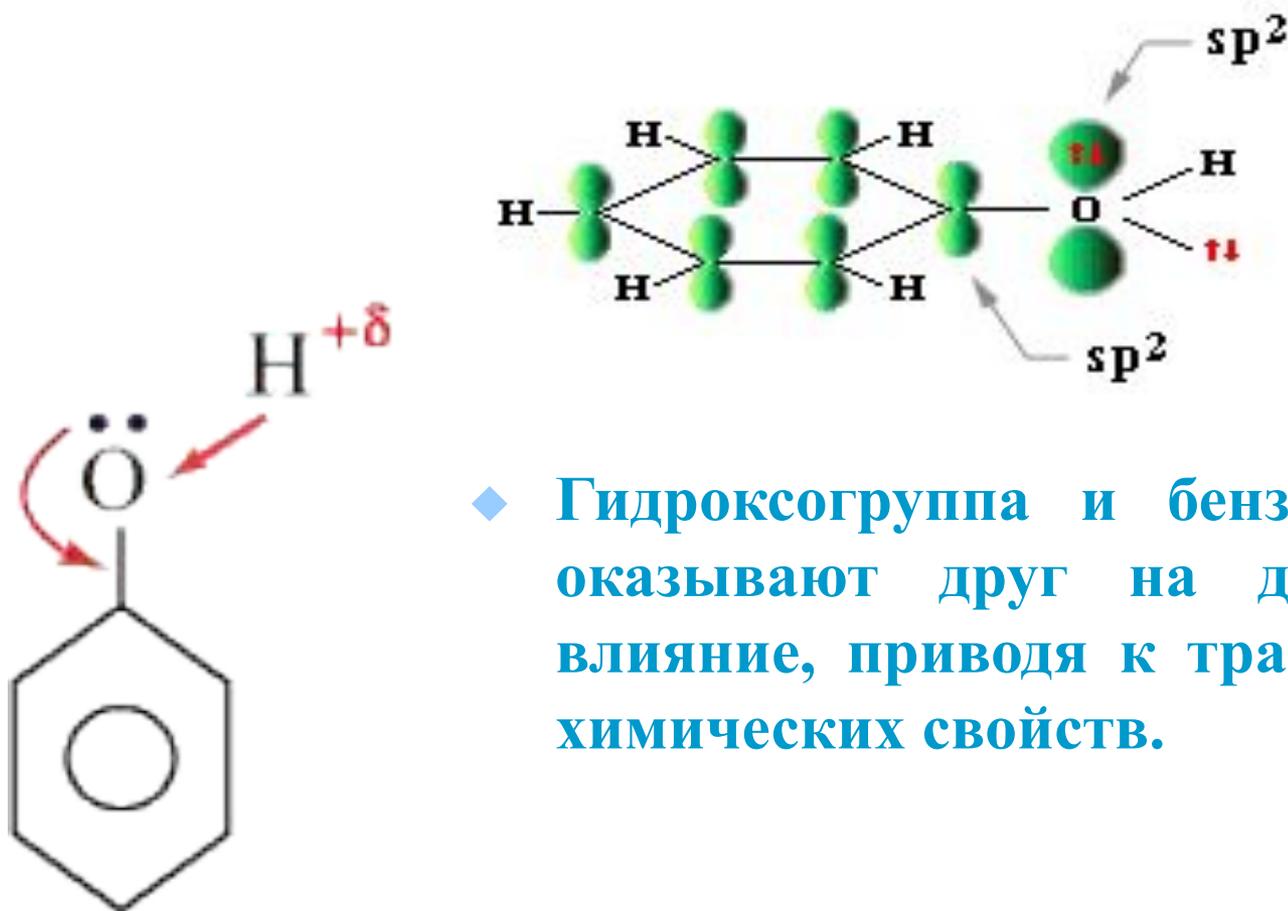
- ◆ Затем называются заместители, начиная с простейшего, с указанием номера атома углерода, при котором они находятся.



3,5-диметилфенол

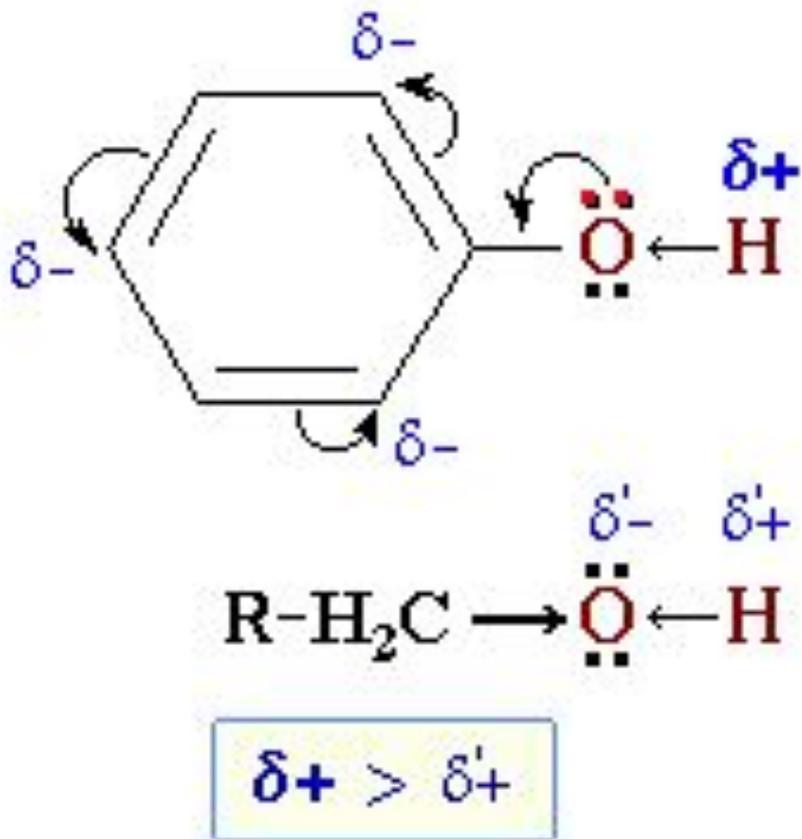


# Строение молекулы фенола



- ◆ Гидроксогруппа и бензольное кольцо оказывают друг на друга взаимное влияние, приводя к трансформации их химических свойств.





- ♦ Суть влияния заключается в том, что неразделённая пара электронов кислорода гидроксигруппы вступает в сопряжение с  $\pi$ -электронами бензольного кольца. В результате происходит смещение электронной плотности в бензольном кольце к 2, 4 и 6 атомам углерода. В этих положениях атомы водорода обладают повышенной подвижностью и могут легко замещаться.



# Физические свойства фенола

- ◆ **Фенол** - твёрдое бесцветное кристаллическое вещество. Вследствие частичного окисления на воздухе он бывает окрашен в розовый цвет. Его температура плавления  $+42^{\circ}\text{C}$ , температура кипения  $+181^{\circ}\text{C}$ . Фенол обладает резким характерным запахом. В холодной воде он мало растворим, но уже при  $70^{\circ}\text{C}$  растворяется в любых отношениях.
- ◆ **Фенол ядовит!** При попадании на кожу вызывает ожоги поэтому с фенолом необходимо обращаться осторожно!

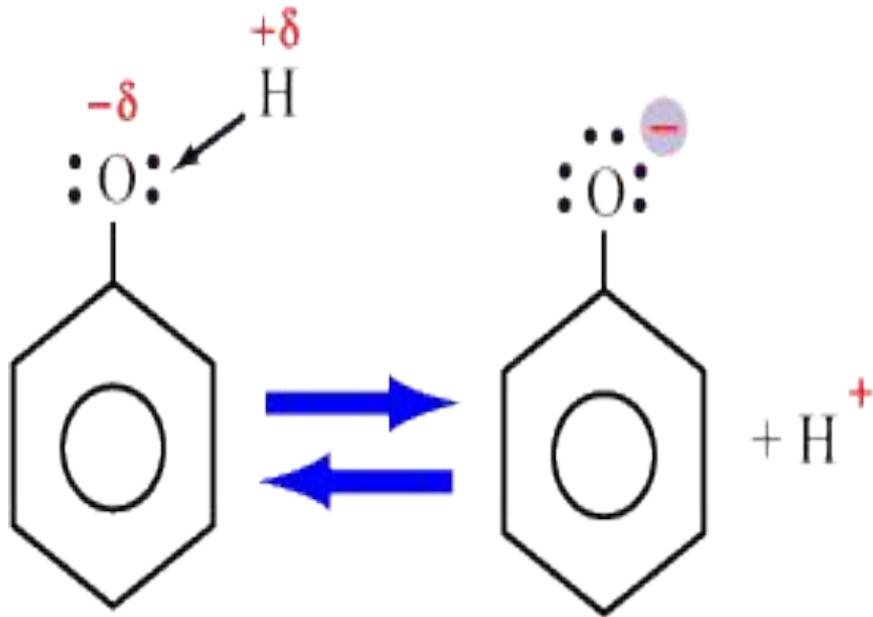


# Химические свойства фенола

- ◆ Химические свойства фенола обусловлены наличием в его молекуле
  - 1) гидроксильной группы
  - 2) бензольного ядра



# Химические свойства, обусловленные наличием гидроксильной группы



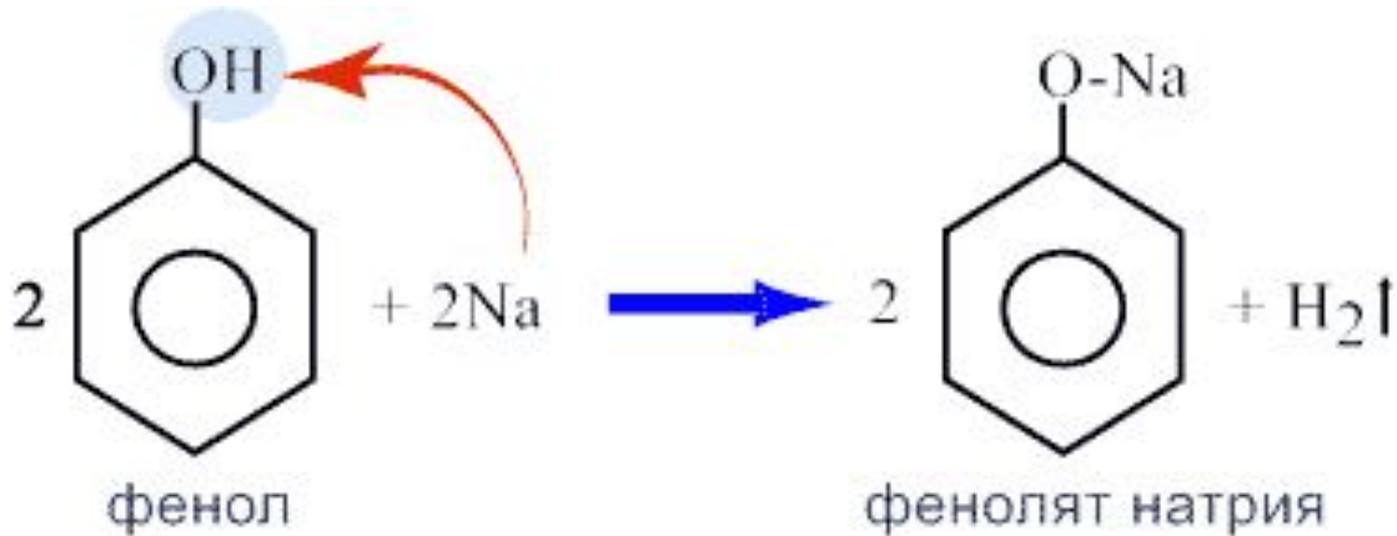
## 1. Диссоциация фенола

Влияние бензольного кольца на гидроксильную группу выражается в том, что связь атома водорода с кислородом ослабевает, и фенол способен диссоциировать в водном растворе



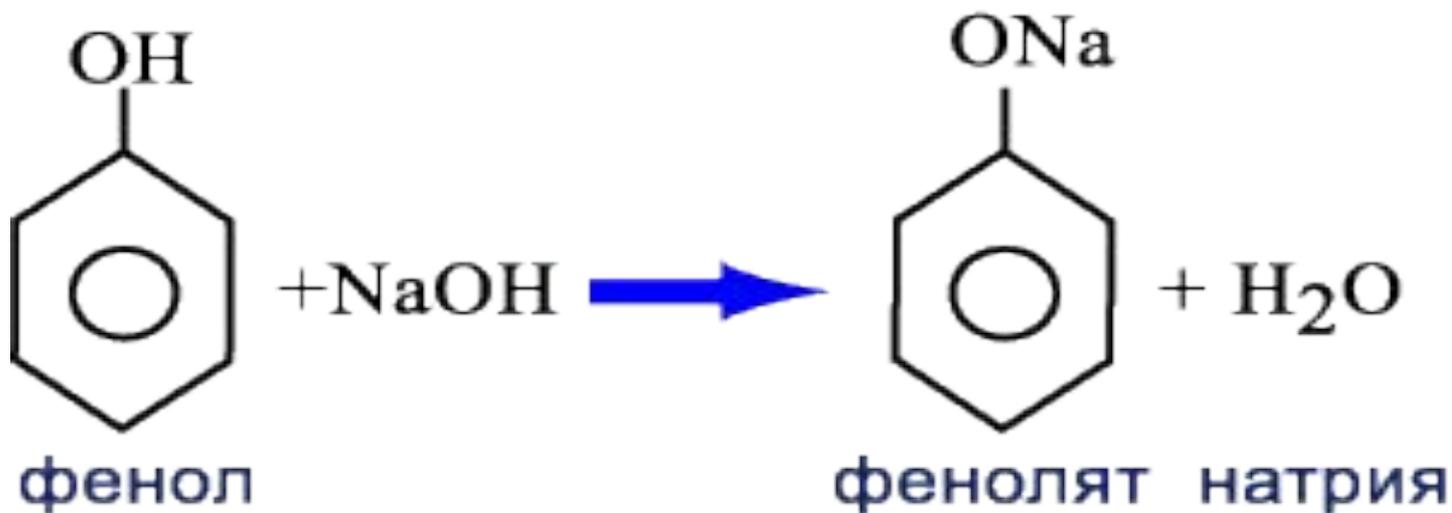
## 2. Взаимодействие с натрием

Фенол, как и спирты, взаимодействует с металлическим натрием с образованием соли (фенолята натрия) и водорода



### 3. Взаимодействие со щелочами

Влияние бензольного ядра обуславливает свойство, которое совсем не характерно для спиртов, фенол может взаимодействовать со щелочами, проявляя свойства слабой кислоты.

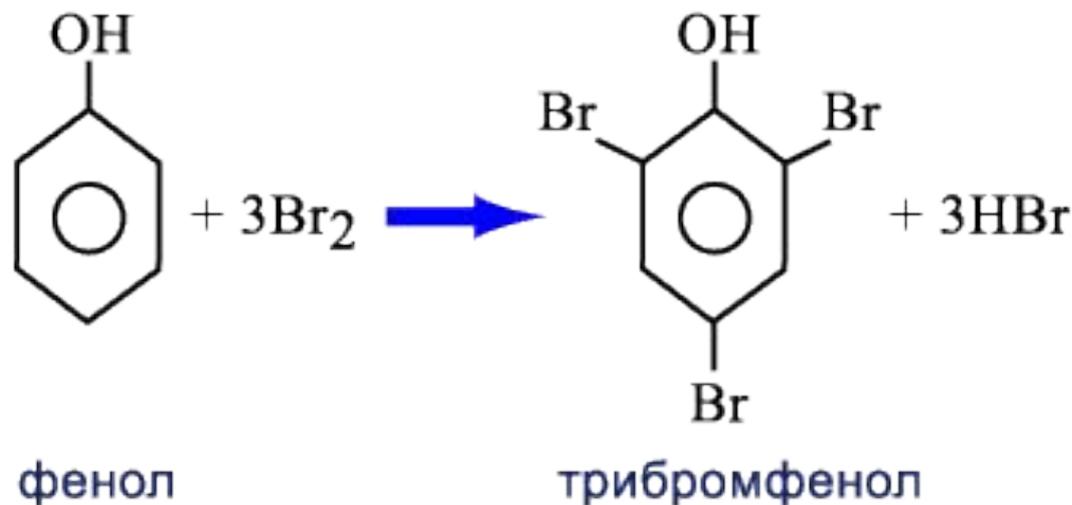


# Химические свойства, обусловленные наличием бензольного ядра

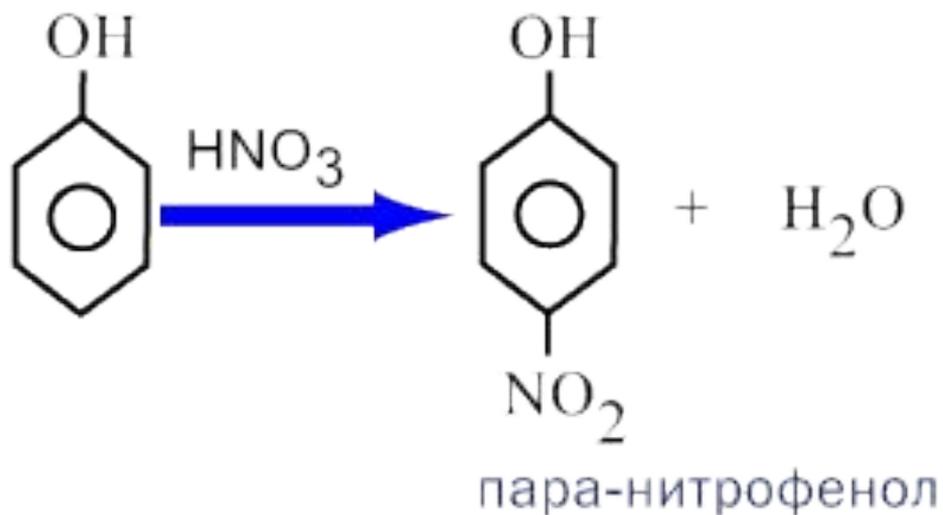
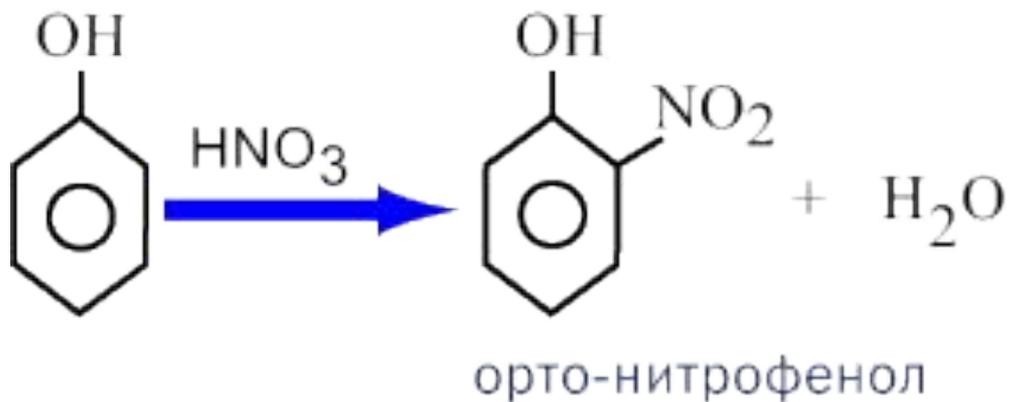


## 2. Реакции замещения.

А. Галогенирование – для фенола характерны реакции замещения с галогенами. Они проходят значительно легче, чем реакции замещения бензола. При этом почти всегда образуются тризамещённые производные – в положениях 2,4,6.



## Б. Нитрование фенола

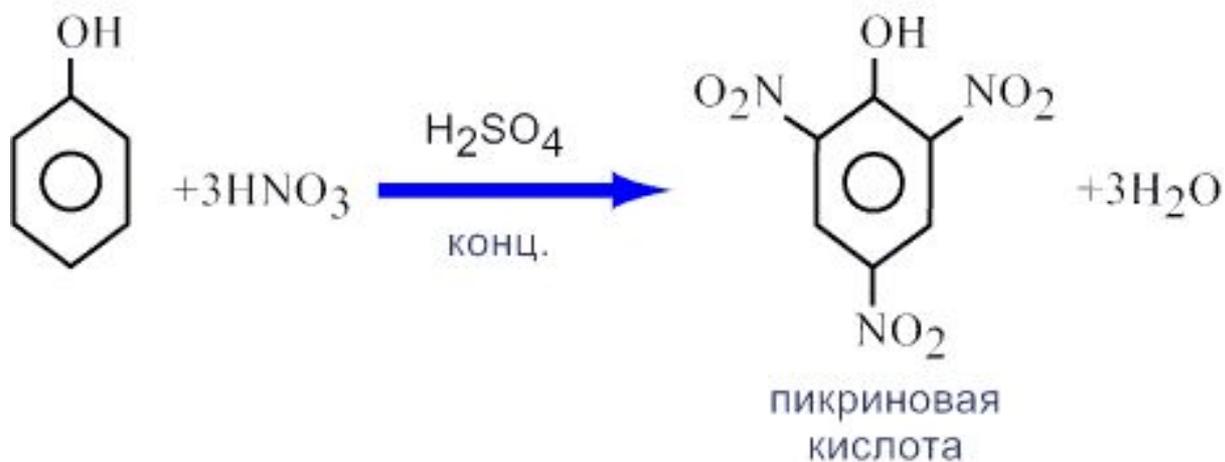


**Нитрование фенола также происходит легче, чем нитрование бензола.**

**В зависимости от концентрации азотной кислоты условия реакции и получаемые продукты могут быть разными.**

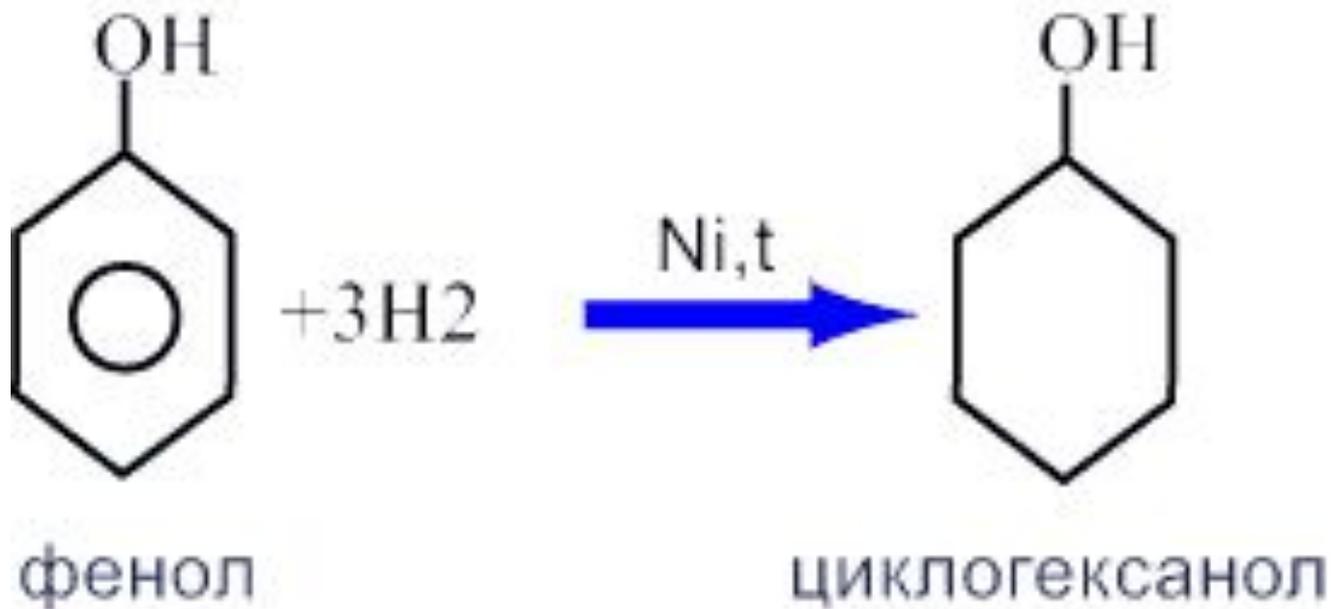


В результате полного нитрования фенола образуется 2,4,6-тринитрофенол (пикриновая кислота) – взрывчатое вещество.



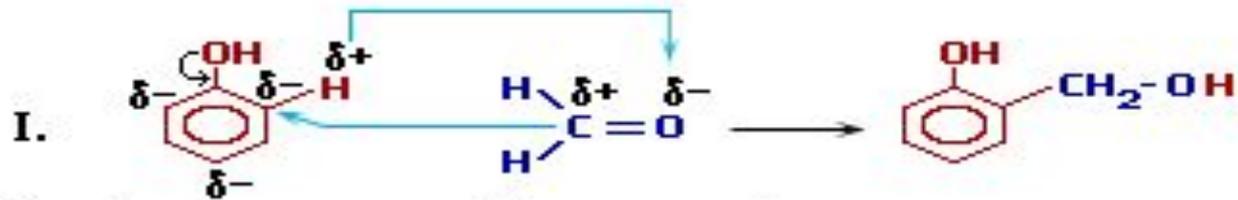
### 3. Реакции гидрирования

При нагревании в присутствии никелевого катализатора фенол присоединяет три молекулы водорода. В результате чего образуется предельный циклический спирт – циклогексанол.

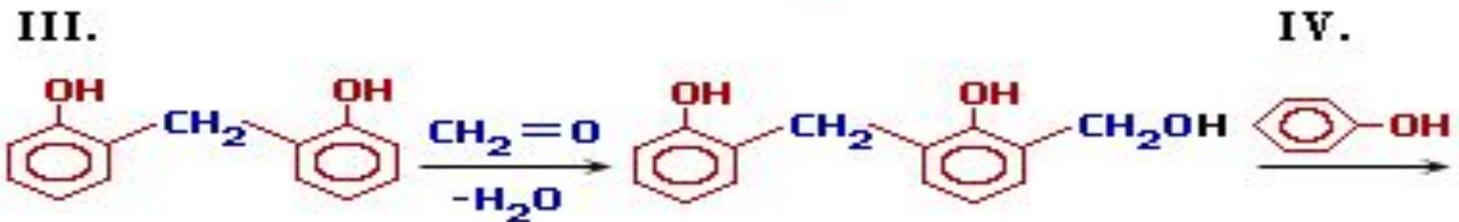
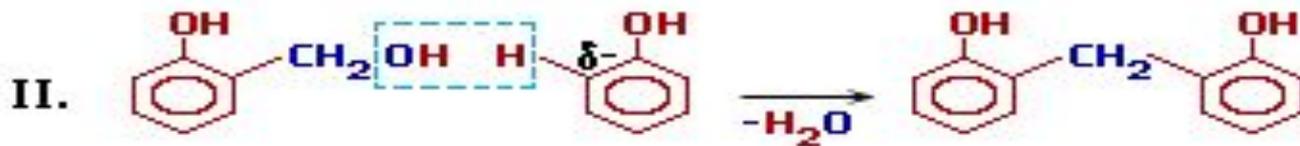


# 4. Реакции поликонденсации с альдегидами

## Конденсация фенола с формальдегидом



Для фенола реакция I - электрофильное замещение ( $S_E$ ), для формальдегида - нуклеофильное присоединение ( $A_N$ ).



и так далее ...

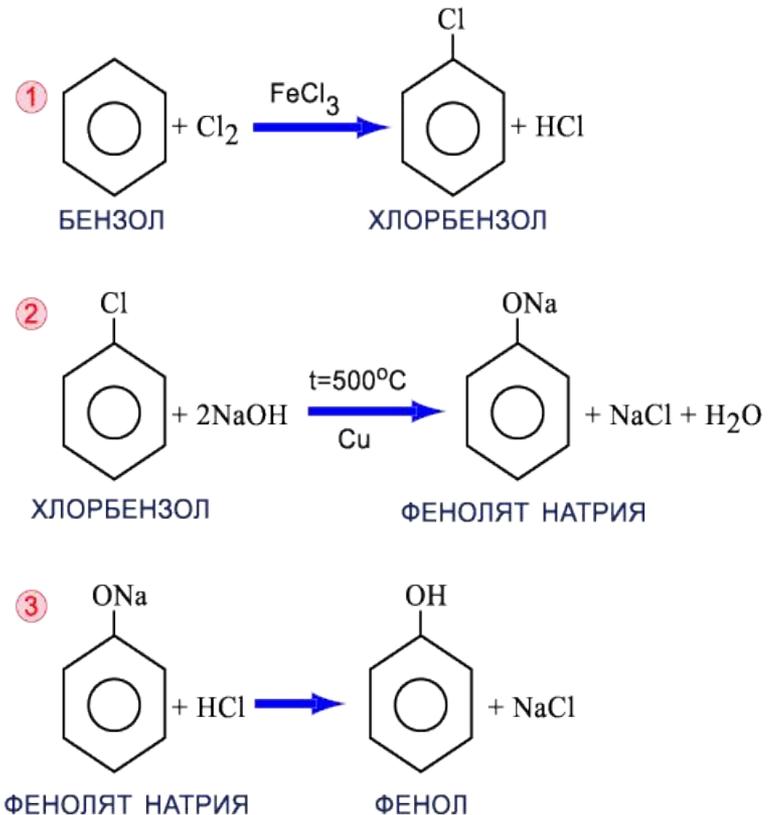


# Получение фенола

- ◆ 1. Фенол выделяют из каменноугольной смолы.

Однако потребность в феноле настолько велика, что этого источника оказывается недостаточно.

## 2. Синтез фенола из бензола



На план урока

# Применение фенола.

- ◆ Фенол применяют для производства фенолформальдегидных пластмасс, синтетического волокна капролактама, красителей, лекарств, взрывчатых веществ и других продуктов. Раствор фенола в воде обладает дезинфицирующими свойствами



На план урока