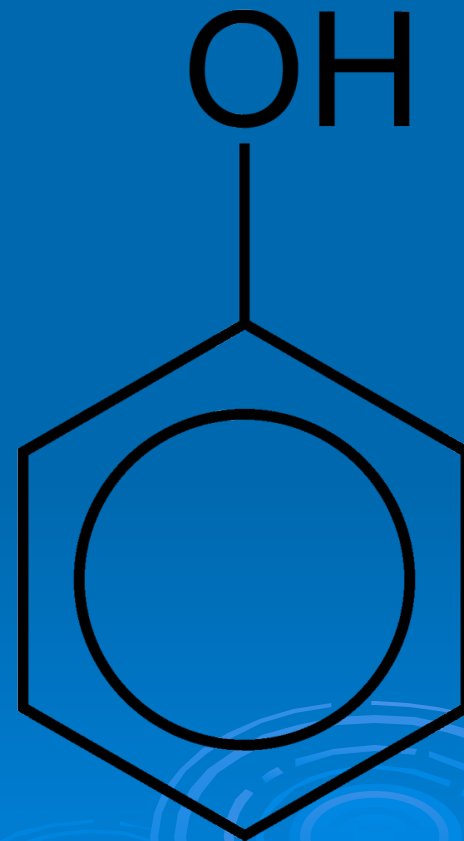
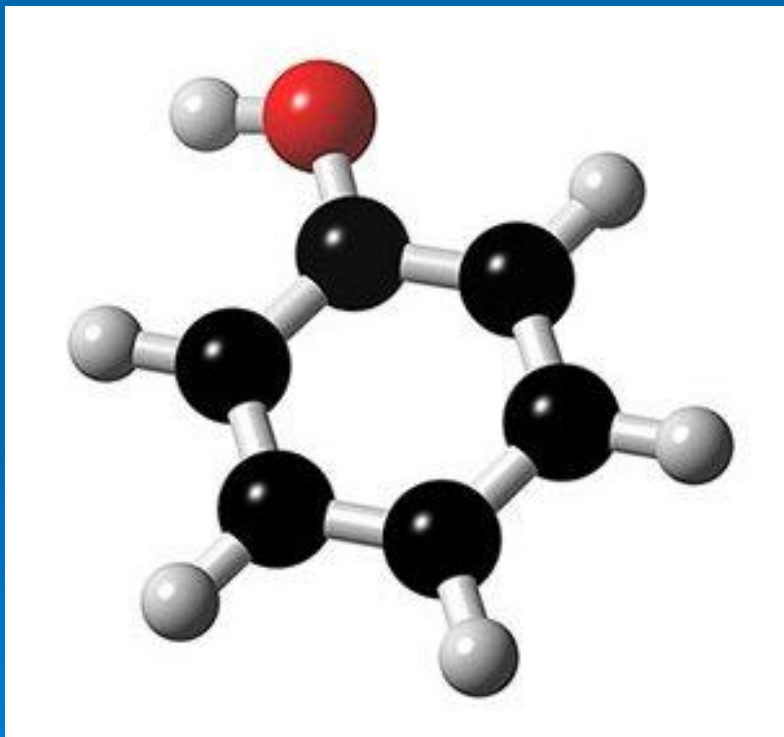


Фенолы



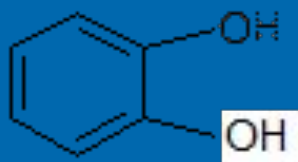
Физические свойства



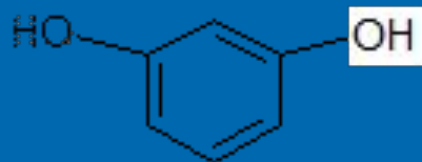
Получение

- Из хлорбензола(+NaOH)
- Прямым окислением бензола

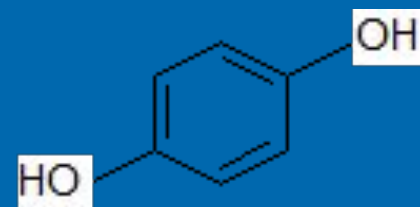
Химические свойства



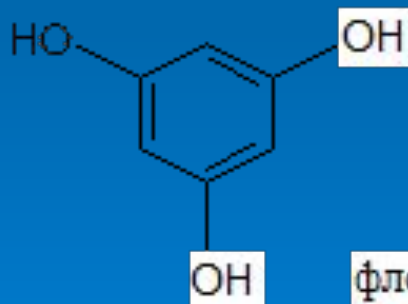
пирокатехин



резорцин



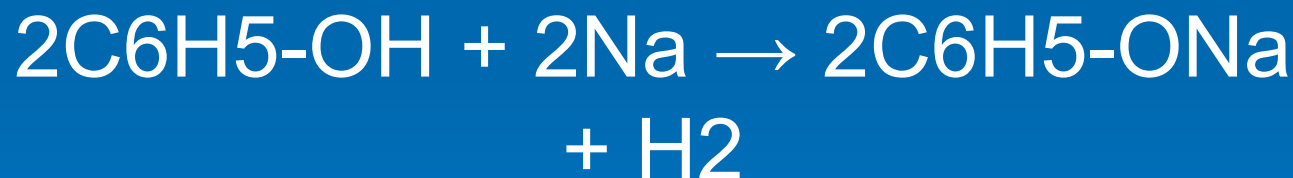
гидрохинон



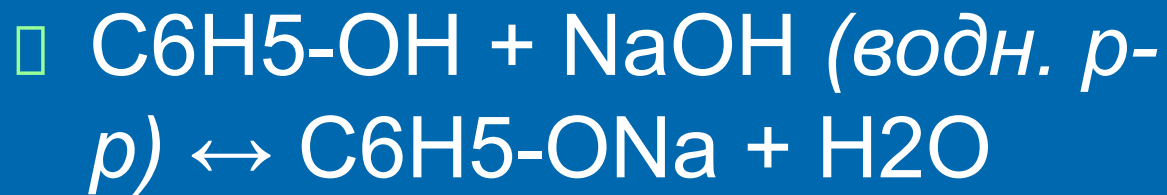
флороглюцин

Свойства
гидроксильной группы

**С активными
металлами-**

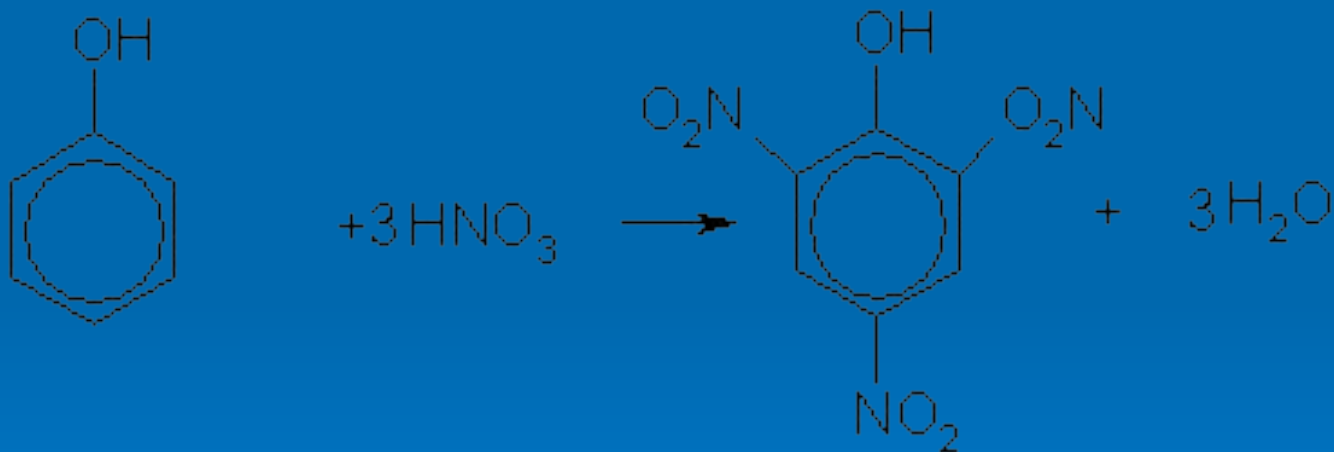


Со щелочами -

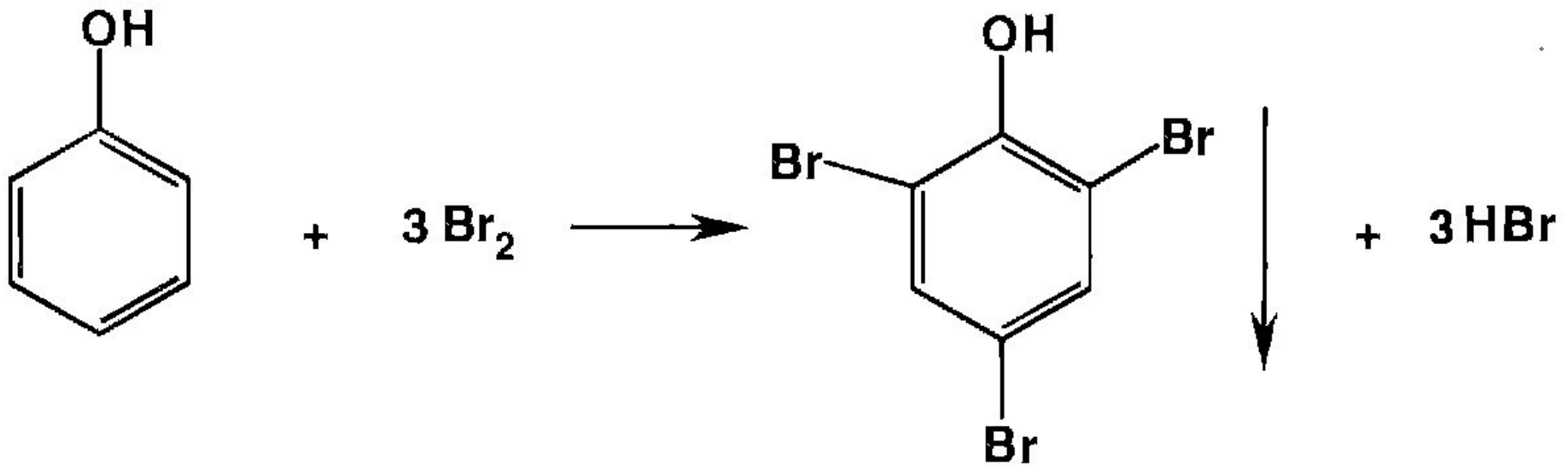


Свойства бензольного кольца

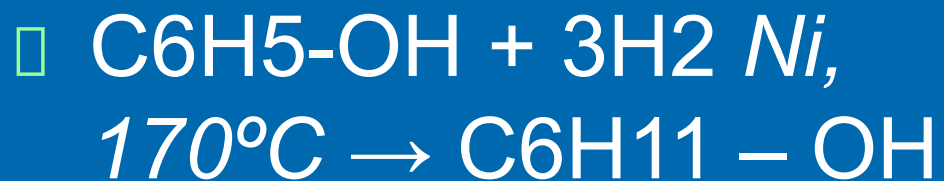
Нитрование



Галогенирование



Гидрирование



Качественная реакция

- $6\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow [\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH})_3](\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3 + 3\text{HCl}$
- FeCl_3 - *светло-жёлтый раствор*
- $[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH})_3](\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3$ - *фиолетовый раствор*

Фенолы

Практическое значение

