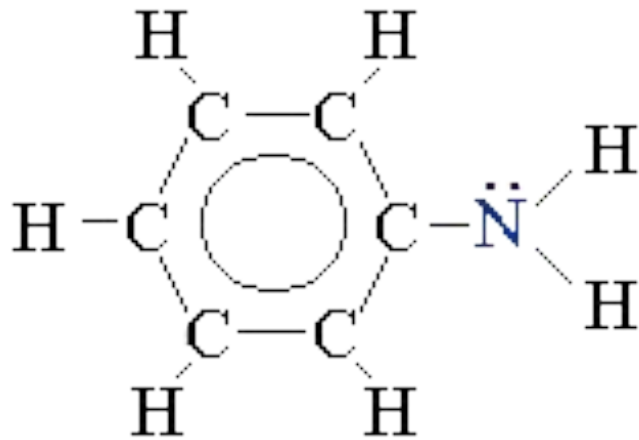


# АНИЛИН

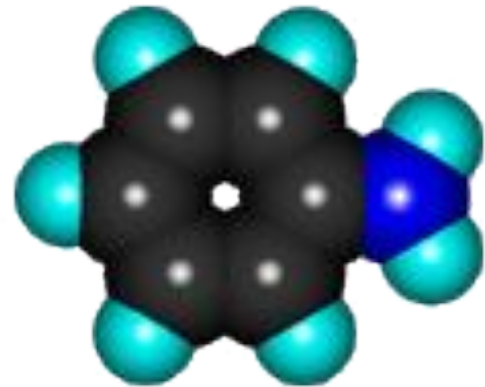
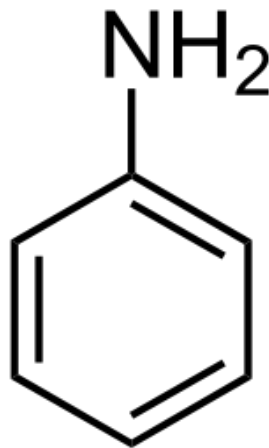
1. Номенклатура
2. Физические свойства
3. Способы получения
4. Химические свойства
5. Применение

# Номенклатура

Анилин – это ароматический амин, имеющий строение, которое можно рассматривать как производную аммиака, в молекуле которого один атом водорода замещен на радикал фенил или как производную бензола, в молекуле которого один атом водорода замещен на аминогруппу.

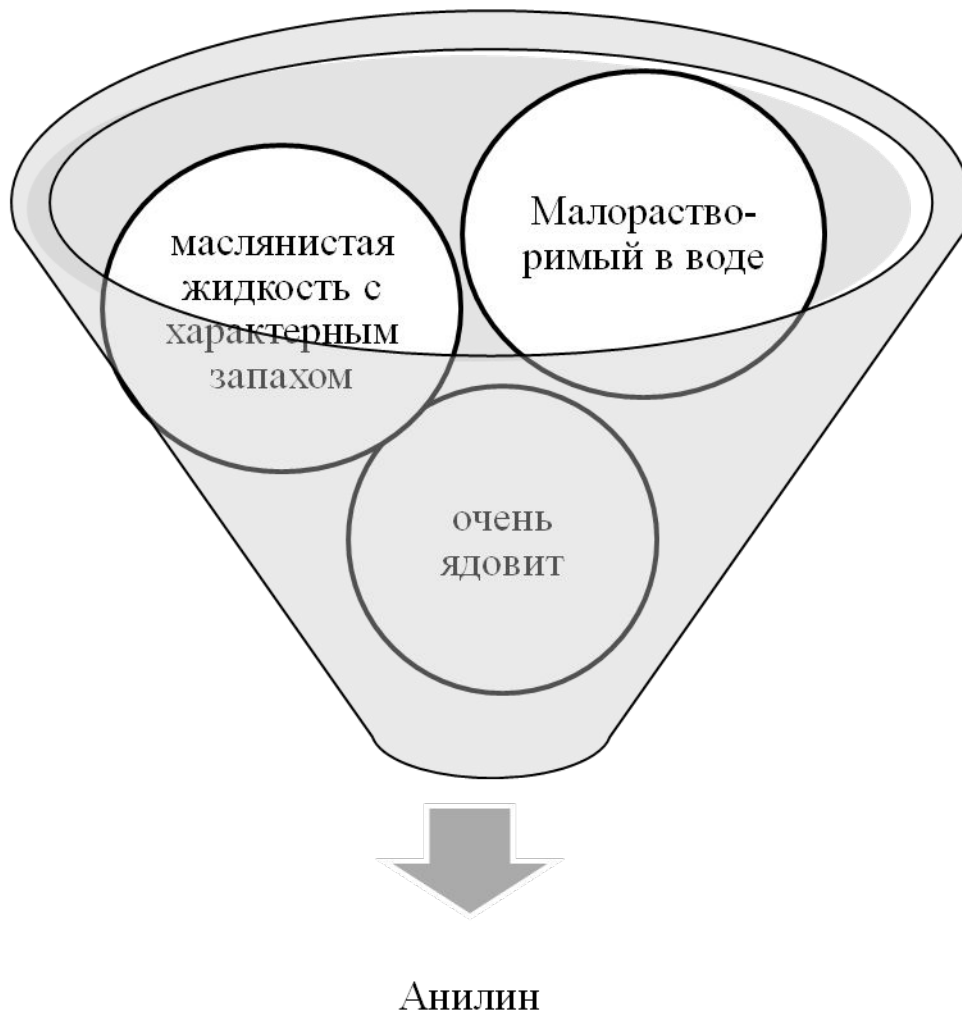


*структурная формула*



*модель молекулы*

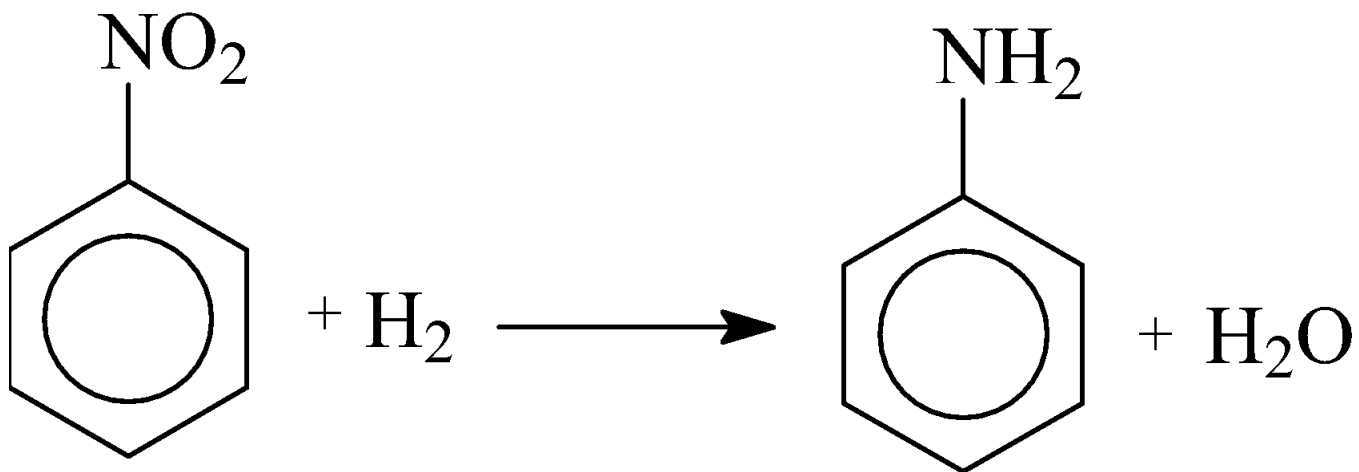
# Физические свойства



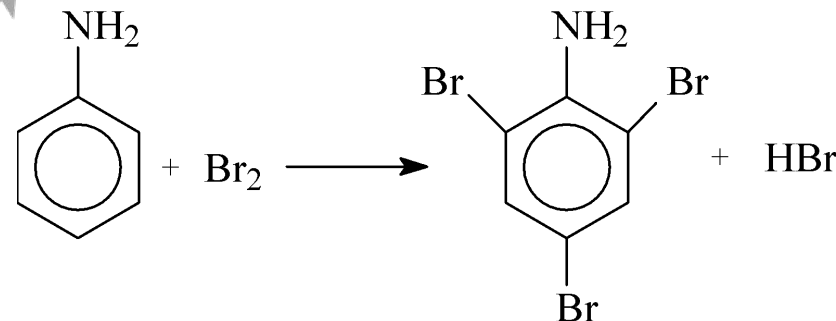
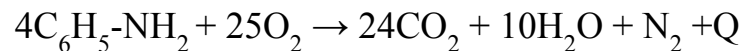
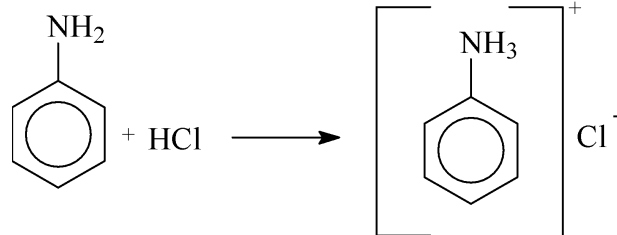
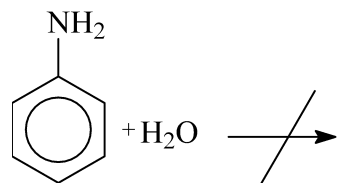
# Способы получения

Анилин

Реакция Зинина



# Химические свойства



2,4,6 – триброманилин  
(белый осадок)



1. На воздухе окисляется образуя вещество бурого цвета.
2.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2$  + хлорная известь  $\rightarrow$  вещество фиолетового цвета
3.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{-NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (нитробензол вещество желтого цвета)
4.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2 + [\text{O}] \rightarrow \text{O}=\text{C}_6\text{H}_4=\text{O}$  Хенон (1,4 – дибензохенон) - черный краситель

# Применение

