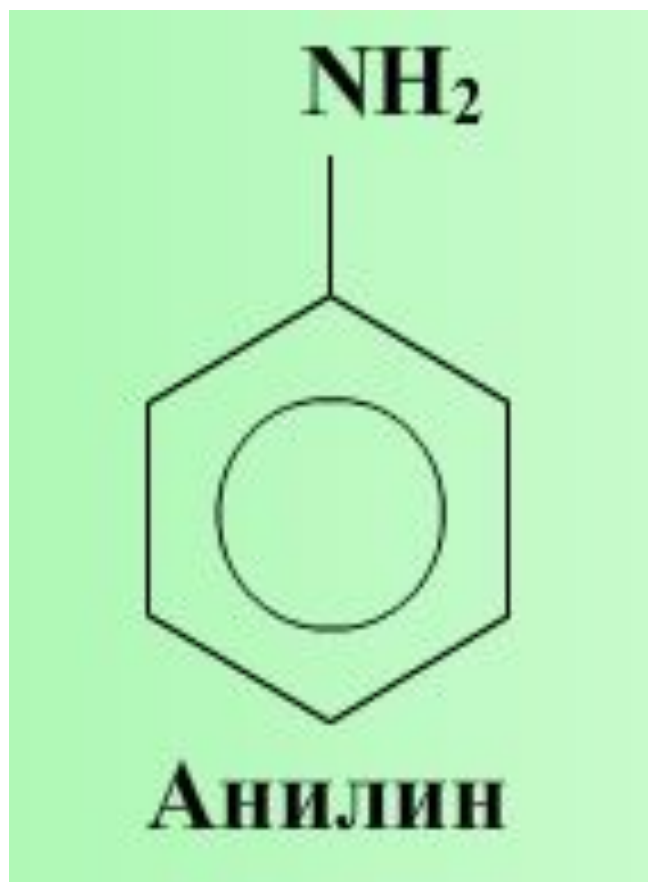


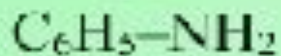
# АНИЛИН



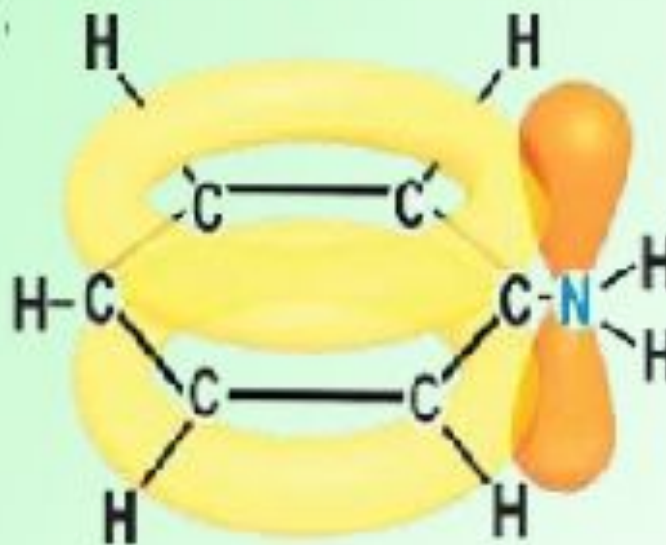
# АНИЛИН – важнейший представитель ароматических аминов

**Анилин** — блестящая маслянистая жидкость, ограниченно растворимая в воде, кипящая при температуре  $184^{\circ}\text{C}$

Модель молекулы

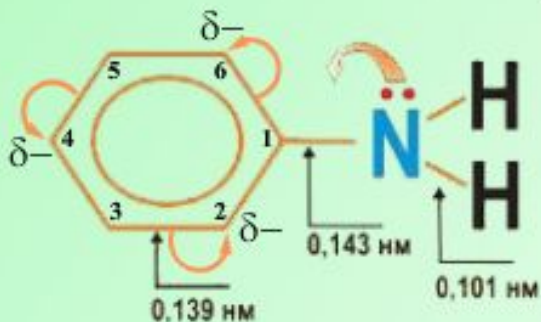


Длиная  $\pi$ -электронная система в молекуле анилина

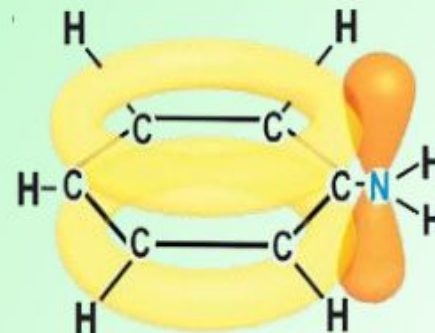


# Анилин как органическое основание

Взаимное влияние атомов в молекуле анилина



Единая  $\pi$ -электронная система в молекуле анилина



Основной отличительной чертой электронного строения аминов является наличие у атома азота, входящего в функциональную группу, неподеленной электронной пары. Это приводит к тому, что амины проявляют свойства оснований.

Сопряжение  $\pi$  – системы бензольного кольца с неподелённой электронной парой аминогруппы приводит к тому, что анилин является существенно более слабым основанием, чем алифатические амины

# Взаимодействие с бромной водой

