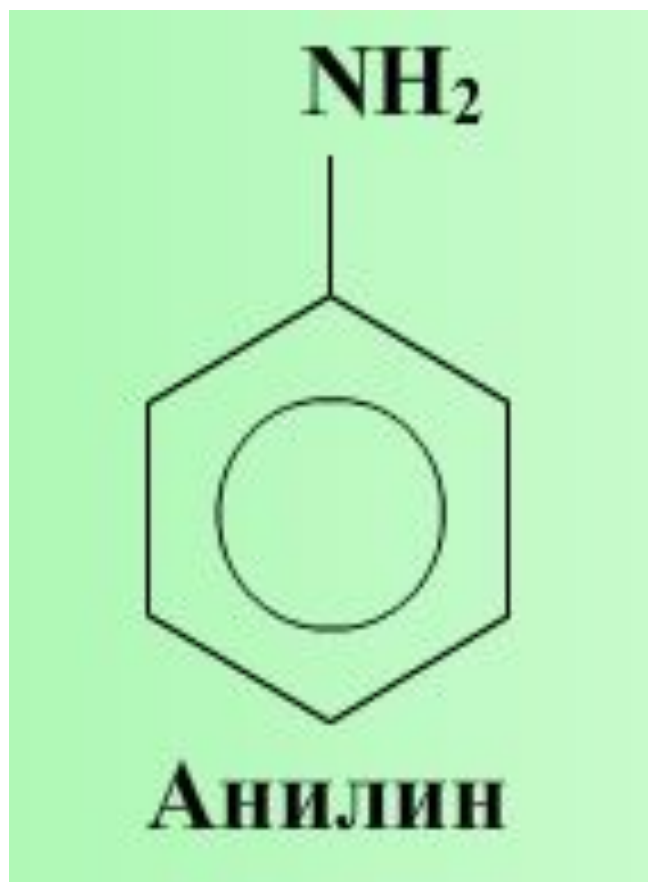


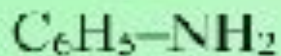
АНИЛИН



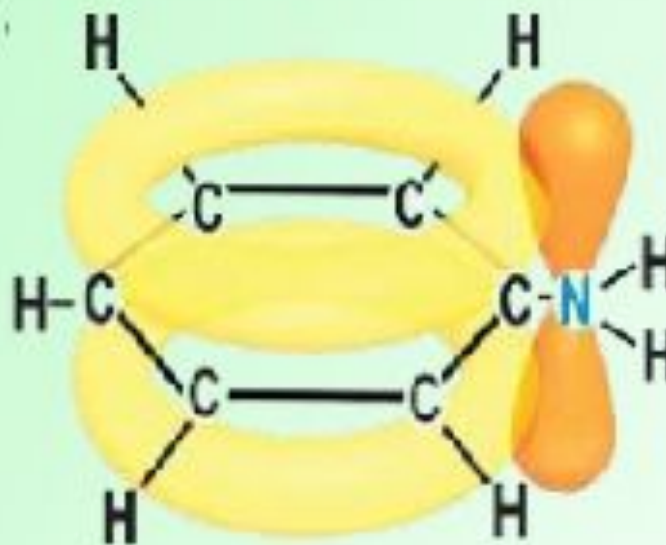
АНИЛИН – важнейший представитель ароматических аминов

Анилин — блестящая маслянистая жидкость, ограниченно растворимая в воде, кипящая при температуре 184°C

Модель молекулы

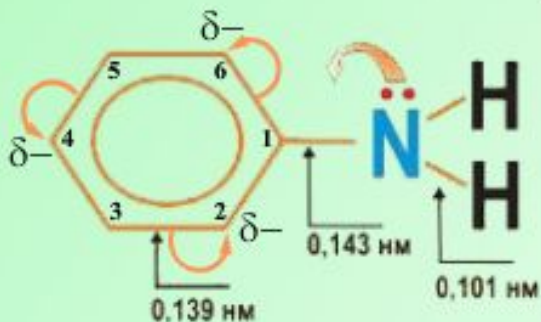


Длиная π -электронная система в молекуле анилина

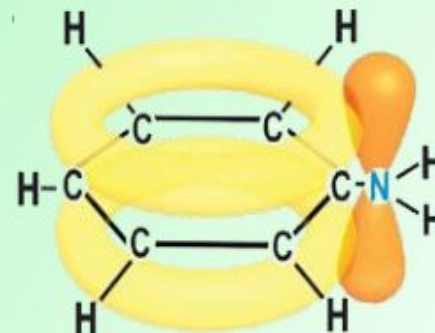


Анилин как органическое основание

Взаимное влияние атомов в молекуле анилина



Единая π -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 π – 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

