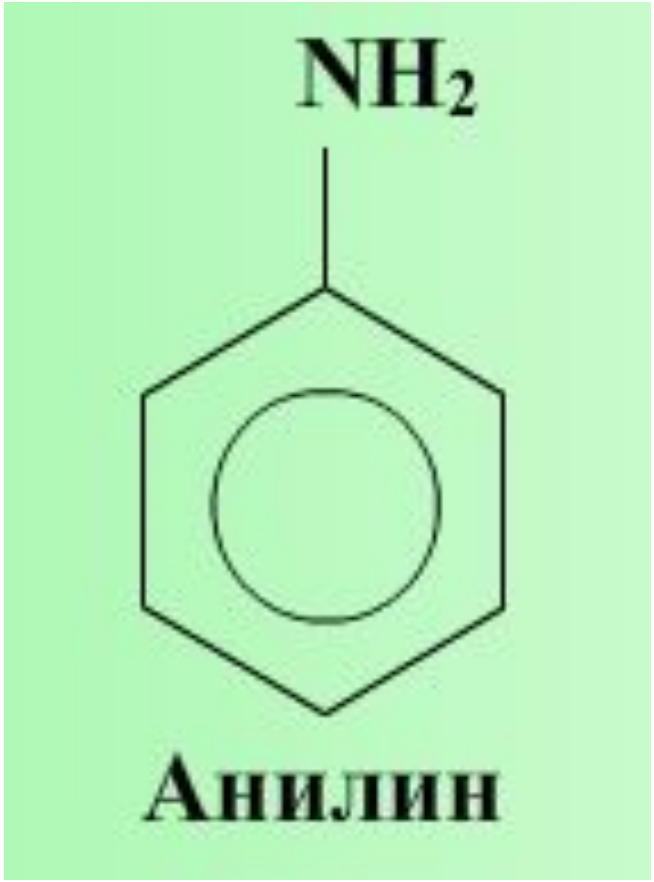
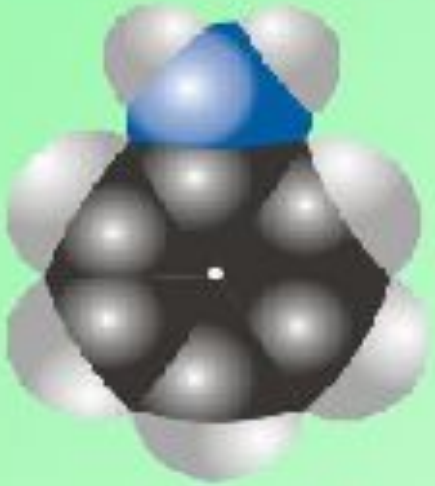
АНИЛИН



АНИЛИН – важнейший представитель ароматических аминов

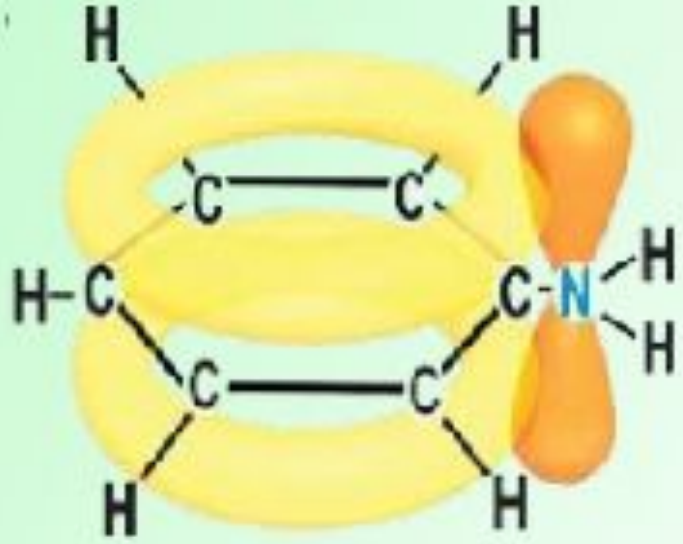
Анилин — блестящая маслянистая жидкость, ограниченно растворимая в воде, кипящая при температуре 184°C

Модель молекулы



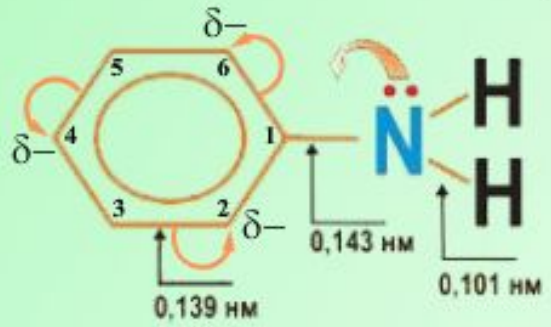
$C_6H_5–NH_2$

Единая π–электронная система в молекуле анилина

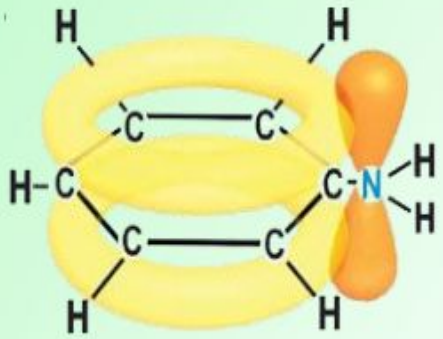


Анилин как органическое основание

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 анилин является существенно более слабым основанием, чем алифатические амины

Взаимодействие с бромной водой

анилин + $3Br_2$ ⟶ 2,4,6 - трибромanилин + 3HBr