Анілін

Існують також ароматичні аміни. Формула простого аніліну — амінобензен:



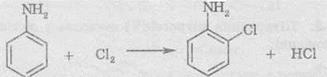
Добування аніліну в промислових масштабах проводять за реакцією, відкритою великим російським ученим Зініним. При цьому нітробензен відновлюється до аніліну під дією відновників:

http://subject.com.ua/chemistry/zno/zno.files/image1598.jpg

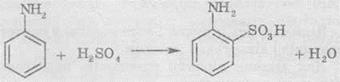
Атомарний водень, який є відновником у цій реакції, добувають безпосередньо в реакційній суміші взаємодією цинку з хлоридною кислотою.

Хімічні властивості аніліну:

1. Хлорування в орто- або пара-положенні:



2. Сульфурування в орто- або пара-положенні:



3. Окиснення до нітробензену:

http://subject.com.ua/chemistry/zno/zno.files/image1604.jpg

У даний час анілін переважно застосовується для синтезу поліуретанових матеріалів, а також як напівпродукт у виробництві барвників, вибухових речовин і лікарських засобів (сульфаніламідні препарати).