

Анилин. нитросоединения

Лекция курса «**органическая химия**»

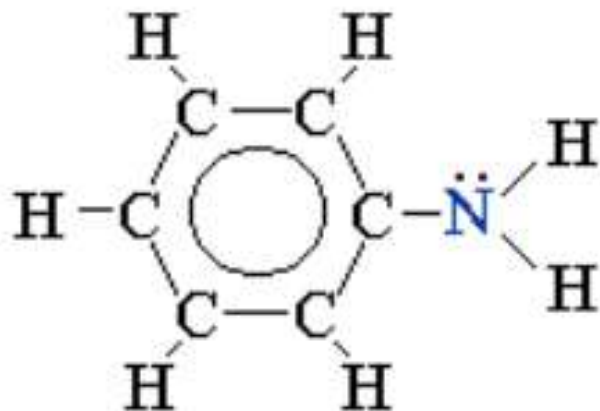
для 10-х ф-м классов СУНЦ

В.В.Загорский,

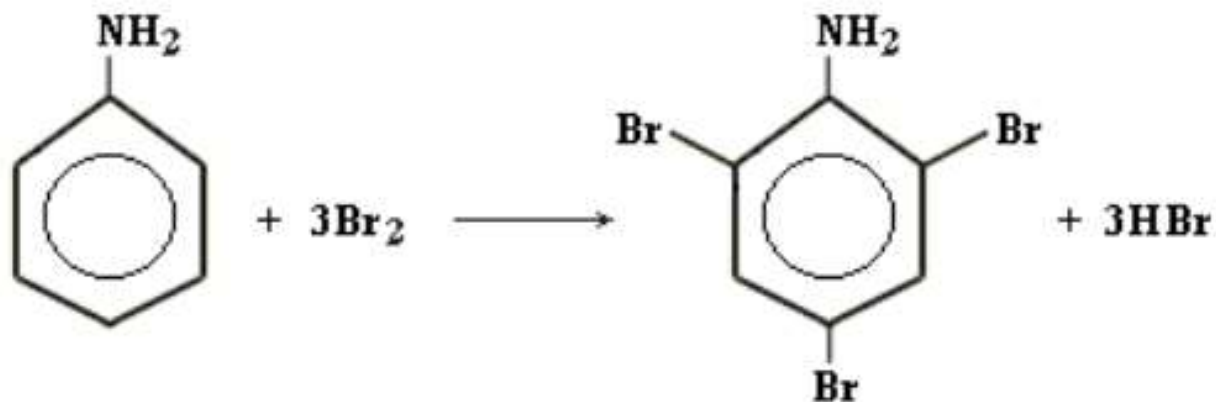
Е.А.Менделеева,

Н.И.Морозова

Анилин. Строение и свойства



структурная формула



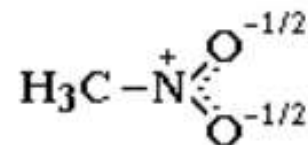
2,4,6-триброманилин

Получение анилина восстановлением нитробензола (реакция Зинина)

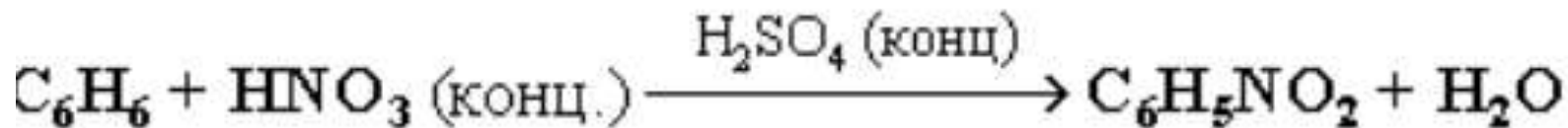
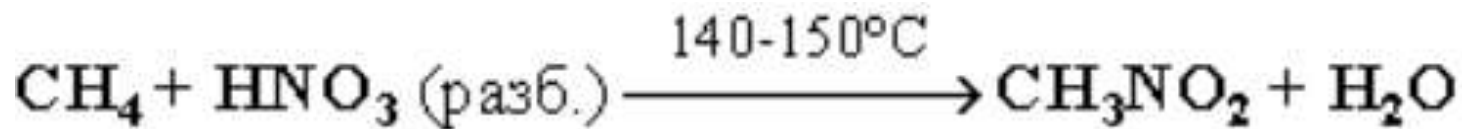


нитросоединения

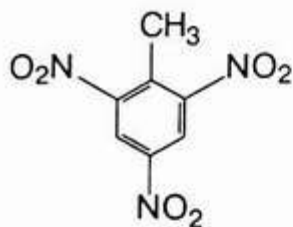
нитрометан CH_3NO_2



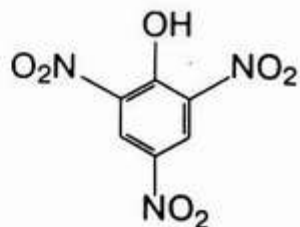
получение



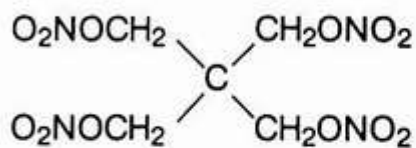
ВВ – нитросоединения и нитроэфиры



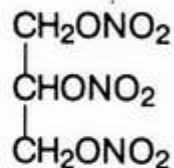
(I)



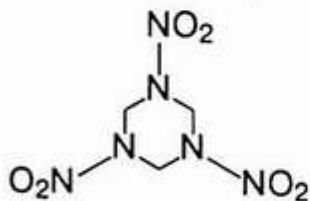
(II)



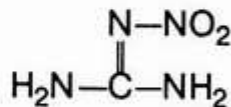
(III)



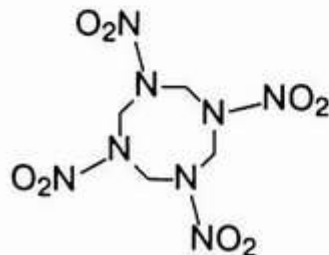
(IV)



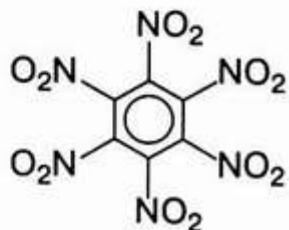
(V)



(VI)



(VII)



(VIII)

В качестве примера можно привести традиционные ВВ, такие, как наиболее широко используемый в военной технике и в народном хозяйстве 2,4,6-тринитротолуол (тротил) (I), 2,4,6-тринитрофенол (пикриновая кислота) (II), тетранитрат пентаэритрита (ТЭН) (III), тринитрат глицерина (нитроглицерин) (IV), 1,3,5-тринитро-1,3,5-триазадиазоциклогексан (гексоген) (V), нитрогуанидин (VI), а также более мощные и современные 1,3,5,7-тетранитро-1,3,5,7-тетраазадиазоциклооктан (октоген) (VII) и гексанитробензол (VIII).

Взрыв 10 т тротила 0:28



Взрыв 10 т тротила 0:28

