Das Anilin liefert d. verschiedene Behandlung viele u. schöne Farbstoffe, u. es ist daher f. Industrie in dem letzten Jahrzehnt eine sehr bedeutende geworden.

Besonders wichtig ist d. dermis erhaltene

Rosanilin $C_{40}H_{19}N_3 + 3HCl$

Anilinroth, Fuchsin.

ein schön rother Farbstoff, dessen Entstehung wie d. annimmt, nur einem Gemenge d. Anilin u. Toluidin d. verdanken ist, wird er mit reinem Anilin d. nicht darstellen läßt.

Früher stellte d. es der d. Erhitzen d. Anilin d. NO_5, $HgNO_6$, $HgCl$, jetzt nimmt d. Arsensre. Es entsteht hiebei Arsenigsaures Rosanilin. So wird d. HCl gekocht, wobei AsO_3 in Lösung bleibt, wird d. Salzsaures Rosanilin abscheidet, das d. AmCl isomorph ist. Sehr oft stellt d. d. Essigsaures Rosanilin dar. d. AsO_3 läßt d. als werthlos ablaufen.

Das gewöhnl. Rosanilin d. 1 HCl, 2 HO, bildet goldgrün schillernde Krystalle, die sich schwer d. CO, leicht d. Alkohol mit schön rother Farbe lösen.

Aus den Salzen d. d. reine Base gefüllt d. AmO.

Es ist im reinen Zustand farblos weiß, färbt d. aber an der Luft nach u. nach roth d. Anhg. d. CO_2 u. HO.

Beim Erhitzen des Rosanilin d. überschüssigem Anilin d. d. Farbstoff d. schön blauer Farbe e:

d. d. Erhitzen d. $HgONO_5$, $FeCl_3$, $InCl_2$
$HgOSO_3$ AsO_5, Cl

Salzsaures Anilin
Oxalsaures Anilin
Chloranilin d. Destillation d. Chlorsalin d. 150 K. Schmelzend
Iodanilin
Cyanchrilin { C_6H_5 NH_2 CN
{ C_6H_5 NH_2 CN
Melanilin C_6H_5 (NH_2Cy)
C_6H_5 NH_2
Nitranilin C_6H_5, $NH.NO_2$