

За да се даде вообичаено име на посложен примарен амин, аминок групата се третира како супституент. Супституентот што содржи азот во сложени секундарни и терциерни амини се именува како N-алкиламино (-NHR) или N, N-диалкиламино (-NRR') група. Големата буква N покажува дека алкил групата е поврзана со атомот на азот, а не со основната низа. Најголемата или најкомплицираната група се користи како основен молекул.

Пониските амини се именуваат со наставка -амин. Посложените амини го имаат префиксот аминок како функционална група.

Физички својства

Растворливост

Примарните и секундарните амини функционираат и како донатори и како акцептори на водородни врски, и тие лесно формираат водородни врски со водата. Амините со 5 или помалку јаглеродни атоми се растворливи во вода во сите односи. Дури терциерните амини се растворливи во вода бидејќи несврзувачкиот електронски пар на атомот на азот е акцептор на водородна врска од еден водороден атом на водата.

Растворливоста на амините се намалува со зголемување на молекулската маса бидејќи функционалната група е понезначителен дел од структурата.

Агрегатна состојба, точки на вриење

Терциерните амини немаат водородни атоми поврзани со атомот на азот и не можат да служат како донатори на водородна врска. Затоа, овие амини не можат да образуваат меѓумолекулски водородни врски. Како последица на тоа, тие имаат пониски температури (точки) на вриење од примарните и секундарните амини со споредлива молекулска маса.

Мирис

Хемиски својства

Реакции на амините со други соединенија

СОДРЖИНА

Вовед .....	2
Структура и класификација на амини .....	3
Именување на амините .....	4
Физички својства .....	5
Хемиски својства .....	7
Реакција на амини со други соединенија .....	8

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE PREUZETI NA SAJTU. -----**

[www.maturskiradovi.net](http://www.maturskiradovi.net)

**MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: [maturskiradovi.net@gmail.com](mailto:maturskiradovi.net@gmail.com)**