

АМИНЫ

Амины - это молекулы аммиака (NH_3), в котором один, два или три атома водорода замещены алифатическими и/или ароматическим радикалом. Летучие амины, например метиламин и этиламин, пахнут как аммиак.

Амины небольшого молекулярного веса, в которых радикалы не проявляют никаких сильных свойств, растворимы в воде как и аммиак, за счёт ассоциации водородной связью. Ароматические амины, в основном, токсичны.

Амины разделяются на первичные, вторичные и третичные, в соответствии с количеством замещённых атомов водорода.

Наиболее интересный амин в промышленности - анилин. Анилин - это амин, производимый в большом количестве и сильно повлиявший на историю органической химии. Из анилина изготавливают пористые пластики и резины, например, полиуретан.

УДК: ГРНТИ:

Автор статьи: Телятников Захар Александрович

Дата написания статьи: 04.06.2017

Дата редакции статьи: 01.01.1970

Адрес статьи в интернете: http://k-tree.ru/articles/himiya/organicheskaya_himiya/aminy

Дата формирования документа: 18.02.2018 07:32

Все материалы данного файла являются объектами авторского права (в том числе дизайн).
Запрещается копирование, распространение (в том числе путем копирования на другие сайты и ресурсы в Интернете) или любое иное использование информации и объектов без предварительного согласия правообладателя.