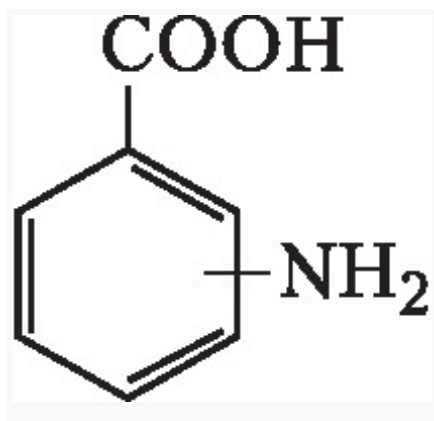


АМИНОБЕНЗО́ЙНЫЕ КИСЛО́ТЫ

Авторы: Ю. Н. Огибин

АМИНОБЕНЗО́ЙНЫЕ КИСЛО́ТЫ, ароматич. аминокислоты общей формулы:



Существуют три изомера: 2-аминобензойная –антралиловая, 3-аминобензойная и 4-аминобензойная кислоты; $t_{пл}$ 145, 179,5 и 187 °С соответственно. А. к. плохо растворяются в воде, лучше – в спирте и эфире. Обладают амфотерными свойствами; с минер. кислотами и щелочами образуют растворимые в воде соли. Для А. к. характерны реакции с участием функциональных групп (напр., атомы водорода в аминогруппе легко замещаются на алкильные и арильные группы) и замещения в бензольное кольцо (напр., восстановление, сульфирование, галогенирование). Антралиловая кислота при нагревании

декарбоксилируется до анилина; с Cd, Co, Cu, Ni, Zn, Pb и Hg образует малорастворимые соединения (что используют для гравиметрич. определения перечисленных металлов).

Антралиловую кислоту получают окислением фталимида гипохлоритом натрия или аммонолизом фталевого ангидрида с последующим окислением. 3-Аминобензойную и 4-аминобензойную кислоты получают каталитич. гидрированием соответствующих нитробензойных кислот. Применяют А. к. в аналитич. химии, в произ-ве [азокрасителей](#) и [индигоидных красителей](#), цветных компонент для фотобумаги, душистых веществ, фармацевтич. средств (анестезин, новокаин), пестицидов.

Литература

Лит.: Rodd's chemistry of carbon compounds. Amst. [е. а.], 1971. Vol. 3. Pt A; Общая органическая химия. М., 1983. Т. 4.