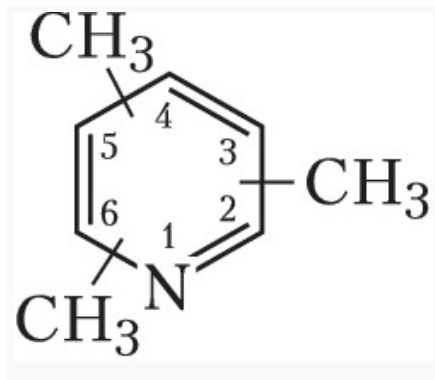


КОЛЛИДИ́НЫ

Авторы: Ю. Н. Огибин

КОЛЛИДИ́НЫ (триметилпиридины), гетероароматич. соединения, производные пиридина:



Содержатся в каменноугольной смоле в смеси с др. пиридиновыми основаниями. Существуют 6 изомеров с разл. положением метильных групп: бесцветные жидкости с запахом пиридина – 2,3,4-К. ($t_{\text{кип}}$ 192–193 °С), 2,3,5-К. ($t_{\text{кип}}$ 185–186 °С), 2,3,6-К. ($t_{\text{кип}}$ 176–178 °С), 2,4,5-К. ($t_{\text{кип}}$ 188 °С), 2,4,6-К. ($t_{\text{кип}}$ 170,5 °С); бесцветное кристаллич. вещество – 3,4,5-К. ($t_{\text{пл}}$ 36,8 °С, $t_{\text{кип}}$ 211,5 °С). Все К. хорошо растворяются в органич. растворителях, умеренно в воде. К. являются слабыми основаниями: образуют соли с сильными кислотами, комплексы с кислотами Льюиса,

четвертичные соли с алкилгалогенидами. Под действием сильных окислителей превращаются в метилпиридиндикарбоновые, затем в пиридинтрикарбоновые кислоты, в условиях окислительного аммонолиза – в нитрилы пиридинкарбоновых кислот. К. выделяют из фенольной фракции каменноугольной смолы; синтезируют конденсацией аммиака с альдегидами, кетонами или алкинами (см. в ст. [Чичибабина реакция](#)) или конденсацией β -дикарбонильных соединений с альдегидами и аммиаком (Ганча синтез). Смесь К. с др. пиридиновыми основаниями применяют как растворитель, 2,4,6-К. – в качестве дегидрогалогенирующего реагента.