



АМБИДÉНТНЫЕ СОЕДИНÉНИЯ

Авторы: Н. В. Лукашёв

АМБИДÉНТНЫЕ СОЕДИНÉНИЯ (амбифункциональные соединения), химич. соединения, которые имеют два реакционных центра, связанных в единую сопряжённую (мезомерную) систему. Соединения, имеющие неск. таких центров, называют полидентными. Наиболее важная группа А. с. – амбидентные анионы, широко используемые в органич. синтезе: енолят-анионы (анионы моно- и 1,3-дикарбонильных соединений), аллил-анионы, цианид-, тиоцианат-ионы, анионы нитроалканов, производных пиррола, индола, а также анионы, которые имеют атом с неподелённой парой электронов, не принимающей участия в сопряжении: нитрит-, диазотат-, сульфидат-, фосфит-ионы и др. Известны и др. типы А. с., напр. аллильные и триарилметильные катионы или радикалы.

Литература

Лит.: Reutov O. A., Beletskaya I. P., Kurts A. L. Ambident anions. N. Y., 1983.