



ВАНАДИЙОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Авторы: А. З. Крейндли

ВАНАДИЙОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ, металлоорганич. соединения, в которых атом ванадия непосредственно связан с атомом углерода. Различают В. с. с σ -связью V—R (R— алкильный, бензильный, фенильный и др. радикалы) и π - комплексы с органич. ненасыщенными молекулами — алкеновыми, аллильными, диеновыми, циклопентадиенильными, ареновыми, циклогептатриенильными, циклооктатетраеновыми лигандами, предоставляющими до 8 электронов атому V. Среди В. с. с π -лигандами наиболее известны производные гексакарбонилванадия $V(CO)_6$, бис(циклопентадиенил)ванадий, ванадоцен $V(C_5H_5)_2$ и его производные. Методы получения и свойства В. с. определяются природой лиганда, связанного с атомом V. Большинство В. с. чувствительны к кислороду и влаге, термостабильны. Электронодефицитный ванадоцен способен внедряться в простые связи и присоединяться по кратным. Алкильные В. с. и ванадоцен получают взаимодействием хлоридов V с диалкилцинком и циклопентадиенидом натрия соответственно. В. с. применяют в качестве катализаторов.

Литература

Лит.: Comprehensive organometallic chemistry II: a review of the literature 1982–1994. Oxf.; N. Y., 1995. Vol. 5: Vanadium and chromium groups.

Processing math: 100%