

⁸ M. Goehring und J. Messner, Z. Anorg. Allgem. Chem. **268**, 47 (1952); M. Becke-Goehring, R. Schwarz und W. Spiess, Z. Anorg. Allgem. Chem. **293**, 294 (1958).

⁹ T. Roginskaya und A. J. Finkelstein, J. Neorg. Khim. **16**, (3), 626 (1971); Chem. Abstr. **74**, 119526n (1971).

¹⁰ Y. Monteil, Bull. Soc. Chim. Fr. **1971**/7/2474.

¹¹ E. Fluck und M. Becke-Goehring, Z. Anorg. Allgem. Chem. **292**, 229 (1957).

¹² M. Capestan, Ann. Chim. [Paris] [13] **5**, 207 (1960).

Erratum

In der Arbeit von G. Becker und F. Kohler, Mh. Chem. **103**, 556 (1972) ist in der letzten Spalte der Tab. 9 (S. 567) für $\Delta \bar{S}^\ddagger + 2,7; + 2,6; + 3,8; + 3,7$ an Stelle von $- 27,1; - 27,2; - 25,6; - 25,7$ (cal/mol · grad) zu lesen. Die korrigierten Zahlen entsprechen einer Dimerisationsentropie $\Delta S = \Delta \bar{S}^\ddagger - \Delta \bar{S}^\ddagger$ von $- 14,9$ bzw. $- 14,7$ cal/mol · grad für die beiden Parametersätze.