

1979

Chemische Thermodynamik, Gleichgewichte



Komplexbildungs-Gleichgewichte

L 5000

7931-104

Spectrophotometric Determination of the Proton-Dependent Stability Constant of Ferric Enterobactin ($10^{-9.7}$). — (HARRIS, W. R., CARRANO, C. J. und RAYMOND*, K. N.; J. Am. Chem. Soc. 101 (1979) 8, 2213–14; Dep. Chem., Univ. of Calif., Berkeley, Calif. 94720; engl.) — Walther

Komplexbildungs-Gleichgewichte

L 5000

7931-105

Komplexbildung von Metallimiden. 1. Mitt. Thermodynamik der Bildung von Ag(I)-, Cd(II)-, Ni(II)- und Cu(II)-Komplexen mit Succinimid (pH-metrische Bestimmung der Stabilitätskonstanten). — (BLAIS, M.-J., ENEA, O. und BERTHON, G.; Thermochim. Acta 30 (1979) 1–2, 37–44; Lab. Chim. I, Electrochim. et Interactions, 86022 Poitiers, Fr.; franz.) — Heidrich

Komplexbildungs-Gleichgewichte

L 5000

7931-106

Komplexbildung von Metallimiden. 2. Mitt. Thermodynamik der Bildung von Ag(I)-, Cd(II)-, Co(II)-, Ni(II)-, Cu(II)- und Zn(II)-Komplexen mit Hydantoin (pH-metrische Bestimmung der Stabilitätskonstanten). — (BLAIS, M.-J., ENEA, O. und BERTHON, G.; Thermochim. Acta 30 (1979) 1–2, 45–53; Lab. Chim. I, Electrochim. et Interactions, 86022 Poitiers, Fr.; franz.) — Heidrich

Chemische Gleichgewichte

L 5000

7931-107

Thermodynamics of Silver Salicylate in Water and Water + 10, + 20, and + 40 Mass Percent of Dioxane at Different Temperatures. — (DASH, U. N., SATYANARAYAN, D., PANDA, K. N., RATH, S. C. und MOHANTY, S. K.; Thermochim. Acta 30 (1979) 1–2, 217–23; Dep. Chem., G. M. Coll., Sambalpur, India; engl.) — Heidrich

Komplexbildungsgleichgewichte

L 5000

7931-108

Complexation Reaction of Metal Ions with Peptide Systems. Part 2. Potentiometric Studies of the Complexes of Glycyl-DL-valine with Gd^{3+} , Dy^{3+} , Er^{3+} and Yb^{3+} . — (SANDHU*, R. S. und KALIA, R. K.; Thermochim. Acta 30 (1979) 1–2, 351–54; Chem. Dep., Guru Nanak Dev Univ., Amritsar, India; engl.) — Boroffka

Komplexbildungs-Gleichgewichte

L 5000

7931-109

Complexation Reaction of Metal Ions with Peptide Systems. Part 4. A Potentiometric Study of Rare Earth Complexes of Glycyl-L-proline (mit M^{3+} , $M = Y, La, Ce, Pr, Nd$). — (SANDHU*, R. S., KUMAR, R. und KALIA, R. K.; Thermochim. Acta 30 (1979) 1–2, 355–58; Chem. Dep., Guru Nanak Dev Univ., Amritsar 143005, India; engl.) — Boroffka

Chemische Gleichgewichte

L 5000

7931-110

Stereochemie und Gleichgewichtsverhältnis der stereoisomeren 1,9-Dimethyl-bicyclo-[4.3.0]nonane (^{13}C -NMR-, Massenspektren; Isomerisierungsthermodynamik). — (SOKOLOVA, I. M., MATVEEVA, I. A., PEKHK, T. I. und PETROV, A. A.; Neftekhimiya 19 (1979) 2, 163–69; Inst. geol. i razrab. gor. iskop. Akad. nauk SSSR; russ.) — Herfurt