

Erratum

Due to a regrettable technical error the English and German Summary of the contribution

Complexes of Aluminium(III) with Picolinic and Pipecolic Acids: An ^{27}Al -NMR Investigation

Timothy L. Feng, John M. Tsangaris, and Andrew R. Barron*

Monatsh. Chemie 121, 113 (1990)

was printed incorrect.

The correct version reads as follows:

Summary. Aluminium-27 NMR has been employed for the study of the interaction of Al(III) with picolinic (*pic*-H) and pipecolic (*pip*-H) acids in aqueous solution at variable *pH*. In the reaction with picolinic acid distinct peaks for hydrated Al(III), 1:1 and 1:2 Al-picoline complexes, as well as a mixed hydroxo-picolinato complex Al(*pic*)₂OH are observed. An insoluble 1:3 picoline complex is formed at *pH* 3. Pipecolic acid forms 1:1 and 1:2 Al-pipecolate complexes. No hydroxy-pipecolate species are formed, however, and the 1:2 complex is deprotonated above *pH* 4.5 to give the insoluble complex Al(*pip*)(H₋₁*pip*). The complexes Al(*pic*)₃, Al(*pic*)₂OH, Al(*pip*)₃ and Al(*pip*)(H₋₁*pip*) have been isolated and characterized by elemental analysis, IR and ¹H-NMR.

Keywords: Picolinic acid; Pipecolic acid; Aluminium; ^{27}Al -NMR.

Komplexe von Aluminium(III) mit Picolin- und Pipecolinsäure: Eine ^{27}Al -NMR-Untersuchung

Zusammenfassung. ^{27}Al -NMR wurde zur Untersuchung von Wechselwirkungen von Al(III) mit Picolin- (*pic*-H) und Pipecolinsäure (*pip*-H) in wässriger Lösung bei verschiedenem *pH* angewandt. Bei der Reaktion mit Picolinsäure wurden separate Signale für hydratisiertes Al(III), 1:1 und 1:2 Al-Picolinat-Komplexe und auch für gemischte Hydroxo-picolinat-Komplexe Al(*pic*)₂OH beobachtet. Bei *pH* 3 wird unlöslicher Picolinat-Komplex gebildet. Pipecolinsäure geht 1:1 und 1:2 Al-Pipecolinate-Komplexe ein. Es werden keine Hydroxy-Pipecolinate-Komplexe gebildet. Der 1:2 Komplex wird über einem *pH* von 4,5 deprotoniert und ergibt den unlöslichen Komplex Al(*pip*)(H₋₁*pip*). Die Komplexe Al(*pic*)₃, Al(*pic*)₂OH, Al(*pip*)₃ und Al(*pip*)(H₋₁*pip*) wurden isoliert und mittels Elementaranalyse, IR und ¹H-NMR charakterisiert.