"Untersuchungen zur komplexchemischen Modellierung der aktiven Zentren der Nitrogenase"

Zusammenfassung:

Die vorliegende Arbeit handelt von gemischt-valenten Eisen-Chalcogenid-Chalcogenolat-Komplexen der Zusammensetzung $[Fe_6S_9(SR)_2]^{4\Theta}$ (R=Et,Bz), welche große strukturelle Gemeinsamkeiten mit den aktiven Zentren der Nitrogenase, namentlich der P-Cluster und FeMo-Co-Faktor, aufweisen. Deshalb besitzen die $[Fe_6S_9(SR)_2]^{4\Theta}$ -Komplexe ein sehr hohes Potential zur Synthese neuer Modellverbindungen für die natürlichen Vorbilder.

Die $[Fe_6S_9(SR)_2]^{4\Theta}$ -Komplexe sind durch einen Syntheseweg zugänglich, der 1982 in der Literatur als Disulfidroute beschrieben wurde und die Verwendung von $FeCl_3/NaSR/Na_2S_2$ in einem Stoffmengenverhältnis von 1/3/1 formuliert. In dieser Arbeit konnte gezeigt werden, daß dessen Ausbeute sehr stark von den verwendeten Alkalimetallsalzen abhängt. Die besten Ausbeuten von bis zu 84 % wurden mit Lithiumsalzen erzielt. Dadurch konnte diese Synthesemethode auch optimiert werden. Bei der Verwendung von Natrium- oder Kaliumsalzen nimmt die Ausbeute ab und liegt zwischen 35 % und 0 %. Im Rahmen dieser Untersuchungen wurden fünf neue Salze des $[Fe_6S_9(SR)_2]^{4\Theta}$ -Ions (R = Et, Bz) isoliert und röntgenstrukturanalytisch charakterisiert.

Die bislang unbekannten Selenolato-Selenido-Derivate der Zusammensetzung $[Fe_6Se_9(SeR)_2]^{4\Theta}$ (R = Et, Bz) konnten erstmals synthetisiert und röntgenstrukturanalytisch charakterisiert werden. In dem Dimer $[(Fe_6Se_9(SeBz)_2)(Na_3(MeOH)_4(THF)_2)]^{5\Theta}$ sind zwei Komplexanionen durch drei Natriumkationen in einem vollständig neuartigen Verknüpfungsmuster verbunden. Außerdem konnte die zyklische Verbindung $[Fe_{13}Se_{20}(OH)]^{5\Theta}$ isoliert werden, welche ein neues Mitglied der in der Literatur als *ferric wheels* bezeichneten Verbindungsklasse darstellt.

Umsetzungen des $[Fe_6S_9(SBz)_2]^{4\Theta}$ -Ions mit dem Ziel, neue Modellverbindungen zu synthetisieren, wurden intensiv durchgeführt. Dazu wurde das $[Fe_6S_9(SBz)_2]^{4\Theta}$ -Ion unter verschiedenen Reaktionsbedingungen mit unterschiedlichen Substraten, welche Eisen in den Oxidationsstufen 0, +2 und +3 enthalten, umgesetzt. Diese Umsetzungen ergaben Derivate des besonders stabilen Cubanclusters $[Fe_4S_4(X)_4]^{2\Theta}$ (X = SR, Cl, Br) und den zweikernigen Komplex $[Fe_2S_2I_4]^{2\Theta}$.