

Festkörper Präparat - Cobalteisenstein

Protokoll zum Versuch des AC2 Praktikums von
Vincent Kümmerle & Elvis Gnaglo

Universität Stuttgart

Verfasser: Vincent Kümmerle, 3712667
st187541@stud.uni-stuttgart.de

Elvis Gnaglo, 3710504
st189318@stud.uni-stuttgart.de

Gruppennummer: A05

Versuchszeitraum: 20.10.-27.10.2025

Betreuer: Benjamin Knies

Abgabenummer: 1. Abgabe

Stuttgart, den 28. Oktober 2025

Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung	1
2	Charakterisierungsmethoden	3
3	Durchführung	4
4	Ergebnisse	4
5	Zusammenfassung	4
6	Literatur	4

1 Einleitung

In der Vergangenheit weckte Cobalteisenstein durch Untersuchung des hohen elektrischen Widerstands, der hohen Remanenz und Koerzitivkraft in den frühen 1930er Jahren in Japan erstmals Interesse, bevor es als nichtleitender Permanentmagnet ab Anfang 1950 durch das günstiger herzustellende Bariumferrit abgelöst wurde. [1]. Heutzutage finden Cobaltferritnanopartikel Verwendung für Magnetspeichersysteme mit hoher Kapazität und CoFe_2O_4 wird zudem als Katalysator für die Oxidation von Alkenen genutzt. [2]

Cobalteisenstein kristallisiert in der Spinellstruktur und weist die Raumgruppe $Fd\bar{3}m$ auf. Im Zuge der Strukturbeschreibung stellt sich die Frage nach der Kationenverteilung. Dazu wird die Ligandenfeldaufspaltungsstabilisierungsenergie (LSFE) im inversen Spinell mit Co^{2+} in den Oktaederlücken im Vergleich zum normalen Spinell mit Co^{2+} in den Tetraederlücken berechnet. Da die LSFE im inversen Spinell höher ist, ergibt sich für den inversen Spinell eine günstigere Stabilisierung. Die in Abbildung 1 dargestellte Elementarzelle des Cobalteisensteins besteht aus einer kubisch-dichtesten Kugelpackung der O^{2-} -Anionen, wobei $\frac{1}{8}$ der Tetraederlücken mit Fe^{3+} , $\frac{1}{4}$ der Oktaederlücken mit Fe^{3+} und $\frac{1}{4}$ der Oktaederlücken mit Co^{2+} besetzt sind.

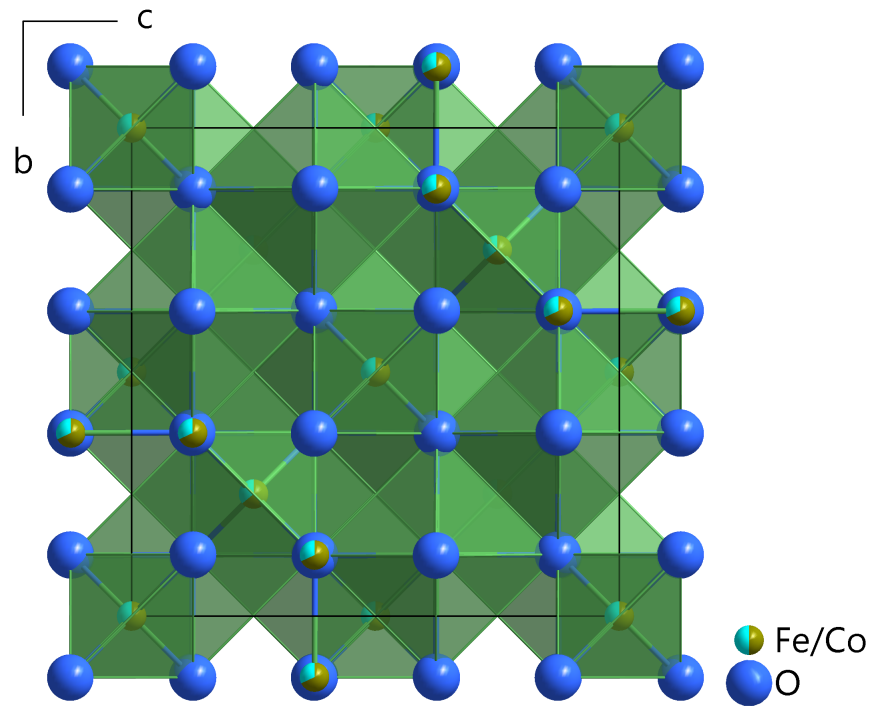


Abb. 1: Elementarzelle des CoFe_2O_4 . [2]

Tatsächlich sind die Kationen jedoch zufällig auf die Tetraeder- und Oktaederlücken verteilt [2]. Dies lässt sich darauf zurückführen, dass Co^{2+} einen kleineren Ionenradius als Fe^{3+} aufweist und somit auch die Tetraederlücken besetzt, da diese eine geringe Bindungslänge zwischen Zentralkation und Anionen als die Oktaederlücken aufweist (siehe Abbildung 2 und Abbildung 3).

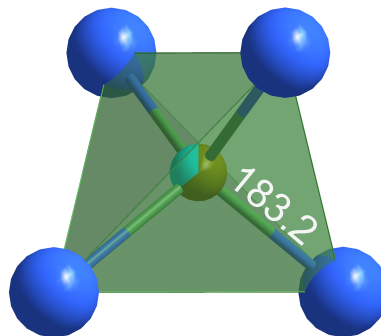


Abb. 2: Tetraederlücken in CoFe_2O_4 . [2]

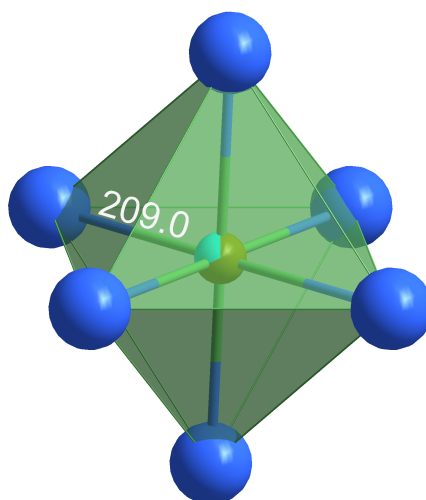


Abb. 3: Oktaederlücken in CoFe_2O_4 . [2]

[3]

2 Charakterisierungsmethoden

Die hergestellte Verbindung wird mit Hilfe der Pulverdiffraktometrie charakterisiert. Dabei werden Elektronen über eine Heizspannung aus einer Wolframkathode in das Vakuum der Röntgenröhre geleitet und über die dort angelegte Spannung zur Kupferanode beschleunigt. An der Anode können die freien Elektronen auf Elektronen in den inneren Schalen treffen und diese "herausschlagen". Der dadurch erzeugte Elektronenmangel in der Schale wird durch ein Elektron aus einer höheren Schale ausgeglichen, wobei dieses beim Wechseln der Schalen Energie in Form von charakteristischer Röntgenstrahlung freisetzt. Einige Elektronen dringen stattdessen bis zum Atomkern vor. Dort werden sie durch Wechselwirkungen mit dem Kern unter Abgabe von Röntgenstrahlung als Bremsstrahlung mit vielen verschiedenen Wellenlängen abgelenkt. Daher wird die austretende Strahlung über einen Polarisator gefiltert, bevor sie auf die Probe trifft. Durch Ablenkung der Röntgenstrahlung am Kristallgitter der Probe, können Beugungsreflexe detektiert werden, die durch ihre Intensität und räumliche Anordnung auf die Geometrie des Kristallgitters schließen lassen.

3 Durchführung

Co_3O_4 (85 mg; 0,352 mmol) und Fe_2O_3 (170 mg; 1,066 mmol) wurden abgewogen und im Mörser zu einem feinen Pulver zerkleinert. Anschließend wurde das Gemisch in einen Porzellantiegel überführt und für 48 Stunden bei 800°C im Ofen erhitzt.

4 Ergebnisse

[4]

5 Zusammenfassung

6 Literatur

- [1] T. Warner, *Synthesis, Properties and Mineralogy of Important Inorganic Materials*, John Wiley & Sons, **2011**, S. 109.
- [2] G. D. Rieck, J. J. M. Thijssen, *Acta Cryst. B24*, Technological University Eindhoven, **1968**, S. 982.
- [3] U. Müller, *Anorganische Strukturchemie*, Vieweg+Teubner, Wiesbaden, **2008**.
- [4] E. N. Maslen, V. A. Streltsov, N. R. Streltsova, *Synchrotron X-ray Study of the Electron Density in $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$* , *Acta Cryst.*, **1994**, S. 435–441.