

Prom. Nr. 2791

Paramagnetische Resonanz von Fe^{3+}
in SrTiO_3 Einkristallen

Von der

EIDGENÖSSISCHEN TECHNISCHEN
HOCHSCHULE IN ZÜRICH

zur Erlangung
der Würde eines Doktors der
Naturwissenschaften
genehmigte

PROMOTIONSARBEIT

vorgelegt von

KARL ALEXANDER MÜLLER
dipl. Phys. ETH
von Chur und Schaffhausen

Referent: Prof. Dr. G. Busch
Korreferent: Prof. Dr. F. Tank

Basel
Buchdruckerei Birkhäuser AG.
1958

Paramagnetische Resonanz von Fe³⁺ in SrTiO₃ Einkristallen

von K. Alexander Müller

Summary. The paramagnetic resonance spectrum of Fe³⁺ has been investigated in single crystals of SrTiO₃ at 3,2 cm wavelength. The concentration of the ions was about 10¹⁷ cm⁻³. The measurements were made at room temperature and at 80° K in function of the orientation of the constant magnetic field to the crystal axes. The variation of the fine structure can be explained using the following spin-Hamiltonian

$$\mathfrak{H} = g\beta SH + \frac{a}{6} \left\{ S_x^4 + S_y^4 + S_z^4 - \frac{1}{5} S(S+1)(3S^2+3S-1) \right\} \\ + D \left\{ S_z^2 - \frac{1}{3}(S^2+S) \right\}$$

At room temperature, where the SrTiO₃ is cubic the splitting at zero magnetic field |3a| is (5,95 ± 0,30) × 10⁻² cm⁻¹, D = 0 and g = 2,004 ± 0,001. It follows from the magnitude of |3a| that the Fe³⁺ is situated at Ti⁴⁺ lattice points. We ascribe the small deviation of the line positions from the theoretical values to partial covalent bonding of the Fe with the neighbouring O atoms.

At liquid nitrogen temperature, where the SrTiO₃ is tetragonal |3a| is 1,11 times greater and |D| = (7,7 ± 0,3) × 10⁻⁴ cm⁻¹. At this temperature the lines

$$\pm 5/2 \leftrightarrow \pm 3/2 \text{ and } \pm 3/2 \leftrightarrow \pm 1/2$$

split if the magnetic field is along the [100] direction and not if it is along the [111] direction. This shows, that the SrTiO₃ single crystal consists of tetragonal domains below the phase change which begins at 100° K. A short description of the resonancespectrometer employed is given.

I. Einleitung

Die Mehrheit der mit paramagnetischer Resonanz im festen Körper untersuchten Kristalle bilden diejenigen Salze, welche Kristallwasser enthalten¹⁾. Bei diesen, zum Beispiel den Alaunen, ist meistens das positive paramagnetische Ion oktaedrisch von Wassermolekülen umgeben. Die Symmetrie dieser Anordnung ist jedoch nicht exakt kubisch. Neuerdings konzentriert sich das Interesse auch auf solche Kristalle, bei welchen das paramagnetische Ion oktaedrisch von Sauerstoff oder Halogenionen umgeben ist^{2) 3)}, zum Beispiel Mn⁺⁺ in MgO, Eu⁺⁺ in CaF₂. Die Symmetrie