

LEHRBUCH
DER
ANORGANISCHEN CHEMIE
VON
DR. F. W. SCHMIDT

01 43 30

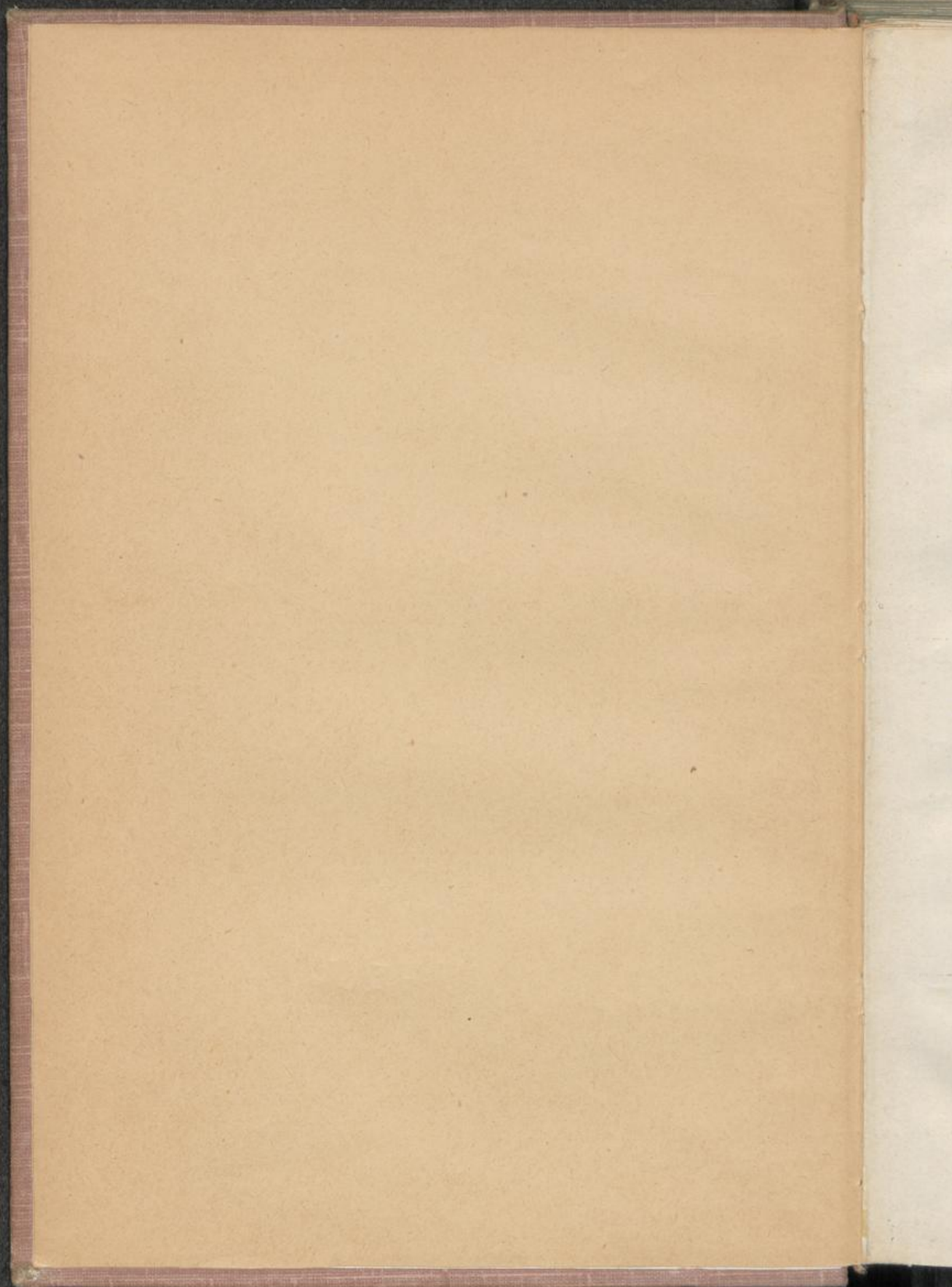
Div 4338


UNIVERSITÄTSPIBLIOTHEK

Med.-Naturwiss. Abt. —

DUSSELDORF

V 4356



Weigel, stud. pharm. 

Fillenburg (Nassau).

Im HCl Lössling

Hg⁺ mit $\frac{1}{2}$ Ag₂ reguliert
Cu⁺ in Cyanid-Lös.
Pb⁺ in H₂S
As₂S₃ }
Sb₂S₃ } in Ammonium-Lösung
Sn₂S₃ }
Bi₂S₃ }
Cd⁺ } in H₂N₂ Lössling
Ag⁺ }

im HCl Lössling

Fe⁺ }
Zn⁺ }
Co⁺ } in Ammonium
Ni⁺ } Lössling
~~As₂S₃~~ }
Zn⁺ in Ammonium-Lössling

Im H₂S Lössling

Ag⁺
Cu⁺
Sb⁺
Pb⁺
Zn⁺
Ni⁺