

	Seite
Retortenkohle erleidet, wenn sie als positive Elektrode bei der Zersetzung von Säuren dient	687
G. GOVI. Zersetzung des Wassers mit der Elektrisirmaschine	688
MAYENÇON. Nachweis der Metalle durch Elektrolyse	689
E. DRECHSEL. Elektrosynthetische Versuche	689
TOMMASI. Ueber das thermische Gleichgewicht bei der Elektrolyse	690
A. ELSAS. Ueber die NOBILI'schen Farbenringe und verwandte Erscheinungen	690
S. TERESCHIN. Ueber elektrische Fortführung bei Flüssigkeiten	692
H. LAMB. Ueber die Theorie der elektrischen Endosmose und andere verwandte Erscheinungen, und über die Existenz eines Gleitungscoëfficienten für eine Flüssigkeit, die einen festen Körper berührt	693
H. N. WARREN. Ueber Elektrodissolution und ihre Verwendung bei der Analyse	694
BOUDET. Die Photographie ohne Apparate zur Reproduction von Zeichnungen etc. und Gegenständen, sowie Plänen jeder Art	695
J. J. THOMSON. Dissociation des Brom- und Joddampfes	695
W. A. SHENSTONE und J. T. CUNDALL. Ozon aus reinem Sauerstoff, seine Erzeugung und seine Wirkung auf Quecksilber, nebst einer Note über die stille Entladung der Elektrizität	696
MC. LEOD, RAMSAY, J. T. CUNDALL und W. A. SHENSTONE. Bericht des Comités für fernere Untersuchung der Wirkung stiller Entladungen auf Sauerstoff und andere Gase	697
H. N. WARREN. Methode, graphitähnlichen Kohlenstoff für elektrische Glühlampen zu präpariren	697
A. PIZZARELLO. Ueber die Zersetzung der Dämpfe von organischen Körpern durch den Inductionsfunken	698
C. FROMME. Ueber die durch kleine elektromotorische Kräfte erzeugte Polarisation. Abth. 2, 3 und 4	698, 702
F. STREINTZ. Experimentaluntersuchungen über die galvanische Polarisation	705
C. W. LEES und R. W. STEWART. Elektrolytische Polarisation	706
W. W. H. GEE, H. HOLDEN und C. H. LEES. Versuche über Elektrolyse und elektrolytische Polarisation	707
W. PEDDIE. Ueber das zeitliche Anwachsen der elektrolytischen Polarisation	708
L. HERMANN. Ueber Polarisation zwischen Elektrolyten; nebst Nachtrag	708
M. CORSEPIUS. Passivität und Polarisation des Eisens	711
E. L. NICHOLS und W. S. FRANKLIN. Ueber die Zerstörung der Passivität des Eisens in Salpetersäure durch Magnetisirung	713
TH. ANDREWS. Elektrochemische Wirkungen, welche beim Magnetisiren von Eisen auftreten	714