

Schwabe, Kurt

III 4° 6986: [Arbeiten.]

[Forts.]

52. Über einige Fragen der Passivität und Korrosion. Vortrag zum Kolloquium. 1958.
53. Elektrometrische pH-Messungen unter extremen Bedingungen. 1959.
54. III-51. Über den Einfluß organischer Lösungsmittel auf die polarographischen Halbstufenpotentiale und Stufenhöhen organischer Depolarisatoren. 1957.
55. Zur Passivität des Galliums. Vortrag CITCE, Amsterdam, Sept. 1958. Mit 8 Abb. 1959.  
Aus: Zeitschr. für Physikalische Chemie, 211, 170-179, 1959.
56. und H. Dahms: Versuche zur Frage der Durchlässigkeit von Glaselektroden für Wasserstoffionen mit Hilfe von Tritium-Markierung. 1959.  
Aus: Monatsberichte der Dt. Akad. d. Wiss. zu Berlin, Bd 1, H. 5, 1959.
57. u.U.Mai: Über den Einfluss einwertiger Alkohole auf polarographische Maxima erster Art.  
Aus: Journal of electroanalytical Chemistry. Vol. 1, 1959/60. b. w.!

III/7.4 2815/57 1.00 10/02 7

58. Die Dissoziation des Wassers zwischen 100 und 300° C.

Aus: Chem. Techn. Jg. 11, 1959, H. 10

59. Der pH-Wert als Aziditätsmaß.

Aus: Chimia, Vol. 13, Fasc. 12, 1959

60. pH-Messungen in  $MgCl_2$ -Lösungen bei Temperaturen bis 154° C.

Aus: Monatsberichte d. Dt. Akad. d. Wiss. zu Berlin. Bd 1, 1959, H. 7-10

~~61. Untersuchung des Ionenaustausches an Glaselektroden in alkalischen Lösungen mit Radioisotopen. 1960.~~

~~Aus: Die Naturwissenschaften, 1960, Jg 47, H. 45, S. 351/352.~~

~~62. Über das Halbstufenpotential des Promethiums. 1960.~~

~~Aus: Die Naturwissenschaften, 1960, Jg 47, H. 9, S. 201.~~

~~63. Beiträge zur Kinetik und zum Mechanismus der additiven Dunkelchlorierung des Benzols. Von K. Schwabe u. G. Gebhardt. Mit 9 Abb. im Text. 1960.~~

~~Aus: Zeitschrift für Physikalische Chemie Neue Folge, 24, 1/2, 1960.~~

64. u. H. Jähring: Wechselstrompolarographie organischer Verbindungen und Lösungsmiteleinfluß. 1958.

Aus: Zeitschrift für analytische Chemie. Bd 173, H. 1, 1960.

~~65. Über das anodische Verhalten der geschliffenen Eisenelektrode.~~

~~Mit 10 Abb. u. 3 Tab. 1960.~~

~~Aus: Zeitschr. f. Physik. Chemie, 214, 1960.~~

P. NAK