







BIBLIOTEKA
UMCS
LUBLIN

ANNALES

UNIVERSITATIS MARIAE CURIE-SKŁODOWSKA

Sectio AA

Physica et Chemia

Vol. XI

1956



LUBLIN

NAKŁADEM UNIwersYTETU MARII CURIE-SKŁODOWSKIEJ

1958

ANNALES
UNIVERSITATIS MARIAE CURIE-SKŁODOWSKA
LUBLIN — POLONIA

VOL. VIII

SECTIO AA

1953

1. A. Waksmundzki i J. Barcicki: Odwapnione utwory kredowe jako ziemia odbarwiająca.
The bleaching properties of „decalcinated chalk deposits”.
2. W. Żuk: Pomiar strumieni jonów dodatnich lampą elektrometryczną przy zastosowaniu dużego oporu siatkowego.
Measurements of the intensity of positive ion beams by an electrometer tube with high resistance in the grid circuit.
3. A. Waksmundzki i B. Szucki: Fenylo-hydroksy kwasy jako odczynniki w analizie nieorganicznej. Część III. Kwas hydroksy-cynamonowy jako specyficzny odczynnik na jony rtęciowe.
Phenyl-hydroxy acids as the reagents in inorganic analysis. Part III. Hydroxy-cinnamic acid as a specific reagent for mercurous ions.
4. St. Szpikowski: Kilka uwag dotyczących doświadczalnego wyznaczania stałej dyfuzji termicznej dla izotopów.
Some Remarks Concerning the Experimental Determination of the Thermal Diffusion Constant for Isotopes.
5. W. Dymek, J. Moszew, M. Wojtaś: O reakcjach metylo-benzylketonu z aniliną i olejkiem fenylogorczyznym.
Reaktionen von Methyl-benzylketon mit Anilin und Phenylsenföl.
6. W. Dymek, J. Malicki, A. Waksmundzka: Syntezy 2,4-dwuaryloaminochinazolin i ich pochodnych (II).
Synthesen von 2,4-Diaryloaminochinazolinen und Derivaten derselben (II).
7. A. Waksmundzki i H. Romanowski: Kolorymetryczna metoda wykrywania i oznaczania hydrazynu kwasu izonikotynowego za pomocą epichlorhydriny.
A colorimetric method for the detection and determination of isonicotynyl hydrazine with epichlorhydrine.
8. W. Hubicki, R. Cienciała: Amperometryczne oznaczenie kadmu za pomocą kwasu 2-nitro-1-hydroksybenzeno-4-arsoniowego.
Amperometrische Bestimmung von Cadmium mit Hilfe von 2-Nitrophenol-arsonsäure-4.
9. K. Sykut: Kulometryczne mikrooznaczanie rodanków.
Coulometrische Mikrobestimmung von Rhodaniden.

ANNALES
UNIVERSITATIS
MARIAE CURIE-SKŁODOWSKA

Sectio AA

Physica et Chemia

Vol. XI



1956

LUBLIN
NAKŁADEM UNIwersYTETU MARII CURIE-SKŁODOWSKIEJ

1958

czw. 4060/11.

KOMITET REDAKCYJNY

Redaktor Naczelny — Prof. dr Grzegorz L. Seidler

Dr Mieczysław Biernacki, Prof. UMCS
— Redaktor Sekcji A (Mathematica)

Dr Włodzimierz Hubicki, Prof. UMCS
— Redaktor Sekcji AA (Physica et Chemia)

Dr Adam Malicki, Prof. UMCS
— Redaktor Sekcji B (Geographia, Geologia etc.)

Dr Konstanty Strawiński, Prof. UMCS
— Redaktor Sekcji C (Biologia)

Dr Stanisław Grzycki, Prof. Akad. Med. w Lublinie
— Redaktor Sekcji D (Medicina)

Dr Zdzisław Finik, Prof. WSR w Lublinie
— Redaktor Sekcji DD (Medicina Veterinaria)

Dr Bohdan Dobrzański, Prof. WSR w Lublinie
— Redaktor Sekcji E (Agricultura)

Dr Juliusz Willaume, Prof. UMCS
— Redaktor Sekcji F (Humaniora)

Dr Grzegorz L. Seidler, Prof. UMCS
— Redaktor Sekcji G (Ius)



SPIS TREŚCI
СОДЕРЖАНИЕ
TABLE OF CONTENTS

**BIBLIOTEKA
UMCS
LUBLIN**

1. Włodzimierz ŻUK	
Nowej konstrukcji źródło jonów dla gazów	1
Ионный источник для газов новой конструкции	11
A New Mass Spectrometer Ion Source for Gas Analysis	12
2. Włodzimierz ŻUK	
Źródło jonów dla analizy izotopowej pierwiastków trudnołotnych	13
Ионный источник для изотопного анализа трудноиспарительных элементов	20
Ion Source for the Isotopic Analysis of Solids	21
3. Włodzimierz HUBICKI i Henryk GROSZEK	
Potentiometrische Titration der AgNO_3 — Lösungen in der Divers'schen Flüssigkeit mittels Na_2S	23
Potencjometryczne miareczkowanie roztworów AgNO_3 w cieczy Diversa za pomocą Na_2S	27
Потенциометрическое титрование растворов AgNO_3 в жидкости Диверса с помощью Na_2S	28
4. Włodzimierz HUBICKI i Wanda SZTEYN	
Gęstość i przewodnictwo elektrolityczne ciekłych amoniaków NH_4NO_3 i LiNO_3	29
Плотность и электропроводность жидких аммиаков NH_4NO_3 и LiNO_3	36
Dichte und elektrolytische Leitfähigkeit der flüssigen NH_4NO_3 — und LiNO_3 — Ammoniakate	37
5. Włodzimierz HUBICKI i Jerzy MATYSIK	
Polarographische Bestimmung des Jodations im flüssigen NH_4NO_3 — Ammoniakat	39
Polarograficzne oznaczanie jonu jodanowego w ciekłym amoniaku azotanu amonu	45
Полярографическое определение иодат иона в жидком аммиакате азотнокислого аммония	45
6. Barbara FRANK	
Wyznaczanie ciężarów jonowych niektórych kompleksów metodą dializy	47
Определение ионных весов некоторых комплексных соединений методом диализа	74
Die Bestimmung von Ionengewichten einiger Komplexverbindungen mit der Dialisenmethode	75
7. Tadeusz PENKALA	
Z badań nad eutektykami i roztworami stałymi związków organicznych	77
К вопросу об эвтектиках и твердых растворах органических соединений	90
Zu Untersuchungen über Eutektika und festen Lösungen organischer Verbindungen	91

8. Kazimierz SYKUT

O kulometrycznym oznaczeniu jonu rodankowego metodą bezpo- średnią i pośrednią	93
О кулонометрическом определении роданидного иона при задан- ной силе тока и при заданном потенциале	106
Zur coulometrischen Bestimmung des Rhodanidions mit der indi- rekten und direkten Methode	107

9. Marian JANCZEWSKI i Wiesława NOWAKOWSKA

Z badań nad syntezą i własnościami kwasów naftalenodwusulfino- wych. V. Kwas naftaleno — 1,3-dwusulfinowy i jego pochodne	109
Из исследований над синтезом и свойствами нафталиндисульфи- новых кислот. V. Нафталин — 1,3- дисульфиновая кислота и ее производные	125
Über die Synthese und Eigenschaften der Naphthalin-Disulphin- säuren. 5 Teil. Naphthalin — 1,3-Disulphinsäure und ihre Derivate	127