

ANNALES
UNIVERSITATIS
MARIAE CURIE-SKŁODOWSKA



Sectio AA

Physica et Chemia

Vol. XIX



1964

LUBLIN
NAKŁADEM UNIwersYTETU MARII CURIE-SKŁODOWSKIEJ
1966

ANNALES
UNIVERSITATIS MARIAE CURIE - SKŁODOWSKA
LUBLIN—POLONIA

VOL. XVII

SECTIO AA

1962

1. M. Subotowicz, J. Kuranc, E. Krupa: A Galvanometric System for the High Precision Stabilization of the Current in the Thin Lens Bet-Ray Magnetic Spectrometer.
Układ galwanometryczny do stabilizacji prądu z dużą dokładnością w spektrometrze do promieniowania beta z cienką soczewką magnetyczną.
2. A. Malicki i J. Miczyński: Influence of Admixture of Argon on the Characteristics of Geiger-Müller Counters Filled with a Mixture of Neon and Ethyl Acetate, or with Neon and Ammonia.
Wpływ domieszek argonu na charakterystyki liczników Geigera-Müllera napełnionych mieszaniną neonu z octanem etylu i neonu z amoniakiem.
3. J. Lis, J. Mielnik: Energy Spectrum of Ions Obtained in a Glow Discharge with a Cylindrical Cathode.
Widmo energetycznych jonów uzyskiwanych z wyładowania jarzeniowego z cylindryczną katodą.
4. A. Waksmundzki, T. Wawrzynowicz, T. Wolski: Własności adsorpcyjne żeli krzemionkowych wytrączanych w obecności niektórych alkaloidów.
Adsorption Properties of Silica-Gels Precipitated in the Presence of Some Alkaloids.
5. Z. Zychiewicz-Zajdel: Badanie mechanizmów redukcji polarograficznej związków nitrowych w ciekłym amoniakacie azotanu litu cykliczną metodą woltamperometryczną.
Die Untersuchung von Mechanismen der polarographischen Reduktion von Nitroverbindungen im flüssigen $\text{LiNO}_3 \cdot n\text{NH}_3$ mittels zyklischer woltamperometrischer Methode.
6. Z. Zychiewicz-Zajdel: Zastosowanie równań Hammetta i Ilkoviča do badania mechanizmów redukcji polarograficznej związków nitrowych w ciekłym amoniakacie azotanu litu.
Die Anwendung der Gleichung von Hammett und Ilkovič zur Untersuchung von polarographischen Reduktionsmechanismen der Nitroverbindungen im flüssigen $\text{LiNO}_3 \cdot n\text{NH}_3$.
7. Z. Zychiewicz-Zajdel: Woltamperometria cykliczna chinonów w ciekłym amoniakacie azotanu litu.
Zyklische Voltamperometrie von Chinonen im flüssigen $\text{LiNO}_3 \cdot n\text{NH}_3$.
8. Z. Zychiewicz-Zajdel: Woltamperometria cykliczna związków azowych w ciekłym amoniakacie azotanu litu.
Zyklische Voltamperometrie der Azoverbindungen im flüssigen $\text{LiNO}_3 \cdot n\text{NH}_3$.

ANNALES
UNIVERSITATIS
MARIAE CURIE-SKŁODOWSKA

Sectio AA

Physica et Chemia

Vol. XIX



1964

LUBLIN
NAKŁADEM UNIwersYTETU MARIi CURIE-SKŁODOWSKIEJ
1966

cz. 4060/19

ANNALS
KOMITET REDAKCYJNY

Redaktor Naczelny — Prof. dr Grzegorz L. Seidler

Dr Adam Bielecki, 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

1. Andrzej WAKSMUNDZKI, Halina SZUMIŁO,
Władysław GOŁKIEWICZ

Badania nad przebiegiem reakcji nitrowania dwufenylu. I. Opracowanie szybkiej metody analizy chromatograficznej produktów reakcji	1
Исследование течения реакции нитрования дифенила. I. Разработка скорого метода хроматографического анализа	7
Investigations on the Nitration of Diphenyl. I. A Rapid Method of Chromatographic Analysis	7

2. Andrzej WAKSMUNDZKI, Jarosław OŚCIK,
Jan RÓŻYŁO, Romuald NASUTO

Adsorption of Pyridine from Various Solvents by Specific Adsorbents	9
Adsorpcja pirydyny z różnych rozpuszczalników na specyficznych adsorbentach	13
Адсорбция пиридина из различных растворителей на специфических адсорбентах	14

3. Jarosław OŚCIK

Adsorption Affinity in Processes of Adsorption from Conformal Solutions	15
Powinowactwo adsorpcyjne w procesach adsorpcji z roztworów konformalnych	20
Адсорбционное сродство в процессах адсорбции из конформальных растворов	22

4. Edward SOCZEWIŃSKI, Tadeusz WOLSKI,
Kazimierz JURKIEWICZ

On the Parallelism of Solubility and Chromatographic Behaviour in Partition Chromatography. I. Chromatography of Some Barbiturates in the System: Ethyl Ether/Dimethyl Sulphoxide + Water	25
O analogii rozpuszczalności i parametrów chromatograficznych w chromatografii podziałowej. I. Chromatografia barbiturowców w układzie: eter etylowy/dwumetylosulfotlenek + woda	32
О параллелизме растворимости и хроматографического поведения в распределительной хроматографии. I. Хроматография барбитуратов в системе: этиловый эфир/диметилсульфоксид + вода	32

5. Włodzimierz ŻUK, Edward CHOMICZ, Maria PIASECKA	
Isotopic Composition of Sulphur from ZnS, FeS ₂ and PbS Ores	33
Skład izotopowy siarki z rud ZnS, FeS ₂ i PbS	39
Изотопный состав серы из руд ZnS, FeS ₂ и PbS	40
6. Antoni BOROWSKI, Ewa JUŠKO, Jadwiga SKIERCZYŃSKA	
Badanie zjawisk bioelektrycznych metodą kondensatorową	41
Исследование биоэлектрических явлений по конденсаторному методу	47
Research of Bioelectrical Phenomena with the Condensor Method	47
7. Stanisław BILIŃSKI, Jerzy MATYSIK, Tadeusz URBAN	
Analiza oscylopolarograficzna produktów kondensacji tiosemikarbazonów i tiosemikarbazydów szeregu β- i γ-pirydynowego z chlorocoketonami	49
Осциллополярографический анализ продуктов конденсации тиосемикарбазонов и тиосемикарбазидов β- и γ-пиридинового ряда с галогенидкетонами	58
Oszillopolarographische Untersuchung der Kondensationsprodukte von Thiosemikarbazonen und Thiosemikarbaziden der β- und γ-Pyridin mit Halogenoketone	58
8. Włodzimierz HUBICKI, Michalina DAŃKOWSKA, Janina CYGAN	
Próby uzyskiwania koncentratów samaru z mieszaniny pierwiastków ziem rzadkich na drodze homogenicznego wytrącania	59
Попытки получения концентратов самария со смеси редкоземельных элементов путем гомогенического осаждения	66
Versuche zur Erhaltung von Samariumkonzentraten aus Ceriterden durch homogene Fällung	67
9. Stanisław PRZESZŁAKOWSKI, Maria PRZESZŁAKOWSKA	
Kolorymetryczne oznaczanie palladu za pomocą 2-tio-4-amino-5-nitrozo-6-hydroksypirymidyny	69
Колориметрическое определение палладия 2-тио-4-амино-5-нитрозо-6-оксипиримидином	75
Colorimetric Determination of Palladium with 2-thio-4-amino-5-nitroso-6-hydroxypyrimidyne	76
10. Stanisław SZPIKOWSKI	
Pairing Approximation for $p_{3/2+}$ and $f_{7/2-}$ Nuclear Shells	77
Przybliżenie sił <i>pairing</i> dla powłok jądrowych $p_{3/2+}$ $f_{7/2-}$	86
Приближение парных сил для $p_{3/2+}$ и $f_{7/2-}$ оболочек	87

11. Georgij F. STOROŻ, Anżela F. BURJANENKO

Suspenzyjna polimeryzacja styrenu, metakrylanu metylu i ich mieszanin w roztworach wodnych krzemianu sodu	89
Суспензионная полимеризация стирола, метилметакрилата и их смесей в водных растворах силиката натрия	95
Suspension Polymerization of Styrene, Methylmetacrylate and Their Mixture in Aqueous Solutions of Sodium Silicate	95

12. Petro I. KRYPIAKIEWYCZ, Iwan I. ZAŁUĆKYJ

Struktura krystaliczna związku $TbAl_3$	97
Кристаллическая структура соединения $TbAl_3$	103
Crystal Structure of the Compound $TbAl_3$	103

99	Substancje polimerowe w roztworach wodnych i olejowych	99
100	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	100
101	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	101
102	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	102

12. DZIAŁ 8 STORÓZ. ARYTM. FIZYKALNYCH

103	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	103
104	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	104
105	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	105

13. DZIAŁ 9 STORÓZ. ARYTM. FIZYKALNYCH

106	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	106
107	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	107
108	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	108
109	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	109
110	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	110

14. DZIAŁ 10 STORÓZ. ARYTM. FIZYKALNYCH

111	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	111
112	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	112
113	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	113
114	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	114

15. DZIAŁ 11 STORÓZ. ARYTM. FIZYKALNYCH

115	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	115
116	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	116
117	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	117
118	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	118

16. DZIAŁ 12 STORÓZ. ARYTM. FIZYKALNYCH

119	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	119
120	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	120
121	Właściwości fizyczne i chemiczne związków chemicznych	121