

ARCHIWUM UNIwersYTETU JAGIELLOŃSKIEGO



ZESPÓŁ:

Wydział Filozoficzny Uniwersytetu Jagiellońskiego 1849-1945

SYGNATURA:

WF II 504 – Teczki akt doktorskich podania o dopuszczenie do egzaminów ścisłych, ocena pracy, załączniki 1860-1945

SYGNATURA OBIEKTU:

WF II 504 – Karczewski Kazimierz

DIGITALIZACJA:

Archiwum Uniwersytetu Jagiellońskiego

2016 r.

1. NR ARCHIWUM: 805	2. NAZWA ARCHIWUM: Archiwum Uniwersytetu Jagiellońskiego	
3. NAZWA ZESPOŁU: Wydział Filozoficzny Uniwersytetu Jagiellońskiego 1849-1945 (WF II)		
4. NR ZESPOŁU: 17	5. SYGNATURA OBIEKTU: WF II 504 – Karczewski Kazimierz	
6. LICZBA STRON/KART: 16		7. LICZBA SKANÓW: 16
8. DATA WYKONANIA: 2016	9. NAZWA PRACOWNI: Archiwum UJ	10. WYKONAWCA KOPII CYFROWYCH: Jacek Urbanowicz
11. UWAGI: -		



Kraków 12. X. 1932.

Chłopek

1

Do Rady Wydziału Filozoficznego Uniwersytetu
Jagiellońskiego w Krakowie.

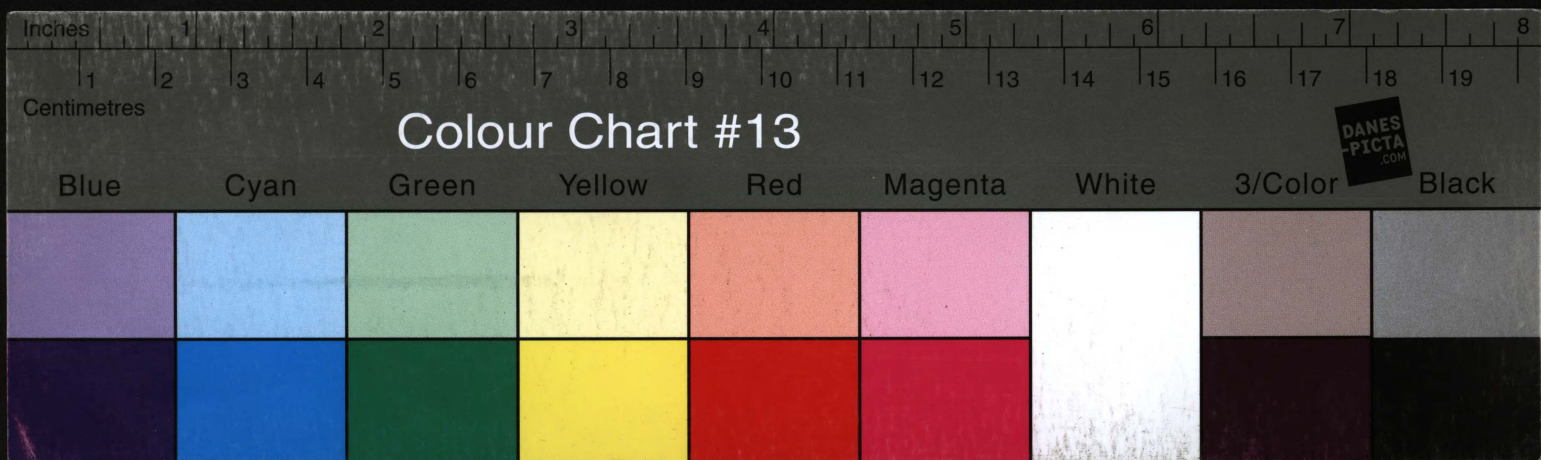
Niżej podpisany prosi o dopuszczenie go do egzaminu
ściśłego według starego typu z Chemii jako przedmiotu
głównego i z Fizyki jako przedmiotu pobocznego w celu
uzyskania stopnia doktora Filozofii. Do niniejszego po-
dania dotęsa następujące dokumenty: 1) Metryka urodze-
nia, 2) Świadectwo dojrzałości, 3) Absolutorjum z Uniwersytetu
Jagiellońskiego, 4) Życiorys, 5) Rozprawa pod tytułem: Wpływ
jonów wodoru, potasu i amonu na przebieg reakcji Galet-
kiego, wykonana w Zakładzie Chemii Fizycznej Politechniki
Lwowskiej, 6) Zawiadzenie samodzielnosci wykonania
pracy, 7) Kvit na opłatę w kwesturze takss.

Mr. Karimierz Karowski
st. as. Politechniki Lwowskiej.

Grinndum Gostawowka

Metryka, świadectwo dojrzałości,
absolutorjum i dyplom do Rtor-
ski wraz z kopjami na P.
Karimierz Karowski
odebrałem Modimier Gostawski

3. III 1933.



Kraków 12 X 1932.

WYDZIAŁ FIZYKO-MATEMATYCZNY
UNIWERSYTETU JAGIELLOŃSKIEGO
KRAKÓW

2/30/32

Do Rady Wydziału Fizyko-Matematycznego

Wydziału Fizyko-Matematycznego Uniwersytetu Jagiellońskiego w Krakowie

Niniejszym proszę o doposażenie:
1) Wydziału Fizyko-Matematycznego
2) Wydziału Fizyko-Matematycznego
3) Wydziału Fizyko-Matematycznego
4) Wydziału Fizyko-Matematycznego
5) Wydziału Fizyko-Matematycznego
6) Wydziału Fizyko-Matematycznego
7) Wydziału Fizyko-Matematycznego
8) Wydziału Fizyko-Matematycznego
9) Wydziału Fizyko-Matematycznego
10) Wydziału Fizyko-Matematycznego

W. Karłowicz
at. na. Politechniki Krakowskiej

Wydział Fizyko-Matematyczny

Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny
Wydział Fizyko-Matematyczny

2. 11. 32

4
WYDZIAŁ FILOZOFICZNY
UNIWERSYTETU J. GIELLONSKIEGO
W KRAKOWIE.

L. 2130/32

W Krakowie, dnia 13. października 1932 r.

JW Panom Profesorom:

drowi Kamińskiemu

" Estreicherowi

przesyłam podanie p. Kazimierza
Karczewskiego z prośbą o wydanie
opinji na piśmie czy na podstawie
załączonej pracy można kandydata
dopuścić do rygorozów.-

Dziekan Wydziału Filozoficznego:

Edward Jachimowski

Curriculum vitae

Urodziłem się 8go X. 1902 w Kowanówku, pow. Obornicki, woj. Poznański, z ojca Adama Karcewskiego lekara-psychiatry i matki Emilji z domu Wier. Krótko potem się prywatnie i w r. 1921 zdałem egzamin dojrzałości w Gimnazjum matematyczno-przyrodniczym im. Bergera w Poznaniu, potem zapisałem się na Wydział Filozoficzny Uniwersytetu Poznańskiego. Po dwóch latach przerwy studia celem odbycia służby wojskowej, z której zwolniono mnie w 1924 r. jako podchorążego rezerwy kawalerji, obecnie jestem podporucznikiem rezerwy. W r. 1925 zapisałem się na Wydział Filozoficzny Uniwersytetu Jagiellońskiego w Krakowie celem kontynuowania przerwanych studiów. Studja ukończyłem w listopadzie r. 1929, zdobywając dyplom magistra filozofji z zakresu chemji. Bezpośrednio potem objąłem na propozycję prof. dr. Bogdana Kamieńskiego profesora Politechniki Łódzkiej, obowiązki starszego asystenta przy Katedrze Chemji Fizycznej Politechniki Łódzkiej, na którym stanowisku pozostaję aż do chwili obecnej. Obecnie mam zamiar ubiegać się o zdobycie stopnia doktora filozofji z zakresu chemji na Uniwersytecie Jagiellońskim w Krakowie.

Kazimierz Karcewski
Łódź 10. X. 32.

General Introduction

The following is a summary of the results of the investigation into the effects of the various factors mentioned in the preceding pages. The results are presented in a tabular form, showing the effect of each factor on the various properties of the material under investigation. The results are given in terms of the percentage change in the various properties, and are compared with the results obtained from the control material. The results are given in the following table:

Factor	Property	Control	Factor	Property	Control
Temperature	Strength	100%	Temperature	Elongation	100%
		100%			100%
		100%			100%
		100%			100%
Humidity	Strength	100%	Humidity	Elongation	100%
		100%			100%
		100%			100%
		100%			100%
Time	Strength	100%	Time	Elongation	100%
		100%			100%
		100%			100%
		100%			100%

Continued

INSTYTUT CHEMJI FIZYCZNEJ
I ELEKTROCHEMJI
UNIwersYTET Jagielloński
KRAKÓW
UL. GRODZKA 53. — TELEFON 100-25.

Niniejszem poświadczam, że pan magister Kazimierz Karszewski
wykonał samodzielnie w Zakładzie chemji fizycznej politechniki lwowskiej
pracę pod tytułem: „Wpływ jonów potasu, amonu i wodoru na przebieg
reakcji Galattiego” opublikowaną w Rocznikach chemji. W czasie wykonywa-
nia tej pracy byłem profesorem chemji fizycznej Politechniki w latach
1929 do 1932 i z tego tytułu potwierdzam samodzielność pracy.

Kraków dn. 11 paźdź. 1932

Rogdan Kamiński

INSTITUTE OF PHYSICS
LEEDS
UNIVERSITY OF LEEDS
LEEDS

My dear Sir,
I have the pleasure to inform you that
the results of the experiments
conducted by me and my colleagues
in the laboratory of the
Institute of Physics, Leeds
University, are now ready for
publication. The results are
of great interest and
importance, and I trust
that they will be of great
value to you.

Yours faithfully,
J. H. P. [Signature]

Ocena pracy p. magistra Kazimierza Karczewskiego.

Kandydat przedłożył pracę p.t. „Wpływ jonów potasu, amonu i wodoru na przebieg reakcji Galetti'ego”, drukowaną w Rocznikach chemii 11, str 577 - 579 w roku 1931. Tematem pracy była próba rozstrzygnięcia sporu toczącego się od wielu lat w literaturze o naturze osadu powstającego w czasie działania żelazojanku potasu na jony cynku w roztworze wodnym. Dalszym celem pracy było zbadanie, czy ta reakcja nadaje się do oznaczania potasu, jak to bliżej opisuje A. Rauch, Z.f.an. Ch. 160, 77 (1927) i wreszcie systematyczne studjum warunków, któreby umożliwiły oznaczanie cynku wobec żelaza w roztworze.

W celu zbadania wpływu różnych jonów preparat autor czysty kwas żelazojanowodorowy uwolniony jak najdokładniej od potasu (autor podaje granicę tej dokładności). W metodzie podanej przez Vanmino'a, (długie wyd., str. 622) trzeba było wprowadzić pewne modyfikacje, by nie dopuścić do rozkładu kwasu żelazojanowodorowego. Do pomiarów potrzebny był również kwas żelazojanowodorowy. Ten otrzymywany był na zupełnie innej drodze, niż podana w podręczniku Vanmino'a, a mianowicie przez utlenienie kwasu żelazojanowodorowego przy pomocy wody utlenionej wobec czerni platynowej, jako katalizatora. W ten sposób uniknięto wprowadzenia jakiegokolwiek zanieczyszczenia w czasie utlenienia. W całym szeregu pomiarów potencjału elektrody platynowej zanurzonej w roztworze soli cynku poddawanej miareczkowaniu

przy pomocy odpowiedniej mieszanki kwasu żelazogianowodorowego i żelazogianowodorowego przedstawia autor wpływ jonów wodoru na przebieg reakcji. Udać się dosłownie, że jakikolwiek z jonów, wodorowy, amonowy, czy też potasowy zastępują się wzajemnie w związku $Zn_3 X_2 [Fe(CN)_6]_2$ wytrącającym się w czasie reakcji. Ta zdolność przypisuje dużej ruchliwości tych jonów. Meta ilon' jonów wodoru wpływa korzystnie na wytworzenie odmiennego związku, a mianowicie $Zn_2 Fe(CN)_6$. Związek ten jednak nie jest trwałym wobec małego nadmiaru kwasu żelazogianowodorowego i przechodzi wobec nadmiaru tego jonu, albo nawet odmiennego jonu obecnego roztworu, a mianowicie wobec nadmiaru jonów K' lub NH_4 w trwały związek $Zn_3 X_2 [Fe(CN)_6]_2$.

Możliwość zastępowania położenia X przez trzy gatunki jonów zdaje się zaprzeczać możliwości oznaczania potasu metodą A. Ranch'a {Z.f. anorg. Chem. 160, 77 (1927)}, a w każdym razie wyklucza jej stosowanie w roztworach kwaśnych, lub też w obecności soli amonowych. Różne stężenia jonów potasu, a więc niedomiar jonów potrzebnych do utworzenia związku $Zn_3 X_2 [Fe(CN)_6]_2$, lub mały nadmiar zmienia charakter krzywej, jak widać z rys. 3 i wpływa bardzo silnie na dokładność analizy. Podobny wpływ ma jon amonowy. Autor zbadał też wpływ dużych koncentracji soli amonowych na przebieg potencjału, obserwując analogiczne działanie tego jonu. Szeregowa praca i zapat naukowy zaszczytają się w fakcie, że wykonał on prócz tej pracy inną, z odmienną drabinką, nim rozpoczął starania o popuszczenie do rygorozów.

Doskonała orientacja w literaturze, opanowanie nowoczesnych metod fizykochemicznych badania, cały szereg spostrzeżeń zrobionych w ciągu pracy i zdolność wyciągania odpowiednich wniosków z spostrzeżeń zdradza pierwszorzędного pracownika naukowego i uzasadnia, zdaniem moim, całkowicie uznanie jej za wystarczającą podstawę dla dopuszczenia kandydata do rygorozów na stopień doktora filozofii z chemii jako przedmiotu głównego i fizyki jako pobocznego.

Kraków dn. 28. X. 1932

Bogdan Namieśnik

Kraków, dnia 2 listopada 1932
ul. Karola Olszewskiego 2.

Ocena pracy doktorskiej p. Karolina Karwowskiego p.t.:

"Wpływ jonów potasu, amoniaku i wodoru na przebieg reakcji Galettiego."

Reakcja, wymieniona w tytule pracy, polega na strąceniu cyklu roztworu żelazowyjasku potasowego, przy czym powstaje osad nadający się do oznaczenia ilościowego cyklu; stąd ta reakcja ma obecną zastosowanie analityczne w przyrodzie, w szczególności w hutnictwie cyklowym. Jednakże strącony osad nie ma stałego składu chemicznego; samą on w sobie poza amoniakiem ~~jest~~ i kationem cyklowym żelaza i potas, i to w ilościach zmiennych. Stąd nieregularność i niepewność wyników analizy, co prowadzi do zbyt dużych niedokładności. Za inicjatora i pod kierunkiem prof. Karwowskiego zajęł się p. Karwowski badaniem warunków reakcji, zastosowując nowe metody badania zarówno teoretyczne jak i praktyczne. Okazało się, że w odróżnieniu od strącania, jony potasu być zastępowane przez jony wodoru lub amoniaku, co wyjaśnia niejednorodność napotykaną tak w praktyce jak i w literaturze; jednakże w zastosowaniu technicznym tej analizy nie stanowi to zasadniczej przeszkody, gdyż metoda jest miarodajna, nie wątpliwa, zatem natura jonu tworzącego cykl nie ma istotnego znaczenia.

Praca inżyniera o bardzo dobrym opracowaniu merytorycznym i nadaje się w wysokim stopniu jako podstawa do ukończenia jej o stopniu doktorskim.

Sad. Pheich

UNIVERSITY OF CALIFORNIA
LIBRARY

LIBRARY
UNIVERSITY OF CALIFORNIA

L. 3018/32

PROTOKÓŁ

jedno-godzinne rygorozum z filozofii

z p. Kazimierzem KARCZEWSKIM

odbytego dnia 10. grudnia 1932 r.

O b e c n i:

Przewodniczący: Dziekan Prof. dr. Jachimecki

Egzaminatorowie: " " Heinrich

" " Garbowski

Egzamin rozpoczął o godz. 9.00 Prof. dr. Heinrich
i egzaminował do godz. 9.30. następnie egzaminował Prof. dr.
Garbowski do godz. 10.00.

Komisja Egzaminacyjna uznała wynik egzaminu za: celujący

d. j. w.

Podpisy:

Edm. Jachimecki

J. Garbowski

[Signature]

L. 3075/32

PROTOKÓŁ

dwu-godzinne rygorozum z chemji jako przedmiotu głównego
i fizyki jako przedmiotu pobocznego z p. Kazimierzem KARCZEWSKIM,
odbytego dnia 13. grudnia 1932 r.

O b e c n i:

Przewodniczący: Dziekan Prof.dr. Jachimecki

Egzaminatorowie: " " Estreicher

" " Zakrzewski

" " Kamiński

Egzamin rozpoczął o godz. 9⁴⁰

Prof.dr. *Lehman*

i egzaminował do godz. 10

następnie egzaminował Prof.

dr.

do godz.

w końcu zaś egza-

minował Prof.dr.

B. Kamiński

do godz. 11⁴⁰

Komisja Egzaminacyjna uznała wynik egzaminu za: *celujący*

d. j. w.

Lehman

Lehman

B. Kamiński

Estreicher

2 fizyki *B. Dobry* *Lehman*
2 chem. nieorg. *B. Dobry* *Estreicher*
2 chem. org. *B. Dobry* *Estreicher*

