

CZASOPISMO

TOWARZYSTWA APTÉKARSKIEGO.

Wychodzi co 1go i 15go każdego miesiąca w objętości 1—1½ arkusza druku. — Prenumerata wynosi dla członków towarzystwa rocznie 4 zlr. 30 ct.; półrocznie 2 zlr. 20 ct.; dla nieczłonków w Austrii rocznie 6 zlr. 30 ct., półrocznie 3 zlr. 20 ct., w Warszawie rocznie rsr. 4 kop. 50, na prowincyi w Król. polskiem i w Ces. Rossyjskiem z przesłanką rsr. 5 kop. 20; w Niemczech rocznie 12 Mk., w Belgii, Francyi i Szwajcaryi frank. 15.— Cena ogłoszeń wynosi 5 ct. od wiersza (petit) Administracyja we Lwowie w aptéce A. MUSSILA na Zółkiewskim. Wszelkie korespondencyje i listy dotyczące redakcyi a i reklamacyje adresować należy do redaktora Lwów ul. Sobieskiego 1. 30. 2. piętro — Ogłoszenia w Wiedniu przyjmuje wyłącznie kolega E. Koszałek. Hernals, Hauptstrasse 46.— W Warszawie główny skład u Gebetnera i Wolffa.

Treść: Rozbiór chemiczny wód mineralnych w Sławinku (Król. Pols.) wykonał A. Orłowski. — Proszek perski, jego zafałszowania i skład chemiczny podał A. Sk. B. — Kronika chemiczno-farmaceutyczna XXXVIII. przez Zn. — Drobne notatki naukowe zestawil A. Sk. B. — Sprawy zawodu aptécarskiego: Konkurs na publ. aptékę w Rudkach. Z wydziału tow. aptécarskiego. — Wiadomości bieżące. — Ogłoszenia.

Rozbiór chemiczny wód mineralnych w Sławinku (Królestwo Polskie)

wykonał

Antoni Orłowski.

Majątek ziemski Sławinek, leży w Królestwie Polskiem w gubernii i powiecie Lubelskim, na północ o miasta gubernijalnego Lublina; po prawej strony szosy warszawsko-lubelskiej i linii kolei nadwiślańskiej; pod 51°15' szerokości północnej i 40°12' długości geograficznej, licząc od południka paryskiego.

Nr. 1.

Źródło żelaziste duże.

Własności fizyczne.

Źródło żelaziste duże używane głównie na kąpiele, leży w odległości kilku kroków od łaźni; posiada nowe ocembrowanie tymczasowo drewniane, i takież przykrycie, przez które z boku przechodzi pompa ssąca. Długość jego wynosi 5 metr., 50, szerokość

kość 3 metr., 30 głębokość samego źródła czyli słup wody do odpływu 80 cent. sz. Ilość wody jaką źródło duże dostarcza, oznaczoną została z jej odpływu, wynosi: 42 litrów na minutę, 2,620 na godzinę, z czego po obliczeniu na dobę wypada 62.880 litrów. Jak widzimy ilość wody tak obfita, że nie budzi obawy braku, dla znacznej nawet liczby kąpielowych gości.

Powierzchnia źródła niekiedy, i to miejscami pokrywa się jakby tłustawą iryzującą błonką, mającą wielkie podobieństwo do błonki siarki, jaka zwykle się zbiera na wodach siarczanych; nie jest nią jednak, lecz produktami rozkładu dwuwęglanów, wydzielającymi się na powierzchnię wody. Błonka ta wraz z produktami dalszego rozkładu odchodząc kanałem odpływowym, wyściela go osadem ochrowato-szlamistym. Świeżo zaczerpnięta z głębokości 40 do 50 cent., jest zupełnie przezroczystą bezbarwną, bez zapachu, smaku z początku przyjemnego przechodzącego w ściągający atramentowy na papierki odczynnikowe z początku nie działa, po wyschnięciu wykazuje słabą alkaliczną reakcją. Przezroczystość jej, jest krótko trwałą, opalizuje po niedługim czasie, mętnieje a po upływie kilkunastu godzin osadza ochrowaty osad. Pozostawiona w szklance albo kłócona w kolbce bardzo słabo perełkuje. Woda zaś wydobyta a raczej zaczerpnięta z powierzchni źródła, jest najczęściej białawą, lekko opalizującą. Długi czas stojąc w naczyniach zamkniętych, nie nabiera żadnej nieprzyjemnej woni.

Ciepłota źródła oznaczona wielokrotnie za pomocą bardzo dokładnych ciepłomierzy Boudin'a, przy bardzo różnych temperaturach powietrza atmosferycznego jak: $+ 4 - + 20,5 - + 22,0 - + 32^{\circ}\text{C}$, — okazała się stałą, niezmienną, i wynosiła $9,5^{\circ}\text{C}$. = „7,6° Reaum“

Ciężar gatunkowy oznaczono za pomocą kolbki miarowej na 100 CC. z korkiem szklanym szlifowanym, mieszczącej w sobie wody przekroplonej 102,895 gr. przy temperaturze 10°C . a w tej samej kolbce, i w tej samej temperaturze, woda ze źródła dużego ważyła: pierwszy raz 102,990, drugi 102,991, — wzięwszy zatem średnio ciężar jej gatunkowy wynosić będzie 1,000,9233. =

Badania chemiczne jakościowe dokonane przy źródle dużym.

Woda świeżo zaczerpnięta, jak to wyżej powiedziano na papierki lakmusowe w pierwszej chwili nie wywiera prawie żadnego wpływu, po wyschnięciu przybiera kolor lekko niebieski; mała obecność węglanów alkalicznych.

Woda wapienna kroplami dodawana z początku nie tworzy osadu; dodatek jej w większej ilości wywołuje zmętnienie, a po silném skłóceniu biały kłaczkowaty osad, który potrzebuje bardzo dużej ilości wody wprost ze źródła, dla swego rozpuszczenia; obecność małej ilości bezwodnika kwasu węglowego i dwuwęglanów.

Azotan srebrowy w zakwaszonej wodzie kwasem azotowym opalizuje biało, po ogrzaniu i mocném skłóceniu osadza się biały twarogowaty osad, rozpuszczalny w amonijaku; obecność chlorków.

Kwas siarkowy rozcienczony i roztwór siarkanu sodowego, po najdłuższém staniu, nie tworzą osadu ani też zmętnienia; nieobecność baru i strontu

Kwas chlorowodorowy wydziela drobne pęcherzyki gazu.

Chlorek barowy wpłynie zakwaszonym, lekkie zmętnienie a po odstaniu mały osad biały; obecność siarkanów.

Amoniak osad kłaczkowaty.

Nadżelazosinek potasu, dodany do wody zakwaszonej kwasem solnym, tworzy zabarwienie a następnie osad niebieski; obecność żelaza.

Żelazo sinek potasu, zachowuje się podobnie.

Szczawian amonowy, osad biały obfity, nierozpuszczalny w kwasie octowym; obecność wapna.

Papierek napojony octanem ołowiu zasadowym, utrzymywany nad powierzchnią wody, nie czerniał i nie brunatniał; nieobecność siarkowodoru.

Badania jakościowe dokonane w pracowni chemicznej.

Dziesięć litrów wody, wyparowanej w kąpeli wodnej do pozostałości pół litra, dały osad żółto-rdzawy, ciężki, w większej części kryształiczny. Osad zebrano na sączek i obmyto starannie wodą gorącą; w skutek czego otrzymano: osad — a — i przesącz — b; — tak jeden, jak i drugi poddano następującym badaniom jakościowym:

Osad — a. —

Osad otrzymany po wyparowaniu wody ze źródła dużego do $\frac{1}{20}$, jest żółto rdzawy, kryształiczno-kłaczkowaty i nie hydroskopowy. Pod działaniem kwasu solnego wywiązuje obficie bezwodnik kwasu węglowego; obecność węglanów.

Roztwór ten wyparowany w kąpeli wodnej do sucha, a następnie w suszarce ogrzewany do 120°C . zwilżony tymże kwasem solnym i nalany wodą, całkowicie się nie rozpuszcza. Od sączeniem

płyn koloru żółto - pomarańczowego oddzielono od nierozpuszczalnego osadu, który po spaleniu sączka i wyprażeniu, pozostawił proszek szorstki, zupełnie biały, trzeszczący przy pocieraniu palczką szklaną i ściskany między zębami; obecność krzemionki.

Do części płynu oddzielonego od krzemionki, dodany roztwór siarkanu wapniowego, po najdłuższym czasie nie dał osadu, ani nawet zmętnienia; nieobecność baru i strontu.

Pozostałą resztę przesączu od krzemionki, przygotowano z kwasem azotowym i zaprawiono amonijakiem, znaczny osad ciemno-brunatny jaki tu powstaje, po zagotowaniu odsączano. Przesącz oznaczono lit. „C.“ i odstawiono do dalszych badań, osad zaś rozpuszczono w kwasie solnym i otrzymano w tym razie płyn żółty zachowujący się z odczynnikami jak następuje:

Siarkosinek potasu, barwił go na kolor krwisto - czerwony; obecność żelaza.

Żelazosinek potasu, tworzył natychmiast osad błękitny; obecność żelaza.

Molibdenian amonowy w nowej części tej cieczy, mocno zakwaszonej kwasem azotowym, po ogrzaniu wywołał zabarwienie żółte, a po ostudzeniu osad barwy kanarkowej; obecność kwasu fosforowego

Do reszty pozostałej cieczy dodano potażu gryzącego w nadmiarze, utworzył się osad brunatny, który, po przygotowaniu roztworu i rozcięciu wodą, zebrano na sączek, Chlorek amonowy, dodany do przesączu wywołał mały kłaczkowaty osad; obecność glinki.

Osad zaś jaki się wydzielił od potażu gryzącego i zebrany na sączku, stopiony z sodą gryzącą z dodatkiem małej ilości saletry, dał masę z początku zieloną, która po ostudzeniu stała się niebieską; obecność manganu.

Co się tyczy przesączu C, czyli płynu otrzymanego po oddzieleniu osadu utworzonego przez dodanie amonijaku, dodano roztworu chlorku amonu, kwasu octowego do kwasnej reakcji i szczawianu amonowego. Biały osad jaki się w skutek tego osadził, dowiódł obecności wapna.

Nakoniec, ciecz od białego osadu czyli od szczawianu wapniowego oddzielono, zubożętniono wolny kwas octowy amonijakiem, dodano chlorku amonu i fosforanu sodowego, utworzony biały ciężki kryształiczny osad fosforanu magnowo - amonowego, wykazał obecność magnezyi.

Przesącz -- b. —

Przesącz b, koloru blado-słomkowego, przezroczysty, na papierki lakmusowe oddziaływał alkalicznie; obecność węglanów alkalicznych.

Dodany kwas solny, osobiłwie przy kłóceniu wydzielał kwas węglowy.

Amonijak, sprawiał lekkie zmlecznienie, które po zagotowaniu cieczy znikło, wydzielając osad biały kłaczkowaty. Osad ten rozpuścił się w chlorku amonu; obecność magnezyi.

Chlorek baru, w płynie zakwaszonym kwasem solnym, wywołał natychmiast zmlecznienie, a po odstaniu się osad biały nierozpuszczalny w kwasach; obecność siarkanów.

Azotan srebrowy, w płynie zakwaszonym kwasem azotowym po mocnym skłóceniu, utworzył biały twarogowaty osad rozpuszczający się w amonijaku; obecność chlorków.

Szczawian amonowy, nie dał osadu,

Siarko-sinek potasu, żelazo i żelazi—sinek potasu, w płynie lekko zakwaszonym, pozostały bez działania.

Kwas siarkowy stężony, ostrożnie wlany do probówki szklanej napełnionej do połowy powyższym przesączem, ale tak, aby dwa te płyny nie zmieszały się z sobą, po zupełnym ostudzeniu i dodaniu świeżo przygotowanego roztworu siarkanu żelazawego, nie wywołał: ani zabarwienia brunatnego, ani śladu ciemnej obrączki; nieobecność kwasu azotowego.

Po dokonaniu tych odczynów, pozostały przesącz, zakwaszono kwasem solnym, wyparowano na kąpieli wodnej, wysuszono w suszarce powietrznej przy 130°C. i tym sposobem jako pozostałość otrzymano białą-żółtą masę. Masa ta stopniowo nagrzewana w parownicze platynowej na gołym ogniu, z początku zczerniała, a następnie przy silnym żarzeniu stopiła się, pozostawiając po ostudzeniu masę solną zupełnie białą; obecność ciał organicznych.

Masę solną białą, w dalszym ciągu zwilżono nieco kwasem solnym, rozpuszczono w wodzie, z obojętniono amonijakiem i po dodaniu wody barytovej nagrzewano do zawrzenia; po przesączeniu zbytek baryty osadzono węglanem amonowym. Tak otrzymany płyn zupełnie bezbarwny wyparowano do sucha, i nagrzewano na gołym ogniu do całkowitego zulożenia się białych dymów, soli amonowych. Pozostałość jeszcze raz rozpuszczono w wodzie, z dodatkiem chlorku amonu, wyparowano do sucha i stopiono. Roztwór tej to pozostałości solnej, z chlorkiem platyny, dał osad

żółty chloro-platynianu potasu; z kwasem winowym, osad kryształiczny, kwaśnego winianu potasowego; z antymonianem potasowym, osad biały kryształiczny.

Roztwór eterowo-wyskowy otrzymany przez wytrawienie masy solnej, przed jej rozpuszczeniem w wodzie, traktowany odpowiednimi odczynnikami nie wykazał obecności litu. (Dok. n.).

Proszek perski, jego skład chemiczny i zafałszowania.

Najlepiej działającego i najsilniejszego proszku na robactwo dostarczają nam kwiaty z *Pyrethrum carneum* — *P. roseum*: *P. Cinerariaefolium Trevianus* (*Chrysanthemum Tureanum Visiani*).

Podług Landerer'a kwiaty z odmiany *P. frutescens* v. *Chrysanthemum frutescens*, rosnącej na wyspach kanaryjskich — w Grecyi i Algeryi mają być podobne w działaniu do kwiatów *P. roseum*.

P. Rothers czyniąc badania nad proszkiem perskim doszedł do wniosku, że głównie działającymi częściami w takowym są następujące: 1. Oliwo - żywiczny kwas (*Persicein*) rozpuszczalny w alkoholu, eterze, benzolu i amonijaku, trudno w wodzie i nierozpuszczalny w chloroformie.

2. Kwaśna substancja (*Persiretin*) rozpuszczalna w alkoholu, trudno w wodzie i nierozpuszczalna w eterze, chloroformie i benzolu. Ta właśnie kwaśna substancja (*Persiretin*), której znajduje się w kwiatach do 4,3%, ma być głównie działającą częścią.

3. Glukozydowa substancja (*Persicin*) bardzo łatwo rozpuszczalna, i której produktem rozkładu jest *Persiretin*. Podług Hager'a głównie działającą częścią proszku perskiego ma być kwas, w związku trójmetylowym, znajdujący się w żywicznych pęcherzykach rurek kwiatowych i ziarnkach. P. Oscar Textow podaje jako głównie działającą część miękką żywicę. Oprócz powyżej wymienionych składników p. G. Dal Sie powiada, że za pomocą eteru otrzymał kwas kryształiczny i kwas konsystencyi olejistej. P. Semmenoff podobno wydzielił lotny alkaloid, który ma być identycznym z Hagera trójmetylowym związkiem.

Proszek perski będąc dosyć rozpowszechnionym w handlu, bywa bardzo często zafałszowanym. Środkami służącymi do fałszowania są: mąka, kurz otrzymany przez odsianie flores chamomillae

vulg., mialki proszek Flor. Stechados citr. (od *Gnaphalium Stechos* i t. p. rzeczy, dla koloru zaś dodają chromianu ołowiu (*G. Grote*) proszku Kurkumy (*Kroll i Riedel*).

Chcąc wypróbować dobrze proszek perski, potrzeba jedną część takowego nalać 10. częściami wody gorącej, a po kilkugodzinnem staniu przefiltrować. Otrzymany płyn powinien mieć kolor piwa bawarskiego i dawać dokładne reakcje z następującymi odczynnikami:

Z chlorkiem żelaza — brudne, ciemno-zielone zabarwienie z atramentowym osadem, po dodaniu kwasu solnego (HCl) osad rozpuszcza się, a płyn przybiera kolor pierwotny piwny.

Z octanem miedzi tworzy się zielonkowate zabarwienie.

Z azotanem srebra tworzy się jasno-brunatny obfity osad, który po dodaniu kwasu azotowego nie niknie; jeżeli zaś dodamy amonii gryzącej to osad rozpuszcza się, a płyn po ogrzaniu nabiera jasno-brunatnego koloru, przyczem redukuje się metaliczne srebro.

Z amoniakiem następuje ciemno-żółte zabarwienie, jeżeli do takiego płynu dodamy kwasu szczawiowego to natychmiast tworzą się męty.

Z taniną tworzy się biało-żółty osad.

Z alkalicznym roztworem miedzi płyn przyjmuje ciemno-zielone zabarwienie, a jeżeli taki płyn zagotujemy to następuje redukcja.

Z chlorkiem złotawym tworzą się brunatne męty, które po dodaniu kwasu solnego i ogrzaniu nie nikną.

Chlorek barowy, jodek potasu, kwas pikrynowy zachowują się obojętnie.

Eter będąc mieszanym z powyższem wyciągiem nie powinien się zabarwiać, gdyby nas eter barwił się na kolor jasno-żółty, to proszek z którego przygotowano wyciąg byłby fałszowany kurkumą. W celu wykrycia chromianu ołowiu pozostałość na filtrze zagotowywa się kwasem azotowym (HNO_3), po ostygnięciu rozcieńcza wodą i filtruje. Jeżeli otrzymamy filtrat z siarkowodorem będzie dawał czarny osad, ze stężonym kwasem siarkowym, biały osad, i z jodkiem potasu żółty, to dostatecznem jest, ażeby się przekonać o obecności chromianu ołowiu w badanym proszku perskim.

A. Sk. Buk.

Kronika chemiczno-farmaceutyczna.

XXXVIII. **Uszkodzenie platyny.** (Ob. ref. Zn. w czasopiśmie Wszechświat. 1882. str. 256). Wiadomo, że platyna jest drogocennym materiałem, z którego przygotowują przyrządy i naczynia, mające służyć w pracowniach naukowych do doświadczeń, odbywanych w wysokich temperaturach i w obecności rozmaitych ciał, rozpuszczających lub nagryzających inne metale. Platyna w rzeczy samej jest jednym z ciał najbardziej ogniotrwałych i nie ulega działaniu kwasów, nawet tak silnych, jak azotowy, siarkowy i solny. Dopiero płomień mieszaniny tleno-wodorowej topi ten metal, a z ciał kwaśnych tylko tak zw. woda królewska, tj. mieszanina kwasów solnego i azotowego, rozpuścić go może. Każdy jednak, kto miał do czynienia z tygielkiem platynowym, wie z własnego, nieraz bardzo przykrego doświadczenia, jak tej wytrzymałości dowierzać nie można. Jeżeli płomień, w którym ogrzewamy platynę, kopci, chociażby nieznacznie, platyna w krótkim czasie traci swe cenne własności — staje się kruchą, matową, a powierzchnia jej pokrywa się pęcherzykami. Jeszcze prędzej ulega zmianom ten metal pod wpływem innych metali łatwiej od niego topliwych, Stopiona cyna, opuszczona na blaszkę platynową, nawet zimną, wsiąka w nią i tworzy aliaż łatwo topliwy. Najgorzej jednak na platynę działają związki krzemowe, skutkiem czego przyrządy z tego metalu, ogrzewane nad płomieniem drzewa lub nad węglami, niszczą się bardzo szybko. Przyczyną tego jest tworzenie się związku platyny z krzemem, które powstaje przez redukcją dwutlenku krzemu, zawartego w popiele. Najnowsze poszukiwania pp. Schützenbergera i Colsona dowiodły w sposób nieoczekiwany, że w procesie tworzenia związku platyny z krzemem ważne znaczenie ma azot atmosferyczny. Ogrzewając platynę do białego żaru w tyglu z gliny ogniotrwałej, chemicy ci przeprowadzili ją w związek z krzemem. Tworzeniu się tego związku nie przeszkadzało wcale umieszczenie w tyglu proszku węglowego, niezawierającego w sobie krzemionki. Z drugiej strony, kiedy ogrzewano najsilniejszym żarem białości platynę, obsypaną proszkiem czystego krzemu, lecz w atmosferze pozbawionej azotu, związek krzemu z platyną tworzył się zaledwie w nieznacznej ilości, nawet po półtoragodzinnem ogrzewaniu. Jako środka, powstrzymującego przystęp azotu, pp. S. i C. użyli mieszaniny węgla z dwutlenkiem tytanu, której własność pochłaniania azotu w wysokiej temp. była odkrytą przez

H. Sainte Claire Devillea. Z doświadczeń swoich przytoczeni chemicy wyprowadzają wniosek, że za prawdziwą przyczynę tworzenia się związku krzemu z platyną należy uważać rozkład lotnego azotku krzemu przez metal.

Drobne notatki naukowe zestawil A. Sk. B.

Makaran farbowany żółtą aniliną (Chrysaniliną) jak spostrzegli p. Mercier wspólnie z drem Bertheraud jest w powszechném użyciu w Algierii.

Dość znaczne zastosowania w fabrykach makaranu, jakie znalazła Chrysanilina do farbowania, zamiast szafranu, można sobie wytłumaczyć nie tylko różnicą w cenie, gdyż klgr. szafranu kosztuje 140 franków, a tyleż Chrysaniliny 35—40 franków, lecz głównie tćm, że Chrysanilina zawiera sześć razy więcej od szafranu barwiącej materii.

Podług Mercier'a ten sztuczny barwik makaranu, daje się bardzo łatwo wykryć za pomocą rozcieńczonego kwasu siarkowego, pod działaniem którego, oryginalny kolor szafranowy bardzo mało się zmienia, a kolor żółtej aniliny w okamgnieniu niknie.

Chrysanilina jest to ciało zasadowe, składu $C^{20}H^{17}N^3$, otrzymana za pomocą działania pary wodnej i kwasu azotnego przez Nicholson'a z żywicowatej substancji, tworzącej się przy otrzymywaniu fuksyny. Jestto bezkształtny żółty proszek, trudno rozpuszczalny w wodzie, łatwo w alkoholu. Tworzy szereg żółto-zabawionych soli, z których żółta auryna czyli chlorek chrysaniliny barwi wełnę i jedwab na pięknie żółty kolor.

Farbująca substancja, tworząca się w mącznym klajstrze. P. Boisbaudran już od dawnego czasu spostrzegł fioletowo zabarwioną substancję, tworzącą się często na wilgotnej powierzchni mącznego klajstru. Dla wytworzenia się tej substancji, co na miejsce w zagłębieniach powierzchni klajstru, nadzwyczaj jak się zdaje sprzyja para octowa.

W suchym stanie ta barwiąca substancja, ma metaliczny połysk, nie rozpuszcza się w wodzie, w eterze zaś i alkoholu z niebiesko-fioletowem zabarwieniem. Alkoholowy roztwór nie jest bardzo charakterystycznym, a dopiero po dodaniu kwasu solnego, nabiera z początku koloru niebieskiego, później staje się bezbarwnym, od ługu zaś sodowego z początku barwi się na zielono potem na żółto,

Płyn do czyszczenia zębów. Jeden z pierwszorzędnych dendystów paryskich zaleca używać do czyszczenia zębów płynu, który nietylko swoją taniością lecz i działaniem ma się odznaczać. Skład jego jest następujący: 15 gram. boraksu rozpuścić w pół litrze wody, do tego dodać łyżeczkę spirytusu kamforowego, i dobrze zatkawszy fiaskę zostawić na dni kilka. Tak otrzymanego płynu nalewa się trochę na spodek, i maczając w nim szczoteczkę czyści zęby,

Tenże pan dendysta, a za nim i drudzy używają do plombowania zębów, zamiast amalgamy, która po części niszczy emalię i kostną masę zębów, miękkiej siarki. Kit taki można z łatwością samemu sobie przygotować przez ztopienie siarki osadzonej (Lac sulfuris) w porcelanowym naczyniu, a skoro tylko siarka stanie się płynną zdjąć z ognia i dodać cokolwiek zimnej wody. Tak otrzymana siarka przemienia się na gąbczastą, miękką, elastyczną, brunatną masą, z której, dokąd jeszcze jest miękką robią małe kuleczki i wściskają w spróchniałe zęby, gdzie siarka twardnieje.

Czy oba te środki tj. płyn i kit do zębów są rzeczywiście dobrami, czy też to tylko paryska błaga, na pewno zaopiniować nie możemy.

Sprawy zawodu aptécarskiego.

L. 3256.

Ogłoszenie konkursu.

Z dniem 13. lutego 1883 nadana będzie koncesycja na opróżnioną aptekę publiczną w Rudkach przez dojsię do pełnoletności sukcesorów aptekarza ś. p. Karola Otha. Chcący otrzymać koncesyję na tę aptekę, wnieść mają podania zaopatrzone w przepisane dowody uzdolnienia, do tutejszego c. k. Starostwa w terminie do dnia 1. października 1882 r.

Rudki dnia 25. sierpnia 1882.

C. k. Starosta.

Powyższe ogłoszenie nadeszłe do gremijum w dniu dzisiejszym podajemy do wiadomości interesowanych.

Od zarządu gremijum aptékarzy Galicyi wschodniej.

We Lwowie dnia 1. września 1882 r.

Sekretarz.

J. Piepes.

W zast. przew.

A. Kochanowski.

Z wydziału towarzystwa aptékarского.

Do sprzedania : Hba Menth piper.

Castoreum sibir, deka	3	złr.	50	ct
Cantharides kilo	4	"	20	"
Lapis Cancror kilo	5	"	50	"
Secale corunt "	1	"	50	"
Sem foeniculi "	—	"	40	" (100 kl. 35 złr.)
" sinapis alb "	—	"	20	" (100 kl. 16 złr.)

Poszukuje się do kupienia : Baccae Myrtillorum

Hba Centauri

Flores Chamomil vulg.

" Malvae arbor

Sem Sinapis nigr.

Poszukują umieszczenia : Magistrowie — asystenci.

Aptéka w małym miasteczku z domem i ogrodem do sprzedania.

Aptéka w małym miasteczku przynosząca 2500 złr. dochodu jest do sprzedania.

Poszukuje się dzierżawy w większym mieście powiatowém.

PP. którzy z pośrednictwa skorzystali, a taksy ustanowionej statutem w kwocie 2 złr. jako nieczłonkowie towarzystwa nie uiścili, raczą takową na ręce podpisanego nadesłać.

S. Kajetanowicz,

w aptéce pod złotym lwem
we Lwowie.

Wiadomości bieżące.

— Rektorem c. k. Wszechnicy we Lwowie wybranym został na rok szkolny 1882/3 W. p. prof. dr. Br. Radziszewski; zaś rektorem c. k. Szkoły politechnicznej W. p. prof. dr. A. Freund.

— W Debreczynie odbył się w dniach 22. — 27. sierpnia b. r. 22. zjazd lekarzy i przyrodników węgierskich.

-- W Salonice odnaleziono pisma Gallena, które uważano oddawna za przepadłe. Znaleziony rękopis składał się pierwotnie z 248 kart. Braknie z nich obecnie 80. (P. l. z Kur Warsz)

— Gazeta lekarska donosi, iż prof. dr. M. Nencki w Bernie wykrył nowy barwik w moczu, który nazwał urorojeiną.

Redakcja otrzymała w miesiącach lipcu i sierpniu 1882 :

Casopis českého lékarnictva, 1882. Ročník I. Nr. 4. 5.

- Czasopismo techniczne.* Kraków 1881. Rocznik III. Nr. 6 i 7 (Nr. 2. za luty 1880 roku nie doszedł nas).
- La Ruche Pharmaceutique.* Bulletin mensuel. Paris Nr. 6 i 7 (Nr. 1. z roku 1880 nie doszedł nas).
- Listy Chemické.* Casopis itd. Organ Spolku chemiku ceskych. V Praze. Rok VI. 1881—82. Nra 9. i 10.
- Medycyna.* Czasopismo tygodniowe dla lekarzy praktycznych. Warszawa Tom X. 1882. Nra 25—33
- New Remedies.* New-York. Vol. XI. 1882. Nr. 7. 8.
- Pamiętnik towarz. lekarsk. warsz.* Tom 78. Rok 1882. Zeszyt III.
- Pharmaceutische Zeitung.* Centralorgan fuer die gewerblichen und wissenschaftlichen Interessen der Pharmacie itd. Bunzlau 1882. Nra 52—69; tylko Nr. 5 nie doszedł nas.
- Przewodnik bibliograficzny.* Miesięcznik dla wydawców, księgarzy i w ogóle czytających książki. Kraków. Rocznik V. 1882. Nr. 7 i 8.
- Przegląd lekarski.* Organ towarzystwa lekarskiego krakowskiego. Kraków. Rocznik XX. Nra. 26—34.
- Przyrodnik.* Dwutygodnik popularny. Tarnów. Rocznik III. 1882. Nr. 13 — 16.
- Rundschau* fuer die Interessen der Pharmacie i t. d. Leitmeritz 1882. Nra. 16 do 24.
- Wiadomości farmaceutyczne.* Warszawa. Rocznik IX. 1882. zeszyty VI i VII. Takowe zawierają: Wypadki otrzymane z badań energii chemicznej siarki i selenu do metali p. Antoniego Orłowskiego, mag. farm. — Poszukiwania strychniny w mózgu p. H. Lajoux i A. Grandval. — Badania nad przekształceniem tlenu w ozon przy współdziałaniu elektryczności w obec innych gazów. — Sztuczne szlachetne kamienie. — Naturalna sól Karlsbadzka. — Sól Vichy naturalna. — Przemiana Ksantyny w Teobrominę i Kafeinę. — Synteza Tymolu. — Otrzymywanie azotu p. Gibbs. — O działaniu sody gryzącej na żelazo przez H. Brunek'a i C. Graebe. — Chromiany i kwas chromowy. — Wykrycie jodu w moczu leczonego jodoformem. — Peptony. — Dochodzenie chloranu potażowego p. Hehner'a. — Winian i salicylan Chinoliny. (Z drzeworytami). — Zastosowanie octowinianu glinowego. — Jodek litu. — Odczynnik na chloroform. — Rozczyn wodny jodoformu. — Mucha zabójcza. Świeże wypadki choroby spowodowane przez muchy (Myasis) obserwowane w Rzeczypospolitej Argentyńskiej. (Z drzeworytem). — Skoczki p. Ferdynanda Lataste. (Z drzeworytem). — X. sprawozdanie z czynności Towarzystwa farmaceutycznego w Warszawie za rok 1881. — Wiadomości bieżące. — Kronika chemiczno-farmaceutyczna. Wytrwałość trychin na gorąco. — Potoślin jako środek wywołujący porost włosów. — Czułość reakcyi na żelazo i miedź. — Amylina v. Amylum solubile. — Wytepienie mrówek. — Naplatynowanie. — Wytepienie much. — Statystyka. — Atrament kampešowy. — Wykrycie żelaza metalicznego w zredukowanym. — Depilatorium. — Wyniszczenie glist. — Odbarwienie amonijaku. — Reakcyje kreatyny i kreszyniny. — Smalec z Ameryki. — Produkcya cukru młékowego w Stanach Zjedno-

czonych. — Langego pigułki krew czyszczące. — Wpływ tytoniu na organa płciowe. — Fabrykacja araku. — Bacillula Jodoformii Mosetig. — Gaza jodoformowa Wölfer'a. — Mydła kremowe. — Curaso-Liquer. — Pigułki trujące. — Kronika historyczna farmacyi. — Apteka jako Officina sanitatis w dawnej Polsce, zebrali materyjały E. Sulimezyk Swieżawski i K. Wenda. (Dokończenie). — Ogłoszenia, *Zeitschrift des allgem. oesterr. Apotheker-Vereines*. Wiedeń. Rocznik 26. 1822. Nra 19—24.

Orłowski A. Rozbiór chemiczny wód mineralnych w Sławinku. Lublin 1882 roku.

— Pawlewski B. Badanie piwa i piwa warszawskie. Warszawa 1882 r.

 Autorowie i wydawcy życzący sobie by o wydawanych przez nich dziełach wzmiankowano w Czasopiśmie raczą łaskawie jeden egz. wydanej książki przesłać wprost do redaktora dra M. Dunin-Wąsowicza, doc. uniw. Lwów ul. Sobieskiego l. 30. Książki te po zrobieniu z nich użytku staną się własnością księgozbioru towarzystwa aptekarskiego.

Pracownia chemiczna i szkoła dla uczniów farmacyi mieszczą się od dnia 1. lipca b. r. w kamienicy: Ulica Ormiańska l. 15 l. piętro.

Ogłoszenia.

HAMMER I VORSAK

(Wien I. — Opernring 21).

polecają swój bogato zaopatrzony skład

chemiczno-farmaceutycznych przyrządów i naczyń

potrzebnych do urzędzenia aptek.

Naczynia z najlepszego szkła, porcelany, drzewa klonowego, sygnatury emalijowane, guziki do sznflad pięknie trwale i modnie wykonane. Urzędowo cementowane wagi ręczne i tarowe miary i ciężarki.

Aparaty parowe i destylacyjne różnych rozmiarów, niemiejszy aparaty do wyrobu wód musujących z najlepszych krajowych i zagranicznych fabryk mogące dziennie dostarczać 100, 350, 600, 800, 1000, 2000 i 4000 syfonów.

Uzupełnienia urzędzeń aptecznych wykonują według nadesłanych wzorów w najkrótszym czasie.

 Ilustrowane cenniki bezpłatnie i franco.  29. 1—4

Za niczywo doszde wynadgradza.

Za niezywo doszde wynadgradza.

Główny handel wina i pijawek

F. Steinbek'a Synów w Budapeszcie
(Budapest Koénigsgasse)

najstarszy i najpierwszy dom handlowy tej branży poleca pp. aptekarzom codziennie z własnych w całym świecie znanych stawów otrzymywane znakomite najlepsze węgierskie pijawki po następ. zadziwiająco tanich cenach:

110 szt. bardzo wielkich 3 zlr.

110 szt. średnio wielkich 2 zlr. 25 ct.

100 szt. średniej wielkości 1 zlr. 75 ct.

a przy odbiorze 300 szt. jeszcze taniej, nie licząc nie za opakowanie i opłacając przesetki.

O łaskawe rychłe zamówienia upraszają

30. 1—3

F. Steinbek'a Synów.

Wiele pieniędzy

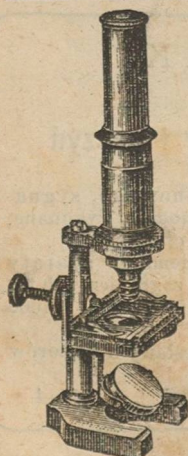
zaoszczędzają gospodynie, właściciele hoteli i kawiarni, prowadząc kawę wprost odemnie w pakietach ważących netto $9\frac{1}{2}$ funta, które rozśelam franko po następujących cenach hurtownych:

Kawa: Czysta Santos	4 zlr. 23 ct.
Afrykańska Mocca	4 " 58 "
Guatemala I.	5 " 33 "
Ceylon plant. najlepsza	5 " 68 "
Maracaibo najlepsza	5 " 33 "
Santos perłowa	5 " 50 "
Jawa najlepsza	6 " 43 "
Mocca arabska prawdziwa	7 " 18 "
Herbata: Pecco najlepsza 1 funt	4 " 40 "
Pecco dobra 1 funt	3 " 48 "
Familijna (Grussthee)	2 " 20 "

Rozśelam za zaliczką lub za nadesłaniem należitości gwarantując tak za czystość gatunku jak i dobrą wagę.

John N. Rieck,

Cafée en gros Geschaefit Altona. 19. 7—10



Trichinoscop

mit beweglichem Tisch, Untersuchung der Objecte „vor“ u. „rückwärts“ gestattend Vergrößerung 90—150 = 250 mal.

Nr. 308 ohne Trieb am Tubus M.
48, — Nr. 309 mit Trieb am Tubus M.
52, —

M. W. Berger

optisches Institut

Berlin Nr. 83. gr. Frankfurter Str.

25. 4—2

Medale na wstępie w Paryżu, Hawrze, Lyonie, Brukseli, Filadelfii i we Wiedniu

WZIEWANIE TLENU

jest zachwalane przez wielu lekarzy par. w astmie blednicy, cukrzycy, w szkrofutach, przy trudności trawienia, przy udusz-gaz., dla wracających do zdrowia itd.

CAŁKOWITY APARAT

do przyrządzania
oddychania

TLENU GAZOWEGO

kosztuje

130 franków



PRZYRZĄD

do

WZIEWANIA

(Inhalateur)

LIMOUSINA

patentowany b. g. rz.

50 franków.

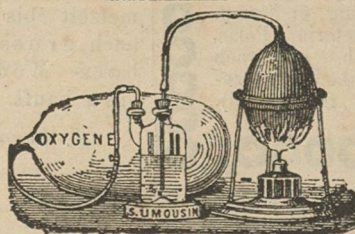


Pojedynczy

aparat

bez balonu

65 franków



Z kauczkow.

balonem

objętości

30 litrów

95 franków.



Kropłomierz miareczkowany Limousina

jest niezbędny do liczenia kroplami leków mocno-działających.

Rurka tego kropłomierza ma otwór na 3 milimetry i daje zawsze krople równe 5 centgr. wody przekroplonej. Do każdego kropłomierza załączony jest wykaz kropli różnych wa-

żniejszych leków potrzebnych na 1 grm. Cena z pud. 1 frka. 50 emów, dla aptekarzy 80 emów.

Ten sam kropłomierz oznaczony na 1 lub 2 cc. zastępujący byretki i służący do szybkiego ilościowego oznaczenia cukru w moczu (ob. ilościowe oznaczenie cukru w moczu str. 230 r. 1877. Cz. tow. apt.) 1 fr. 50 emów, dla apt.

Ołówki z olejem krotanowym

a dlatego praktyczne, że zapobiegają rozlewaniu się oleju po częściach pogranicznych, tym, na które się go rozpościera, oraz omija się dotykania palców lub ręki z tym lekiem tak nieprzyjemnym do zastósowania. 1. b) 6—6

Cena ołówka:



3 franki.

Skład w Paryżu u Limousin'a apt. Rue Blanche 2bis.

Szląskie źródło.

SCHLESISCHER OBERSALZBRUNNEN.

Tak zwana woda „Oberbrunnen“, której lecznicze działanie powszechnie uznanem zostało zwłaszcza w kataralnych chorobach płucnych, suchotach, chronicznych niezbytach żołądkowych i niedokrewności, niezbytach pęcherzowych, tworzeniu się zwirow moczowego, gościu i t. d. rozsłana bywa przez cały rok.

Adres: Fuerstlich Pless'sche Brunnen-Inspection. Salzbrun.

18. 9—9

Ważne dla pp. aptekarzy!
SKŁAD 16. 6—9
WINA CHASSAING
z Pepsyną i Dyjastazą
 zaszczyconego najpomysłniej-
 szym raportem Akademii Medy-
 cyzny w Paryżu (Marzec 1864)
 i które od lat 20 przepisywane
 bywa w chorobach narzędzi i
 trawiących znajduje się u
 Mesers Chassaing et Comp.
 6. Avenue Victoria Paris.
 (Przy znacznych odbiorach
 duży opust i odpłacamy prze-
 syłkę do granicy francuskiej).

L. J. MALEWSKI. 3-9-12
Ulica Dominikańska nr. 5. Lwów.
 Poleca swój pierwszy krajowy wyrób
 korków katalońskich wszelkiego
 rozmiaru.

Założony w roku 1877.

25.000 Kil. Edelleberkraut,

Herb. Anemon. hepat. (nob.) Sam-
 melzeit bis November, ferner
 auch grosse Posten allergang-
 baren Medizinal-Vegetabi-
 lien kauft. 26. 3—?

J. Bernhardt in Leipzig.

OFERUJĘ BEZ ZOBOWIĄZANIA!

22. 6—?

Cantharides natur. kilo	. . . 4 zlr. 40 ct.
„ siane „ . . .	4 „ 60 „
„ fragm. „ . . .	4 „ 20 „
„ pulvis „ . . .	4 „ 80 „
Castoreum sibir deka . . .	3 „ 50 „
Colla piscium Ima kilo . . .	17 „ — „
Lapides Cancro. kilo . . .	5 „ 50 „
Lycopodium depur. k. . . .	1 „ 40 „
Rad. Rhei 1/2 m. ch. k. . . .	2 „ 60 „
Lycopodium bisdepur k. . . .	1 „ 50 „
Secale cornutum kilo	1 „ 10 „
Flores. Cynae ziel. kilo . . .	— „ 35 „
Semen. Cydoniar. russ. kilo . .	5 „ 50 „
„ Foeniculi kilo	— „ 34 „
„ Sinapis alb. kilo	— „ 16 „
„ „ nigr. kilo	— „ 23 „
Vassellina flav. russ. kilo . . .	1 „ 10 „

Za zaliczką lub nadest. gotówki. Wię-
 ksze ilości taniej za uprzedn. porozumien.

Proszek na owady prawdziwy kauk. pod gwar. k. 2-70.
Adolf Inlender,
 apt. w Brodach.

Po ukończeniu 4. gymn. klasy
 postanowiłem wstąpić do apteki.
 Poszukuję więc umieszczenia i pro-
 szę łaskawe oferty przesłać pod
 lit. A. B. w Zagórze post. rest.
 27. 3—3

**VI. rocznik Kalendarza dla far-
 maceutów i chemików**
 wyjdzie w miesiącu wrześniu br.
 Ceny ogłoszeń a i warunki
 przedpłaty takie same jak lat
 przeszłych. 28. 2—0