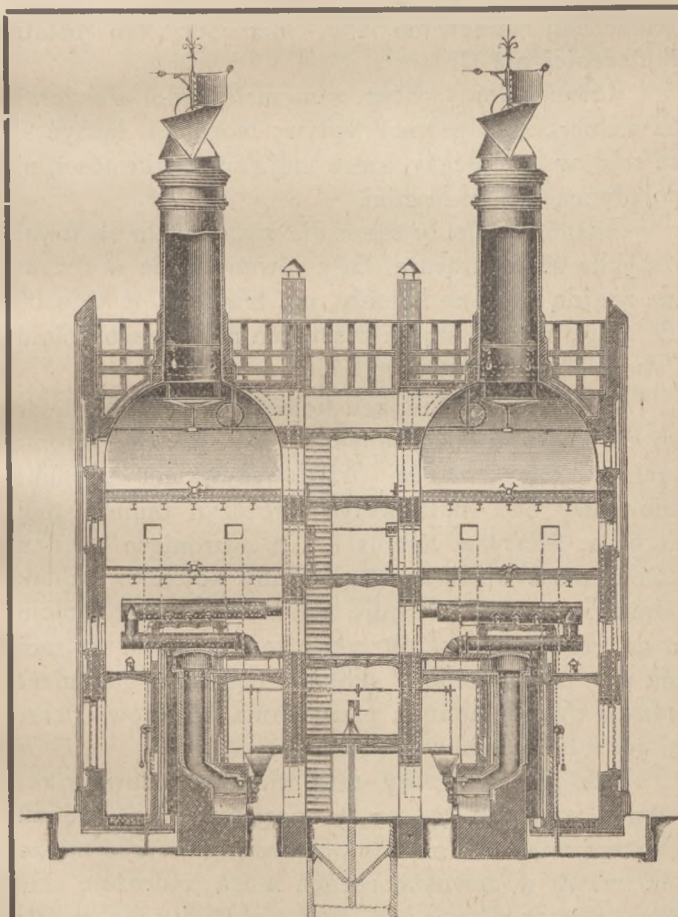


PRZEMYSŁ PIWOWARSKI

ORGAN CENTRALNEGO ZWIĄZKU PRZEMYSŁU PIWOWARSKIEGO I SŁODOWNICZEGO W RZECZYPOSPOLITEJ POLSKIEJ

REDAKCJA i ADMINISTRACJA — Warszawa, Wiejska 17. — Telefon 5-96. Otwarta od 1 do 3 po poł.



JOHANNES LINZ

BIURO INŻYNIERSKIE

Fabryka maszyn, kotłarnia oraz odlewnia

RAWICZ — Wlkp.

Rok założenia 1862.

□ □ □

Specjalna fabryka Urządzeń dla browarów i słodowni

Suszarnie słołu według własnego doświadczonego systemu dla wyrobu wszelkiego gatunku słołu.

Zalety moich suszarni (dwi i trzypółkowych) są następujące:

- 1) duża powierzchnia ogrzewalna grzejników, stąd bardzo małe zużycie węgla,
- 2) niezwykła wydajność,
- 3) solidne wykonanie w żelazie, a więc mało robót murarskich, przez co unika się remontów,
- 4) łatwość obchodzenia się.

Przebudowa i naprawa wadliwych suszarni.

Tanio
dostarcza
ze składów:

Płaskie łopaty słodownicze rumuńskiego wyrobu
Maszyny słodownicze J. A. Topf'a & Synów
Piwo barwiące pierwszorzędne Ehrnreich'a z Brünn
Piwo barwiące „SINAMAR” Weyermann'a
Słód karmelizowany Weyermann'a z Bambergu
Żywicę „MAMMUT” oryginalną
Aktywinę fabryki „PYRGUS”

KAROL HESSENMÜLLER, BYDGOSZCZ, TEL. 3-79.

Prof. A. KRZEMECKI.

Chemia fizykalna a przemysł piwowski.

(Odczyt, wygłoszony na Jesiennym Zjeździe Piwowarów w Krakowie).

(Ciąg dalszy).

Ze względu na zachowanie się koloidu wobec środka dyspersyjnego (rozczywnika) dadzą się koloidy podzielić na takie, które z rozczywnikiem dają rzeczywiste roztwory koloidowe i takie, które dają tylko zawiesiny koloidowe.

Pierwsze okazują zreguły zdolność przyłączania większej ilości rozpuszczalnika, np. wody, czyli hydratyzują się (zolvatyzują się) tworząc rodzaj wodzianów. Takie koloidy nazywamy lyophylowemi koloidami. Do takich należą przeważnie koloidy, mające duże masy drobinowe, a pochodzące ze świata roślinnego lub zwierzęcego, jak ciała białkowe, skrobia, gumy, mydło i t. p.

Druga grupa koloidów, t. z. koloidy lyophobowe tworzą w rozczywniku tylko zawiesiny, są mniej trwałe, są zazwyczaj tylko mało albo wcale nie zolvatyzowane, a ich masa drobinowa jest nieznaczna. Do tej grupy należą rozmaite koloidy nieograniczone, przede wszystkim koloidy metaliczne.

Cząstki koloidów w roztworze wodnym zaopatrzone są w ładunki elektryczne i to w ładunki jednakowe, a więc albo w same ładunki dodatnie, albo w same ładunki ujemne. Ta właśnie okoliczność warunkuje możliwość utrzymywania się cząstek koloidu w roztworze w stanie rozpuszczalnym czyli w formie drobnych cząstek. Gdyby nie to, wówczas napięcie powierzchniowe (o czym jeszcze później) jako siła, która stara się zreguły zmniejszyć powierzchnię cząstek, czyli wywołać ich zlepianie się (aglutynację) powodowałaby wytrącenie się cząstek koloidu z roztworu, a właśnie jednorodne ładunki cząstek koloidu, działając odpychająco, przeciwdziałają tej tendencji.

Gdy przez rozczywnik koloidu przepuścimy prąd elektryczny, wówczas cząstki koloidu przesuwają się albo do katody, albo do anody. Takie przesuwanie się cząstek koloidu pod wpływem prądu elektrycznego nazywamy kataforezą.

Koloidy piwa mają ładunki dodatnie, podobnie jak np. $Al(OH)_3$, $Fe(OH)_3$, natomiast kwas krzemowy (H_2SiO_3), gлина i t. p. mają ładunki ujemne.

Jeżeli cząsteczki ujemnie naładowanego zolu zetkną się z cząstkami dodatnio naładowanymi innego koloidu względnie z kationami, wówczas ładunki

obopólnie się znoszą, napięcie powierzchniowe cząstek wraca do swych praw, i następuje wytrącenie się z roztworu obu koloidów, względnie koloidu z ciałem, przez które wytrącenie zostało spowodowane. Punkt, kiedy odładowanie się elektryczne zachodzi, nazywa się punktem izoelektrycznym.

Wartościowość jonu, który wytrącenie koloidu wywołuje, wywiera wyraźny wpływ na ilość osadzonego koloidu, np. 1 mol trójwartościowego glinu (Al^{3+}) wytrąca taką ilość koloidu, jak 20 molów dwuwartościowego wapnia (Ca^{2+}), a 350 molów jednowartościowego sodu (Na^{+}).

Przy koloidach z dodatnim ładunkiem grubo skuteczniej strąca jon PO_4^{3-} niż SO_4^{2-} , ten ostatni skuteczniej niż Cl^{-} .

Różne koloidy o tym samym ładunku wywierają na siebie często pewien wpływ; mogą np. łączyć się ze sobą w kompleksy, które mają inne własności, niż pojedyncze ich składniki.

Niektóre koloidy same dla siebie mało są trwałe i szybko się wytrącają. Gdy równocześnie w roztworze znajdują się inne koloidy, np. trwalsze, to te ostatnie mogą osadzić się na cząstkach pierwszego koloidu i chronić go od wytrącenia się.

Taką rolę spełniające koloidy nazwano koloidami chroniącymi (ochronnemi). Do takich chroniących koloidów należą przede wszystkim produkty odbudowy ciał białkowych, rozczywniki taniny, guma arabska, żelatyna, humus i t. p. Chroniaco na dany koloid może działać również inny koloid o ładunku odmiennym, gdy znajduje się wobec danego koloidu w dużym nadmiarze. W takim razie zamiast wytrącania się obu koloidów, koloid będący w nadmiarze udziela swego ładunku pierwszemu koloidowi i chroni go w ten sposób od wytrącania się.

Tak jak elektrolity mogą ciała koloidowe z rozczywnika wytrącać, to znaczy pozbawić ich ładunku elektrycznego i formę zol przeprowadzić w formę żelu, tak znowu w pewnych razach mogą hydrozele skutkiem doprowadzenia do nich elektrolitu nabrać ładunku elektrycznego i przejść do rozczywnika jako zole. Przebieg taki nazywamy peptyzacją, a elektrolity, proces taki wywołujące, nazywamy środkami peptyzacyjnymi. Ładowanie się cząstek koloidu następuje w tym razie skutkiem wchłaniania jonów, które z cząstkami żelu się łączą, powodując rozdrobnienie, a następnie odpychanie się cząstek żelu.

Hydrozole, speptyzowane przez alkalia, wykazują ładunek ujemny, speptyzowane przez kwasy, wykazują ładunek dodatni.

Ze nie tylko prądy elektryczne stałe, ale też i prądy zmienne nie pozostają bez wpływu na układy koloidowe, nie może ulegać najmniejszej wątpliwości. W technice już od roku 1908 zaczęto stosować zmien-

ne prądy elektryczne wysokiego napięcia do oddzielenia cząstek wody, zawieszonych w ropie naftowej.

Badania ostatniej doby wykazują, że kropelki emulsji zostają wciągane w miejsce największego zagęszczenia linii sił pola elektrycznego i tu ulegają koagulacji. Może jednak, zależnie od różnych warunków, a zwłaszcza wysokości napięcia prądu następować przy elektrodach wtórne rozpylenie skoagulowanej już fazy.

Takie światło nie może pozostać bez wpływu na układy koloidowe. Najnowsze badania wykazują, że liczne układy koloidowe są wrażliwe na działanie światła, zwłaszcza promieni o krótkich falach (promienie ultrafioletowe, Röntgena): Udział światła w reakcjach koloidalnych przejawia się w kierunkach różnych, niekiedy nawet sobie przeciwnych. Tak więc może światło powodować łączenie się cząstek koloidowych w większe agregaty (skupienia), a temsamem powodować koagulację koloidu, niekiedy zaś wpływ światła może się wyrazić w kierunku właśnie odwrotnym. Ta okoliczność czyni zrozumiałym fakt, że barwa butelek nie może być bez wpływu na trwałość piwa butelkowego.

Koloidy, dzięki swojej dużej powierzchni w stosunku do masy, mają dużą zdolność adsorbcyjną (adsorbcyjną); to jest zdolność nagromadzania względnie zagęszczania gazów, cieczy, molekuł ciał stałych, a nawet jonów na powierzchniach cieczy lub ciał stałych. Te zadsorbowane materje, zmniejszając wolne przestrzenie, względnie kitując pojedyncze cząstki koloidu, przeprowadzają go w trwalszy system z mniejszym napięciem powierzchniowym (o czym później).

Przebieg adsorpcji jest odwracalny (rewersyjny), t. z., że ciało zadsorbowane zostaje stopniowo otoczeniu (rozczynowi, względnie środowisku gazowemu) znowu oddawane jednakowoż z chyżością zwykle małą.

Zdolność ta jest w praktyce w różnych dziedzinach wykorzystywana, jak np. stosowanie węgla, miazgi torfowego, węgla z orzecha kokosowego do masek gazowych, filtrowanie wód przez filtr koksowy, piaskowy i t. p.

Rola koloidów jest więc pierwszorzędного znaczenia dla wszystkich żyjących, dla rolnictwa i dla różnych gałęzi przemysłu, to też nic dziwnego, że technika koloidów ma daleko większą tradycję za sobą, niż wiedza w dziedzinie koloidów. Wystarczy, zaznaczyć, że główne części składowe wszystkich istot żyjących, zarówno zwierzęcych jak i roślinnych,

jak komórka i jej główna zawartość, krew i soki roślinne, składają się przeważnie z hydrozelów i hydrozólów.

Rolnictwu oddają koloidy gleby (humus, glina i substancje zeolitowe) nader ważne świadczenia z tego powodu, że dzięki ich zdolności adsorbcyjnej i zdolności wymiany zasad, zatrzymują w glebie najistotniejsze składniki sztucznych nawozów, jak kwas fosforowy, potas i amonjak, zapobiegając w ten sposób uprowadzeniu tych związków przez wodę.

Metoda permutytowa czyszczenia i zmiękczenia wód dla celów przemysłowych zasadza się również na procesach koloidalnych.

Jeżeli nieco obszerniej pozwoliłem sobie omówić istotę i własności układów koloidowych, to jedynie z tego względu, że właśnie w całym browarnictwie odgrywają koloidy najważniejszą rolę.

Jęczmień, słód, chmiel i drożdże, wszystko to są utwory koloidowe, to też przy wyrabianiu piwa, od słodowania począwszy, a na dojrzewaniu napoju skończywszy, wszędzie w grę wchodzi procesy chemiczno-koloidowe, z ich wszystkimi odmianami i przejawami.

Piwowar ma ciągle do czynienia z koloidami, mianowicie t. z. emulzoidami, czyli koloidami emulzyjnymi, które w świecie roślinnym znane są pod nazwą biokoloidów.

Celuloza, skrobja, dekstryny, glikocea, ciała białkowane i ich produkty odbudowy, fermenty, tłuszcze, żywice, ciała pektynowe i gumy, wszystko to są materje, z którymi piwowar ciągle się styka, któremu niestety często wiele kłopotu i zmartwień sprawiają, których właściwości w tak skomplikowanym zespole trudno do tego stopnia opanować, by rezultat pracy i zabiegów był zawsze celowy i pewny. Właśnie piwowar skazany jest na to, aby miał zawsze wzrok bacznie skierowany w stronę prac naukowych i postępów z dziedziny chemji koloidów.

Koloidy i z tego jeszcze względu w procesach browarnianych nader ważną rolę odgrywają, że stanowią one najistotniejsze tłumiki chemiczne (bufory), którym przy tej sposobności parę słów poświęcić należy.

Chemicznymi tłumikami albo regulatorami reakcji nazywamy rozczyzny takich ciał, które mają zdolność utrzymywania swej koncentracji jonów wodorowych na tej samej wysokości w wypadku, gdy się je zadaje bądźto kwasami, bądźto zasadami, albo ciałami, wiążącymi jony (H^+) lub jony (OH^-), lub wreszcie, gdy się je rozcieńcza.

Wpłacajcie składki na fundusz wystawowy!



GLAZURY BROWARNIANE

ZNANEJ PIERWSZORZĘDNEJ JAKOŚCI

Wyrabia

POLSKA FABRYKA FARB I LAKIERÓW

Edward LUTZ

S-KA z O. P.

Kraków XXII. Kalwaryjska 66.

Fabryki: PARYŻ, WIEDEŃ, KASSEL, BUDAPESZT,
PRAGA, TEMESZWAR.

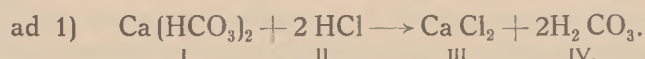
Tłumiki chemiczne można podzielić na rozmaite grupy, zależnie od tego, z jakiego punktu widzenia będziemy je rozpatrywali—czy ze względu na ich stopień zdolności tłumienia, czy ze względu na kierunek, w jakim ta zdolność się ujawnia, czy wreszcie ze względu na ich skład chemiczny.

Pomijając szczegółowe rozpatrywanie rozmaitych gatunków tłumików, pozwolę sobie treściwie ująć te z nich, które w browarnictwie głównie wchodzi w grę.

Do takich zaliczyć możemy:

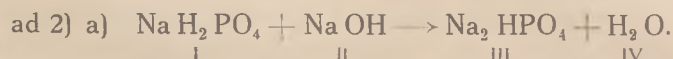
- 1) mieszaniny węglanów i dwuwęglanów w różnych stosunkach;
- 2) mieszaniny różnych fosforanów;
- 3) kwasy goryczkowe chmielu i ich sole;
- 4) ciała białkowe i ich produkty rozszczepienia, t. j. polipeptydy i aminokwasy.

Kilka prostych przykładów niech posłuży do wyjaśnienia, w jaki sposób tłumiki reakcją chemiczną regulują.

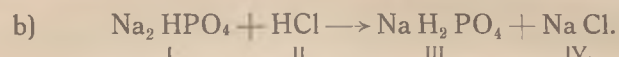


Związek I (kwaśny węglan wapniowy) jest słabo zdysocjowanym, to też wykazuje niedużą koncentrację jonów wodorowych; związek II (kwas solny) ma, jako silny kwas, bardzo wysoką koncentrację jonów wodorowych. Po dodaniu więc do roztworu kwaśnego węglanu wapniowego kwasu solnego, po-

winnaby się koncentracja jonów H' znacznie podnieść — jednakowoż to nie nastąpi, — gdyż jak druga strona równania wykazuje — powstaje chlorek wapniowy (III), który jest bez wpływu na koncentrację jonów (H'), a produkt (II), t. j. kwas węglowy jest związkiem mało zjonizowanym, wobec czego większej różnicy w koncentracji jonów (H') nie będzie, mimo wprowadzenia z kwasem solnym dużej ilości jonów wodorowych.



Związek I (fosforan sodowy pierwszorzędny) jest związkiem słabo zdysocjowanym, związek II (wrotlenek sodowy) jest silną zasadą, zatem wprowadza do roztworu dużo jonów (OH'), w następstwie czego powinny się w pierwotnym roztworze koncentracja jonów wodorowych zmniejszyć (czyli wyraz Ph powinien znacznie wzrosnąć) — tymczasem to się zupełnie nie okaże, gdyż produktem reakcji jest fosforan sodowy drugorzędny (II) związek również mało zjonizowany i efekt jest ten, że pierwotne Ph prawie się nie zmienia.



I w tym wypadku mimo wprowadzenia z kwasem solnym (II) dużej ilości jonów H' wyraz Ph prawie się nie zmienia, gdyż powstały fosforan sodowy pierwszorzędny (III) jest podobnie słabo zjonizowany jak fosforan sodowy drugorzędny (I), zaś chlorek sodowy (IV) jest tu bez wpływu.

(Dalszy ciąg nastąpi).

O PODWYŻKĘ CŁA NA CHMIEL.

O podwyżkę cła na chmiel upomina się „Gazeta Handlowa” w Nr. 255 z dnia 27 listopada. Nie mamy zamiaru w krótkiej wzmiance polemizować z anonimowym autorem artykułu, gdyż nie mamy pojęcia, czy jest dostatecznie obeznany z naszym rynkiem chmielowym, zwrócimy tylko uwagę na pewne niezrozumiałe dla nas argumenty, które przytaczamy w nadziei, że ktoś z naszych czytelników zechce je wyjaśnić.

Na wstępie mowa jest o tem, że na plantacjach pozostało nie więcej jak 20 do 25% zbiorów tegorocznych przeważnie gatunków poślednich, poczem proponuje się podwyżkę cła, ażeby uniemożliwić przywóz chmielu z zagranicy, to jest ażeby zmusić browary do przeróbki całkowitego zbioru chmielu nawet gatunków poślednich. Browary chętnie przystąpiłyby na stosowanie gorszych gatunków chmielu, jako znacznie tańszych, muszą jednakże liczyć się z tem, że spożywcza żąda coraz lepszego napoju, a jakość chmie-

lu odgrywa ogromną rolę w smaku piwa, czego najlepszym dowodem, że „oryginalny pilzner” na doskonałym czeskim chmielu coraz lepiej aklimatyzuje się na polskim rynku i znajduje chętnych spożywców, dodać przytem wypada, że piwo czeskie płaci zaledwie 30% normalnej stawki celnej.

Ceny na chmiel krajowy, według autora są bardzo niskie w porównaniu z cenami chmielów zagranicznych. A „stawki celne wynoszą wprawdzie 220 zł. za 50 kg.” i dla firm czeskich 180 zł., jednakże pomimo to, browary nasze sprowadzają chmiel z zagranicy. Jako jedyne wyjaśnienie tego zjawiska podaje się, że chmiel czeski bije nasz produkt „niezwykle dogodnymi warunkami, a mianowicie, kredytem od 9 do 12 miesięcy, bezprocentowym i bezwekslowym”.

Biorąc powyższe pod uwagę, nie wydaje nam się ażeby li tylko 12 miesięczny nawet bezprocentowy kredyt był przyczyną przywozu i równoważył całkowicie i z zyskiem tę wielką różnicę cen, o której się mówi plus wysoka, bo wynosząca 25% ad valorem stawka celna. Są jeszcze inne przyczyny, o których artykuł nie wspomina, a które odgrywają bardzo ważną rolę w obrocie chmielem, nad którymi niepodobna przejść do porządku dziennego. Przedewszystkiem odczuwamy na rynku rok rocznie brak gatunków pierwszorzędných i ten niedobór pokrywa się zagranicą. O małej podaży chmielu pierwszej jakości świadczy ogromna różnica cen na rynkach krajowych, o których wspomina autor powyższego artykułu. Za pierwszy gatunek podaje 45 dolarów, zaś gatunków pośledniejszych — 20 dolarów.

Drugą przyczyną jest zła organizacja handlu chmielem nad czem nie będziemy się tu rozwodzić.

Podwyższenie stawki celnej nie pomoże ani rolnictwu, ani browarom, które tak czy inaczej, muszą dopełniać swoje zapotrzebowanie, na chmiel pierwszej jakości, zagranicą, gdy w kraju nie znajdują dostatecznej ilości. Plantator zaś, produkując towar pośledniego gatunku, niechaj czyni wysiłki w celu poprawy jakości, o ile chce znaleźć zbyt i osiągnąć właściwy poziom rentowności przedsiębiorstwa, tembardziej, iż cel ten jest osiągalny i wielu plantatorów nie ma powodu narzekać na konkurencję chmielu zagranicznego.

Browary, które nie miały lub nie mogły sprostać konkurencji na rynku piwnym jakością swojego towaru, już dawno zlikwidowały swoje przedsiębiorstwa.

Obecna ochrona celna jest dostatecznie wysoka, ażeby obronić nasze chmielarstwo przed nieuzasadnionym zalewem chmielu obcego, a wszelka podwyżka uspi, z krzywdą dla gospodarstwa krajowego, czujność plantatora i zniweczy pobudki, zmierzające do większego, w pracy nad chmielarstwem, wysiłku.

Pomoc chmielarstwo winno żądać z innej strony.

S. P.

FABRYKA KORKÓW
E. POMERANZ
WIEDŃ III/1. Ditscheinergasse 3.
 Adres telegr.: POMERKORK—WIEDŃ.

**DOSTAWCA NAJWIĘKSZYCH BROWARÓW
 W PAŃSTWACH SUKCESYJNYCH I NA BAŁKANACH.**

Dostawa franco i oclona. Stale na składzie duże zapasy
 Oferty z próbkami są chętnie dostarczane na żądanie.

JĘCZMIEN TEGOROCZNY.

Dzięki uprzejmości prywatnych laboratorjów przy browarach otrzymaliśmy wyniki rozbiórów i ocen tegorocznego jęczmienia browarnego.

Jeden z naszych korespondentów, zakupujący wielkie partje jęczmienia wyborowego z gwarancją ilości ziarna pierwszej i drugiej wielkości, nadesłał nam dane przeciętne:

I wielkość (2,8 mm.) . . .	32,1%
II „ (2,5 „) . . .	50,2%
III „ (2,2 „) . . .	14,8%
IV „	2,9%

Łączna ilość ziarn I i II jakości wynosiła przeciętnie 82,3%.

Zawartość wody średnio wyrażała się cyfrą 12,5%, zaś białka 9,43%.

Z innego źródła otrzymaliśmy minimalne, maksymalne i średnie wyniki z trzydziestu analiz z podaniem pochodzenia ziarna.

Waga hektolitra	Małop.	Wołyń	Kujawy	Pozn.
najwyższa . . .	70,5	69,45	69,85	73,—
najniższa . . .	65,1	66,75	68,6	70,10
średnia	68,81	67,95	69,—	72,—

I wielkość (2,8)				
najwyższa . . .	62%	56%	45%	51%
najniższa . . .	32%	27%	35%	21%
średnia	44%	36%	40%	35%

II wielkość (2,5)				
najwyższa . . .	58	52	59	65
najniższa . . .	31	35	40	28
średnia	44	46	48	54

I + II wielkość (sr.)	88	82	88	89
III wielkość (2,2)				
najwyższa . . .	16	23	14	16
najniższa . . .	6	9	10	6
średnia	9	16	10	8

Waga hektolitra	Małop.	Wołyń	Kujawy	Pozn.
IV wielkość				
najwyższa	4	4	3	3
najniższa	1	1	2	1
średnia	3	2	2	2
Woda (średnia) .	16,29 ⁰	15,40 ⁰	15,30 ⁰	16,59 ⁰
Białko (średnie) .	8,7	8,57	8,6	8,9

NIESŁUSZNA INTERPRETACJA USTAWY ALKOHOLOWEJ — USUNIĘTA.

W prasie warszawskiej ukazała się następująca notatka:

Jak wiadomo, nowe rozporządzenie Ministerstwa Skarbu z dnia 7 lutego roku 1928 (Dziennik Ustaw Nr. 60, poz. 556) miało wprowadzić cały szereg zasadniczych zmian w urządzeniu zakładów sprzedaży napojów alkoholowych.

Odnosne przepisy władze skarbowe interpretowały w tym sensie, że pomieszczenie każdego zakładu ze sprzedażą napojów alkoholowych winno obejmować przynajmniej jeden pokój i nie może mieć wewnętrznego połączenia z jakimkolwiek innym pomieszczeniem handlowym lub prywatnym mieszkaniem. Wobec tego wszystkie wyroby alkoholowe (wódki i wina) w zamkniętych naczyniach należałoby usunąć od 1 stycznia 1929 roku ze sklepów kolonialnych i sprzedawać je w osobnych, nie mających bezpośredniego połączenia ze składem kolonialnym, ubikacjach lub je zlikwidować.

Rzecz prosta, że tego rodzaju interpretacja wprowadziłaby poprostu rewolucję w handlu winno-kolon-

POLSKI PRZEMYSŁ KORKOWY
SPÓŁKA AKCYJNA

Warszawa, Solec 59.—Tel. 232-09.
Skrót telegr. „POLKOREK”

Największa w Kraju Mechaniczna Fabryka Korków

Poleca KORKI BUTELKOWE i ANTAŁKOWE
wszelkich wymiarów i gatunków.

jalnym, narażając kupiectwo na poważne straty materialne, związane z przebudową składów, utrzymaniem osobnego personelu i t. d.

Jak się dowiadujemy, dzięki interwencji związku towarzystw kupieckich na Pomorzu, który pierwszy zajął się tą sprawą, Ministerstwo Skarbu, zważywszy na specyficzne warunki tego rodzaju handlu, *zgodziło się na pozostawienie stanu obecnego w tych przedsiębiorstwach, które w chwili ukazania się omawianego rozporządzenia istniały, pod warunkiem wykupienia drugiego patentu na sprzedaż butelkową.* Nowe rozporządzenie zatem stosowane będzie jedynie tylko w stosunku do nowopowstających przedsiębiorstw.

P o z n a ń 1 9 2 9 .

Centralny Związek Przemysłu Piwowarskiego i Słodowniczego w Rzeczypospolitej Polskiej.

Laboratorium Związku Właścicieli Browarów. Rok temu zostało otwarte laboratorium Związku Właścicieli Browarów. W ciągu tego okresu wykonano 154 rozbiory, a mianowicie: chmielu 10, drożdży 14, jęczmienia 6, piwa: chemicznych 16 i biologicznych 8, słodzin 1, słodów 69, wody: chemicznych 12 i biologicznych 11, słodu żytniego 1 i żywicy piwowarskiej 6.

Komisja podatkowa. Ponieważ praktyka władz skarbowych w dziedzinie wymiaru podatków dotąd nie jest ujednostajniona i przedstawia znaczne różnice i odchylenia w poszczególnych Okręgach Izb Skarbowych, przy Centralnym Związku Polskiego

Górnictwa, Handlu i Finansów powstaje specjalna Komisja Podatkowa, której zadaniem będzie: 1) śledzenie za praktyką władz skarbowych w dziedzinie wymiaru podatków w okręgach poszczególnych Izb Skarbowych, 2) współdziałanie w dążeniu ujednostajnienia tej praktyki przez łączne wystąpienie do władz centralnych i 3) scentralizowanie inicjatywy do nowelizacji ustaw i rozporządzeń podatkowych w wypadkach, gdy zajdzie tego potrzeba. Komisja będzie się składała z delegatów zrzeszonych organizacji.

P. W. K. Pawilon C. Z. P. P. i S. na Powszechnej Wystawie Krajowej w Poznaniu został ostatecznie

wykończony. Komitet wystawy przystępuje obecnie do zrealizowania eksponatów według planów p. prof. Tadeusza Czarzyszcza.

Połączenia sklepów z prywatnymi mieszkaniami. Pomimo odmowy Ministerstwa Skarbu zniesienia § 371 Rozp. Min. Skarbu (Dz. Ust. Nr. 60, poz. 556) w stosunku do handlu piwem wprowadzającego zakaz „wewnętrznego połączenia z jakimkolwiek innym pomieszczeniem handlowym lub mieszkaniem prywatnym”, ponownie zwróciliśmy się do Dep. Akcyz i Monopolów.

Dla handlu piwem sprawa przebudowy pomieszczeń handlowych naszych bardzo licznych odbiorców nie jest błaha, gdyż z tego powodu powstać może daleko idąca redukcja miejsc sprzedaży.

W § 371 C. Z. P. P. i S. widzi poważne i brzemiennie w skutki ograniczenia handlu piwem, spowodowane li tylko chęcią ułatwienia kontroli nad handlem wódkami. Zamierzonego celu nie osiągną, ale przyniosą ogromną szkodę piwowarstwu.

CENY JĘCZMIENIA.

Warszawa.	21/XI.	36.50 — 37.50 zł.
	22/XI.	36.50 — 37.00 zł.
	25/XI.	36.50 — 37.00 zł.
	26/XI.	36.50 — 37.00 zł.
Bydgoszcz.	22/XI.	35.00 — 37.50 zł.
	24/XI.	36.00 — 37.00 zł.
Katowice.	24/XI.	46.00 — 49.00 zł.
	27/XI.	46.00 — 49.00 zł.
Kraków.	24/XI.	39.00 — 41.00 zł.
	27/XI.	39.00 — 41.00 zł.
Lublin.	27/XI.	35.50 — 36.50 zł.
Poznań.	23/XI.	35.50 — 37.50 zł.
	24/XI.	35.50 — 37.50 zł.
	26/XI.	35.50 — 37.50 zł.
Wilno.	24/XI.	35.00 — 36.00 zł.
	27/XI.	35.00 — 36.00 zł.
Berlin.	22/XI.	223 — 245 mk. n.
	23/XI.	222 — 241 mk. n.
	24/XI.	222 — 244 mk. n.
	26/XI.	220 — 244 mk. n.
	27/XI.	220 — 242 mk. n.
Hamburg	22/XI.	10.55 flh. Dun. Ros.
	23/XI.	10.50 flh. Dun. Ros.
	24/XI.	10.50 flh. Dun. Ros.
	26/XI.	10.40 flh. Dun. Ros.
	22/XI.	10.67½ flh. La Plata
	23/XI.	10.72½ flh. La Plata
	24/XI.	10.72½ flh. La Plata
26/XI.	10.72½ flh. La Plata	

22/XI.	11.05 flh. Canada Western
23/XI.	10.05 flh. Canada Western
24/XI.	10.90 flh. Canada Western
26/XI.	10.85 flh. Canada Western

Chicago.	20/XI.	Malting 58 — 73 cts. za bushel
	21/XI.	Malting 53 — 73 cts. za bushel
	22/XI.	Malting 58 — 71 cts. za bushel
	23/XI.	Malting 54 — 73 cts. za bushel
	24/XI.	Malting 57 — 62 cts. za bushel
26/XI.	Malting 55 — 73 cts. za bushel	

Nowy York.	20/XI.	Malting 80 cts. za bushel
	21/XI.	Malting 80 cts. za bushel
	22/XI.	Malting 80 cts. za bushel
	23/XI.	Malting 80 cts. za bushel
	24/XI.	Malting 80 cts. za bushel
	26/XI.	Malting 80 cts. za bushel

CHMIEL.

ŻATEC 21.XI. Na rynku chmielu tendencja spokojna. Popyt słaby. Obrót w Żatcu wynosił około 100 centnarów. Kupuje przeważnie zagranicą. Ceny 1.400 — 1.800 za 50 kg.

ŻATEC 24.XI. Przebieg giełdy chmielowej w ub. tyg., był spokojny. W okolicy czyniono bardzo małe zakupy. Również w Żatcu nie osiągnięto większych obrotów. Właściciele przestraszeni stale spadającymi cenami, starali się pozbyć towarów i tem powodowali jeszcze większą zniżkę cen. Przy spokojnej tendencji i słabym popycie ze strony interesantów zagranicznych, w ostatnich dniach notowano chmiel 1.300 — 1.850 kcz. za 50 kg. bez podatku obrotowego. Urzędowo opleczone w Żatcu 63.000 ctn. chmielu żateckiego z tegorocznych zbiorów.

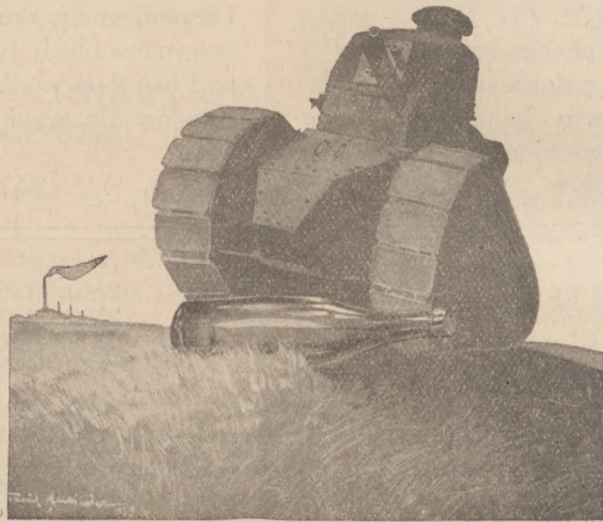
DRUKARNIA I LITOGRAFJA p. f. „JAN COTTY“

Egzystuje od 1859 roku

Właściciele: KAROL SZTEINBOK I WITOLD BOGUSŁAWSKI

WARSZAWA ——— KAPUCYŃSKA 7 ——— TEL. 12-29, 136-49.

WYKONYWA WSZELKIE ROBOTY DRUKARSKIE I LITOGRAFICZNE
SPECJALNOŚĆ LITOGRAFJA ARTYSTYCZNA



HUTA SZKLANA
„JABŁONNA”

SPÓŁKA AKCYJNA

WYRABIA i SPRZEDAJE NA ZAMÓWIENIA
 I ZE SKŁADU BUTELKI ZE SZKŁA ORANGE
 DO PIWA, PORTERU, WINA i LIKIERÓW

SPECJALNOŚĆ:
 BUTELKI DO PASTEURYZACJI
 I NA WYSOKIE CIŚNIENIE

Adres: ZARZĄD: WARSZAWA, AL. UJAZDOWSKIE 22 m. 2. Tel. 226-01.

Adres telegr.: WARSZAWA-JABŁONHUTA.