

W 100 częściach wagowych tego kwasu zostały oznaczone w procentach wagowych następujące części składowe:

Alkohol	0,94
Ekstrakt	8,13
Ogólna ilość kwasów wyrażonych w kw. mlecznym	0,36
Kwasy lotne wyrażone w kw. octowym	0,09
Ciała białkowe	0,24
Glukoza	0,265
Cukier i dekstryna, wyr. w glukozie	1,614
Sole mineralne	0,06

W porównaniu ze znanymi kwasami rosyjskimi korzystnie przedstawia się tu wysoka procentowość ekstraktu (w kwasach rosyjskich, według Georgiewskiego, ekstrakt wynosi 1,8—5,2%).

Według łaskawie mi udzielonych informacji przez p. J. Kostkowskiego, kwas chlebowy analizowany przeze mnie przygotowuje się fabrycznie w sposób następujący: ze słoju żytniego po zarobieniu wodą letnią wypieka się chleby, z których następnie po dokładnem rozdrobnieniu wyciąga się wodą gotowaną części rozpuszczalne i otrzymane wyciągi wodne poddaje się odstaniu i fermentacyi w ciągu 3, 6 i 9 dni. Różne te wyciągi, t. j. 3-dniowy, 6-dniowy i 9-dniowy, miesza się z sobą, zadaje niewielką ilość cukru i rozlewa w butelki. W ten sposób przygotowany kwas, zależnie od pory roku może być przechowywany od tygodnia do miesiąca. W porze letniej wskutek postępującej fermentacyi i alkoholowej i mlecznej może się stać zbyt kwaśny lub nagromadzony bezwodnik węglowy rozsadzić butelkę.

Sądzę, że wobec poczynającego i u nas rozwijać się ruchu przeciw-alkoholowego higieniści w poszukiwaniu zdrowego i taniego napoju dla szerokich warstw ludności powinnyby zwrócić uwagę i na kwas chlebowy, który dotychczas zbyt mało jest zbadany pod względem naukowym.

Kwestya zwłaszcza fermentów rozpuszczalnych, zawartych w kwasie chlebowym, jest pierwszorzędnej wagi i wymagać będzie specjalnych badań.

Pracownia Chemiczna Muzeum Przemysłu i Rolnictwa w Warszawie.

Przyczynek do znajomości rud żelaznych krajowych i innych.

Przez Jana Bieleckiego.

Analizując często rudy i szlaki żelazne krajowe i inne, udało mi się niekiedy otrzymać dokładne wiadomości o miejscu ich pochodzenia. Będąc przekonany, że znajomość rozmieszczenia i jakości naszych rud może się przyczynić do racjonalnego poszukiwania nowych rud i do poznania lepszego wogóle kraju naszego pod względem geologicznym, przytaczam poniżej zestawienie tych rud, z pominięciem zupełnem szlak, co do pócho-

dzenia których nie mam żadnej wątpliwości. Dane geologiczne o rudach tych, umieszczone w ostatniej rubryce, podał mi łaskawie p. Jan Lewiński, za co i na tem miejscu uprzejmie mu dziękuję.

Gubernia	Powiat	Miejscowość	Ilość w % zna- leżonego w rudzie żelaza	Dane geolog.
Warszawska	Warszawski	Kozerki	29,43	łakowa
"	Błotński	Grodzisk	28,22	"
"	"	Brwinów	30,41	"
"	"	Marynki	30,22	"
"	Sochaczewski	Kożuszki	28,95	"
"	Miński	Borki	31,38	"
"	Grójecki	Prace małe	19,57	"
Kaliska	Turecki	Głuchów	31,44	"
"	Kaliski	Stojanów	36,18	jura środk.
"	Wieluński	Praszka	38,57	" "
Kielecka	Olkuski	Siedliszczewice	36,01	tryas albo jura
Suwańska	Sejneński	Jenorajście	16,08	łakowa
Grodzieńska	Brzeski	Domaczów	17,76	"
"	—	Tewle	19,42	"
Wołyńska	—	Korościatyn	19,19	"
Mohylewska	Sieński	Zajezerze	37,01	"
Chersońska	Elisawetgradzki	Beszbejraki	67,47	"

Pracownia Chemiczna Muzeum Przemysłu i Rolnictwa w Warszawie.

Termochemia kwasu azotawego.

Przez Wojciecha Świętosławskiego.

(Dokończenie).

2. Nitrozofenole.

Przez W. Świętosławskiego i St. E. Skrzyszewskiego.

Reakcyja otrzymywania nitrozofenolów nie była zbadaną drogą bezpośrednich pomiarów kalorymetrycznych. Miała ona znaczenie dla nas dlatego, że grupę nitrozo NO osadzaliśmy na miejsce wodoru, tworzącego nasycone wiązanie (C—H) z węglem rdzenia benzolowego, mając zatem dwa fenole, np. kwas karbolowy i rezorcyne, mogliśmy zbadać wpływ okazywany przez wprowadzenie dwóch grup nitrozo w wypadku drugim w porównaniu z mononitrozofenolem w pierwszym wypadku. Dane prac poprzednich dawały możność przypuszczać, że ciepło otrzymywania