

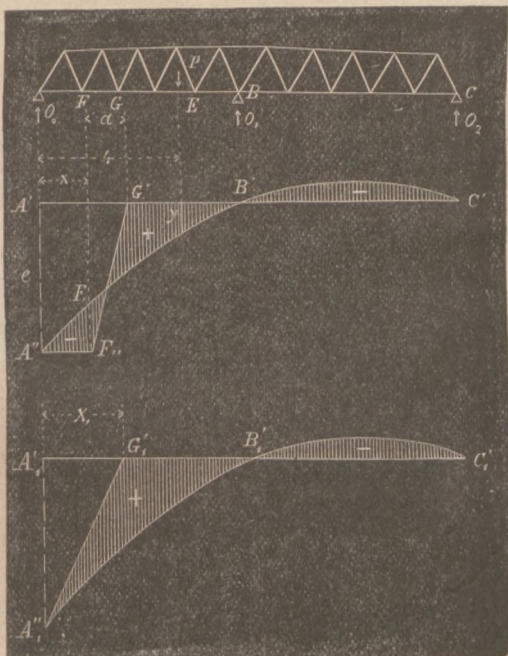
WYZNACZENIE LINII WPŁYWOWYCH SIŁ WEWNĘTRZNYCH

dwuprzęsłowej belki ciągłej

Znanych jest już kilka sposobów wyznaczania linii wpływowych sił wewnętrznych dwuprzęsłowej belki ciągłej. Wspomniemy tutaj tylko sposób *Müllera-Breslaua*¹⁾, podany dla ogólnego przypadku nierówno wysokiej podpory średniej i z uwzględnieniem zmiany przekroju pasów i krzyżulców. Jednak zdaje nam się, że dotychczasowe sposoby były albo nie dość ogólne, albo jak sposób *Müllera-Breslaua* nieco za zawile, dla tego spróbujemy dojść do dokładnych wyników na krótszej drodze.

Załóżmy, że daną jest belka ciągła dwuprzęsłowa ABC. Pomyślimy najprzód, że belka ta podparta jest tylko w B i C i obciążmy ją w A ciężarem równym jedności. Wtedy otrzymamy oddziaływanie w B dodatnie, w C ujemne. Teraz wyznaczmy z uwzględnieniem zmiany przekroju pasa i krzyżulców i wysokości podpór wielobok ugięcia pasa dolnego A'B'C', co najprędzej zrobimy sposobem *Villiota*²⁾. Przytem uwzględnimy tylko pionowe przesunięcia węzłów.

Według twierdzenia *Maxwella* jest tedy A'B'C' linią wpływową ugięcia belki w A, jeżeli A'B'C' oznacza pierwotne położenie i kształt pasa dolnego.



Przypuśćmy teraz, że belka ciągła jest obciążoną w E siłą P, to gdy ugięcie w A musi być równe zeru, więc

$$-O_0 e + Py = 0, \text{ stąd}$$

$$O_0 = \frac{1}{e} Py \dots \dots \dots (1).$$

A więc linia A'B'C' jest linią wpływową oddziaływania O_0 z mnożnikiem $\frac{1}{e}$ ³⁾.

Teraz wyznaczmy siłę poprzeczną w przedziale FG, a otrzymamy:

$$\text{jeśli } u < x \dots \dots Q = O_0 - P$$

$$\text{a „ } u > x + a \dots \dots Q = O_0.$$

¹⁾ Por. Wochenblatt für Architekten u. Ingenieure 1883, str. 353.

²⁾ Por. artykuł autora: „O wykreśleniu oznaczeniu sił działających w belce dwuprzęsłowej na podstawie ugięcia belki“. Prz. Tech. 1887.

³⁾ *Müller-Breslau*, Die neueren Methoden der Festigkeitslehre. 1886, str. 42.

Jeśli więc poprowadzimy A''F'' || A'B', to różnica rzędnych linii A''F'' i A''F' wyznacza wartość Q. Dla $u > a$ jest linia wpływowa dla O_0 zarazem linią wpływową dla Q. W przedziale FG jest linia wpływowa prosta, więc F''G'.

Dla momentu statycznego w punkcie G jest znowu:

$$\text{jeśli } u > x_1 \dots \dots M = O_0 x_1,$$

$$\text{„ } u < x_1 \dots \dots M = O_0 x_1 - P(x_1 - u).$$

Niech będzie $M' = \frac{M}{x_1}$, to

$$\text{dla } u > x_1 \dots \dots M' = O_0,$$

$$\text{„ } u < x_1 \dots \dots M' = O_0 - P \frac{x_1 - u}{x_1}.$$

A więc dla $u > x_1$ linia wpływowa dla O_0 jest zarazem linią wpływową dla M'. Dla długości AG mamy odjąć

$$y_1 = P \frac{x_1 - y}{x_1} \text{ od rzędnych linii } O_0. \text{ Dla } u = 0 \text{ jest } y_1 = P,$$

dla $y = x_1$ jest $y_1 = 0$. A zatem powierzchnia kreskowana A''G''B''C'' jest powierzchnią wpływową momentu w G.

Możemy zatem za pomocą jednego wykreślenia ugięcia belki dla obciążenia ciężarem skupionym w A wyznaczyć łatwo linie wpływowe sił poprzecznych i momentów we wszystkich punktach belki ciągłej i to z uwzględnieniem zmienności przekroju pasów i krzyżulców i wysokości podpór.

Maksymilian Thullie.

PORÓWNANIE

WARUNKÓW RUCHU POCIĄGU KOLEJOWEGO

prowadzonego pojedynczą lub też podwójną trakcją,
ze względu na bezpieczeństwo biegu⁴⁾.

W większości wypadków, pociągi kolejowe bywają prowadzone przez jeden parowóz, czyli pojedynczą trakcją. Tryb taki uważamy za normalny, zwyczajny.

W pewnych jednak razach, czy to przy wielkim ciężarze prowadzonego pociągu, trudnego profilu drogi, lub też w innych niezwykłych zdarzeniach, pociągi bywają w ruch wprawiane pracą dwóch parowozów, — co nazywamy podwójną trakcją.

Większość inżynierów kolejowych, uznając podwójną trakcję za fakt nienormalny, przypisuje jej wiele cech ujemnych, często upatrując w niej zarazem źródło wielu wypadków. Odnosnie do pojedynczej trakcji przyznaje jej nierównie mniejszą gwarancję pod względem bezpieczeństwa biegu pociągu.

Czy pogląd ten jest racjonalnym, czy podwójna trakcja rzeczywiście słuszną wzbudza w wielu obawę, — okaże nam bliższe i dokładniejsze zbadanie tej sprawy, będące treścią rozprawy niniejszej.

Nie ulega wątpliwości, że z ekonomicznego punktu widzenia, w tych przynajmniej warunkach, jakie poniżej będą rozpatrywane, stosowanie podwójnej trakcji mniej jest korzystne dla gospodarki kolejowej. Pomijając bowiem kwestję, że kupno i utrzymanie jednego dość silnego parowozu nierównie mniej będzie kosztowało, aniżeli dwóch odpowiednio słabszych, — jak również, że kierowanie pociągu w razie pojedynczej trakcji może być powierzonym jednej tylko osobie, w razie zaś podwójnej, obsługa parowozów musi być zdwojoną, — a także samo zużycie paliwa przy podwójnej trakcji mniej będzie ekonomicznym, aniżeli przy pojedynczej. Trudno bowiem przypuścić, by obydwa parowozy, mogły

⁴⁾ Kwestya powyższa, w ogóle mało dotychczas uwzględniana w literaturze technicznej, dokładniej została wyjaśniona przez profesora *Petrowa*. Artykuł niniejszy głównie też został skreślonym podług prac tegoż ostatniego.

jednocześnie pracować równie korzystnie, skoro kierowane są wolą dwóch niezależnych wzajemnie od siebie ludzi. Unikanie z tego względu podwójnej trakcyi i stosowanie jej w wyjątkowych tylko razach, słusznem się wydaje i uzasadnionem.

Przeciwno podwójnej trakcyi ze stanowiska bezpieczeństwa biegu pociągu ogólnie stawiane bywają następujące zarzuty:

1) Ponieważ stosowanie podwójnej trakcyi odbywa się w warunkach wyjątkowych, anormalnych, i że przez to samo staje się ona mniej bezpieczną w porównaniu z pojedynczą trakcją t. j. faktem zwyczajnym i normalnym.

2) Kierowanie pociągu prowadzonego pojedynczą trakcją, zależnem jest jedynie tylko od czynności jednego człowieka, podczas gdy na bieg pociągu przy podwójnej trakcyi wpływają dwie wole, których przejawy mogą być zupełnie ze sobą niezgodne — a więc na niebezpieczeństwo narażające.

3) W razie pęknięcia szyny pod przednim parowozem, pomyślnie przejście po niej drugiego parowozu i całego pociągu mniej jest prawdopodobnem aniżeli w razie, gdyby tenże wypadek miał miejsce przy pojedynczej trakcyi.

4) Zawalenie się mostu kolejowego pod dwoma parowozami bardziej jest prawdopodobnem, aniżeli pod jednym.

5) Przy podwójnej trakcyi podwaja się ilość części mechanizmu, a więc i prawdopodobieństwo ich uszkodzeń.

Wniknąwszy głębiej w powyższe zarzuty, powszechnie podwójnej trakcyi stawiane, przyjsć możemy do następujących wniosków:

1) Przyznając punktowi 3) i 4) pewną słusność, wypada zwrócić uwagę na stosunkowo małą ilość podobnych wypadków w praktyce kolejowej. Przy racjonalnej budowie i starannem utrzymaniu, wypadki te zdarzać się będą nader rzadko. Znacznie większa ilość podobnych wypadków bywa, jeżeli już nie spowodowaną, to przynajmniej spotęgowaną, zbyt wielką szybkością biegu pociągu.

Ponieważ przy podwójnej trakcyi, jak to poniżej rachunkiem wykazaniem będzie, szybkość maksymalna znacznie jest mniejszą aniżeli przy pojedynczej — a więc i bezpieczeństwo biegu pociągu staje się większem przy podwójnej trakcyi. W razie zaś wydarzonej katastrofy, rozmiar jej mniejszym będzie przy podwójnej trakcyi, ponieważ żywa siła w tym ostatnim razie biegnącego pociągu, jest mniejszą aniżeli przy pojedynczej trakcyi.

2) Jeżeli prawdopodobieństwo uszkodzenia części mechanizmu w dwójnasób się powiększa przy podwójnej trakcyi, to zarazem zmniejsza się ono jednocześnie w skutek mniej forsownej pracy dwóch parowozów, co wpływa również na zmniejszenie się naprężeń w materyale.

3) Co zaś do zwiększenia się niebezpieczeństwa wynikającego jakoby w skutek powierzenia kierownictwa pociągu dwóm jednostkom, których czynności mogą być ze sobą niezgodne — zarzut powyższy możemy przyznać lub też go odrzucić, dopiero po uprzednim zbadaniu, o ile niewłaściwe te działania mogą wpłynąć szkodliwie na bieg pociągu.

W tym to właśnie celu wypadnie w krótkich rysach uprzytomnić sobie główne właściwości maszyn parowozowych.

Jak wiadomo, siła nadająca ruch pociągowi, powstaje w miejscach zetknięcia się prowadzących kół parowozu z szyną. Siła ta, zwana przylegalnością lub też adhesioną, wytwarza się skutkiem działania pary w cylindrach parowych.

Jeśli wielkość tej siły równała się ściśle przez cały czas trwania pewnego elementu czasu oporowi, jakiego pociąg w ruchu swym doznaje, bieg tego ostatniego w przeciągu tegoż samego czasu ściśle byłby jednostajnym. W rzeczywistości jest jednak inaczej. Jeżeli pociąg nie posiada przyśpieszenia, to przy całkowitym obrocie kół prowadzących, praca sił, nadających ruch pociągowi, równa się pracy sił oporu. W skutek jednakże zmienności-prężności pary w cylindrach parowych, przy jednym obrocie kół, jak również, w skutek geometrycznych właściwości maszyny parowej, równowaga ta ściśle nie jest zachowaną, i dla tego, praca sił, pociąg prowadzących, staje się raz większą, to znów mniejszą od oporu, a przez to samo i szybkość biegu tego ostatniego nie może być jednostajną.

Jeśli parowóz posiadał jeden tylko cylinder parowy, to przy każdym obrocie kół obrotowych siła ruch sprawiacza dwa razy stawałaby się równą zero, jak również dwa razy znacznie byłaby większą od przeciętnej wielkości siły, niezbędnej dla zachowania jednostajnego biegu parowozu.

Parowozy są jednak zaopatrzone we dwa cylindry parowe, a w nich tłoki ustawione są w ten sposób, że podczas gdy część siły przylegalności powstałej w skutek działania pary w jednym cylindrze, staje się równą zero, wówczas druga jej część, otrzymana od drugiego cylindra, posiada już większą wartość.

Skutkiem takiej konstrukcyi maszyn parowozowych, maksymalna i minimalna wielkość siły trakcyi przy jednym obrocie kół prowadzących nie różni się tak znacznie od przeciętnej jej wielkości.

Wartość tej ostatniej może być zmienianą w pewnych granicach odpowiedniem wpuszczaniem do cylindrów mniej lub większej ilości pary.

Ponieważ opór, jaki doznaje biegnący pociąg zmienia się wraz ze zmianą ciężaru prowadzonego pociągu, profilu drogi, szybkości biegu, jak również i w skutek zmian atmosferycznych, — maszyna przeto parowozowa powinna wytwarzać pracę, której wielkość przez maszynistę dowolnie mogłaby być zmienianą.

Dla wytworzenia różnych wielkości siły trakcyi, maszynista posiada dwa sposoby: zmieniać może 1) ilość wpuszczanej do cylindrów pary, lub też 2) jej gęstość.

Ostatnią tę czynność może wykonać odpowiednio ustawiając lewar mechanizmu kierowniczego, pierwszą zaś odpowiedniem otwarciem regulatora (przepustnicy).

Widzimy zatem, że maszynista otrzymuje do swej dyspozycyi maszynę, która zależnie od jego woli może powiększać lub też zmniejszać przeciętną wielkość przylegalności kół prowadzących.

Zdawałoby się przytem, że z odpowiednich kombinacyi dwóch powyżej przytoczonych czynności, maszynista mógłby otrzymywać siłę pociągową dowolnej wielkości, przechodzącą przez wszystkie pośrednie wartości od najmniejszej do największej, jakich mogłyby wymagać warunki ruchu pociągu.

Sądziłoby zatem można, że przy najrozmaitszych warunkach, maszynista zawsze jest w możności zachowania pewnej stałej, wyznaczonej przeciętnej szybkości biegu.

Bieg ten jednostajny byłby możliwym, w razie gdyby kocioł parowozowy zawsze był w stanie wytwarzać taką ilość pary, jakiej wymagałyby maszyny parowe dla pokonywania rozmaitych zmiennych wielkości oporu.

Jakkolwiek maszyny parowozowe należą do rzędu bardzo silnych, kocioł jednakże lokomotywy, jako umieszczony w przestrzeni bardzo ograniczonej, nigdy nie jest w możności dostarczania takiej ilości pary, jaka jest wymagana dla utrzymania jednostajnej szybkości biegu pociągu, odbywającego się przy najtrudniejszych warunkach.

Dla tego też na znacznych wzniesieniach, przykrych łukach, maszyna pracuje przy całkowitem zużyciu tej ilości pary, jaką kocioł jest w stanie wytworzyć. Zazwyczaj pociąg zmniejsza przy tem swą szybkość, w skutek czego, dla utrzymania żądanej przeciętnej szybkości biegu, na łatwiejszych częściach drogi, wypadnie jechać z powiększoną szybkością. Przyśpieszenie takie najłatwiej daje się otrzymać na spadkach.

Im mniejszą przeto będzie szybkość na wzniesieniach, im bardziej różnić się ono będzie od żądanej przeciętnej prędkości biegu, tem szybciej wypadnie jechać na równiach i spadkach, w skutek czego i maksymalna chyżość biegu pociągu tem więcej różnić się będzie od wyznaczonej przeciętnej.

Pociąg względnie małego ciężaru, prowadzony przez parowóz zaopatrzony w silny kocioł, biegnący po łatwej drodze z wyznaczoną niewielką przeciętną szybkością biegu — znajduje się w warunkach najbardziej pomyślnych. Wyruszając ze stacyi, wkrótce nabiera szybkości nieco większej od żądanej przeciętnej, na wzniesieniach zmniejsza ją niewiele, na równiach i spadkach nie potrzebuje wyrabiać czasu straconego, — słowem, biegnie ruchem prawie że jednostajnym. W miarę jednak powiększania ciężaru, lub też przeciętnej szybkości, bieg pociągu staje się coraz mniej równym,

na wzniesieniach szybkość okaże się znacznie mniejszą, — w skutek czego w łatwiejszych miejscach drogi prędzej jechać wypadnie.

Jeżeli zamiast jednego parowozu, prowadzić będziemy pociąg dwoma, a siła ich pociągowa równać się będzie sile pociągowej poprzedniego parowozu, to warunki biegu obydwóch takich pociągów o tyle tylko różnić się będą, o ile świeżo wprowadzony opór, w postaci drugiej lokomotywy, wpłynie na powiększenie ogólnego oporu.

Zresztą wszystkie inne warunki pozostają bez zmiany i w tym razie, bieg pociągu prowadzonego podwójną trakcją, niczem różnić się nie będzie od ruchu tegoż pociągu przy pojedynczej trakcji.

Gdyby obydwie parowozy posiadały koła o matematycznie jednakowej średnicy, gdyby tłoiki obydwóch lokomotyw znajdowały się w jednakowych położeniach, to i siła pociągowa podczas jednego obrotu kół podlegałaby tym samym zmianom, jak i przy pojedynczej trakcji. Ponieważ nigdy się jednak nie zdarza, by obydwie parowozy posiadały koła o absolutnie jednakowej średnicy, zmienność przeto siły pociągowej podczas całkowitego obrotu kół dla podwójnej trakcji, mniejszym podlegać będzie różnicom, aniżeli dla pojedynczej.

Przyjmijmy dla przykładu, że średnica kół przedniego parowozu wynosi 1640 mm, drugiego zaś 1600 mm, — wynika stąd, że podczas gdy koła pierwszego obróć się 40 razy, koła drugiego parowozu wykonają w tymże czasie 41 obrotów, czyli, gdy pierwsze zrobią 10, drugie 10 $\frac{1}{4}$ obrotów.

Przypuściwszy, że początkowo tłoiki obydwóch maszyn znajdują się w jednakowych położeniach, to już po 10 obrotach różnić się będą o $\frac{1}{4}$ obrotu. W skutek tego suma sił przylegalności obydwóch parowozów, mniej różnić się będzie od przeciętnej wielkości adhesyi, przy prowadzeniu tegoż pociągu przez jeden parowóz o sile pociągowej równającej się sumie dwóch sił trakcji poprzednio rozpatrywanych lokomotyw, — i dla tego to ruch pociągu podczas jednego obrotu kół prowadzących, bardziej będzie jednostajnym.

Jeżeli jednak prowadzić będziemy pociąg dwoma parowozami, których suma sił przylegalności przewyższa adhesion pojedynczego parowozu, wówczas warunki biegu przy pojedynczej i podwójnej trakcji różnić się będą nietylko w drobnych szczegółach (jakeśmy powyżej wykazali), lecz i w głównych swych cechach.

Dwa takie parowozy, będące w możności wytworzenia większej siły trakcji, prędzej nadadzą pociągowi wyznaczoną szybkość, zarówno przy wyruszaniu ze stacyj, jak również i po każdym zwolnieniu biegu.

Ponieważ kotły dwóch podobnych parowozów wytworzą większą ilość pary, maszyniści nie będą już zmuszeni do tak oszczędnego jej zużytkowywania, przez co na wzniesieniach i łukach pociąg będzie mógł iść szybciej. Nie tracąc również tak wiele czasu na rozpędzanie pociągu przy wyruszaniu ze stacyj ani też po każdym zwolnieniu, w trudniejszych miejscach drogi, maszynista nie będzie potrzebował pośpieszać w miejscach łatwiejszych, nie będzie zmuszonym do powiększania prędkości biegu na równiach i spadkach, w skutek czego i maksymalna chyżość jazdy mniej różnić się będzie od wyznaczonej przeciętnej szybkości, a tem samem i bieg pociągu odbywać się będzie w warunkach, zapewniających większe bezpieczeństwo.

Dla wykazania, jaki wpływ wywiera wielkość siły przylegalności parowozu, na różnicę pomiędzy największą szybkością biegu pociągu i żadaną przeciętną, przeprowadzimy następujące obliczenie:

Niech L wyraża ciężar parowozu w tonnach,

Q — ciężar całkowitego pociągu, t. j. wagonów wraz z tendrem, również w tonnach,

g — przyspieszenie siły ciężkości = 9,81 m na 1",

J — moment bezwładności osi wraz z kołami,

r — promień kół w metrach.

Ponieważ w biegnącym pociągu jedne masy posiadają ruch tylko postępowy, drugie zaś, t. j. koła i osie, ruch postępowy i obrotowy, należy przeto w równaniu ruchu pociągu uwzględnić ów ruch obrotowy.

$$\text{Całkowita masa pociągu } m = \frac{1000}{g} (L + Q) + \sum \frac{J}{r^2}$$

Przy istniejących kołach i osiach wyraz $\sum \frac{J}{r^2}$ posiada taką wartość, iż chcąc zastąpić masy wirujące masami nie posiadającymi ruchu obrotowego, należy całkowitą masę pociągu pomnożyć przez 1,1, w skutek czego:

$$\frac{1000}{g} (L + Q) + \sum \frac{J}{r^2} = 1,1 \cdot \frac{1000}{g} (L + Q) = \frac{1100}{g} (L + Q);$$

jeżeli w dalszym ciągu oznaczmy przez F kg największą siłę przylegalności, jaką parowóz winien wytwarzać dla nadania pociągowi szybkości „ v “¹⁾,
 q — jednostkowy opór pociągu, niezależny od prędkości, to na zasadzie znanego prawa mechaniki, napisać możemy następujące równanie:

$$\frac{1100}{g} (L + Q) \frac{dv}{dt} = F - q (L + Q) \quad (1).$$

Szybkość (v), jakiej pociąg nabywa, po upływie t sekund, otrzymamy całkując równanie (1), t. j.

$$v = \frac{g}{1100} \left\{ \frac{F}{(L + Q)} - q \right\} t \quad (2).$$

Jeżeli oznaczmy przez x przestrzeń, jaką przebył pociąg, to równanie (2) da się napisać w następującej formie:

$$v = \frac{dx}{dt} = \frac{g}{1100} \left\{ \frac{F}{(L + Q)} - q \right\} t \cdot dt, \text{ skąd}$$

$$x = \frac{g}{1100} \left\{ \frac{F}{(L + Q)} - q \right\} \frac{t^2}{2} \quad (3).$$

Przypuśćmy że długość 1 metrów oznacza odległość pomiędzy dwiema stacyami; pociąg winien ją przebyć z przeciętną szybkością u metrów na sekundę, z tem wszelako zastrzeżeniem, by największa prędkość jego biegu nie przekraczała u metrów.

Równanie (3) posłuży nam właśnie do określenia tej niezbędnej siły F , koniecznej do wytworzenia podobnego ruchu.

Dla ułatwienia zadania przyjąć możemy, że tak zwiększenie jak i zwolnienie biegu pociągu odbywa się w jednakowy sposób.

Na zasadzie równania (2), największa szybkość u może być nabyta po upływie czasu t , który da się określić z równania:

$$u = \frac{g}{1100} \left\{ \frac{F}{(L + Q)} - q \right\} t \quad (4),$$

przestrzeń zaś, którą pociąg przebiegnie przez czas t , da się określić w zależności od u , ze skombinowania równania (3) z (4); wówczas

$$x = u \cdot \frac{t}{2} \quad (5).$$

Ponieważ zwalnianie biegu pociągu odbywa się, jakeśmy to przyjęli, na zasadzie tych samych praw co i rozpędzanie, trwać ono przeto będzie również t sekund, a pociąg przebędzie tę samą przestrzeń x , jaką poprzednio przebył ruchem przyspieszonym, czyli że na przebyciu drogi $2x$ zużyto czasu $2t$ sekund.

Pozostała przestrzeń $(1 - 2x)$ metr. przebyta być winna ruchem jednostajnym ze szybkością u metrów na sekundę, — jeżeli całkowita przestrzeń 1 ma być przebyta w przeciągu θ sekund, to droga $(1 - 2x)$ będzie przebieżoną przez czas $(\theta - 2t)$, czyli, że $(1 - 2x) = (\theta - 2t)u$, — wstawiając za x w powyższe równanie wartość ze wzoru (5) otrzymamy:

$$1 - ut = \theta u - 2ut; \text{ skąd } t = \theta - \frac{1}{u};$$

¹⁾ Z wyłączeniem wszakże tej części wielkości siły pociągowej, która pokonywać winna opór niezależny od szybkości.

co wstawiając w równanie (4), otrzymamy:

$$u = \frac{g}{1100} \left\{ \frac{F}{(L+Q)} - q \right\} \left\{ \theta - \frac{1}{u} \right\}, \text{ skąd}$$

$$F = \left\{ q + 1100 \frac{u}{g} \frac{1}{\theta - \frac{1}{u}} \right\} \{L + Q\};$$

ponieważ przeciętna szybkość $u_1 = \frac{1}{\theta}$,

$$F = \left\{ q + \frac{1100u}{g} \frac{1}{1\left(\frac{1}{u_1} - \frac{1}{u}\right)} \right\} \{L + Q\} \dots (6);$$

jeżeli v oznacza największą szybkość w kilometrach na godzinę, v_1 zaś przeciętną prędkość również wyrażoną w kilometrach na godzinę, to $v = 3,6u$, zaś $v_1 = 3,6u_1$, które to wartości, wstawiając w równanie (6), otrzymamy:

$$F = \left\{ q + \frac{1100}{g} \frac{v}{3,6} \frac{1}{1\left(\frac{3,6}{v_1} - \frac{3,6}{v}\right)} \right\} (L + Q) =$$

$$= q \left\{ 1 + \frac{8,7}{q} \frac{v}{1\left(\frac{1}{v_1} - \frac{1}{v}\right)} \right\} \{L + Q\} \dots (7);$$

jeżeli, wreszcie, zadaniem będzie, by maksymalna szybkość v nie różniła się od przeciętnej wartości prędkości v_1 nie więcej jak na n -tą część tej ostatniej, t. j. jeżeli ma być zachowane równanie

$$v = (1 + n) v_1 \dots (8)$$

i jeżeli przyjmiemy, że opór q niezależny od szybkości stanowi $1,2 \text{ kg}$ na tonnę wagi pociągu, wówczas równanie (7) wyznaczające wielkość siły przylegalności, da się napisać

$$F = 1,2 \left\{ 1 + 7,3 \frac{(1+n)^2}{n} \frac{v_1^2}{1} \right\} (L + Q) \dots (A).$$

Przypuśćmy, że pociąg, którego ciężar wagonów wraz z tendrem jest a razy większym od wagi prowadzącej go lokomotywy, czyli ($Q = aL$) ma przebyć przestrzeń $l \text{ m}$, stanowiącą odległość pomiędzy dwiema przyległymi stacyami zadaną przeciętną szybkością $v_1 \text{ km}$ na godzinę.

Na zasadzie powyżej przytoczonego równania (A) określimy największą szybkość $v \text{ km}$ na godzinę, gdy ten sam pociąg raz prowadzonym będzie pojedynczą, drugi raz podwójną trakcją. Przyjmiemy zarazem, że obydwa parowozy są w stanie wytworzyć jednakową siłę przylegalności, i że wielkość jej F jest maksymalną, jaką każdy parowóz dać może.

Nazwijmy przez n_1 współczynnik odpowiadający wartości n w równaniu (A) dla pojedynczej trakcji, zaś dla podwójnej oznaczmy ten współczynnik przez n_2 . Przyjmując zarazem wagę tendra $= 0,5 L$, wzór (A) kolejno stosowany do pojedynczej i podwójnej trakcji, da następujące dwa równania:

$$F = 1,2 \left\{ 1 + 7,3 \frac{(1+n_1)^2}{n_1} \frac{v_1^2}{1} \right\} (1+a)L \dots (1)$$

dla pojedynczej trakcji,

$$2F = 1,2 \left\{ 1 + 7,3 \frac{(1+n_2)^2}{n_2} \frac{v_1^2}{1} \right\} (2,5+a)L \dots (2)$$

dla podwójnej trakcji;

¹⁾ W równaniu (2) ostatni wyraz powstał w następujący sposób:
 $(1+a)L + L + 0,5L = (2,5+a)L$.

wstawiając w równanie (2) za F , wartość jego z równania (1), otrzymujemy:

$$2 \left\{ 1 + 7,3 \frac{(1+n_1)^2}{n_1} \frac{v_1^2}{1} \right\} (1+a) = \\ = \left\{ 1 + 7,3 \frac{(1+n_2)^2}{n_2} \frac{v_1^2}{1} \right\} (2,5+a), \text{ lub też}$$

$$\frac{1 + 7,3 \frac{(1+n_1)^2}{n_1} \frac{v_1^2}{1}}{1 + 7,3 \frac{(1+n_2)^2}{n_2} \frac{v_1^2}{1}} = \frac{2,5+a}{2+a} \dots (3);$$

mając zadane wielkości: $1, v_1, a$, z powyższego wzoru (3) dla każdego poszczególnego wypadku, możemy określić stosunek pomiędzy wielkościami n_1 i n_2 . Nie uczynimy wszakże znacznego błędu, odrzucając jednostkę zarówno w liczniku jak i w mianowniku powyższego ułamku, — otrzymamy wówczas następujące równanie, znacznie uproszczone:

$$(1+n_1)^2 n_2 (2+a) = (1+n_2)^2 n_1 (2,5+a) \dots (4),$$

przyjmując, że $a=8$, co może mieć miejsce przy ciężkich pociągach, wówczas

$$18 (1+n_1)^2 n_2 = 10,5 (1+n_2)^2 n_1 \dots (5).$$

Jeżeli przypuścimy, że siła parowozu, profil drogi są takie, że dla podwójnej trakcji $n_2=0,15$, to n_1 dla pojedynczej da się określić z następującego równania:

$$2,7 (1+n_1)^2 = 13,86 n_1, \text{ skąd } n_1 = 0,365.$$

Jeżeli zadana przeciętna szybkość biegu pociągu v_1 zarówno dla pojedynczej, jak i dla podwójnej trakcji wynosić będzie np. 40 km na godzinę, to maksymalna wówczas szybkość dla podwójnej trakcji

$$v = n_2 v_1 = 1,15 v_1 = 1,15 \cdot 40 = 46 \text{ km},$$

zaś dla pojedynczej

$$v = n_1 v_1 = 1,365 v_1 = 1,365 \cdot 40 = 55 \text{ km}.$$

Żywa siła całego pociągu odpowiadająca największej szybkości jazdy przy podwójnej trakcji, będzie proporcjonalną do następnego wyrazu: $(2,5+a)L \cdot 46^{-2}$, co przy $a=8$ stanowi $10,5 \cdot L \cdot 46^{-2} = 22218 L$, zaś dla pojedynczej trakcji żywa siła będzie proporcjonalną do wyrazu: $(1+a)L \cdot 55^{-2} = 9 \cdot 55^{-2} \cdot L = 27225 L$, czyli, przy podwójnej trakcji, największa żywa siła będzie mniejszą od jej wartości dla pojedynczej o 18%.

Przy tych samych warunkach, stosunek pomiędzy żywymi siłami wagonów będzie następujący:

$$a \cdot L \cdot 46^{-2} : a \cdot L \cdot 55^{-2} = 7 : 10,$$

czyli zmniejsza się przy podwójnej trakcji o 30%.

Jeżeli warunki jazdy wymagają, by dla podwójnej trakcji $n_2=0,2$, t. j. że przy wyznaczonej przeciętnej szybkości biegu $v_1=40 \text{ km}$ największa jej wartość v wynosić może $1,2 \cdot 40 = 48 \text{ km}$ na godzinę, to na zasadzie podobnych równań znajdziemy że $n_1=0,64$, to znaczy że przy pojedynczej trakcji maksymalna szybkość biegu $v=1,64 v_1=66 \text{ km}$ na godzinę.

Żywe siły pociągów będą proporcjonalne w tym razie do następujących wielkości:

$$\text{dla podwójnej trakcji } (2,5+a)L \cdot 48^{-2} = 24200 L$$

$$\text{i dla pojedynczej } (1+a)L \cdot 66^{-2} = 39200 L,$$

czyli, że przy największych szybkościach żywa siła pociągu prowadzonego podwójną, mniejszą będzie o 62% od żywej siły tegoż pociągu prowadzonego pojedynczą trakcją.

Wielkości zaś żywych sił wagonów odnosić się będą wzajemnie, jak: $(48)^{-2} : (66)^{-2} = 2304 : 4356$, czyli że druga większą będzie od pierwszej o 89%.

Z powyższych obliczeń widzimy, że bieg pociągu prowadzonego pojedynczą trakcją przy zadanej przeciętnej szybkości odbędzie się przy znacznie większej maksymalnej prędkości, aniżeli przy dwóch parowozach.

Różnica pomiędzy maksymalną szybkością iadaną przeciętną stawać się będzie tem większą, im trudniejszy jest profil drogi oraz im cięższy jest prowadzony pociąg.

Ponieważ, przy zachowaniu pozostałych jednakowych warunków, bieg pociągu stanie się tem bezpieczniejszym im mniejszą będzie jego żywa siła, — z cyfr powyżej przytoczonych można wnosić o ile pod tym względem podwójna trakcja bardziej zapewnia bezpieczeństwo biegu pociągu.

Wypadek poprzednio badany wykazywał jaka będzie różnica pomiędzy największą a przeciętną szybkością biegu pociągu prowadzonego podwójną, lub też pojedynczą trakcją, a powstała jedynie tylko w skutek rozpędzania i zwalniania pociągu.

Dla dokładniejszego jeszcze wyjaśnienia różnic jakie zachodzą w biegu pociągu, prowadzonego przez jeden lub przez dwa parowozy, rozwiążemy następujące zadanie:

Pociąg ważący Q tonn ma przebyć pewną przestrzeń z przeciętną szybkością biegu v_1 km na godzinę (40), szybkość tę już posiada rozpoczynając bieg po wzniesieniu $i\%$ (0,008), mającem długości l m, — następną część drogi stanowi spadek jednakowego co i wzniesienie pochylenia (i) i tejże samej długości l m. Określić wypadnie maksymalną szybkość, z jaką bież będzie pociąg, znajdujący się w tych warunkach i raz prowadzony pojedynczą, drugi zaś raz podwójną trakcją.

Jeżeli F oznacza siłę przylegalności parowozu,

L — ciężar jego w tonnach,

q — opór jednostkowy przy przeciętnej szybkości biegu,

v — szybkość w chwili rozpoczęcia biegu pociągu po wzniesieniu, która to wielkość w naszym przykładzie dla pojedynczej jak również i dla podwójnej trakcji równa się przeciętnej zadanej szybkości v_1 ,

$\frac{v}{n}$ — prędkość w chwili dojścia pociągu do najwyższego punktu wzniesienia,

to dla pociągu prowadzonego pojedynczą trakcją możemy napisać następujące równania:

$$\{F - (i + q)(L + Q)\}l = 1100 \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) \left(\frac{v^2}{3,6}\right) \frac{L + Q}{2g},$$

$$\text{skąd } F = 4,33 v^2 \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) \frac{L + Q}{2g} + (i + q)(L + Q),$$

przyjmując, jak i poprzednio, że $Q = aL$, otrzymamy dwa równania:

$$F = 4,33 v^2 \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) (1 + a) \frac{L}{1} + (i + q)(1 + a)L \dots (1)$$

$$2F = 4,33 v^2 \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) (2,5 + a) \frac{L}{1} + (i + q)(2,5 + a)L \dots (2),$$

z których pierwsze stosuje się do pojedynczej, zaś drugie do podwójnej trakcji; kombinując obydwa te równania, otrzymujemy:

$$\begin{aligned} 8,66 v^2 \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) \frac{(1 + a)}{1} + 2(i + q)(1 + a) &= \\ = 4,33 v^2 \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) \frac{(2,5 + a)}{1} + (i + q)(2,5 + a) \dots (3). \end{aligned}$$

Jeżeli przypuścimy, że obydwa parowozy zdolne są do wytwarzania takiej maksymalnej wielkości przylegalności kół prowadzących, że pociąg prowadzony podwójną trakcją bież będzie po wzniesieniu ze stałe jednakową szybkością $v_1 = 40$ km na godzinę, wówczas dla podwójnej trakcji $n_1 = 1$, czyli że cały wyraz zawierający n_1 równać się będzie zeru.

Z równania (3) nie trudno będzie określić n dla pojedynczej trakcji. Przyjawszy, dla przykładu, że $v_1 = 40$ km na godz. = 11 m na sekundę, $a = 8$, $l = 5000$ m, $i = 8$, $q = 4 + \frac{v_1^2}{50} = 4 + \frac{11^2}{50} = 6$ kg²⁾, otrzymujemy następujące równanie:

¹⁾ Opór na wzniesieniach wynosi tyle kilogramów na tonnę, wiele tysiącznych wynosi pochylenie wzniesienia.

²⁾ Gostkowski. Teorya ruchu kolejowego, t. I, str. 301.

$$\frac{8,66 \cdot 40^2 \cdot 9}{5000} \left(1 - \frac{1}{n^2}\right) + 2 \cdot 14 \cdot 9 = 14 \cdot 10,5,$$

skąd znajdujemy że $\frac{1}{n} = \frac{1}{2,28}$, czyli, że w razie biegu tegoż samego pociągu lecz prowadzonego pojedynczą trakcją, szybkość jego na szczycie wzniesienia wyniesie

$$v_2 = \frac{v_1}{n} = \frac{40}{2,28} = 17,5 \text{ km na godz. (4,86 m na sekundę)},$$

przeciętna zaś szybkość tego pociągu przez czas biegu po wzniesieniu:

$$\begin{aligned} u_2 &= \sqrt{\frac{v_1^2 + v_2^2 + v_1 v_2}{3}} = \sqrt{\frac{11^2 + (4,86)^2 + 11 \cdot 4,86}{3}} = \\ &= 8,12 \text{ m na sekundę}. \end{aligned}$$

Czas t'' , zużyty na przebieg wzniesienia długości l równać się będzie $t = \frac{l}{8,12}$ sek.

Jeżeli oznaczymy przez u_3 przeciętną szybkość w metrach na sekundę, z jaką pociąg prowadzony pojedynczą trakcją bież będzie po spadku (i) przy początkowej szybkości $u_1 = 4,86$ m (17,5 km na godzinę), to czas zużyty na ten bieg równać się będzie $\frac{l}{u_3}$, a ponieważ pociąg przebiedzie powinien całą drogę t. j. wzniesienie i spadek przy zadanej przeciętnej szybkości u_1 m przez czas $\frac{2l}{u_1}$, — określone tym sposobem trzy okresy czasu dadzą się ująć w następujące równanie:

$$\frac{2l}{u_1} = \frac{l}{8,12} + \frac{l}{u_3};$$

ponieważ $u_1 = 40$ km na godz. (11 m na sekundę), to z równania powyższego $u_3 = 17$ m na sekundę, czyli dla możności przebycia całkowitej drogi $2l$ z przeciętną szybkością biegu pociągu wynoszącą 11 m na sek. (40 km na godz.) w razie prowadzenia pociągu pojedynczą trakcją, przeciętna szybkość tegoż na spadku powinna wynosić 17 m na sekundę, — a ponieważ, jakżeśmy to obliczyli, początkowa jego szybkość w chwili, gdy ze wzniesienia przechodzi na spadek wynosi 4,86 m na 1" (17,5 km na godzinę), maksymalną przeto końcową szybkość u_4 otrzymamy z następującego równania:

$$17 = \sqrt{\frac{u_1^2 + (4,86)^2 + 4,86 u_4}{3}},$$

skąd $u_4 = 26,7$ m na sek., czyli $26,7 \cdot 3,6 = 96$ km na godzinę.

Widzimy zatem, że podczas gdy przy podwójnej trakcji możemy w danym wypadku utrzymać na całej przestrzeni przepisaną przeciętną szybkość, rozwijając na wzniesieniu całą możliwą siłę przylegalności, zaś na spadku spuszczać pociąg na hamulcach, dla zachowania tej samej przeciętnej szybkości przy pojedynczej trakcji, musimy czas stracony przy podnoszeniu się na wzniesieniu wynagrodzić szybkim spuszczeniem pociągu po spadku.

³⁾ Gostkowski. Teorya ruchu kolejowego, t. II, str. 264.

Opór ruchu niejednostajnie przyspieszonego lub opóźnionego wynosi na tonnę poruszanego ciężaru $\frac{v^2 + c^2 + vc}{150}$ kg, w którym to wzorze v oznacza chyżość początkową, zaś c chyżość końcową, wyrażoną w metrach na sekundę.

Pisząc wzór powyższy w formie $\frac{(v^2 + c^2 + vc)}{50}$, uderza nas podobieństwo tego wzoru do wzoru $\frac{u^2}{50}$, wyrażającego opór ruchu jednostajnego, w którym to wzorze u oznacza przeciętną chyżość tegoż ruchu. Widzimy przeto, że skoro $u^2 = \frac{v^2 + c^2 + vc}{3}$, wyraz ten oznaczać będzie kwadrat przeciętnej szybkości ruchu niejednostajnego.

Przy otrzymanych największych szybkościach, żywe siły pociągu prowadzonego podwójną i pojedynczą trakcją mieć się będą do siebie, jak

$$(2,5 + a) L 40^{-2} : (1 + a) L 96^{-2} = 100 : 493,$$

czyli, że w danym razie, żywa siła pociągu przy pojedynczej trakcji jest prawie 5 razy większą od tejże żywej siły przy prowadzeniu pociągu podwójną trakcją, a stąd wynika, że i bezpieczeństwo biegu zmniejsza się w tym samym stosunku.

Dla porównania, o ile pociąg prowadzony podwójną trakcją przy maksymalnej szybkości biegu, prędzej wstrzymanym być może działaniem hamulców ciągłych, od tegoż samego pociągu prowadzonego pojedynczą trakcją, określimy przestrzeń na których w obydwóch razach pociągi mogą być zatrzymane.

Przestrzeń ta da się określić z następującego wzoru:

$$l = \frac{4(Gv + Gl + Gt)v^2}{B + Gv(\alpha + \frac{2}{3}\beta v) + \xi \frac{v^2}{2} + (Gl + Gt)(\alpha_1 + \beta_1 \frac{v^2}{2})} \dots (1):$$

w którym to wzorze: Gv , Gl , Gt oznaczają ciężar wagonów, parowozu i tendra, w tonnach,

v — szybkość biegu pociągu w kilometrach na godzinę w chwili wprowadzenia hamulców w działanie,

B — tarcie klocków o koła w kilogramach, równające się naciskowi klocków (G) pomnożonemu przez współczynnik tarcia (f). Wartość tego współczynnika zależną jest od szybkości obrotu kół, — przeciwną jego wielkość można przyjąć jako równą $f=0,16$,

$\alpha_1=8$; $\beta_1=0,0044$; $\xi=0,03$; $\alpha=1,8$; $\beta=0,08$, — wielkości powyższych współczynników wzięte podług *Woellnera* z dzieła *Kocha*.

Jeżeli przyjmiemy, że wszystkie osie wagonowe są hamowane i że nacisk klocków wagonowych i tendrowych równa się odpowiedniemu ciężarowi wagonów lub tendra, zaś nacisk klocków parowozowych stanowi 50% ogólnej jego wagi, wynoszącej 40 tonn, — jeżeli odpowiednio te wartości wstawimy w równanie (1) raz dla pojedynczej trakcji, to dla podwójnej przy maksymalnych szybkościach przestrzeń l , na której pociąg może być zatrzymany równać się będzie dla podwójnej trakcji $l=55$ m, zaś dla pojedynczej $l=76$ m. — pierwsza wartość odpowiada największej szybkości $v=46$ dla podwójnej, druga przy $v=55$ km dla pojedynczej trakcji.

Przy danych zatem warunkach jazdy w razie spostrzeżonego niebezpieczeństwa pociąg prowadzony podwójną trakcją może być wstrzymanym działaniem silnych hamulców na przestrzeni o 38% krótszej, aniżeli w razie prowadzenia tegoż pociągu pojedynczą trakcją.

Dla drugiego przytoczonego wypadku przy największej szybkości $v=48$ km przy podwójnej trakcji, pociąg zatrzymanym być może na przestrzeni 60 m, zaś dla pojedynczej trakcji, przy której maksymalna prędkość wynosi 66 km, długość ta wyniesie 109 m, czyli że w razie podwójnej trakcji pociąg można będzie zatrzymać na przestrzeni o 81% krótszej.

Wprawdzie dla podwójnej trakcji jednostkowa siła, sprawająca hamowanie jest nieco mniejszą, aniżeli dla pojedynczej, skoro jednak w tym ostatnim razie pociąg, do chwili całkowitego zatrzymania większą przebędzie przestrzeń, wynika to jedynie z większych maksymalnych szybkości przy pojedynczej trakcji.

W całym dotychczasowym rozumowaniu i obliczaniu, które wymownie świadczą o stosunkowo większym bezpie-

czeństwie pociągu, prowadzonego podwójną trakcją, przyjęliśmy, że obydwa parowozy kierowane są jedną wolą, czyli, że wyklucziliśmy możliwość niezgody w czynnościach obydwóch maszynistów. Zauważyć należy, że dla uniknięcia nieprzyjemnych wstrząśnień, które szkodliwie mogłyby oddziaływać na tabor kolejowy i niemile dawałyby się odczuwać osobom podróżującym, — szybkość biegu pociągu nigdy gwałtownie zmieniać się nie powinna. Ponieważ maszyniści posiadają możność dowolnej zmiany przyległości kół prowadzących, mogą zatem nadać tej sile taką wielkość, że przewyższy ona znacznie wielkość oporu, jakiego pociąg w biegu swym zaznaje, w skutek czego pociąg otrzyma znaczne przyspieszenie, co znowu spowoduje silne wstrząśnienie.

Nieprawidłowości te zdarzyć się mogą i przy prowadzeniu pociągu pojedynczą trakcją, jeżeli kierownictwo powierzonym zostanie nie dość wprawnemu maszyniście. Znane są w praktyce kolejowej fakty zrywania przyrządów pociągowych i przy pojedynczej trakcji, i jeżeli mają one miejsce, to w większości wypadków należy je przypisać niedbalstwu lub też nieumiejętności maszynisty.

Wiadomą jest rzeczą, że nabycie wprawy, przy której podobne zdarzenia nie miałyby miejsca, nie wymaga ze strony maszynisty ani tak wielkiej zręczności, ani też umiejętności.

Wątpliwem jest również, czy statystyka wykazała większą stosunkowo ilość zerwania łączników pociągowych przy stosowaniu podwójnej trakcji.

W celu wytworzenia jaśniejszego sądu o wielkości tych nieprawidłowości, jakie mogą mieć miejsce nawet przy najbardziej niezgodnych czynnościach obydwóch maszynistów, przytoczmy następujący przykład: pociąg prowadzą dwa parowozy, ciężar każdego stanowi $\frac{1}{2}$ wagi prowadzonego pociągu. Gdyby maszyniści zupełnie prawidłowo kierowali swymi parowozami, każdy winien wytworzyć pół tej siły przyległości, która bieg pociągowi nadaje.

Przypuśćmy jednak że obie maszyny w skutek nieumiejętności maszynistów tak pracują, że tylnia lokomotywa wytwarza $\frac{1}{2}$ potrzebnej siły; dla utrzymania wówczas jednostajnego ruchu pociągu przednia da tylko $\frac{1}{4}$ ogólnej wymaganej siły. Nie baczając jednak już na tak nieprawidłowy rozkład pracy obydwóch parowozów, przypuśćmy, że nagle drugi maszynista bez żadnej potrzeby podwoił siłę przyległości swojego parowozu, czyli, że wzrosła ona do wielkości $\frac{1}{2} \cdot 2 = 1$.

Ponieważ dla jednostajnego ruchu pociągu wystarcza siła, której wartość równa się 1, pozostałe przeto $\frac{1}{2}$ przyczynia się do nadania pociągowi przyspieszenia, — zdawałoby się przytem, że drugi parowóz pchać będzie przedni. Stanie się jednak inaczej.

Z wyswobodzonej ($\frac{1}{2}$) siły pociągowej na drugi parowóz przypadnie tylko $\frac{1}{4}$, na cały zaś pociąg $\frac{1}{4}$ (ponieważ przyjęliśmy, że pociąg jest 8 razy cięższym od lokomotywy), czyli że na tylni parowóz przypadnie $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{4} = \frac{1}{8}$ ogólnej wielkości siły potrzebnej do jednostajnego biegu pociągu.

Cała zaś siła przyległości przedniego parowozu = $\frac{1}{2} = \frac{4}{8}$, stanie się teraz zbyt dużą i zużyje się dla nadania przyspieszenia pierwszemu parowozowi, a ponieważ większą jest zarazem od siły nadającej przyspieszenie drugiej lokomotywie, widzimy zatem, że przedni parowóz pociągnie w tym razie drugi, a nie zaś tylni pchać będzie przedni, jak to pozornie sądzićby można.

Różnica w siłach sprawiających przyspieszenie obydwóch parowozów równająca się $\frac{4}{8} - \frac{1}{8} = \frac{3}{8}$ ogólnej wielkości siły pociągowej, względnie do wagi lokomotywy o tyle jest nieznaczna, iż żadnego dotkliwego wstrząśnienia sprawić nie będzie zdolna.

Z powyżej przytoczonego przykładu, jak również i z wielu podobnych, któreby można tu zastosować, przekonąć się możemy, że przy podwójnej trakcji żadne poważne wstrząśnienia, wynikające z nieprawidłowych czynności maszynistów, powstawać nie będą, co zresztą potwierdza w zupełności codzienna praktyka kolejowa.

Z czynników niezależnych od woli maszynistów, a wywierających jednak wpływ na bieg pociągu, wyszczególnić należy te wszystkie szkodliwe ruchy parowozów, które z budowy jego wynikają, jako to: falowanie kołysania i inne. Dotychczas nauka nie wykazała, przy jakich szybkościach

¹⁾ Richard Koch: „Das Eisenbahnmaschinenwesen“ I, str. 91.

Wzór powyższy łatwo da się wyprowadzić w następujący sposób: dla zatrzymania pociągu biegnącego z szybkością v m, należy zniszczyć jego żywą siłę $(Gv + Gl + Gt) \frac{v^2}{2g}$, wzór ten przyjmie formę

$$4(Gv + Gl + Gt)v^2,$$

jeżeli ciężary wyrazimy w tonnach, zaś szybkość w kilometrach na godzinę. Praca oporu w, jakiego doznaje pociąg w swym biegu, oraz tarcia (B) jakie powstaje przy użyciu hamulców, jeżeli będziemy je uważali za stałe, wynosi $(w + B)l$, skąd napisać możemy, że

$$4(Gv + Gl + Gt)v^2 = (w + B)l, \text{ czyli } l = \frac{4(Gv + Gl + Gt)}{B + w}$$

dla danego parowozu ruchy te stają się niebezpiecznymi, — jest to jednak niewątpliwem, że bieg pociągu tem bardziej będzie pewnym, im ruchy te odbywać się będą przy mniejszej szybkości, co właśnie ma miejsce przy prowadzeniu pociągu podwójną trakcją.

Chociaż ściśle naukowo kwestya tych ruchów szkodliwych nie została wyjaśniona, wieloletnia jednak praktyka kolejowa wytworzyła pewne przepisy techniczne, warunkujące największe szybkości, których parowóz ze względu na swą konstrukcję przekraczać nie powinien.

Z tego też właśnie względu składanie podwójnej trakcji z dwóch parowozów typowo odmiennych konstrukcji, t.j. jeżeli np. jeden będzie osobowym, drugi zaś towarowym, może stać się przyczyną nieszczęścia.

Wszystkie powyżej przytoczone rozumowania i obliczenia dotyczyły tego tylko wypadku, gdy obie lokomotywy składające podwójną trakcję posiadają, jeśli już nie zupełnie jednakową konstrukcję, to przynajmniej taką budowę, że obie mogą być zaliczone do jednego ogólnie przyjętego typu.

Przekonawszy się, że podwójna trakcja nie przedstawia żadnych niedogodności ze względu na prawidłowość biegu pociągu i jednocześnie nadaje ruchowi jego warunki większego bezpieczeństwa, należy jeszcze zbadać, czy przy podwójnej trakcji nie powiększa się rzeczywiście prawdopodobieństwo uszkodzeń w zeskładzie pociągowym.

Zarówno dla wagonów, jak i dla samego parowozu uszkodzenia te tem łatwiej mogą nastąpić, im pociąg szybciej bieży i im praca lokomotowy bardziej będzie wytężoną.

W miarę bowiem powiększania się szybkości jazdy, wzrastają również uderzenia i wstrząśnienia, jakim podlegają koła, obręcze, osie, maźnice, resory i inne składowe części taboru kolejowego. Ponieważ wielkości tych uderzeń wzrastają proporcjonalnie do kwadratu prędkości, ważnem jest przeto niedopuszczanie do znacznych chyżości biegu. Pod tym zaś względem podwójna trakcja wybitną posiada przewagę nad pojedynczą.

Ta ostatnia zmusza zarazem do bardziej forsownej pracy maszyn parowych, co znów powiększa natężenia powstające w mechanizmie a więc i prawdopodobieństwo uszkodzenia.

Z drugiej przytem strony, forsowna praca maszyn wymaga bardziej energicznego wytwarzania pary w kotle, co znów pociąga za sobą potrzebę bardziej częstego i obfitego palenia.

Palacz zmuszonym jest wówczas zwiększać ciąg powietrza, wprowadza zatem do rozpalonych rur płomiennych większe ilości nieograniczonego powietrza, co wpływa znów ujemnie na szczelność połączeń rur w ścianach sitowych. Znane są fakty w praktyce kolejowej cieknięcia rur płomiennych, które często stają się przyczyną zatrzymania pociągu w drodze. Źródło tych wydarzeń głównie spoczywa w powyżej przytoczonych względach.

Prawdopodobieństwo tych wypadków znacznie się zmniejsza przy podwójnej trakcji. Dołączywszy do tego możliwość doprowadzenia pociągu do stacyi, w razie zepsucia się jednego parowozu, często nawet bez opóźnień, wszystkie względy powyższe wymownie świadczą za większem bezpieczeństwem biegu pociągu, gdy tenże prowadzonym jest podwójną trakcją.

Widzieliśmy z poprzednich obliczeń, że pociąg prowadzony podwójną trakcją w razie zauważonego niebezpieczeństwa prędzej zatrzymać można działaniem hamulców od tegoż pociągu prowadzonego pojedynczą trakcją. Wynika to, jakieśmy widzieli z większych maksymalnych szybkości w tym ostatnim razie. I z tego więc względu podwójnej trakcji przypisać należy stosunkowo większe zapewnienie bezpieczeństwa.

Wprawdzie, przy wykolejeniu się obydwóch parowozów następstwa może być groźniejsze, aniżeli przy podobnym wypadku wydarzonym przy pojedynczej trakcji. Może stać się jednak, że przy prowadzeniu pociągu przez dwie lokomotywy, jedna tylko podlegnie wykolejeniu, wówczas druga pracując jeszcze czas jakiś może to sprawić, że przejście od największej szybkości do zera odbędzie się bardziej stopniowo i nie tak gwałtownie.

Przy podwójnej trakcji zwiększa się prawdopodobieństwo eksplodowania kotła, praktyka jednak kolejowa uczy,

że i to prawdopodobieństwo nader jest małym, by móżdż poważne, a nieraz i decydujące przypisać mu znaczenie.

Powiększanie przeciętnej szybkości biegu pociągów staje się coraz bardziej nieodzowną potrzebą komunikacyjną. Przy wzrastającym również ruchu, pociągi stawać się będą coraz to bardziej ciężkimi, co zresztą dla eksploatacyi dróg żelaznych staje się bardzo korzystnem. Przy tych warunkach, parowozy, które dotychczas dostatecznie były silne, obecnie okazać się mogą zanadto wątlymi.

Chcąc zatem prowadzić taki pociąg pojedynczą trakcją, wypadnie używać do tego odpowiednio silniejszych lokomotyw, lub też przy istniejących zezwalać na znaczne różnice w wielkościach szybkości biegu.

Jeżeli przytem, przy zadanej przeciętnej prędkości, maksymalne chyżości pociągu przekroczyłyby granicę, wskazaną dla nich przez przepisy praktyczne, pojedynczej trakcyi stosować wówczas nie możemy i zmuszeni jesteśmy prowadzić pociąg podwójną trakcją, co tylko dodatnio wpłynąć może na bezpieczeństwo jego ruchu.

Prawdziwość tego powiedzenia staraliśmy się wykazać.

J. Jeziorański, inż.-technolog.

CHMIEL,

KWAS SALICYLOWY I SUROGATY CHMIELU

w przemyśle piwowarskim.

Z rośliny uprawianej dla piwowarstwa, zwanej *chmielelem*, (*Humulus lupulus*), używają się w tym przemyśle tylko szyszki owocowe, których część najcenniejszą stanowi mączka barwy bursztynowo-żółtej (w stanie pożądanego dojrzałości), — mączką tą usiane są przykwiatkowe listeczki szyszki, zwłaszcz przy ich nasadzie.

Ta lupulina, służąc dotychczas za jedyną w handlu wskazówkę oceny chmielu, powinna być celem zabiegów jego plantatora. — O ile chmiel posiada więcej mączki i szlachetniejszych przymiotów, o tyle chętniejszego znajdzie nabywcę w piwowarze — i odwrotnie.

Zapoznajmy się zatem bliżej z lupuliną, a poznamy się z chmielem jako materiałem piwowarskim.

Lupulina, wedle dawniejszych nieco określeń, zawiera w sobie *olejek lotny*, łatwo ulegający zżyczeniu i ciała gorzkie, bezazotowe: *lupulit*, niekrystaliczne, dość łatwo rozpuszczalne w wodzie, alkoholu i eterze. Ten olejek lotny, jak również i wytwarzająca się z niego żywica, oraz ów *lupulit*, znajdują się w gruczołkach oleistych stanowiących lupulinę, to jest mączkę chmielową, — gdy tymczasem listki przykwiatkowe zawierają tylko istotę gorzką, bez olejku.

Lupulina więc stanowi najważniejszą część chmielu, łącząc w sobie własności olejku lotnego (respective żywicy) i ciała gorzkiego. — Nowsze badania, chociaż nie zdołały jeszcze ostatecznie rozebrać składników lupuliny, wykazały że ona składa się, oprócz owego olejku chmielowego, eterycznego, z materji gorzkiej, zwanej goryczą chmielową, ze smół chmielowej, z kwasu garbnikowego, a także i innych, mniej ważnych, co wszystko poprzednio pod ogólną nazwą *lupulitu* pomieszczano w lupulinie, obok olejku lotnego, jako jej część nielotną.

Jakkolwiek ściśle badania składu chemicznego chmielu nie są jeszcze uskutecznione, wiemy przecież już dziś, że prócz wody i drzewnika (jako zasadniczych składników ciała roślinnego) zawiera on: *olejek chmielowy*, eteryczny, który nadaje chmielowi jego charakterystyczny, silny zapach. Zawarty on jest w lupulinie i w połączeniu ze smół chmielową tworzy balsam chmielowy. Otrzymuje się go w stanie swobodnym przez destylację szyszek, w postaci pływającego po powierzchni wody olejku, barwy jasno-żółtej, smaku gorzkiego, korzennego, zapachu silnego. Rozpuszcza się łatwo w eterze i alkoholu, w wodzie zaś 1 jego część na 600 części

wody. Ulatnia się nie tylko przy gotowaniu lecz i przy zwykłej już temperaturze; pod wpływem powietrza, łatwo się utleniając, przechodzi w kwas waleryanowy i baldryjanowy. Podczas gotowania brzezki piwnej z chmielem, tem większa część tego olejku ginie, im wrzenie jest dłuższe i silniejsze. — I w czasie fermentacji brzezki część jego też się ulatnia — i dla tej przyczyny małe przypuszczalnie przypisują znaczenie temu olejkowi w fabrykacji piwa. Zdaje się przecież, że pewne jego ilości pozostają zawsze w piwie i przyczyniają się do nadania mu aromatu a po części i smaku właściwego. Tak twierdzi *Julius Thausing* w swoim poważnie naukowym, wyczerpującem dziele p. t. „Die Theorie und Praxis der Malzbereitung und Bierfabrikation“. — Gdyby jednak, na co niepodobna się przecież zgodzić, cała ilość olejku ginęła przy gotowaniu piwa, to wtedy próba chmielu z zapachu pochodzącego od tegoż olejku, byłaby bez znaczenia — i ocenę chmielu węchem, tak dziś powszechną, należałoby zastąpić jedynie uwagą na jego wydajność, co spowodowałoby i przewrót do pewnego stopnia w dotychczasowym systemie handlu chmielem.

Olejek chmielowy, co już oddawna doświadczenie pokazało, działa odurzająco; sprawia zajęcie głowy, niejaką skłonność do snu i prawie w sposób swoisty zmniejsza stan podrażnienia w przyrządach moczopłciowych. A chociaż *Barbier* zapewnia a za nim *Nothnagel* i *Rosbach* stanowczo powtarzają, iż z czynionych przez niego na chorych doświadczeń okazało się że chmiel nie spowodowywa wcale snu, to trudno zgodzić się ostatecznie na podobne twierdzenie, zwłaszcza że ciż sami *Nothnagel* i *Rosbach* w swej farmakologii określając działanie fizyologiczne chmielu, powiadają że lupulina zażyta w małej ilości sprawia w żołądku uczucie gorąca, zwiększenie łaknienia i przyspieszenie stolca. Po większych jej ilościach występują objawy odurzenia, tak, że nawet dłuższy pobyt w miejscu gdzie chmiel leży a powietrze przepełnione jest parami olejku chmielowego, wywołuje zajęcie i ból głowy, a nawet i lekkie odurzenie, podobnie jak powietrze w którym zawieszony jest olejek terpentynowy, lub inne olejki eteryczne. Zresztą i doświadczenie robotników piwowarskich może też tu służyć za pewien dowód. Wiadomo bowiem, iż gdy który z nich zapragnął wypocząć w spokoju a oddaleni od oka nadzorcy fabrycznego i wyspał się w składzie świeżego chmielu na jego wałtach, — budził się po długim, twardym i ciężkim śnie z silnym bólem głowy i w stanie bardzo przykrego odurzenia. — I te, od dawna znane doświadczenia spowodowały zalecanie przez lekarzy przed laty tak nazwanych nasennych poduszek, napychanych chmielem. — *Hilger* znowu, określając działanie piwa na organizm ludzki, przyjmuje stanowczo, że olejek chmielowy, pomimo gotowania i fermentowania brzezki, znajduje się w już gotowem piwie w takiej ilości, że gotów mu on przypisać pewne w tym razie znaczenie. Badacz ten, w skutek właśnie licznych zapewne badań, widocznie zwolennik wina, co się z poniżej przytoczonego pokaże, powiada że: działanie piwa na mózg nie jest tak szlachetne i piękne jak działanie wina, a to prawdopodobnie z powodu obecności olejku chmielowego, który podobnie jak olejek terpentynowy, użyty sam przez się sprawia u człowieka ból głowy i rozłamanie. Przy umiarkowanym użyciu piwa działanie olejku chmielowego występuje prawie na pierwszy plan tak, że pojawia się niechęć do pracy, do zwawej towarzyskiej zabawy, oraz przytępienie władz umysłowych (przy takich objawach trudno pojąć co właściwie badacz nazywa *umiarkowanym użyciem*?). Po użyciu większej ilości piwa występuje wprawdzie jednocześnie upajające działanie alkoholu, połączone z pewnego rodzaju nastrojem wesołym; wesołości tej atoli brak owej gracy, z jaką łączy się upojenie winem. Zresztą, jednakowa ilość alkoholu zmieszanego z wodą działa mniej upajająco, aniżeli taka sama ilość jego przyjęta w piwie. Pobudzenie zależące od upojenia piwem, szybciej przechodzi aniżeli podniecenie winem i o wiele prędzej sprowadza obzwładnienie języka, przytępienie umysłu i sen. Następce dolegliwości po piwie są o wiele przykrejsze, zwłaszcza z powodu silnego bólu głowy i wymiotów, aniżeli następstwa przepicia się winem. — Zatem i tu powiedziano że olejek chmielowy znajduje się w niejakiej ilości w gotowem już piwie i że do pewnego stopnia jest czynnikiem usypiającym.

Wreszcie o tym olejku, opierając się na zdaniu *Berscha*, tak powiada *Fruwirth* w swej pracy o chmielu, uwieńczonej na konkursie w Norymberdze, a przetłomaczonej przez *Rewińskiego* w 1889 roku: „Olejek ten zdaje się działać w słabym stopniu opóźniająco na główną fermentację, gdyż i inne olejki eteryczne wstrzymują fermentację. Lecz najwybitniej działa on na podniesienie smaku i nadanie właściwego zapachu piwu, nadając mu jednocześnie pewną gorzkość. Delikatny zapach wyborowego, równie jak ostry lub mdły pospolitego albo starego chmielu, utrzymuje się w piwie; olejek tak łatwo ulegający zmianom w szyszkach zwykłym sposobem przechowywanych, w piwie utrzymuje się bez zmiany całe lata“. Prócz olejku chmielowego znajdują się dalej w chmielu:

Materya gorzka, gorzkość chmielowa, uważana przez *Muldera* za przyczynę gorzkiego smaku chmielu; składa się z węgla, wodoru i tlenu. Wedle *Stierlina* jest rozpuszczalna w wodzie. Ona to przyczynia się do nadania piwu właściwego, przyjemnego, gorzkiego smaku.

Kwas gorzki chmielowej wydzielił *Lermer* w białych kryształach, tak z chmielu jak i z piwa nawet.

Smola chmielowa. Są to smoliste ciała chmielu mało dotąd poznane chemicznie. Wiemy tylko że ona także przyczynia gorzkości piwu. W brzezce piwnej znajduje się w połączeniu z olejkiem chmielowym, tworząc balsam chmielowy. Przy fermentacji zaś brzezki smola ta unoszona przez gaz kwasu węglanego wraz z komórkami drożdżowymi które oblepia (przez co jest czynnikiem zwalniającym fermentację) wydziela się na powierzchnię płynu wraz z barankiem drożdżowym, czyli pospolicie tak zwaną krajzą. — I to właśnie działanie smoly chmielowej na fermentację jest bardzo ważne.

W poczynającej fermentować w kadzi brzezce zmieszanej z drożdżami, smola chmielowa znajduje się w całej jej masie; w jakiej ilości, to już mniej nas w tej chwili interesuje. W miarę coraz silniejszego działania fermentu, coraz więcej wytwarza się kwasu węglanego, dążącego ku gorze perełkowatymi sznureczkami pęcherzyków, dla wybitcia się po nad płyn. Powstaje więc zaburzenie płynu, — ruch drożdży w nim spowodowany ruchem gazu, który przylega drobnymi pęcherzykami do komórek drożdżowych — a te w zetknięciu z coraz nowymi, wyższymi warstwami płynu zawierającego smolę chmielową, zostają nią oblepione, — niejako polakierowane. Wreszcie kwas węglany, tworząc na niej warstwę zbitej piany, zaczyna wyrzucać na powierzchnię płynu i te komórki drożdżowe, jakie w początkach nie dość żywej jeszcze fermentacji swoimi balonikami pociągnać zdoła, — a więc najmniejsze, najsłabsze, które jednocześnie unoszą na sobie smolę chmielową. Wtedy to na powierzchni płynu okazuje się warstwa grubej, zbitej piany, rozłamującej się, rozpadającej głębokimi, coraz gęściejszymi brzdami w miarę wzmagania się fermentacji tak dalece, że cała powierzchnia płynu pokrywa się wreszcie grubą warstwą porożadanej, poskręcanej piany, wyglądającej jakby runo baranie w powiększonej ze świeżego twarogu imitacji. Co się też nazywa zwojami lub barankiem drożdżowym, a w pospolitem technicznym wyrażeniu: krajzą.

W początkach tworzenia się tej krajzy widzimy jej powierzchnię pokrytą brunatnym nalotem. To są właśnie owe drobne, słabe komórki drożdżowe, oblepione smolą chmielową, wyrzucone przez kwas węglany. Reszta masy baranka białego składa się też z komórek drożdżowych, ale już większych, pełniejszych, zdrowszych, przez gaz uniesionych w późniejszym, silniejszym peryodzie fermentacji. Są one bardziej białe, bo gdy wypływały na powierzchnię płynu, smolę chmielową w większej jej części wyrzuciły już z niego ich drobniejsze poprzedniczki. Są one pomieszane z pianą utworzoną z pęcherzyków gazu.

Gdy następnie fermentacja słabnie, piana przez gaz, który się ulotnił w powietrze, utworzona — niknie i drożdże opadają na dno kadzi. Tylko do ostatka utrzymuje się na powierzchni płynu cienka brunatna warstewka wyglądu żywicznego złożona z pozlepianych ze sobą grupek, płatków, których części drobniejsze niepozlepiane opadły już poprzednio z całą masą drożdży — a pozlepiane w swej masie, podtrzymywane od spodu przez pęcherzyki gazu, utrzymują się na powierzchni aż do zupełnego uspokojenia fermentacji. Wreszcie i te opadają na osiadłe już na dnie kadzi drożdże,

a część ich osiada na bocznych klepkach kadzi i przylepia się do nich. Po zlanu z kadzi płynu odfermentowanego, wygarnia się z niej następnie drożdże, od których oddziela się przedewszystkiem wierzchnia warstwa owego brunatnego osadu. W ten sposób, oprócz innego działania smoły chmielowej na płyn fermentujący, wydziela się z fermentu, przez jej mechaniczne działanie część komórek słabych, mogących płyn ten w następstwie usposobić do gnicia. A ważnem jest i to także, iż te słabe, drobne komórki z powodu swych małych rozmiarów, są nadzwyczaj trudne do oddzielenia od płynu fermentowanego w czasie jego klarowania.

Naturalnie, iż przy fabrykacji nigdy nie można otrzymać ścisłego oddzielenia od drożdży białych, zdrowych, tych komórek chorobliwych, osmolonych, bo zawsze część tych ostatnich miesza się z pierwszymi. A i komórki silne, duże, mogą i muszą nawet w jakiejś części ulegać też osmolementu. Jednak już i to, co smoła chmielowa czyni dla fermentacji wraz z kwasem węglanym przez swe mechaniczne działanie, zasługuje na poważną uwagę.

Zaprzeczyć też nie można, iż smoła chmielowa, zwalniając do pewnego stopnia fermentację, oddziela z fermentu część jego komórek niezdrowych, a przez to do pewnego także stopnia działa przeciwnie na płyn odfermentowany.

Rzecz naturalna, iż prócz tego działania smoły chmielowej, piwowar wyprodukowane drożdże nasienne, czyli tak zwaną matkę, stara się jeszcze lepiej oczyścić przez przemycanie. Ale to przychodzi bardzo trudno i nigdy nie daje się uskutecznić dokładnie. Ztąd to pochodzi ogólna trudność użycia drożdży z pod piwa bawarskiego obficie chmielowego, czyli tak zwanych drożdży dolnych (osadowych — podennych) przez piekarzy, dla ich goryczy, spowodowanej zawsze istniejącą w nich pewną ilością paląco-gorkiej smoły chmielowej.

Dalej w chmielu znajdujemy:

Kwas garbnikowy który znajduje się nietylko w lupulinie lecz i we wszystkich częściach owocowej szyszki chmielowej. W brzeczce piwnej gotowanej z chmielem wiadomo, że on swe działanie na zawartych w niej ciałach białkowych, które ścina w białe kłaczkę, klarując przez to brzeczke. Z uwagi też na zawartość od 2% do 5% kwasu garbnikowego w szyszkach chmielowych, nie są one dla nas bez znaczenia i nie możnaby się było obejść bez ich dodawania do brzeczki.

Prócz kwasu garbnikowego właściwego chmielowi, mamy jeszcze wiele garbników i w innych roślinach. Najważniejszym jest dla nas garbnik zawarty w galasie dębowym, znany pod nazwą taniny, używany podobno niekiedy jako pomocnicza przymieszka do chmielu. Strąca ona z brzeczki piwnej ciała białkowe, a więc klaruje takową.

Znajdują się jeszcze w chmielu prócz innych: guma, czerwony barwnik rozpuszczalny w wodzie, spotykany niekiedy w tak znacznej ilości, że jest zdolny wpłynąć na barwę piwa; dalej: ciała białkowe, połączenia mineralne, szczególnie fosforan, siarczan i węglan potasu i t. d. Zebrawszy wszystko dotąd powiedziane o chmielu i jego częściach składowych, widzimy jak on ważnym jest dla piwa. Olejkowi chmielowemu nie możemy zaprzeczyć wpływu na zapach i smak; goryczy chmielowej na smak; smole na fermentację, kwasowi zaś garbnikowemu na oczyszczenie piwa. Wszystkie te części chmielu są ważnymi czynnikami fabrykacji razem wzięte, wedle ostatnich doświadczeń, chociaż nie wszystkim dawniej przypisywano takie znaczenie. I tak: *Habich* cenił chmiel tylko dla smoły chmielowej; *Ott* i *Moser* główny nacisk kładli na kwas garbnikowy; *Prior* utrzymywał, że smoła i gorycz chmielowa są najpożyteczniejszymi częściami składowymi chmielu. *Siwert* znowu początkowo mniemał, że dobroć chmielu, zależy od jaknajwiększej zawartości żywicy, przy jednocześnie jaknajmniejszej wydajności popiołu, lecz potem zmienił w części to zdanie. Następnie wywnioskował z szeregu doświadczeń, że lepszych gatunków chmiel, zawiera więcej żywicy niż białka, gorszych zaś, jeżeli nie więcej, to przynajmniej bardzo dużo białka.

Wreszcie *Harz* otrzymuje wyciąg alkoholowy szyszki chmielowej (lecz nie oznacza substancji suchej, ponieważ

przy odparowaniu nastąpiłby rozkład części składowych, poprzestaje zatem na oznaczeniu ciężaru właściwego). W wyciągu zabarwionym na zielonawo-żółto, zielonawo-brunatno, żółtawo-zielono, lub brunatno, mieszczą się wedle niego bezwątpienia, wszystkie ważne dla piwowarstwa materye, a więc: aromatyczne, gorzkie, garbnikowe i obojętne. Jakkolwiek takie oznaczenie jest bardzo nieściśłem, dochodzi do zdania, które w zupełności zgadza się z wnioskami dającymi się wyprowadzić z wyżej powiedzianego.

Teorie poważnych autorów i doświadczenia pojedynczych badaczy, przypisują z biegiem czasu pierwszeństwo to tej to owej części składowej chmielu, wreszcie *Harz* przyznaje im wszystkim ważne znaczenie dla piwa, co też praktyka piwowarska od dawna potwierdza. Z kolei rzeczy przejdźmy teraz do kwasu salicylowego.

Kwas salicylowy dla swego chemicznego składu zalicza się do grupy związków aromatycznych. Związki zaś aromatyczne (w szczególności rozbiór których, wdawać się tu nie będę, a nadmienię o nich tyle tylko, ile nam dla dalszego zrozumienia rzeczy będzie potrzebnem), wyprowadzić można z benzolu C_6H_6 stanowiącego wspólne jądro wszystkich tych ciał, mianowicie przez zastąpienie jego atomów wodoru innymi pierwiastkami, lub też rodnikami złożonymi. Stąd więc nazywamy owe ciała pochodniami benzolu; każde też z nich rozkładając, choćby najwięcej złożone, zawsze się ostatecznie otrzymuje, jako produkt rozkładu benzolu C_6H_6 . Ciała tej grupy mają bardzo wiele wspólnego, tak pod względem działania fizyologicznego jak i zastosowania w praktyce. Pomimo też wielkiej ich różnorodności, a nawet dzisiejszej jeszcze nienajściślej dokładności doświadczeń nad temi substancjami, w każdym razie, widać wyraźnie, że one wywierają hamujące działanie, na sprawy fermentacyjne i gnilne.

Aby sobie dokładnie zdać sprawę z takiegoż działania kwasu salicylowego, o który jedynie chodzi nam w tej chwili, zapoznajmy się pobieżnie z niektórymi, powszechniej znanymi przedstawicielami tej grupy. Przedewszystkiem na uwagę tu zasługuje:

Fenol lub karbol, przez lekarzy pospolicie zwany kwasem karbolowym, wedle *Bucholtza*, ma powstrzymać fermentację alkoholową płynu cukrowego w roztworze zawierającym go już 0,377%, wedle zaś *Plugge'go* 4%. Jest on główną składową częścią, ciężkiego oleju smołowego z węgla kamiennego, z którego też na wielką skalę bywa wydobywany jak i benzol. Z powodu właściwej mu silnej woni, przy fabrykacji materiałów pokarmowych zastosowanym być nie może.

Benzol, zwany benzyną i jego pochodne, działają tak, samo jak fenol.

Tymol o właściwym zapachu przyjemnym, ma działać na procesy fermentacyjne i gnilne, silniej jeszcze od fenolu.

Kreozot o zapachu przenikliwym (otrzymywany ze smoły drzewnej) działa nieco słabiej niż fenol.

Smoła otrzymywana przy suchej dystalacji drzewa czy węgla kamiennego, przez posiadanie w obu razach w swym składzie fenolów, oddziałuje także na przebieg fermentacji i gnicia.

Dalej do kwasów aromatycznych zaliczamy:

Kwas bendżwinowy czyli *benzoesowy*, o właściwym, przyjemnym, waniliowym zapachu, który również przeciwdziała gnicu i fermentacji.

Jak utrzymują *Fleck*, *Salkowski* i *Bucholtz*, w brzeczce piwnej działa on na fermentację silniej, niż kwas salicylowy, a bakterye ma zabijać roztwór jego, o wiele słabszy niż tego ostatniego. Zależać to ma od tego, zdaniem *Kolbe'go*, iż kwas bendżwinowy, znacznie trudniej niż salicylowy, łączy się z solami zawartymi w cieczach i dla tego też pozostaje w działaniu więcej kwasu wolnego. Zresztą i związek jego, bendżwinian sodu równie silnie jak sam kwas wolny, działa przeciwnie.

Wszyscy powyżej wymienieni przedstawiciele grupy tej seryi związków, jakkolwiek oddziałują na procesy fermentacji i gnicia, z powodu przecież więcej, lub mniej silnego zapachu i smaku, a także i trującego działania na wyższe organizmy, nie mogą być stosowanymi w piwowarstwie.

Kwas salicylowy zaś jako środek przeciwnilny i przeciwfermentacyjny, ma wielką nad nimi przewagę, nie posiada bowiem zapachu, ani wyraźnego smaku, nie jest lotnym i na wyższe ustroje, działa bardzo słabo trując.

Wszystkie one jednakże, działając hamująco na gnicie i fermentację, opóźniają a nawet zupełnie powstrzymują ją dla tego, że działają zabójczo na same fermenty. Większa zatem lub mniejsza ilość związku aromatycznego, dodana do płynu fermentującego, bardziej lub powolniej wstrzymuje fermentację—nie reguluje jej jednakże, nie ujednastajnia, nie prawidłuje, ale zwalnia lub przerywa zupełnie, zależnie od tego, czy w części, czy też w zupełności zabija fermenty, ową fermentację powodujące. Fenol zwany kwasem karbolowym, kwas bendżwinowy, tymol i benzol oddziałują nawet na fermenty energiczniej niż kwas salicylowy, ale zawsze oddziałują zabójczo, to jest niszcząc fermenty, doprowadzając ostatecznie do zupełnego przerwania fermentacji, naturalnie przy użyciu ich w dostatecznej ku temu ilości.

Zapoznajmy się teraz bliżej z samym kwasem salicylowym. Znajduje się on w kwiatach Tawuły (*Spiraea*) i stanowi główną część olejku amerykańskiego gaulteryowego (z *Gaultheria procumbens*). Droga syntetyczną można go otrzymać z fenolu, przez równoczesne działanie sodu i bezwodnika kwasu węglanego. Ważne są doświadczenia *Kolbe'go*, które przekonały, że kwas salicylowy w nalewce mięsnej i tym podobnych płynach zawierających dużo soli kwasów fosforowego i węglanego, traci bardzo prędko swoje przeciwnilne działanie, jeżeli mianowicie nie będzie użyty, albo w silnym nadmiarze, albo też wraz z jakimś silniejszym kwasem nieorganicznym. Sole bowiem kwasu salicylowego, np. salicylan sodu, które się wtedy tworzą, nie posiadają w ogóle żadnego już wpływu na fermentację i gnicie. Działanie przeciwfermentacyjne i przeciwnilne kwasu salicylowego zdaniem *Kolbe'go* i innych badaczy zasadza się na tem, że on przeszkadza i opóźnia działanie trawienne pepsyny, fermentację cukru gronowego, kwaśnienie piwa, wtórną fermentację wina, ścinanie się mleka i t. d.

Już 0,1 procentowy roztwór tego kwasu, przeszkadza rozwojowi pleśni, na wszystkich tych płynach. Mięso w 1% roztworze jego nie gnije przez tydzień, w mocniejszych zaś roztworach przez 4—5 tygodni.

Niektórzy jednak inni badacze, jak *Fleck*, *Salkowski* nie mogli stwierdzić, aby kwas salicylowy tak silnie powstrzymywał fermentację w pewnych płynach, jak w brzeczce piwnej, lub nalewce mięsnej, oraz aby silniej działał, niż kwas bendżwinowy. Przyczyną tego, zapewne jest znaczna ilość fosforanów i węglanów alkalijskich znajdujących się w tych płynach, które powodują tworzenie się salicylanów alkalicznych, nie posiadających żadnego wpływu przeciwfermentacyjnego i gnicia. Jeżeli pragniemy w podobnych płynach, powstrzymać fermentację za pomocą kwasu salicylowego, to należy użyć go w takiej ilości, iżby zawsze pozostawał nadmiar tego kwasu wolnego, albo też należy dodać jeszcze i innego kwasu silniejszego, np. kwasu solnego, lub kwaśnego siarczynu potasu, aby przeszkodzić łączeniu się kwasu salicylowego z alkalijskimi, tak twierdzą *Meyer* i *Kolbe*.

W każdym razie zdaje się, iż *Fleck* i *Salkowski*, nie bez słusznej racji odmawiają kwasowi salicylowemu znaczenia, dla takich płynów silnego środka przeciwfermentacyjnego i przeciwnilnego. Co się jednak tyczy samych fermentów, to na organizowane, np. na drożdże, bakterie, kwas salicylowy stanowczo wywiera wpływ szkodliwy, a nawet niszczy je zupełnie, i jak utrzymuje *Bucholtz*, dla zabicia bakterii potrzeba o wiele mniejszych ilości kwasu salicylowego, niż karbolowego, czyli fenolu.

Zebrawszy teraz co się o tym kwasie powiedziało wynikiem, że jego własności przeciwnilne i powstrzymujące fermentację, mogą w przemyśle znaleźć zastosowanie: przy przechowywaniu artykułów żywności, a w szczególności mięsa; przy fabrykacji kleju i w garbarstwie, a także i w farbiarstwie.

Mniemania pierwotne *Neubauera*, jakoby mógł być pożytecznym, przy fabrykacji wina i piwa, ziściły się o tyle, że mały dodatek kwasu salicylowego do win, zwłaszcza musujących, lub octu, szczególnie w miesiącach wielkich upałów, odpowiada skutecznie celowi, to jest powstrzymaniu przefermentowania. Powstrzymuje on też na dni kilka kwaśnienie rosołu i zup w mąkę obfitujących.

Porównajmy teraz rolę w piwowarstwie chmielu i kwasu salicylowego, dla wyprowadzenia wniosku, czy drugi może być uważanym za współzawodnika pierwszego.

Chmiel przy odwiecznym używaniu go, jako jeden z trzech zasadniczych materiałów na piwo, (za które powszechnie, a niezmiennie uważane są: jęczmień, chmiel i woda)—1) nadaje piwu słaby aromat i właściwy gorzki smak; 2) zwiększa trwałość piwa, gdyż jego kwas garbnikowy, wydziela z brzeczki białko i przez to ją klaruje,—a smoła chmielowa oczyszcza fermentację, oddzielając mechanicznie od drożdży prawidłowych, drożdże drobne lub dzikie; 3) wreszcie ujednastajnia fermentację, gdyż żywica i olejek chmielowy, działaniem swym antyseptycznym, jak i związki aromatyczne wpływają na grzybki drożdżowe i zarazki powietrzne. Chmiel zatem zwalnia fermentację, wpływem swym na drożdże — i prawidłuje, niejako oczyszcza ją, działając hamująco na szkodliwe czynniki pojawiające się w czasie fermentacji.

Nadto, dodatek chmielu sprzeciwia się wytwarzaniu szkodliwych olejków fuzlowych ze słodu, przez co olejki te znajdujemy tylko w piwach wyrobionych bez chmielu.

Tak znaczny wpływ chmielu na piwo, zdaje się iż musiał ugruntować niezbędną jego w piwowarstwie. Chociażbyśmy znowu pominęli poważny wpływ chmielu na fermentację, to już sam charakter piwa chmielowego, ściśle odróżniany i ceniony przez języki konsumentów, właściwy mu smak i delikatny aromat, nie dające się dotąd niczem zastąpić, powinnyby chmielarzy uspokoić, iż jeżeli nie nigdy, to przynajmniej nie prędko chmiel może znaleźć poważnego współzawodnika.

A jakież korzyści kwas salicylowy przynosi piwowarstwu? Ogólnie mówiąc: działa przeciwnilnie i opóźnia, powstrzymuje fermentację niszcząc fermenty.

Jest więc środkiem ochronnym przeciw nieczystości fabrykacji i środkiem utrwalającym otrzymany z niej produkt. Jako środek ochronny może być pomocniczo stosowanym przy słodowaniu jęczmienia. Wiadomo że w porze cieplejszej często w słodowniach rozwija się pleśń. W takich razach pożytecznie jest sufit, posadzkę i ściany słodowni zmyć 5% roztworem podsiarkonu wapnia, a następnie posadzkę zmyć czystą wodą. Do wody zaś zalewnej dodać po 1 granie kwasu salicylowego na 1 korzec zalanego jęczmienia, a to dla uniknięcia rozwoju pleśni na ziarnach, zwłaszcza gdy do zalewu przychodzi jęczmień już nieczysty lub przynajmniej podejrzany. Radzą też takie ziarna już namoczone, gdy zaczną kiełkować, polewać wodą zawierającą kwas salicylowy w stosunku 1½ funta na 50 garncy, licząc taką jej objętość na 100 korcy jęczmienia.

Również w porze ciepłej piwo studzone na oziębialnikach dłużej na nich musi być trzymane i narażone bywa na kwaśnienie w skutek fermentacji mlecznej. Dla zapobieżenia temu pożytecznie jest dodawać do gotującej się brzeczki w kotle około 1 grama kwasu salicylowego na 10 garncy brzeczki.

Przy fermentacji głównej, dla uchronienia się od drożdży drobnych, sprzeciwiających się równości fermentacji i szybkiemu klarowaniu się piwa, zalecają dodawać do kadzi fermentacyjnych niewielkie ilości kwasu salicylowego, mniej więcej w stosunku 1 grama na 20 garncy piwa fermentującego.

Jako środek utrwalający, kwas salicylowy skutecznie działa na piwo już gotowe dłużej przechowywane i przeznaczone do dalszych transportów, zwłaszcza w porze gorącej. Działanie tu jego zasadza się na niszczeniu w piwie tych czynników, które je mogą usposabiać do zmętnienia, jak drobne drożdże lub fermenty postronne, a także i na hamowaniu fermentacji właściwej, w stanie której, każde piwo jako takie, znajduje się aż do zupełnego przefermentowania, to jest do chwili, gdy piwo poprzednio czyste i zdrowe psuć się zaczyna, gdy w niem fermentacja alkoholowa przechodzi w octową. W tym celu podają jako właściwy stosunek 3 gramy kwasu salicylowego do dwuwiadrowego antalka piwa gotowego. Kwas salicylowy (niekrystaliczny) dla tego uciera się z niewielką ilością piwa i ten mleczny płyn wlewa do zabezpieczanego piwa i miesza z niem dokładnie.

(D. n.)

O PRÓBACH OBREŹY STALOWYCH

do parowozów i wagonów.

P. M. E. Roussel, zarządzający laboratorium próbnym dr. żel. belgijskich rządowych w Malines, w zeszycie styczniowym r. z. „Revue Générale des Chm. de fer.”, pomieścił ciekawe uwagi, co do prób dokonywanych przy odbiorze dla użytku d. ż. obreży stalowych. Próby te, zdaniem autora, o tyle tylko mogą dawać zupełne przekonanie o dobrym gatunku materiału i rękojmię wytrzymałości, o ile dokonane zostały przez uderzanie obreży kafarem, t. j. okazały należyty opór wstrząśnieniom, stosowane zaś przez zarządy niektórych d. ż. spłaszczanie obreży o $\frac{1}{7}$ do $\frac{1}{6}$ średnicy wewnętrznej pod ciśnieniem prasy hydraulicznej, może dać wskazówki wprawdzie użyteczne, ale niedostateczne i niepewne. Pod uderzeniem metal zdradza odrazu kruchość pochodzącą od przymieszki pewnych metaloidów, która jednak wcale nie objawia się pod działaniem sił statycznych; wprawdzie analiza chemiczna mogłaby również objaśnić o tych domieszkach, lecz przy odbiorze fabrycznym, jest daleko łatwiej i odpowiedniej uciekać się do próby doraźnej, wykazującej wadliwość zachowania się materiału w warunkach zbliżonych do tych, w jakich on pracuje w praktyce. Wiadomo, że obreże wyrobione ze stali zanieczyszczonej nadmierną przymieszką fosforu pękają podczas mrozów, bardzo zaś zanieczyszczone krzemem przy każdej temperaturze. Nie zawsze jednak można odkryć stal fosforyczną przez próbę kafarową. P. Roussel skonstatował, że obreże ze stali zawierającej średnio 0,15% fosforu, które wytrzymały próby kafarowe w czerwcu i lipcu, t. j. przy temperaturze przynajmniej +18 do 20°, pękały bardzo licznie podczas najbliższej surowej zimy. Dokładna analiza chemiczna materiału pękniętych obreży przekonała, iż wytrzymałość swą chwilową podczas prób kafarowych zawdzięczały one nietylko względnie dość wysokiej temperaturze w tym czasie panującej, o ile małej zawartości węgla (C) w stali, a mianowicie zaledwie 0,15 do 0,20%. Przeciwnie stal zawierająca podobny procent (0,15%) fosforu zdradza swą kruchość zawsze, t. j. i przy wyższych temperaturach, jeżeli ma przynajmniej 0,30% węgla (C). Ponieważ zaś przybliżone oznaczenie węgla w stali metodą Eggertza dokonywa się bardzo łatwo, może być ono stosowaniem bieżąco przy odbiorach, czego by nie można było powiedzieć o mozolnem oznaczeniu fosforu. Co się tyczy krzemu, to jakkolwiek nie można utrzymywać, jakoby miał on zawsze wpływ szkodliwy na własność metalu, nie mniej jest wiadomem, że w znacznie większym procencie domieszany, może przyczynić się do łatwego pęknięcia obreży. Rozbiór chemiczny 57 obreży pękniętych poprzecznie podczas służby wykazał w nich średnio 0,163% krzemu, gdy przeciwnie obreże zdarte do przepisanej granicy grubości bez uszkodzenia wykazały zaledwie 0,075% krzemu. W tym jednak względzie próba kafarem nie może dać dostatecznej i pewnej wskazówki, obreże bowiem rozbite kafarem zawierały średnio 0,174% krzemu, t. j. więcej, niż to widzimy w praktyce.

W dalszym ciągu na zasadzie doświadczeń dokonanych przez siebie z 8-u obreżami poddanymi spłaszczeniu o $\frac{1}{6}$ pierwotnej średnicy wewnętrznej pod ciśnieniem prasy hydraulicznej, przychodzi do wniosku, że: praca międzycząsteczkowa obreży ściskanych w dwóch punktach przeciwnych jest niezależną od ich średnic i widocznie jednakową przy jednakowych deformacjach względnych, t. j. jednakowym stosunku strzałki zgięcia do średnicy wewnętrznej obreży.

Istotnie ze szczegółowych tablic obejmujących rezultaty prób, okazuje się liczbowo, że dla podobnych deformacji względnych, stosunek pracy wyrażonej w kilogrametrach do modułu zgięcia (module de flexion), wypada prawie ściśle jednakowy (z pominięciem małych różnic praktycznych), jakkolwiek była średnica obreży.

Aby sprawdzić, czy wyżej wyprowadzone prawo wytrzymałości obreży pod działaniem ściskających sił statycznych, stosuje się również do wytrzymałości dynamicznej, t. j. pod uderzeniami kafara, zostały dokonane próby kafarowe z 4-ma obreżami zupełnie podobnymi do poprzednich i pochodzącymi z tegoż samego lania. Próba polegała na uderzeniach każdej obreży trzykrotnie kafarem wagi 2000 kg, spadającym z wysokości 3,30 m, przyczem przekonano się, że bez względu na wielkość obreży (średnica od 0,928 m do 1,864 m), po pierwszym uderzeniu spłaszczenie wynosiło dla każdej około $\frac{1}{14}$, po drugim uderzeniu około $\frac{1}{7,7}$

a po trzecim prawie $\frac{1}{5,5}$. Obreże wagonowe o średnicy 865 m były próbowane również trzema uderzeniami kafara 1000 kg spadającego z wysokości 4,37 m.

Szczegółowe rozpatrzenie rezultatów doprowadziło do wniosków, że: 1) dla obreży o jednakowym profilu przekroju, lecz różnych średnicach każdemu uderzeniu kafara odpowiadają jednakowe deformacje względne i 2) obreże o różnych profilach przekroju, pod uderzeniami proporcjonalnymi do ich modułów zgięcia, ulegają również podobnym z poprzednimi deformacjom względnym.

Stąd wynika wniosek, że w granicach dokładności dostępnej dla doświadczeń praktycznych, rezultaty prób dynamicznych, kafarowych, odpowiadają otrzymywanym z prób statycznych (pod prasą), jak zaś powiedziano wyżej, przewyższają je pod względem wskazówek niemożliwych do osiągnięcia tym drugim sposobem.

Na tej zatem zasadzie, tudzież wyżej opisanych doświadczeń ustalonymi zostały następujące warunki techniczne na dostawę obreży dla parku dr. żel. belgijskich rządowych.

1. Zawartość węgla (C) minimum 0,30%.

2. Próba kafarowa. Dla obreży parowozowych i tendrowych trzy uderzenia o sile 6600 kilogrametrów, dla wagonowych również trzy uderzenia lecz o sile 4000 kilogrametrów.

Po drugim uderzeniu obreże parowozowe i tendrowe nie powinny ulegać spłaszczeniu większemu nad $\frac{1}{7}$ pierwotnej średnicy wewnętrznej.

Do tych warunków autor dodaje uwagę, iż jest pożądanem, ażeby obreże do prób były wybierane z różnych lań (charge), a nie z seryi pomieszanych bez względu na pochodzenie, a także aby maksymalna zawartość krzemu (Si) nie przenosiła 0,08%.

L. W.

KRYTYKA I BIBLIOGRAFIA.

Wykłady statyki budowli Karola Otta. Część II, zeszyt 2, wydanie drugie. Praga, 1891. (Vorträge über Bau-mechanik von Karl v. Ott, II Theil, 2 Lieferang, zweite umgearbeitete Auflage. Praga, 1891).

Drugie wydanie powyższego dzieła praskiego profesora wychodzi już od roku 1877, kiedy tu pojawiła się część pierwsza, zawierająca teorię parcia ziemi, murów oporowych i sklepień. W r. 1880 wyszedł pierwszy zeszyt części II, zawierający główne zasady wytrzymałości na ciągnięcie, ciśnienie, ścinanie i zginanie. W r. 1888 wyszło trzecie wydanie części I, obecnie drugi zeszyt części II, trzeci końcowy zeszyt znajduje się już pod prasą.

Dzieła profesora Otta odznaczają się jedną wielką zaletą, wykładem bardzo jasnym i systematycznym, z tego powodu nadają się bardzo jako podręczniki. Postaramy się więc choć w krótkości zapoznać czytelników z treścią nowego zeszytu.

Teorię belek ciągłych o przekroju stałym autor omówił w zeszycie pierwszym, o belkach ciągłych o przekroju zmiennym wspomina autor tylko, nie podając całej teorii, gdyż w zwykłych wypadkach w praktyce używamy teorii belek ciągłych o przekroju stałym z powodu, że wyniki tej

teorii, bardzo mało się różnią od wyników teorii dokładnej. W wypadkach niezwykłych, gdy moment bezwładności znacznie się zmienia, zmuszeni jesteśmy uciec się do innych metod, które, wedle autora, wychodzą po za zakres niniejszego dzieła.

Za to zastanawia się autor obszerniej nad wpływem nierównej wysokości podpór i oblicza najkorzystniejsze zniżenie podpór średnich, co zdaniem naszym posiada małą wartość praktyczną.

Omówiwszy w następnym rozdziale belki ciągle pręgi, zastanawia się autor nad urządzeniem łożysk, oblicza największą siłę poziomą przy łożysku przesuwowym i wałkowem, dla którego przyjmuje współczynnik tarcia $\frac{0,002}{d}$, nie $\frac{0,0015}{d}$, jak *Winkler*.

Siódmy rozdział poświęcony jest momentom, elipsom i promieniom bezwładności. Po wyluszczeniu ogólnych prawideł, przerabia autor liczne przykłady i przechodzi w następnym rozdziale do jądra przekroju. Dołączone tablice dla rozmaitego rodzaju kształtów są bardzo szczegółowe, autor podaje oprócz momentów bezwładności dla osi głównych, także wszędzie promienie bezwładności i to nie tylko dla przekrojów normalnych austriackich, ale i dla niemieckich. Ostatnia tablica podaje powierzchnie, momenty i promienie bezwładności przekrojów, słupów pełnych i wydłużonych.

Promienie bezwładności potrzebne są zwłaszcza w praktyce przy obliczaniu prętów na wyboczenie, zwłaszcza sposobem *Tetmajera*, za którym się autor oświadcza. Dotychczas w praktyce obliczamy zwykle pręty na wyboczenie za pomocą wzoru *Renkina* ze stałym współczynnikiem wyboczenia. *Tetmajer* udowodnił wprawdzie, że ten współczynnik nie jest stałym, lecz zależnym od stosunku $\frac{l}{a}$, długości wol-

nej do promienia bezwładności, ale wprowadzenie do rachunku zmiennego z promieniem bezwładności współczynnika wyboczenia tak dalece utrudnia i tak już zmuśny rachunek, że w praktyce, o ile nam wiadomo, tylko w Szwajcarii przyjęto tę metodę. Zestawienie tabelaryczne promieni bezwładności dla kształtów i słupów posuwa tę kwestję praktyczną o krok, dla przyjęcia się tej metody w praktyce potrzeba jednak uczynić jeszcze krok jeden, zestawić promienie bezwładności dla rozmaitych przekrojów używanych w budownictwie i budowie mostów i ułatwić obliczenie za pomocą wykresów. Zamierzamy to zrobić w jednym z najbliższych artykułów w Przeglądzie.

Dalej zastanawia się autor bliżej nad nateżeniami, wywołanymi w prętach obciążeniem mimośrodowym, o których nieraz konstruktorowie zapominają.

W jedenastym rozdziale omawia autor obliczenie belek prostych. Przy pojedynczych belkach drewnianych przemawia autor za używaniem, ile możności, belek nie ociosanych, gdyż przez ociosanie zmniejsza się znacznie przekrój, a zatem i wytrzymałość belki. Mówiąc o zastosowaniu belek drewnianych do mostów podaje autor szczegóły, należące właściwie już do budowy mostów. Przy obliczeniu mostów drewnianych idzie autor za *Winklerem*, przy obliczeniu belek drewnianych złożonych uwzględnia doświadczenie *Bocka*, podając wzory *Melana* i jego współczynniki bez uwag.

Dwa paragrafy poświęca autor belkom klockowym, opisując dawniejszy ich ustrój według normalij austr. kolei Południowej, nie uwzględnia jednak ustrojów nowszych z kłocami podłużnymi, które poddawał odnośnym doświadczeniom *Bock*.

Dalej omawia autor zanadto szczegółowo wyszlą już z używania belkę *Lavesa* i oblicza w przybliżeniu belkę rozporową i wiszącą.

Następnie podaje autor szczegółowe obliczenie i ustrój kształtów I i belek blaszanych, a na koniec obliczenie belek kratowych.

Z powyższego widzimy, jak obfita jest treść owawianego zeszycu, a treść ta przedstawiona jasno i systematycznie, czyni podręcznik ten pożądanym dla każdego inżyniera. Wprawdzie nie ma tu prawie nic, albo bardzo mało co nowego, ale zadaniem podręcznika jest tylko jasne i ze

względem na praktykę wyczerpujące przedstawienie rzeczy według obecnego stanu nauki. Zadanie to w ogólności wypełnia podręcznik *Otta*, chociaż niektóre ustępy, opowiedziane za *Winklerem*, dałyby się przedstawić nieco odmiennie ze względu na nowsze doświadczenia i zmienione obciążenia. Pominąwszy te drobne usterki, polecić możemy czytelnikom tę najnowszą pracę praskiego profesora.

Maksymilian Thullie.

PRZEGLĄD PISM TECHNICZNYCH.

Inżynier (kijowski) помещае в номере 10-м studium inżyniera *Poderni* o prawidłowym łączeniu oddzielnych części hamulca *Westinghouse'a*. W pracy tej, zastanawia się autor nad teoretyczną stroną zadania, przeprowadza umiejętnie analityczne obliczenia i wyprowadza z nich wnioski, które w praktyce uwzględniać wypada. Do przedmiotu tego będziemy mieli możność powrócić w jednym z następnych zeszytów Przeglądu.

W numerze 11-м znajdujemy obszerny artykuł p. *Wedeniejewa* odnoszący się do kwestyi o smarowaniu wagonów. Autor wykazawszy wszystkie ujemne strony dwóch systemów, ogólnie używanych obecnie, smarowania, a mianowicie: przez smarowników stacyjnych i smarowników pociągowych, wykazuje dalej koszty jakie systemy takie za sobą pociągają i stara się na koniec udowodnić opierając się na liczebnych danych, że system smarowania peryodycznego jaki wprowadzono na kolei Zakaukaskiej ma niezaprzeczoną wyższość nad obydwoimi używanymi systemami, tak pod względem kosztów obsługi, jak i pod względem — i co ważniejsze — kosztów utrzymania buksów i osi. Nadmienić należy, że kolej Zakaukaska obsługuje się swoimi tylko wyłącznie wagonami — nie przyjmuje wagonów z dróg innych i swoich na obce nie wysyła.

Tenże numer podaje wiadomość według *Rail-road Gazette*, o nadzwyczajnej prędkości pociągów osobowych w Ameryce i nadzwyczajnego również ciężaru pociągów towarowych. Jako przykład tej przerażającej prawie prędkości wspomniana gazeta przytacza, że na drodze *Philadelphia et Reading* pociąg osobowy na pewnej 18-wiorstowej przestrzeni biegł z prędkością średnią 124 wiorst na godzinę, maximum zaś jego prędkości dochodziło 135 wiorst, minimum 113. Skład pociągu był następujący: parowóz 49 ton, tender 34; pierwszy wagon 21½ ton, drugi 28½, i trzeci, ostatni 35 ton. Razem 169 ton. Parowóz systemu *Wootten*, opalany antracytem, miał cylindry 18½" × 22". Koła dwóch sprzężonych prowadzących osi miały średnicy 5' 8". Największy spadek drogi, w kierunku jazdy, był 0,0068 na długości 3 wiorst, a największe wzniesienie 0,0064 na długości 2 wiorst.

Na tejże samej drodze wysłano w sierpniu r. z. pociąg towarowy złożony z 90 napełnionych węglem wagonów. Pociąg ważył, nie licząc parowozu i furgonu hamulcowego, 3019 ton, t. j. 2018 ton węgla i 1001 ton ciężaru martwego. Pociąg ten przebył 135 wiorst w 11 godzin i minut 7, a byłby ją przebył o trzy lub 4 godziny prędzej, gdyby parowóz był w lepszym stanie. Parowóz ten miał ośm kół sprzężonych, o średnicy 4' 2". Obciążenie kół prowadzących 64 tony. Cylindry 22" × 28".

Le Génie Civil (№ 22). Inżynier górniczy *Lavergne* podaje wzór algebraiczny, bardzo uproszczony, na obliczenie wydajności pompy centryfugalnej systemu *Decoeur*. Liczne doświadczenia wykazały, że pompy tego systemu mają wyższość pod wielu bardzo względami nad innymi, a nadają się mianowicie w robotach inżynierskich do osuszania zbiorników, przy zmiennej głębokości.

W następnym zeszycie (N. 23) znajdujemy krótką notyskę objaśnioną rysunkiem o nowej maszynie parowej rotacyjnej, system *L. Demerliac*. Nowością i zaletą systemu tego jest nieznaczna prędkość 100—120 obrotów na minutę — w porównaniu z prędkością 1000—3000 w innych maszynach rotacyjnych — co pozwala na lepsze zużycie zmiennej prężności pary, czyli stawia motor w tych samych warunkach pod tym względem co maszyny *Corlissa*, *Sulzera* i t. p. Mała maszyna o sile 3 koni zbudowana według systemu p. *Demerliac*, pracuje od pewnego czasu zupełnie prawidłowo, robiąc 70—80 obrotów na minutę. Jej średnica jest 30 cm, a waga 180 kg.

Winniśmy zaznaczyć w tymże numerze studium inżyniera *Lechatelier*: „O położeniu wagonów i parowozów z osiami ruchomymi w kierunku ich długości na krzywych o małym promieniu”. W pracy wzmiankowanej stawia sobie autor za zadanie wykazać drogą analizy matematycznej możliwość obliczenia czy dany wagon lub parowóz daje się pomieścić na krzywej i w jakim położeniu. Autor zastanawia się nad wagonami i parowozami o 2, 3 i 4 osiach podłużnie ruchomych, czyli posiadających grę albo luz w określonych granicach.

W numerze 26 mamy do zaznaczenia dwa artykuły: „Podgrzewacz pary systemu *L. Uhler*” i „Inżektor, zwany *Re-Starting*, o działaniu natychmiastowym i automatycznym”. Autor pierwszego artykułu, inżynier *Desquiers*, przypominawszy najprzód treściwie przyczyny powodujące przedostawanie się wody razem z parą do cylindra maszyny parowej, a skutkiem tego znaczną stratę ciepła a tem samem węgla, uwydatnia następnie korzyści ekonomiczne podgrzewania pary. — Przyrząd w tym celu obmyślany przez *Hirna* nie zyskał szerszego uznania. Udoskonalił go *Uhler*, i tak udoskonalony znalazł zastosowanie w wielu bardzo zakładach fabrycznych i przy różnych systemach maszyn parowych. — Oszczędność na paliwie ma dochodzić po zastosowaniu przyrządu *Uhlera* od 23—30%, jak to pokazuje dołączona tablica streszczająca doświadczenia przeprowadzone w zakładach stowarzyszenia alzackiego właścicieli przyrządów parowych i kilka dołączonych do artykułu rysunków treść jego objaśniają.

Długotrwała przerwa w zasilaniu wodą kotła parowego może mieć, jak wiadomo, bardzo poważne następstwa — może spowodować wybuch kotła. Starano się też od dawna zabezpieczyć od podobnych wypadków, obmyślając sposoby stałego i prawidłowego zasilania kotłów i wprowadzono inżektory. Większość jednakże przyrządów tych obecnie stosowanych przedstawia tę wielką wadliwość, że przestają działać w skutek większych wstrząśnięć lub uderzeń. Co zdarza się np. przy przejściu parowozu ze znaczną prędkością po zwrotnicach, albo też, przy nagłym działaniu hamulców. Otóż, przyrząd *Re-Starting*, obmyślany przez inżynierów *Schaeffer* et *Budenberg*, zapobiega wspomnianym wadliwościom. Przyrząd ich nie przestaje działać, a raczej zaczyna sam działać, jeżeli nastąpiła chwilowa przerwa w jego działaniu. — Przyrządy systemu tego są powszechnie zastosowane na kolejach niemieckich.

Mémoires et Compte Rendu des travaux de la S-té des Ing. Civ. Uczony inżynier *Chaudy*, o pracach którego wspominaliśmy już na tem miejscu, pomieszcza w zeszycie za sierpień r. z. obszernie studium teoretyczne o nowym sposobie obliczania belek ciągłych. Autor, objaśniając metodę swoją, w ten mniej więcej rozumuje sposób:

Niech będzie belka prosta spoczywająca na podporach $A_0 A_1 A_2 \dots A_{n-1} A_n$, ułożonych na jednym poziomie albo na różnych, i podległa działaniu sił pionowych $P_0 P_1 P_2 \dots P_{n-1} P_n$ pomiędzy podporami. Siły te wywołują w belce pracę sił wewnętrznych \mathfrak{I} . Idzie o wyznaczenie oddziaływań $R_0 R_1 R_2 \dots R_{n-1} R_n$ na podporach, t. j. $n+1$ niewiadomych. Mamy tu najprzód dwa równania równowagi: równanie rzutów pionowych sił zewnętrznych, i równanie momentów, brakuje więc jeszcze $n-1$ równań. Aby je wprowadzić przypuszcza się że belka spoczywa na dwóch tylko podporach — którychkolwiek — np. A_h i A_k , pozostałe zaś są stałe. W takim razie wykreśla się wielokąt momentów wygięcia, który posłuży do wyznaczenia linii średniej wygięcia, będącej jak wiadomo wielokątem sznurowym sił $\frac{M}{EI} dx$, albo $M dx$, jeżeli belka jest o jednostajnym przekroju i o stałej sprężystości. Na wielokącie tym wymierzają się strzałki:

1) w punktach przyłączenia sił $P_0 P_1 \dots$

2) na podporach $A_0 A_1 \dots A_{h-1} A_{h+1} \dots A_{k-1} A_k \dots A_n$.

Oznaczmy pierwsze przez $F_0 F_1 \dots F_m$; drugie przez $f_0 f_1 \dots f_{h-1} f_{h+1} \dots f_{k-1} f_{k+1} \dots f_n$.

A praca \mathfrak{I}_1 sił wewnętrznych będzie tu, według dowodzenia które autor następnie rozwija:

$$\mathfrak{I}_1 = \frac{P_0 F_0 + P_1 F_1 + \dots + P_m F_m}{2} \dots (1).$$

Aby zaś belkę uważaną tymczasowo jako spoczywającą na dwóch tylko podporach, uważać można jako leżącą na wszystkich $n+1$ podporach, dostatecznym jest przypuścić że w punktach $A_0 A_1 \dots A_{h-1} A_{h+1} \dots A_{k-1} A_{k+1} \dots A_n$ działają siły rosnące od zera do $R_0 R_1 R_2 \dots R_{h-1} R_{h+1} \dots R_{k-1} R_{k+1} \dots R_n$. Powstanie wówczas pewien ruch w belce, a w skutek niego pewna praca \mathfrak{I}_2 sił wewnętrznych, która się wyrazi przez

$$\mathfrak{I}_2 = \frac{R_0 f_0 + R_1 f_1 + \dots + R_{h-1} f_{h-1} + R_{h+1} f_{h+1} + \dots + R_n f_n}{2} + P_0 F_0' + P_1 F_1' + \dots + P_m F_m' \dots (2),$$

gdzie $F_0' + F_1' + \dots + F_n'$ oznaczają przesunięcia punktów przyłączenia sił $P_0 P_1 \dots P_n$ w tym drugim okresie.

Suma $\mathfrak{I}_1 + \mathfrak{I}_2$ wyraża oczywiście pracę \mathfrak{I} , która znowu da się wyrazić analitycznie przez

$$\mathfrak{I} = \frac{P_0 F_0 + P_1 F_1 + \dots + P_m F_m}{2} + \frac{P_0 F_0' + P_1 F_1' + \dots + P_m F_m'}{2} \dots (3).$$

Z równań (1), (2) i (3) przychodzi się do równania

$$\mathfrak{I} = \frac{P_0 F_0 + P_1 F_1 + \dots + P_m F_m}{2} - \frac{R_0 f_0 + R_1 f_1 + \dots + R_n f_n}{2} \dots (4).$$

Uważając następnie kolejno dwie tylko podpory jako istotne podpory, a wszystkie inne jako punkty stałe, ułożymy tyle równań (4) ile jest podpór mniej jedno. Otrzymamy więc razem n równań, z których rugując \mathfrak{I} , czyli równając z sobą drugie strony, dojdziemy do $n-1$ równań pierwszego stopnia względem szukanych niewiadomych. Wyznaczymy zaś z ich pomocą niewiadome oddziaływania, wykreśli się następnie wielokąt momentów wygięcia i siły pionowe przecinające.

Nie będzie tu zapewne zbyt cennym streścić — dla dokładniejszego zrozumienia metody p. *Chaudy* — dowodzenie twierdzenia służącego za podstawę w rozwiązaniu położonego zadania, t. j. dowieść że

$$\mathfrak{I} = \frac{1}{2} (p_1 f_1 + p_2 f_2 + \dots + p_n f_n),$$

gdzie \mathfrak{I} oznacza pracę całkowitą sił wewnętrznych, a iloczyny $p_1 f_1 p_2 f_2 \dots$ sił zewnętrznych oddzielnych przez odpowiednie obsunęcia sprężyste $f_1 f_2 \dots$ punktów przyłączenia tychże sił, prace cząstkowe sił $p_1 p_2 \dots$.

Otóż, wiadomo że przy odkształceniu belki siły wewnętrzne wytwarzają, od początku wyginania się belki do ustalenia się równowagi, pracę

$$\mathfrak{I} = \frac{1}{2} \int_A^B \left(\frac{M^2}{EI} + \frac{N^2}{E\Omega} + \frac{T^2}{G\Omega} \right) ds \dots (1),$$

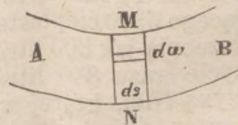
gdzie M przedstawia moment wygięcia, N ściskanie podłużne, T wysiłek pionowy przecinający w jakimkolwiek przekroju poprzecznym belki AB ; I i Ω przedstawiają moment bezwładności i powierzchnię tego przekroju; E i G są współczynniki sprężystości podłużnej i poprzecznej.

Równowaga belki wyginającej się pod działaniem sił zewnętrznych p nie następuje z chwilą sił tych przyłączenia. Natężenie sił wewnętrznych oddziaływających wzrasta od zera do wartości R ; podobnie strzałki wygięcia rosną od wartości zero do wartości $f_1 f_2 f_3 \dots$ jakie osiągają przy ustaleniu się równowagi. Uważać jednak można belkę pod działaniem sił p jako będącą w równowadze w jakiegokolwiek chwili jej odkształcenia, jeżeli w chwili tej przypuścimy że strzałki $f_1 f_2 \dots f_n$ dosięgły już swoich ostatecznych wartości.

Uważajmy więc włókno podłużne o przekroju poprzecznym $d\omega$ na długości nieskończenie małej ds , wydłużające się o ilość Δds . Włókno to jest poddane natężeniu $R d\omega$, i działaniu przecinającemu $R_1 d\omega$. Siły te powinny być w równowadze w każdej chwili z siłami zewnętrznymi.

Otóż, praca siły $R d\omega$, jest $R d\omega \Delta ds$; a że

$$R = E \frac{\Delta ds}{ds}, \text{ skąd } \Delta ds = \frac{R}{E} ds,$$



praca zatem siły R dw we włóknie $d\omega$ wyrazi się przez

$$\frac{R^2}{E} d\omega ds,$$

praca zaś wytworzona w całkowitej części MN , będzie

$$ds \int_N^M \frac{R^2 d\omega}{E};$$

gdzie całka odnosi się do całego przecięcia poprzecznego, i gdzie wartością R jest $\frac{V'M}{I} - \frac{N}{\Omega}$. Całka zatem poprzedzająca jest

$$ds \int_N^M \frac{M_1}{E} \left(\frac{1}{E} - \frac{N}{\Omega} \right)^2 d\omega =$$

$$= ds \int_N^M \left(\frac{M^2}{EI^2} V^2 d\omega - \frac{2MN}{EI\Omega} V d\omega + \frac{N^2}{\Omega^2} d\omega \right),$$

że zaś

$$\int_N^M V^2 d\omega = I, \quad \int_N^M V d\omega = 0, \quad \int_N^M d\omega = \Omega,$$

więc praca sił wewnętrznych na długości całkowitej AB wyrazi się przez

$$\int_A^B \left(\frac{M^2}{EI} + \frac{N^2}{E\Omega} \right) ds.$$

W podobny sposób na wyrażenie pracy sił wewnętrznych R_1 dw, w przypuszczeniu że są one stałe — otrzymuje się

$$\int_A^B \frac{T^2}{G\Omega} ds.$$

Ostatecznie, wartością pracy sił wewnętrznych będzie:

$$\int_A^B \left(\frac{M^2}{EI} + \frac{N^2}{E\Omega} + \frac{T^2}{G\Omega} \right) ds.$$

A że praca sił zewnętrznych jest

$$p_1 f_1 + p_2 f_2 + \dots + p_n f_n$$

i równowagę winna w każdej chwili pracę sił wewnętrznych, więc mamy:

$$\int_A^B \left(\frac{M^2}{EI} + \frac{N^2}{E\Omega} + \frac{T^2}{G\Omega} \right) ds = p_1 f_1 + p_2 f_2 + \dots + p_n f_n,$$

a uwzględniając równanie (1), będzie:

$$\mathfrak{L} = \frac{1}{2} (p_1 f_1 + p_2 f_2 + \dots + p_n f_n).$$

Inżynier *Chaudy* objaśnia opisaną metodę rozwiązaniem przykładów liczebnych, a następnie podaje metody obliczania belek złożonych i mostów wiszących o pokładzie sztywnym oraz metodę ogólną *grafo-analityczną* obliczania dźwigarów nie będących ani belkami prostymi, ani łukami jedno-przęsłowymi. — Do rzeczy tych wrócimy jeszcze w następnym zeszycie Przeglądu.

W zeszycie za miesiąc październik r. z. znajdujemy sprawozdanie p. *Moreau* z doświadczeń przeprowadzonych nad maszyną gazową systemu *Niel*. Sprawozdawca podaje w krótkości historię rozwoju maszyn gazowych, których myśl pierwszą podał ksiądz francuski *Hautefeuille*, w r. 1678, używając gazu wytwarzającego się przy wybuchaniu prochu strzelniczego. Maszyna gazowa przechodząc różne fazy w jej udoskonaleniu, stała się obecnie prawdziwie użyteczną i posiada ze względu na oszczędność w paliwie, i ze względu na małe jej rozmiary niezaprzeczoną wyższość nad maszynami parowymi. Maszyny parowe w najlepszych nawet warunkach, t. j. o sile 200 — 300 koni potrzebują około 1 kg węgla na konia i godzinę wytwarzającego 8500 ciepłostek; maszyna zaś gazowa najpospolitsza zużywa na konia i godzinę 1000 litrów gazu oświetlającego i wyobrażającego 5300 ciepłostek. Maszyny zaś dobrze zbudowane nie potrzebują jak 800 litrów na konia i godzinę. Takie samo zużycie gazu 800 litrów okazało się przy doświadczeniu z maszyną *Niel*, której wydajność przeciętna przez 12 godzin pracy doświadczalnej była 75—80%.

J. G.

SPRAWOZDANIA Z POSIEDZEŃ stowarzyszeń technicznych.

Z posiedzeń sekcji chemicznej w Tow. pop. przem. i handlu. Sekcja chemiczna odbyła w listopadzie dwa posiedzenia, z których pierwsze w d. 14 t. m. wypełnił całkowicie odczyt p. *Lepperta* o fabrykacji polewy na kafle. Gałęź ta przemysłu, mało jeszcze u nas rozwinięta, ma przyszłość przed sobą w obec tego, że w wielu guberniach państwa rosyjskiego, dopiero obecnie wchodzi w użycie piec kaflowe, można więc liczyć, że zbyt się na nie powiększy. To też mówca przedstawił dane zebrane przeważnie w zakładach zagranicznych i opisał szczegóły procesu fabrykacji polewy, która jest stopem krzemianów ołowiu i cyny z dodatkiem soli sodowych i domieszką mniej ważnych składników. Obszerniejszy opis fabrykacji polewy podanym będzie w jednym z następnych zeszytów naszego pisma, dziś więc ograniczymy się jedynie na wzmiankę, że proces fabrykacyjny polewy da się podzielić na trzy działy: 1) przygotowanie tak zwanego popiołu czyli mieszaniny tlenika ołowiu i cyny, 2) stapianie w piecach płomiennych i 3) mielecie i szlamowanie otrzymanego stopu; dodajmy zarazem, że wybór materiałów surowych gra tu bardzo ważną rolę, produkty te muszą być wolne od domieszek, któreby nadawały polewie inną barwę lub odcień tylko niepożądany.

Na następnym posiedzeniu (w d. 28 listopada) p. dr. *E. Neugebauer* wypowiedział kilka słów o formacjach geologicznych występujących w okolicy miasta Lwowa.

W przemówieniu tem zaznaczył mówca, że Lwów, leżący u stóp wyżyny podolskiej i na skraju wielkiej niziny nadbałtyckiej posiada przeważnie formację górnokredową, która się tu wykształciła w postaci szarego marglu obfitującego w skamieliny fauny morskiej. Pokłady te, których gdzieś przy 140 m głębokości nie zdołano przebić, stanowią dla okolicy Lwowa granicę źródeł, wody bowiem przenikające przez górne warstwy piaskowców i wapieni, należących do formacji trzeciorzędowej, zatrzymują się na nieprzepuszczalnym marglu. Na obwodzie miasta znajduje się też 13 źródeł bardzo czystej, smacznej i zdrowej wody, która sprowadzona rurami podziemnymi z odpowiednio urządzonych odstoinków do miasta, zasila 77 źródeł wytryskowych i 73 hydrantów, znajdujących się na różnych punktach miasta. Ogólna ilość wody dostarczana przez wodociąg miejski wynosi około 2500 m³ na dobę. Prócz tego posiada miasto wielką ilość studzien wierconych, w nich jednak woda bywa zazwyczaj gorsza, zawiera azotany, części organiczne, nierazdomoniak i siarkowodor, skutkiem czego zarząd miejski zmuszony jest po skonstatowaniu obecności szkodliwych tych ciał — studnie zamykać lub zasypywać.

Wzgórza okoliczne składają się z piasków, piaskowców i wapieni miocenkich, w których napotyka się liczne skamieliny zwierząt przedpotopowych i wodorostów, a również dość często bursztyn, gorszy jednak znacznie od bałtyckiego, ciemniejszy i nieprzezroczysty.

Piaskowiec miocenki pagórków lwowskich zawiera około 40% węglanu wapna, lasuje się też szybko na powietrzu, nadając górom wejrzenie, jakby składały się jedynie z lotnego piasku.

W dalszym ciągu posiedzenia p. *St. Plewiński* streścił zapatrywania *Debusa* o teorii prochu strzelniczego. *Debus* uważa za proch o składzie racjonalnym taką mieszaninę, której składniki wchodzić całkowicie w reakcję chemiczną przy wybuchu, nieracjonalnym proch taki, którego część składników pozostaje niezmienioną. Na podstawie tego doszedł *Debus* do trzech wzorów całkowicie rozkładających się mieszanin, z których jedna daje po wybuchu węglan potasu, druga siarczan, a trzecia tylko dwusiarek potasu, i wnioskuje, że znane i używane gatunki prochu racjonalnego są kombinacjami powyższych mieszanin w różnym stosunku. Te dane pozwalają na wyliczenie energii wybuchowej prochu, miarą której jest iloczyn ilości gazu przez ilość jednostek ciepła, jakie się wytwarzają przy spalaniu 1 g prochu.

Na jedynem posiedzeniu, jakie sekcyja chemiczna odbyła w miesiącu grudniu w d. 12 r. z. opisał p. *S. Stettin* sposoby sprawdzania przyrządów elektrycznych służących do mierzenia prądu. Dla każdego takiego przyrządu musi być oznaczoną forma stała zależna od ilości i średnicy zwojów cewki, oraz od natężenia magnetyzmu ziemskiego w danej miejscowości. Porównywania dokonuje się albo z pomocą busoli stycznych z zastosowaniem odpowiednich wzorów, lub elektrolizą na podstawie rozkładu chemicznego. W woltametrach takich mierzy się natężenie prądu, albo ilością wydzielającego się srebra, miedzi lub mieszaniny gazów wytwarzających się przy rozkładzie wody. Z tych ostatnich przyrządów najszerszej opisał mówca, znany nam już z poprzednich posiedzeń sekcyi woltometr p. *Znatowicza* i zaznaczył, że otrzymał nim bardzo zgodne rezultaty.

Z kolei referował p. *Trzcinski* o zastosowaniu połączeń fluorowodoru w gorzelnictwie, na podstawie pism zagranicznych. W dyskusyi w tym przedmiocie zaznaczył p. *Leski*, że sprawę tę ważną dla przemysłu gorzelniczego omawiała już sekcyja rolna, w obec jednak wygórowanych wymagań wynalazców, nie ma widoków szerszego wprowadzenia tej metody w naszych gorzelniach. Zarówno ten jak i drugi referat p. *Trzcinskiego* o postępkach w piwowarstwie, pomieszcimy w całości na właściwym miejscu, jako interesujące ogół naszych czytelników.

Na następnem posiedzeniu w d. 9 stycznia b. r., poruszono najpierw kilka kwestyj w odpowiedzi na zapytania, jakie nadeszły do zarządu sekcyi. Na zapytanie wystosowane z kancelaryi p. gubernatora siedleckiego, jakie środki przedsięwziąć należałoby celem oczyszczania wód ściekowych z cukrowni w Elżbietowie, nie znaleziono kategorycznej odpowiedzi. Sprawa ta bowiem w ogóle nie jest jeszcze rozstrzygnięta. Zagranicą, gdzie kwestya ta żywo zajmuje umysły, nie znaleziono po dziś dzień sposobu, któryby zapobiegł zanieczyszczaniu wód płynących ściekami z cukrowni bez nadmiernego uszczerbku dla tak ważnej gałęzi przemysłu. W danym wypadku należałoby wreszcie rzecz bliżej na miejscu rozpoznać.

Na pytanie nadesłane z Częstochowy, jakiego materiału należy używać do budowy pokojowych filtrów do wody, wskazano na stosowanie blachy białej i lakieru oraz naczyń kamiennych. Wreszcie na zapytanie interesanta z New-Yorku, czy w Rosyi wyrabiane są farby drukarskie, odpowiedziano, że produkcyja Rosyi w tym kierunku pokrywa w zupełności swe zapotrzebowania z wyjątkiem jedynie farb specjalnych do ilustracyi i kolorowych, które sprowadzane są z zagranicy.

Po wzmiankach bibliograficznych opisał przewodniczący p. *Leppert* wyrób zieleni chromowej. Farba ta jest zazwyczaj mieszaniną mechaniczną dwóch innych farb a mianowicie żółtego chromianu ołowiu i błękitu paryskiego, czyli żelazocinku żelazowego. Ażeby mieszanina posiadała pożądaną barwę i własności, należy baczną zwrócić uwagę na przygotowanie pojedynczych składników. Pierwotnie starano się o nadanie żółtemu chromianowi ołowiu wyglądu siarki, co osiągnęto przez domieszkę siarczanu ołowiu lub strącanie chromianu ołowiu z roztworu octanu ołowiu dwuchromianem potasu w obecności siarczanu gliny i kredy lub wreszcie soli sodowych. Ale farby otrzymywane tą drogą nie były trwałe i łatwo bładły bez widocznego powodu. Nawet bez udziału powietrza i światła. Badania *Webera* przekonały dopiero, że przyczyną tego jest działanie utleniające kwasu chromowego na błękit paryski, a do wniosku tego doszedł na podstawie analizy wyrobów amerykańskich, które nie zmieniają barwy. W amerykańskiej zieleni chromowej wykrył *Weber* cytrynian chromu i utrzymuje, że używają tam kwasu cytrynowego lub winnego przy strącaniu chromianu ołowiu. Wydzielający się kwas chromowy pod wpływem wolnych kwasów, które mimo najstaranniejszego wymywania znajdują się zawsze w błękitie paryskim, łączy się w tym ostatnim wypadku z kwasem cytrynowym lub winnym, nie działając przeto ujemnie na składniki błękitu, co właśnie w naszych wyrobach jest przyczyną, że barwnik szybko blednie.

Drugi składnik zieleni chromowej, błękit paryski wyrabia się z soli tlenku żelaza przez strącanie żelazocinkiem potasu i utlenienie. I tu zależnie od doboru materiałów

i środka utleniającego, różne otrzymuje się odcienie. Do fabrykacyi zieleni używa się błękitu z odcieniem fioletowym, przy utlenieniu którego używa się siarczanu tlenika żelaza.

Wyrób samej zieleni polega na dokładnem wymieszaniu w stanie wilgotnym powyżej wymienionych składników, suszeniu i mieleniu. Stosunek pojedynczych składników nie jest stałym i zależy od tego, jaki odcień barwy ma być osiągnięty i domieszki szpatu, jaką zawsze zawiera.

Drugie styczniowe posiedzenie poświęcone było sprawozdaniom z bieżącej literatury chemicznej.

Pan *St. Plewiński* przedstawił ostatnie wyniki badań nad prochem bezdymnym. Znany już od lat 500 proch saletrzany zwyczajny, nie może dziś już zadawać wymagań w obec rychłych postępów i udoskonaleń broni palnej i sposobu wojowania. Siła jego wybuchowa jest za słabą, a główną wadą jest to, że rozkłada się na stałe produkty spalania, co jest niewygodnem. Od dawna też zwracano uwagę na inne mieszaniny wybuchające, jakie z biegiem czasu odkrywano. Należą tu przede wszystkim tak zwane, nitro-połączenia otrzymywane przez działanie mieszaniny stężonych kwasów siarczanego i azotnego na drzewnik, bawełnę, glicerynę i t. p. W zastosowaniu wszakże tych ciał poważne nasuwały się trudności, polegające na zbyt łatwym wybuchaniu ich i zbyt wielkiej szybkości a więc i gwałtowności wybuchu, w obec czego przechowywanie i transport takich materiałów bardzo jest niebezpiecznym. Najodpowiedniejszym materiałem do wyrobu prochu byłaby bawełna strzelnicza, której siła wybuchowa jest 3 razy większą niż prochu saletrzanego, jeden bowiem *kg* daje 860 litrów gazu, gdy proch zwykły 260 litrów, a szybkość wybuchu jest 600 razy większą, gdyby złagodzić można jej zdolność wybuchową. I w istocie zadanie to, dziś już jest rozwiązane dzięki dzielnemu pomysłowi zastosowania rozcieńczenia niejako bawełny strzelniczej, ciałem równie gwałtownie działającym, a mianowicie nitrogliceryną. Proch bezdymny jest więc bawełną strzelniczą żelatynowaną za pomocą nitrogliceryny i zaprawioną jeszcze jakimś ciałem obojętnem.

Szczegółowy ilościowy skład prochu bezdymnego różnym jest obecnie w rozmaitych krajach. We Francyi w skład prochu tego wchodzi kwas pikrynowy, w mieszaninach wyrabianych przez prywatne przedsiębiorstwa znajdują się: nitrocellulosa, nitronaftalina, azotan amonu, saletra i inne.

W dalszym ciągu posiedzenia uwagę słuchaczy zajął p. *Kolendo* opisem fabrykacyi kauczuku i sposobów oznaczania wartości przetworów gumowych, zaznaczając z góry, że opis ten nie może być wyczerpującym, gdyż z jednej strony fabrykanci otaczają się tajemniczością, z drugiej zaś analiza chemiczna, skąpe tylko daje wskazówki o wartości tych wyrobów.

Surowym materiałem do wyrobu gumy jest sok mleczny drzew podzwrotnikowych (*Siphonia*). Wydobyt w południowej Ameryce, Indjach wschodnich i Afryce. Sok ten zawiera 31% kauczuku, 7% wosku, 2% ciał białkowych, 3% ciał nierozpuszczalnych w alkoholu i resztę wody. Sok wypływa przy nacięciu drzewa—zbiera się w naczynia gliniane w których się podgrzewa, a następnie suszy w cienkich warstwach na powietrzu. Taki surowy produkt podlega dalej licznym operacyom, mającym na celu oczyszczenie kauczuku z domieszek w wodzie rozpuszczalnych, bywa więc kilkakrotnie płukanym, następnie wygniatanym pomiędzy walcami wreszcie rozszarpywanym na holendrach wszędzie z wodą gorącą, poczem pomiędzy walcami otrzymuje się wstęgi grubości 3—4 *mm*. W tem stadium fabrykacyi podaje się kauczuk hartowaniu, czyli wulkanizowaniu z siarką, która nadaje gumie elastyczność, a pozbawia ją lepkości. Prócz siarki dodają jeszcze najrozmaitszych ciał jak spat, tlenki ciężkie i t. p., często jedynie dla tego, by zwiększyć ciężar właściwy wyrobu. W dalszym ciągu następuje jeszcze walcowanie, odlewanie, nadawanie formy i ponowne hartowanie, czynności zależne zresztą od jakości mającego się otrzymać towaru.

Co do oceny wartości wyrobów gumowych, należy zaznaczyć, że analiza chemiczna nie może tu być rozstrzygającą. I tak ciężar właściwy kauczuku czystego wynosi około 0,94, wyroby zaś gumowe i to bardzo dobre posiadają c. wł.

1,5, a gorsze dochodzą do 2,3; tam jednak, gdzie odbiorcy na tę okoliczność zwracają uwagę, fabrykanci podsuwają towary, których ciężar właściwy sztucznie bywa obniżanym bądź to domieszką ciał lekkich, jak korek, bądź odpowiednimi rękoczynami przy fabrykacji. Ilość popiołu normalnie wynosi około 35% wagi. Dochodzi wszakże do 60%, lecz i z tej cyfry nie można stanowczo wnioskować o wartości towaru, bo i zawartość soli mineralnych, może być dowolnie zmieniana.

W praktyce też do oceny posługiwać się trzeba próbami mechanicznymi i badaniem własności fizycznych danego towaru. P. Kolendo opisał w końcu sposoby, jakich do wypróbowania używa się w gospodarce kolejowej; i tak bufor poddaje się ciśnieniu w prasie hydraulicznej, i uważa się jako odpowiednie te wyroby, które ściśnione do $\frac{1}{4}$ wysokości powracają po ustaniu działania siły do pierwotnych rozmiarów, nie deformują się przytem i nie pękają. Wytrzymałość rur gumowych oznacza się ciśnieniem wewnętrznym, podnosząc — zależnie zresztą od przeznaczenia, ciśnienie do 8-u atmosfer. Prócz tego bada się wygląd gumy przy jej rozciąganiu: dobre gatunki gumy zatrzymują powierzchnię gładką, złe nabierają wyglądu chropowatego i rysują się.

W końcu posiedzenia zdał sprawę p. Leppert z wyników ostatnich badań o graficie, którego dwa gatunki pod względem składu chemicznego i własności mineralogicznych niemal identyczne, różniąc się jedynie tem, że jeden z nich pod działaniem kwasu azotowego daje węgiel nader lekki i wzdymający się, drugi pozostaje niezmiennym. Wzdymający się grafit po nitrowaniu jest nader lekki, gdyż nie tonie nawet w eterze, podatny i nader drobno-ziarnisty, skutkiem czego rokować można, że znajdzie zastosowanie w farbiarstwie.

Wzmianki bibliograficzne zakończyły posiedzenie.

T. R.

Towarzystwo politechniczne we Lwowie. Dnia 25 listopada mówił p. *Lubiński* o stosunkach w gub. wołyńskiej i podolskiej pod względem ekonomicznym, przemysłowym i technicznym. Prelegent zaznaczył na wstępie, że pragnął dać poznać kraje, znajdujące się w bezpośrednim sąsiedztwie Galicyi, przedstawił położenie oro- i hydrograficzne tych krain i podzielił je na część północną, płaskie Polesie bagniste ze śladami dawnego przemysłu przeważnie smołowego, i część falistą, przetrzętą jarami. Następnie przedstawił prelegent stosunki rolnicze i zaznaczył, że w skutek nieracjonalnego płodozmianu rolnictwo dąży do upadku. W dalszym ciągu tłumaczył mówca nadzwyczajny wzrost przemysłu cukrowniczego, przedstawił stan młynów, garbarni, tartaków, gorzelni i t. p. i dawszy barwny obraz ruchu przemysłowego przeszedł do stosunków geologicznych. Mówca wspominał tu o nieprzebranych bogactwach, ukrytych w łonie ziemi, granitach, labradorach, bogatych pokładach węgla kamiennego i rud żelaznych, kaolinie i fosforach.

Dnia 2 grudnia udzielił przewodniczący p. *Franko* głosu najprzód dyr. *Hochbergerowi*, który przedstawił projekt urządzenia w wrześniu 1892 we Lwowie wystawy przemysłu budowlanego. Cel tej wystawy jest dwojaki: przedstawienie produkcji krajowej w powyższym zakresie, jako też danie sposobności krajowym przemysłowcom obznajomienia się z postępem przez dopuszczenie do wystawy dobrych firm zagranicznych. Dyrektor *Hochberger* wnosi, aby inicjatywę i kierownictwo w urządzeniu tej wystawy objęło Towarzystwo Politechniczne. Wniosek ten odesłano do zarządu towarzystwa.

Potem mówił prof. *Thullie* o liniach wpływowych belek ciągłych. Mówca wyłożył najprzód prawo pracy przygotowanej *Mohra*, prawo *Maxwella*, zastosowanie jego do linii wpływowych oddziaływań *Müllera-Breslaua* i zastosował tę metodę do wyznaczania linii wpływowych sił poprzecznych i momentów belki ciągłej.

Nakoniec podał p. *Darowski* kilka przykładów ze swej praktyki budowniczej co do pojawiania się grzyba drzewnego i wytępienia go, przyczem wspominał o sposobie *Kosińskiego* wysuszania mieszkań wilgotnych i niszczenia grzyba za pomocą wielkiego gorąca. W rozprawie nad tym przed-

miotem wzięli udział pp. *Rawski*, *Hochberger* i prof. *Paulewski*.

Dnia 9 grudnia opowiada prof. *Thullie*, że treść wykładu swego poprzedniego ogłosił w wiedeńskim tygodniku inżynierów i architektów austriackich, że jednak profesor berliński *Müller-Breslau* wydał w tych dniach drugą część swej statyki wykreślnej (znaczona r. 1892), w której podaje prawie identyczną konstrukcję linii wpływowych. Mówca opierając się na dawniejszych pracach *Müller-Breslaua* doszedł do podanej poprzednio konstrukcji, nie dziw, że *Müller-Breslau* pisząc swą statykę doszedł do tych samych wyników. Przykrym jest tylko zbieg okoliczności równoczesnego prawie ogłoszenia, z czego wywodziła się polemika w *Wochenschr. d. öster. Ing. u. Arch. Ver.* z prof. *M. B.*

Potem poruszył mówca piekącą dla miasta Lwowa kwestyę budowy tanich mieszkań dla ubogich, którą zainicjowało Tow. S-go Wincentego à Paulo. Mówca jest zdania, że Towarzystwo politechniczne powinno przyczynić się pod względem technicznym do rozwiązania pomysłu tej kwestyi i wnosi odesłanie tej sprawy do zarządu.

Potem mówił docent *Dobrzyński* o maszynach dynamo i przedstawił obszernie zasadnicze pojęcia teoretyczne tej kwestyi. Prof. *Gostkowski* w rozprawie nad tym wykładem wspominał o ekonomicznej stronie maszyny dynamo i przenoszenia siły na dalsze odległości. Przy tem przenoszeniu okazuje się zawsze jednak strata siły, chodzi zatem o to, aby była ona jak najmniejsza. Otóż pokazuje się, że jeżeli prąd prowadzić będziemy przez kilka drutów, to suma ich przekrojów może być mniejszą od przekroju jednego druta. Na wystawie w Frankfurcie przesyłano zaś prądy o wysokim napięciu jednym drutem, przez co opór był także mały, lecz były to prądy przemienne. Wynikła tam potrzeba użycia transformatorów. *Dobrowolski* z Berlina zastosował w tym celu prądy fazowe (*drehströme*), użyto więc dla wyrównania prądów trzech linek, zatem prąd trójfazowy, którego napiętość przez to stała się prawie jednostajną. Prezes *Franko* wspomina przytem o ważnym zastosowaniu przesyłania siły uzyskanej motorami wodnymi i mówi o olbrzymim przedsięwzięciu zużytkowania części siły wodospadu Niagary. Ma być zużytkowanych 125 000 k. m., praca ta ma być przesłana do nowego miasta *Cataract City* i *Buffalo*.

Nareszcie mówił p. *Soltyski* o rozmaitych materiałach, używanych do krycia dachu, o blasze falistej w kształcie dachówek, o tekturze i płótnie nasycanem i t. d.

y.

WSPOMNIENIE POŚMIERTNE.

Ś. p. Marceli Berent. Zmarły w d. 4 grudnia r. z. budowniczy *Marceli Berent*, urodzony w r. 1824, po ukończeniu gimnazjum w Warszawie, wszedł do otwartej Szkoły sztuk pięknych, którą ukończył w r. 1851. Przy rozpoczęciu budowy hotelu Europejskiego w Warszawie, jeden z współwłaścicieli *Władysław Pusłowski* powołał *Berenta* na pomocnika bud. *Henryka Markoniego*, kierującego budową hotelu. W r. 1861, po zdaniu egzaminu w Radzie głównej budowniczej przy Komisji Spraw Wewnętrznych, otrzymał stopień budowniczego klasy III. Projektował i wykonał dwór wiejski dla hr. *Tyzenhauza*, prowadził przebudowę domu hr. *Maryi Przezdzieckiej* przy placu Bankowym, wznosił dwa ozdobne domy na ulicy Foksal zwanej dla hr. *Konstantego Przezdzieckiego* i *Ludwika Górskiego*, był inicjatorem zabudowania ulicy Smolnej, wznosząc pierwszy dom dla siebie przy niezabudowanej w owym czasie ulicy. — Wybierany kilka razy członkiem komitetu Tow. Zachęty Sztuk Pięknych, przyjmował udział w redagowaniu instrukcji dla oceniania nieruchomości dla Dyrekcji Tow. Kredytowego miasta Warszawy i należał do składu sądu konkursowego oceniającego projekty nadesłane na budowę gmachu dla władz Towarzystwa Kredytowego Miejskiego przy ulicy Włodzimierskiej. Zwolennik stylu włoskiego renesansu z przymieszką motywów współczesnego paryskiego budownictwa, projektował układy planów praktyczne i oszczędne zarazem.

Z. K.

CUKROWNICTWO.

Oczyszczanie soków sposobem Kuthe-Andersa, przez Fryderyka Strohmmera i A. Stifta (tłumaczone przez d-ra F. Łaszczyńskiego) (c. d.)¹⁾

Po tych tak korzystnych doświadczeniach, przystąpiliśmy do dalszych prób, mających na celu porównanie stopnia oczyszczenia soku metodą *Kuthe-Andersa*, ze stopniem oczyszczenia tegoż przez obecnie w użyciu będącą saturację błotną.

Do pierwszego doświadczenia użyliśmy soku wyciśniętego z buraków pochodzących z Węgier. Buraki te były zwiędłe, nadgniłe i po większej części spleśniałe. W kilka godzin po wyciśnięciu, sok ten zamieniał się w lepka galaretowatą masę. Po wyciśnięciu przy 300 atm. ciśnienia, rozcieńczyliśmy sok przed ogrzaniem do 10° Bal. Oczyszczenie metodą *Kuthe-Andersa* przeprowadziliśmy tak samo jak wyżej opisano, przy saturacji błotnej postąpiliśmy zaś jak następuje:

Przedczony sok o cieplecie 65° C. został ogrzany do 85° C., nawapniony 4% wapna w stosunku do wagi soku, następnie znów ogrzany do 95° C. i wysaturowany do 0,10 alkaliczności. Sok został następnie odfiltrowany, znowu ogrzany do 95° C., nawapniony 1% wapna, i bez podgrzewania do 0,05 wysaturowany, następnie wraz z błotem znów do 95° C. ogrzany i przedczony. Tak otrzymany sok, został wreszcie bez dalszego dodatku wapna przy cieplecie 95° C. do 0,02% wysaturowanym.

	Sok surowy	Sok I saturacji podług <i>Jelinka</i>	Sok nawapniony <i>Kuthe go</i>	Sok III saturacji <i>Jelinka</i>	Sok saturowany <i>Kuthe go</i>
Skład sacharometryczny.					
Stopnie Ballinga	10,50	9,90	10,20	10,40	11,40
Cukier	8,85	8,64	9,00	9,40	10,54
Niecukier	1,65	1,26	1,20	1,00	0,86
Pozorna czystość	84,28	87,27	88,24	90,38	92,45
Skład rzeczywisty.					
Cukier	8,85	8,64	9,00	9,40	10,54
Woda	89,43	90,12	89,85	89,73	88,64
Popiół	0,78	0,45	0,54	0,34	0,30
Niecukier organiczny	0,94	0,79	0,61	0,53	0,52
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00
Rzeczywista czystość	83,72	87,44	88,67	91,51	92,78
Alkaliczność	—	0,110	0,240	0,023	0,003
Proteina surowa	0,812	0,690	0,574	0,485	0,432
Białko	0,314	0,161	0,123	0,133	0,080
Cukier podług <i>Clergeta</i>	8,40	—	—	9,37	10,50
Rzeczywista czystość <i>Clergeta</i>	79,47	—	—	91,23	92,42

Przy saturacji błotnej (którą odtąd saturacją *Jelinka* nazywać będziemy) zanalizowane zostały oprócz soku surowego, sok z pierwszej i trzeciej saturacji, przy oczyszczeniu metodą *Kuthe-Andersa*, rozbieraliśmy sok nawapniony i sok z drugiej saturacji. Otrzymane rezultaty uwidocznione są w powyższej tablicy.

Na 100 części cukru przypada zatem:

Saturacja błotna.

	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko
Sok surowy	8,81	10,62	9,175	3,548	8,81	10,62	9,175	3,548
„ z I saturacji	5,21	9,14	7,986	1,863	—	—	—	—
„ z III saturacji	—	—	—	—	3,62	5,64	5,160	1,415
Różnica	3,60	1,48	1,189	1,685	5,19	4,98	4,015	2,133
Wydalono zatem w %	40,8	13,9	13,0	47,5	58,9	46,9	43,8	60,1

¹⁾ Por. zeszyt grudniowy Przegl. Techn. z r. z., str. 281.

Sposób *Kuthe-Andersa*.

	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko
Sok surowy	8,81	10,62	9,175	3,548	8,81	10,62	9,175	3,548
„ nawapniony	6,00	6,78	6,378	1,367	—	—	—	—
„ saturowany	—	—	—	—	2,85	4,93	4,099	0,759
Różnica	2,81	3,84	2,797	2,181	5,96	5,69	5,076	2,789
Wydalono zatem w %	31,9	36,1	30,5	61,5	67,7	53,6	55,3	78,6

Cyfry te wykazują, że odnośnie do ciał mineralnych, stopień oczyszczenia przy pierwszej saturacji sposobem *Jelinka*, wyższym jest aniżeli przy saturacji sposobem *Kuthe-Andersa*. Zjawisko to jest jednakże tylko pozorne, musimy bowiem wziąć na uwagę tę okoliczność, że w nawapnionym soku *Kuthe go* mamy o 0,13% więcej wolnego wapna aniżeli w soku pierwszej saturacji *Jelinka*; różnicę tę, oznaczając stopień oczyszczenia uwzględnić należy. Jeżeli okoliczność tę uwzględnimy, natenczas sok nawapniony *Kuthe go* zawierać będzie 0,41 popiołu, czyli na 100 części cukru 4,56 popiołu, tak że ilość wydalonych z soku ciał mineralnych, wynosić będzie 48,2%, z czego wynika, że stopień oczyszczenia jest tu lepszym aniżeli przy saturacji *Jelinka*.

Co się tyczy organicznych niecukrów, to metodą *Kuthe go* prawie trzy razy tyle ich usunięto aniżeli przez pierwszą saturację metodą *Jelinka*. To samo ma miejsce odnośnie do ciał azotowych i białka. Porównując więc ogólny stopień oczyszczenia przez obie te metody osiągnięty, przekonamy się z łatwością, że metoda *Kuthe go* o wiele przewyższa metodę saturacji błotnej, szczególnie odnośnie do wydalania ciał białkowych. Na 100 części ciał azotowych w soku surowym przypada:

38,27% na białko i 61,73% na ciała niebiałkowe.

W soku pierwszej saturacji podług *Jelinka*:

23,18% na białko i 76,82% na ciała niebiałkowe.

W soku trzeciej saturacji podług *Jelinka*:

27,08% na białko i 72,92% na ciała niebiałkowe.

Natomiast w soku nawapnionym *Kuthe go*:

21,05% na białko i 78,95% na ciała niebiałkowe.

A w soku saturowanym *Kuthe go*:

18,60% na białko i 81,40% na ciała niebiałkowe.

Cyfry te wykazują, że z postępującem oczyszczeniem soku metodą *Kuthe-Andersa*, ilość zawartego białka ciągle się zmniejsza. podczas gdy ilość ciał niebiałkowych względnie się zwiększa; ciała te bowiem, które wedle badań *Schulze go* głównie są amidami, tworzą z wapnem związki rozpuszczalne. Przy zastosowaniu sposobu *Jelinka* zjawisko to nie tak wyraźnie występuje, chociaż i tu bezwzględna ilość białka się zmniejsza. Porównawcze to doświadczenie zostało powtórzone i wprowadzie z tymi samymi burakami co przy pierwszym doświadczeniu, buraki te jednak były zupełnie zgniłe. Naumyślnie użyliśmy tak nienormalnego materiału (któryby przy przerobie fabrycznym prawdopodobnie nie był do użycia), ażeby się przekonać, czy tak mała ilość wapna przepisana przez *Kuthe go* wystarcza do oczyszczenia soku jaknajgorszej jakości. I tutaj sok został wydobyty pod ciśnieniem 300 atm. rozcieńczony wodą do 10° Blg. i oczyszczony obydwojma sposobami. Otrzymany przez saturację błotną sok, z trudnością przechodził przez błotniarkę, był ciągle mętnym i pomimo ściśle zachowanych warunków ciepłoty, nie dał się wyklarować tak, iż raz jeszcze po saturacji trzeba go było przez błotniarkę przepuścić. Pomimo to sok z trzeciej saturacji prędko ciemniał, nabierał czerwono-brunatnej barwy, ale pozostał klarownym. Sok otrzymany sposobem *Kuthe-Andersa* również miał barwę ciemniejszą, czerwono-brunatną, pozostał jednak od chwili nawapnienia klarownym.

Skład soków przy tem doświadczeniu otrzymanych, uwidocznia niniejsza tablica:

	Sok surowy	Sok I saturacji Jelinka	Sok nawapniony Kuthe'go	Sok III saturacji Jelinka	Sok z ostatniej saturacji Kuthe'go
Skład sacharometryczny.					
Stopnie Ballinga	9,10	8,80	9,20	9,25	9,30
Cukier	6,20	6,50	6,75	7,20	7,26
Niecukier	2,90	2,30	2,45	2,05	2,04
Pozorna czystość	68,13	73,86	73,36	77,83	78,06
Skład rzeczywisty.					
Cukier	6,20	6,50	6,75	7,20	7,26
Woda	91,01	91,21	90,83	90,81	90,74
Popiół	0,76	0,58	0,48	0,52	0,42
Niecukier organiczny	2,03	1,71	1,94	1,47	1,58
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00
Czystość rzeczywista	68,96	73,94	73,60	78,34	78,41
Alkaliczność	—	0,11	0,18	0,017	0,0045
Ciała azotowe	0,630	0,575	0,518	0,512	0,500
Białko	0,250	0,106	0,063	0,081	0,056
Cukier podług Clergeta	6,10	—	—	—	—

Przypada przeto na 100 części cukru:

Saturacja błotna.							
	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe
Sok surowy	12,26	32,74	10,162	4,032	12,26	32,74	10,162
„ z I saturacji	8,92	26,31	8,846	1,631	—	—	—
„ z III saturacji	—	—	—	—	7,22	20,41	7,111
Różnica	3,34	6,43	1,316	2,401	5,04	12,33	3,051
Wydalono zatem w %	27,2	19,6	13,0	59,5	41,1	37,7	30,0
Sposób Kuthe-Andersa.							
Sok surowy	12,26	32,74	10,162	4,032	12,26	32,74	10,162
„ nawapniony	7,11	28,74	6,674	0,933	—	—	—
„ saturowany	—	—	—	—	5,78	21,76	6,887
Różnica	5,15	4,00	3,488	3,099	6,48	10,98	3,275
Wydalono zatem w %	42,0	12,2	34,3	76,9	52,9	35,5	32,2

Z liczb tych okazuje się, że stopień oczyszczenia soku obydwojma sposobami przy użyciu lichego materiału mało od siebie się różni. Rzeczywista czystość soku pierwszej saturacji Jelinka i soku nawapnionego Kuthe'go, i rzeczywista czystość soku trzeciej saturacji Jelinka i soku saturowanego metodą Kuthe'go, niewiele pomiędzy sobą się różnią; różnica ta jest nawet tak mała, iż śmiało przypisać ją można nieuniknionym błędem analitycznym. Jeżeli jednak pod uwagę weźmiemy pojedyncze ciała, w skład soków tych wchodzące, to i tu zauważymy, że metodą Kuthe'go daleko więcej wydanych zostało części mineralnych, azotowych i białkowych, aniżeli metodą Jelinka. Na 100 części ciał azotowych w soku surowym przypada:

39,68 na białko i 60,32 na ciała niebiałkowe.

W soku pierwszej saturacji Jelinka:

18,43 na białko i 81,57 na ciała niebiałkowe.

W soku trzeciej saturacji Jelinka:

15,84 na białko i 81,16 na ciała niebiałkowe.

Natomiast w soku nawapnionym Kuthe'go:

12,16 na białko i 87,84 na ciała niebiałkowe.

W soku saturowanym:

11,20 na białko i 88,80 na ciała niebiałkowe.

Oczyszczenie odnośnie do białka było więc przy tem doświadczeniu metody Kuthe'go prawie zupełne, już po nawapnieniu, i było ono wyższe, aniżeli ogólne oczyszczenie metodą Jelinka. Stopień oczyszczenia, wyrażony przez czystość

rzeczywistą, jest tak przy użyciu jednej jak i drugiej metody w doświadczeniu równy, gdyż jakkolwiek metodą Jelinka więcej organicznych niecukrów wydanych zostało, to jednak różnica ta wyrównana została przez wydzielenie większej ilości ciał azotowych metodą Kuthe'go. Ponieważ ciała azotowe główną są przyczyną procesów rozkładowych, i do wytwarzania melasy przeważnie się przyczyniają, należy przeto soki otrzymane metodą Kuthe'go uważać za lepsze, od soków otrzymanych sposobem Jelinka.

W dniu 23 marca r. b. zrobiliśmy trzecie doświadczenie, aby się przekonać jak wypadnie porównanie dwóch tych sposobów oczyszczania, gdy przy saturacji błotnej użyjemy mniej wapna, aniżeli poprzednio.

Użyliśmy do tego doświadczenia buraków z fabryki Tyraun, wziętych z tych samych kopców, z których później takowe brano, do doświadczenia metody Kuthe'go w tejże fabryce. Sok został wyciśnięty przy 300 atm. i rozcieńczony wodą do 11° Blg. Oczyszczenie metodą Kuthe'go odbywało się tak jak poprzednio, podczas gdy saturacja błotna w następujący sposób przeprowadzoną została:

Do soku ogrzanego na 75° C i przecedzonego dodano 3% wapna, następnie podniesiono ciepłotę do 79° C. i wysaturowano do 0,08 alkaliczności, a zagotowawszy, przepuszczono takowy przez błotniarkę. Przefiltrowany sok ogrzano do 93° C., dodano 0,5% wapna, wysaturowano do 0,05 alkaliczności, zagotowano i przepuszczono powtórnie przez błotniarkę. Tak otrzymany sok poddano bezzwłocznie trzeciej saturacji i saturowano do alkaliczności 0,02.

Pomimo, że buraki były zwiędłe, w niektórych miejscach nadgniłe i spleśniałe, to jednak cedzenie odbywało się normalnie, i i przy użyciu obydwóch sposobów, otrzymywano przez cały czas soki klarowne. Otrzymane wyniki uwidocznia niniejsza tablica:

	Sok surowy	Sok I saturacji Jelinka	Sok nawapniony Kuthe'go	Sok III saturacji Jelinka	Sok saturowany Kuthe'go
Skład sacharometryczny.					
Stopnie Ballinga	10,90	11,00	10,50	9,50	9,50
Cukier	7,70	8,24	8,45	8,40	8,50
Niecukier	3,20	2,76	2,05	1,10	1,00
Pozorna czystość	70,64	74,99	80,00	88,42	89,47
Skład rzeczywisty.					
Cukier	7,70	8,24	8,45	8,40	8,50
Woda	89,20	89,18	89,34	90,55	90,68
Popiół	0,66	0,63	0,67	0,58	0,56
Niecukier organiczny	2,74	1,95	1,54	0,47	0,26
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00
Czystość rzeczywista	71,30	76,15	79,26	88,88	91,20
Alkaliczność	—	0,092	0,25	0,022	0,010
Proteina	0,810	0,643	0,582	0,562	0,412
Białko	0,250	0,212	0,130	0,163	0,056
Wapno	—	0,23	0,18	0,08	0,06

Przypada zatem na 100 części cukru:

Saturacja błotna.							
	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko	Popiół	Niecukier organiczny	Ciała azotowe
Sok surowy	8,57	31,69	10,519	3,247	8,57	31,69	10,519
„ z I saturacji	7,65	23,67	7,803	2,572	—	—	—
„ z III saturacji	—	—	—	—	6,90	5,60	6,690
Różnica	0,92	8,02	2,716	0,675	1,67	26,09	3,829
Wydalono zatem w %	10,7	25,3	25,8	20,8	19,6	82,3	36,4
Sposób Kuthe-Andersa.							
Sok surowy	8,57	31,69	10,519	3,247	8,57	31,69	10,519
„ nawapniony	7,93	18,24	6,888	1,538	—	—	—
„ saturowany	—	—	—	—	6,59	3,06	4,847
Różnica	0,64	13,45	3,631	1,709	1,98	28,63	5,672
Wydalono zatem w %	7,5	42,4	34,5	52,6	23,1	90,3	53,9

Liczyby te wykazują, że i przy tem doświadczeniu metoda *Kuthe-Andersa*, lepsze dała wyniki aniżeli saturacja błotna, gdyż rzeczywista czystość soku buraczanego, poprawiła się przy zastosowaniu metody *Kuthe-Andersa* o 9,9, podczas gdy poprawka przy saturacji błotnej wynosiła tylko 7,58.

Na tak wysoki stopień oczyszczenia sposobem *Kuthe-Andersa* w porównaniu ze sposobem *Jelinka*, wpływa wydalenie wszelkich obcych składników soku. Usunięcie ciał białkowych znowu jest znaczniejsze przy użyciu metody *Kuthe'go*, aniżeli przy użyciu metody *Jelinka*. Wydalenie ze soku organicznych niecukrów było w tym razie przy stosowaniu sposobu *Kuthe'go* bardzo znaczne, ale i sposób *Jelinka* więcej organicznych niecukrów usunął, aniżeli w poprzednich doświadczeniach. Okoliczność tę tłumaczyć należy, rozmaistością części składowych, w burakach różnego pochodzenia.

Na 100 części ciał azotowych w soku surowym przypada:

30,86% na białko i 69,14% na ciała niebiałkowe.

W soku pierwszej saturacji:

32,97% na białko i 67,03% na ciała niebiałkowe.

W soku trzeciej saturacji:

29,00% na białko i 71,00% na ciała niebiałkowe.

miast w nawapnionym soku *Kuthe'go*:

22,33% na białko i 77,67% na ciała niebiałkowe.

W soku saturowanym:

13,58% na białko i 86,42% na ciała niebiałkowe.

Liczyby te znowu wykazują, iż metodą *Kuthe'go* prawie wszystko białko usunięte zostaje, i pod tym względem metoda ta o wiele sposób *Jelinka* przewyższa.

Czwarte doświadczenie przeprowadzone zostało w ten sposób, że użyto różnych ilości wapna do nawapniania i saturacji metodą *Kuthe'go*. Do doświadczenia tego użyto buraków pochodzących z fabryki Mezöhegyes. Buraki te były bardzo soczyste i wyglądały zdrowo, jakkolwiek pora była już spóźnioną, doświadczenie miało bowiem miejsce 31 marca r. b. Sok wyciśnięty pod ciśnieniem 300 atm. został tak jak poprzednio wodą rozcieńczony. Saturacja błotna została przeprowadzoną w sposób następujący: Sok nagrzany do 70° C. przecedzono, podniesiono następnie ciepłotę do 79° C. i dodano 4% wapna w stosunku do wagi soku, następnie wysaturowano do 0,1 alkaliczności, zagotowano i przepuszczono przez błotniarkę. Otrzymany sok ogrzano do 90° C., dodano 0,5% wapna i wysaturowano do 0,05 alkaliczności, przepuszczono go następnie przez błotniarkę i wysaturowano bez dalszego ogrzewania do 0,02 alkaliczności.

Stosując sposób *Kuthe-Andersa*, dodano do soku przy nawapnieniu 0,75% wapna, przy saturacji zaś 0,25% wapna w stosunku do wagi soku; inne czynności pozostały te same co w poprzednich doświadczeniach.

Tablica następująca wykazuje otrzymane wyniki:

	Sok surowy	Sok I saturacji <i>Jelinka</i>	Sok nawapniony <i>Kuthe'go</i>	Sok III saturacji <i>Jelinka</i>	Sok saturowany <i>Kuthe'go</i>
Skład sacharometryczny.					
Stopnie Ballinga	11,50	10,70	11,50	11,00	11,60
Cukier	8,05	8,60	9,30	9,50	10,10
Niecukier	3,45	2,10	2,20	1,50	1,50
Pozorna czystość	70,00	80,37	80,87	83,36	87,06
Skład rzeczywisty.					
Cukier	8,05	8,60	9,30	9,50	10,10
Woda	88,65	89,30	88,67	88,97	88,44
Popiół	0,73	0,60	0,55	0,39	0,38
Niecukier organiczny	2,57	1,50	1,48	1,14	1,08
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00
Czystość rzeczywista	70,67	80,37	82,08	86,12	87,37
Alkaliczność	—	0,09	0,41	0,016	0,020
Proteina	0,843	0,687	0,593	0,504	0,453
Białko	0,189	0,188	0,004	0,125	0,0032
Wapno	—	0,14	0,22	0,05	0,04
Barwa	—	3,57	5,40	3,13	4,25
Barwa na 100 cukru	—	45,51	58,06	32,95	42,07

Przypada zatem na 100 części cukru:

Saturacja błotna.

	Popiołu	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko	Popiołu	Niecukier organiczny	Ciała azotowe	Białko
Sok surowy	9,07	31,92	10,472	2,348	9,07	31,92	10,472	2,348
„ I saturacji	6,98	17,44	7,988	2,186	—	—	—	—
„ III saturacji	—	—	—	—	4,11	12,00	5,305	1,315
Różnica	2,09	14,48	2,484	0,162	4,96	19,92	5,167	1,033
Wydalono zatem w %	23,0	45,4	23,7	6,9	54,7	62,4	49,3	44,0

Sposób *Kuthe-Andersa*.

Sok surowy	9,07	31,92	10,472	2,348	9,07	31,92	10,472	2,348
„ nawapniony	5,91	15,91	6,376	0,043	—	—	—	—
„ saturowany	—	—	—	—	3,76	10,69	4,485	0,031
Różnica	3,16	16,01	4,096	2,305	5,31	21,23	5,987	2,317
Wydalono zatem w %	34,8	50,2	39,1	98,2	58,5	66,5	57,2	98,7

Przy doświadczeniu tem, oznaczaliśmy również ilośćowo zabarwienie soków, i posługiwaliśmy się w tym celu barwomierzem *Stammera*. Wyniki badania barwy wykazały, że soki otrzymywane metodą *Jelinka*, są trochę jaśniejsze od soków otrzymywanych sposobem *Kuthe'go*, różnica ta jest jednak nieznaczna.

I to doświadczenie wykazało znowu wyższość sposobu *Kuthe'go*, w porównaniu ze sposobem *Jelinka*, gdyż i tu wydalenie składników soku było, przy użyciu pierwszej metody dokładniejsze, aniżeli przy drugiej. Przy zastosowaniu bowiem metody *Kuthe'go*, zostały ciała białkowe w tym wypadku prawie całkowicie usunięte.

Na 100 części ciał azotowych w soku surowym przypadało:

22,41% na białko i 77,59% na ciała niebiałkowe.

W soku pierwszej saturacji *Jelinka*:

27,36% na białko i 72,64% na ciała niebiałkowe.

W soku trzeciej saturacji *Jelinka*:

24,80% na białko i 75,20% na ciała niebiałkowe.

Natomiast w soku nawapnionym *Kuthe'go* przypadało:

0,68% na białko i 99,32% na ciała niebiałkowe.

W soku saturowanym:

0,71% na białko i 99,29% na ciała niebiałkowe.

Metodą *Kuthe'go* wydaliśmy białko prawie całkowicie już przez nawapnienie, podczas gdy u *Jelinka*, wydalenie białka przy pierwszej saturacji jest bardzo nieznaczne, i większa się dopiero przez drugą i trzecią saturację. Ostatniej tej okoliczności przypisać należy, że przy tem doświadczeniu wydalenie białka metodą *Jelinka* bardzo było niedostateczne.

Stosunek porównawczy wydalenia białka za pomocą tak jednej jak i drugiej metody uwiadcniają następujące liczby:

Wydalono białka przez

	I saturację sposobem <i>Jelinka</i>	III saturację sposobem <i>Kuthe'go</i>	nawapnienie	saturację
I doświadczenie	47,5	60,1	61,5	78,6
II „	59,5	72,1	76,9	80,9
III „	20,8	40,3	52,6	79,7
IV „	6,9	44,0	98,2	98,7

Zebrawszy wszystkie te rezultaty prac laboratoryjnych, możemy śmiało orzec, że poddając soki oczyszczeniu sposobem *Kuthe-Andersa*, otrzymujemy daleko wyższy stopień czystości, aniżeli oczyszczając te same soki przez tak nazwaną saturację błotną. Stosując pierwszą z tych metod, nietylko podnosimy rzeczywisty współczynnik czystości, ale wydaliśmy także większe ilości pojedynczych składników buraka, jako to: popiołu, organicznego niecukru, ciał azotowych i białka, aniżeli to ma miejsce przy saturacji błotnej.

Przedewszystkiem ciała białkowe w bardzo znacznej ilości usunięte zostają.

Jakkolwiek wnioski nasze opierają się tylko na doświadczeniach laboratoryjnych, to dają się one jednak i w ogólności zastosować; dla ocenienia bowiem wartości oczyszczania soku, jakimkolwiek bądź sposobem, mają doświadczenia takie zawsze swoją wartość, gdyż chodzi tu o procesy czysto chemicznej natury, których przebieg tak w laboratorium jak i w zastosowaniu na większą skalę, zawsze jednym i tym samym pozostaje.

Jeżeli zaś mimo to wszystko, w zastosowaniu technicznym, nie zawsze te same otrzymujemy wyniki jak przy doświadczeniach laboratoryjnych, to laboratorium nie jest temu winne, ale brak dokładności przy robocie fabrycznej, która to robota pod względem ścisłości, pracom laboratoryjnym nigdy wyrównać nie może. Takie różnice nie powinny jednak dyskredytować metody, mającej być zbadaną, przeciwnie zadaniem jest techniki, fabrykację do tego stopnia udoskonalić, aby i tutaj dokładność doświadczenia laboratoryjnego osiągnąć się dała.

B) Wyniki otrzymane z oczyszczania soku sposobem Kuthe-Andersa, w zastosowaniu fabrycznym.

Metoda Kuthe-Andersa została dotąd w jedynej jednej fabryce w sposób dokładny przeprowadzoną. Fabryką tą jest Froebel, zostająca właśnie pod zarządem jednego z wynalazców tego sposobu mianowicie d-ra Eugeniusza Kuthe.

Autor niniejszej rozprawki, zwiedził fabrykę tę d. 3-go grudnia r. z. i tutaj właśnie zamierzamy opisać sposób w jaki tam robotę prowadzi.

Na krajalinę dostają się buraki zupełnie czyste, a krajalinica daje za pomocą noży systemu Vorstera z Hagen, długą, cienką i wolną od miazgi krawanę. Dyfuzya składa się z 2-ch baterij po 7 dyfuzorów każda, dyfuzor zaś ma objętości 29 hl. Ciężkość najwyższa wynosi 50 — 55 R. Zawartość cukru w wytlókach wynosi 0,2—0,3%. Sok dyfuzyjny, mający ciepłotę 35° R. przechodzi przez łapacz, w którym od miazgi zupełnie oczyszczony zostaje. Sok ten ogrzewa się następnie w podgrzewaczu rurowym o powierzchni 200 m² do ciepłoty 60 — 65° R. a następnie nawapnia się w dwóch mieszadłach, bez podwyższenia ciepłoty $\frac{1}{2}$ procentem wapna w stosunku wagi buraków. Wapno to dodaje się pod postacią mleka wapiennego, a po 5-minutowem mieszaniu, dodaje się jeszcze tyle węglanu wapna, ile go ze saturacji otrzymano, a następnie przepuszcza się sok nawapniony za pomocą przesylacza przez błotniarki. Ciężkość soku wypływającego z błotniarek wynosi 50 — 55° R. Na przerób 4000 ctr. metr. buraków, posiadają we Froebel trzy duże błotniarki systemu Krooga, o 42 ramach każda. Sok zupełnie jasny i klarowny przechodzi przez podgrzewacz o 50 m² powierzchni, w którym zagrzewa się do wrzenia, a stamtąd idzie wprost do pierwszej saturacji. Powtórne cedzenie zagrzanego soku nie okazało się we Froebel bezwarunkowo potrzebnem, gdyż za pomocą błotniarek Krooga, otrzymują tam soki zupełnie czyste. Pierwsza saturacja składa się z 5-ciu saturatorów, mających po 5 m wysokości. Do soku, mającego mniej więcej alkalizację 0,20, dodaje się tu 0,8—3% cukrzanu wapna, zależnie od tego czy mniej lub więcej przerabia się melasy, a następnie saturuje się. Do oczyszczenia soku jednak i otrzymania dostatecznej ilości węglanu wapna, wystarczy w każdym razie 0,8% cukrzanu wapna, obliczonego na wapno. Po wysaturowaniu, alkalizacja soku wynosiła od 0,01 — 0,02 i przepuszczono takowy za pomocą przesylacza przez 5 małych, 24-ramowych błotniarek. Oczyszczony w ten sposób sok, ogrzewa się za pomocą węzownicy do wrzenia i przeprowadza do saturacji ciągłej, odbywającej się w jednym jedynym saturatorze, i to jednocześnie zmieszaniem kwasami węglowym i siarkowym. Sok trochę jeszcze mętnawy, przechodzi za pomocą ciśnienia hydrostatycznego, dwa razy raz po raz przez 3 błotniarki, skąd już czysty zupełnie dostaje się do stacji wyparnej.

Sok gęsty saturują we Froebel raz jeszcze małą ilością kwasu węglowego, i poddają takowy dwukrotnej filtracji mechanicznej. Otrzymany przy pierwszej saturacji węglan wapna, rozrabia się wysłodami za pomocą mieszadła, i dodaje się przy nawapnianiu soku, aby ułatwić przejście tegoż przez błotniarki. Otrzymywane w błotniarkach błoto, było dość twarde, oddzielało się dobrze od soku i dawało się wy-

słodzić z łatwością. Błoto takie miało po złamaniu wygląd jednolity i barwę zielonawo-szarą. Błoto saturacyjne było również ściśle, żółtawo-białe. Co się tyczy zużycia się serwet, to zaręczał mi dr. Kuthe, że takowe od 10 — 14 dni wytrzymują.

W ten sposób przerabiają w fabryce Froebeln dziennie 4000 ctr. metr. buraków. Braliśmy na miejscu próby soku z różnych stacyj fabrykacji, a po zbadaniu takowych, otrzymaliśmy wyniki uwidocznione w niniejszej tablicy:

	Sok surowy	Sok nawapniony	Sok z ostatniej saturacji	Sok gęsty	Cukrzyca
Skład sacharometryczny.					
Stopnie Ballinga	11,80	11,80	11,40	52,80	—
Cukier	9,73	9,99	10,48	49,30	—
Niecukier	2,07	1,81	0,92	3,50	—
Pozorna czystość	81,60	84,66	91,93	93,37	—

Skład rzeczywisty.					
Cukier (polaryzacja)	9,73	9,99	10,48	49,30	89,00
Woda	87,98	88,02	88,54	47,19	5,38
Popiół (węglany)	0,77	0,62	0,35	1,38	2,30
Niecukier organiczny	1,52	1,37	0,63	2,13	3,32
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00
Czystość rzeczywista	90,95	83,39	91,45	93,35	94,06
Alkalizacja	—	0,23	0,0034	0,011	0,020
Cukier podług Clergeta	—	—	—	49,20	89,00
Zawartość wapna (CaO)	—	—	—	0,08	0,11
Ciała azotowe N \times 6,25	0,525	0,325	0,206	0,125	—

Przypada zatem na 100 części cukru:

Popiołu	7,91	6,21	3,34	2,80	2,58
Niecukier organiczny	15,62	18,71	6,01	4,32	3,73
Wapno	—	—	—	0,16	0,12
Ciała azotowych	5,395	3,253	1,965	0,253	—

	Błoto saturacyjne	Błoto defekacyjne	Cukrzan wapna
Woda hygroskopijna	43,24	46,46	59,28
Woda w związku i straty analityczne	1,92	1,58	4,17
Cukier	5,70	1,23	16,00
Węglan wapna	41,65	36,78	0,70
Wapno (CaO)	1,45	0,04	17,77
Wapno połączone z kwasami organicznymi	0,90	0,60	0,19
Popiół (wyłączając organicznie związane CaO)	0,29	0,94	0,13
Niecukier organiczny	4,85	12,37	1,76
	100,00	100,00	100,00
Spółczynnik czystości	—	—	87,58
Ciała azotowe	1,25	1,00	1,19

Nie porównujemy tutaj stopnia oczyszczenia soku, począwszy od soku surowego, a kończąc na soku gęstym, gdyż braliśmy równocześnie próby z rozmaitych stacyj, soki te zatem nie pochodziły z jednych i tych samych buraków. Jak się wyżej rzekło, nie używają w Froebel do nawapniania czystego wapna ale cukrzanu, a jeżeli ten ostatni ma wyższy współczynnik czystości, natenczas i współczynnik soku powiększy się musiał nieodpowiednio do rzeczywistej poprawki soku jako takiego. Wprawdzie próba cukrzanu wapna, przez nas i wzięta i zbadana, wykazała współczynnik czystości wynoszący tylko 87,58%, przypuszczamy jednak, iż przyczyną tego jest okoliczność, że wzięta próba zanalizowana została dopiero po upływie 4-ch dni, w skutek czego pewien rozkład w cukrzanie wapna mógł nastąpić. Wiadomo, iż cukrzany wapna łatwo ulega rozkładowi, a przypuszczenie nasze tem jest prawdopodobniejsze, iż dr. Kuthe zaręczał nam, że otrzymywany sposobem Steffena cukrzany wapna, zwykle wykazuje czystość od 92—94%.

Pomimo tych zastrzeżeń, powinny przytoczone liczby przekonać czytelnika, że metoda Kuthe-Andersa w zastosowaniu praktycznym, równie doskonałe daje rezultaty.

(D. n.)

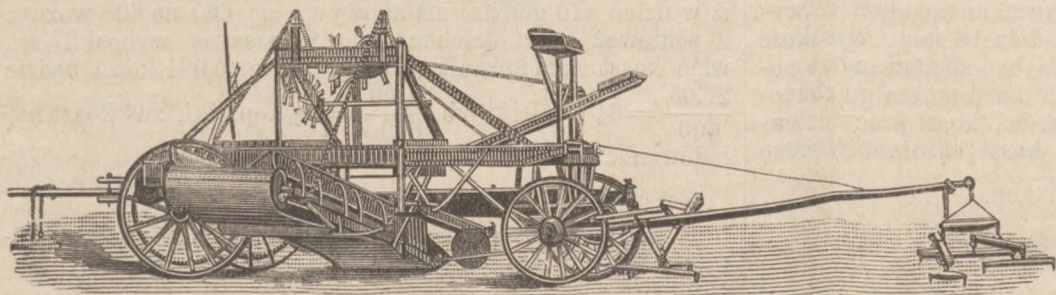
„New Era“ Austin'a,

maszyna amerykańska do wykonywania robót ziemnych.

Przed kilkoma laty w Ameryce została wynaleziona maszyna do wykonywania robót ziemnych, której główną cechą stanowiło zastosowanie siły koni. Maszyna ta daje robotę znacznie tańszą od ręcznej, i może być zastosowaną przy robotach na niewielką skalę, gdzie pierwotny koszt parowych ekskawatorów nie może być amortyzowany.

Maszynę tę, wynalezioną przez *Austina*, miałem sposobność widzieć w Ameryce północnej w r. 1889 i podaję tu jej opis oparty na moich osobistych spostrzeżeniach. Ponieważ obecnie kilka podobnych maszyn zostało sprowadzonych do budowy drogi Zachodnio-Syberyjskiej i dla linii Saratów-Uralsk, przeto sądzę że zaznajomienie z nią naszych techników będzie na dobie.

Opisanie maszyny.



Maszyna do robót ziemnych, wynaleziona przez *Austina*, i nazwana przez wynalazcę „New Era Grader“, — jest to maszyna działająca przy pomocy siły koni, i składa się głównie z wozu, pługa, ramy z szerokim pasem transmisyjnym i odpowiedniego bardzo prostego mechanizmu.

Wóz ma cztery koła, z których przednie mają średnicę 3', tylne — średnicę 4½', szerokość dzwon 5"; wóz ten składa się z mocnej ramy stalowej, która służy za podstawę dla wszystkich pozostałych części maszyny. Z tyłu wozu znajduje się drugi dodatkowy wózek na dwóch kołach, służący przy pomocy osobnego zaprzęgu do popychania głównego wozu. Do głównego czterokołowego wozu zaprzęgają się dwie czwórki koni lub mułów i powozi nimi jeden woźnica siedzący na wierzchu wozu. Do tylnego dwukołowego wozu zaprzęga się jedna czwórka i ma osobnego woźnicę.

Pług, rozorujący ziemię do głębokości 6" i podnoszący ją na kilka cali do góry, jest przymocowany do ramy poziomej (deski stalowej), znajdującej się z lewej strony wozu i mającej na przodzie jedno kółko. Oba końce tej ramy (przedni i tylny) są zawieszone na łańcuchach i położenie ich może być regulowane przy pomocy rączek (wolantów) znajdujących się na wierzchu wozu, z jego lewej strony.

Przyrząd do przenoszenia ziemi jest umieszczony w poprzek wozu, t. j. pod kątem prostym do jego osi podłużnej. Przyrząd ten składa się z ramy wewnętrznej, mogącej zmieniać swoją długość, i z pasa gumowego szerokiego 40" i naciąganego za pomocą dwóch bębnow (średnicy 10") i odpowiedniej liczby rolek. Cały ten przyrząd ma położenie nachylone do poziomu; dolny jego koniec dotyka się pługa i wznosi się na kilka cali nad ziemią, zaś górny koniec, odległy od dolnego na 14 do 22', może się wznosić do 8' nad poziomem dolnego końca. Położenie górnego i dolnego bębna może być regulowane za pomocą łańcuchów i dwóch rączek (wolantów) znajdujących się na wierzchu wozu, w górnej jego części.

Mechanizm, który wprowadza w ruch wyżej wspomniany pas gumowy składa się z następujących części: Na tylnej osi wozu, w bliskości prawego koła i z wewnętrznej strony znajduje się koło zębate (średnicy 22"), zczepione z cewką (średnicy 8") nasadzoną na wał (oś) poziomy, idący wzdłuż wozu i po jego środku. Ten wał podłużny jest za pomocą mufy ruchomej połączony z drugim wałem, będącym jego przedłużeniem, i mającym na końcu kółko (o średnicy 16") z niewielką ilością zębów. To ostatnie kółko zębate, wraz z łańcuchem systemu *Gallea* i z drugim takimże kółkiem, nasadzonem na osi górnego bębna pasa gumowego, razem służy do wprowadzenia go w ruch, a pas gumowy przenosi ziemię od pługa na odległość 14' do 22' w bok. Wyżej wspomniana mufa ruchoma, służąca do połączenia wałów, może być zamykana i otwierana przy pomocy drąga, znajdującego się na górze wozu.

W czasie ruchu wozu naprzód (przy pomocy 12 koni), wyżej opisany mechanizm jest w ruch wprowadzony, pług podnosi ziemię, a pas gumowy odrzuca ją na bok.

Dla obsługi maszyny potrzeba 12 koni, 2-ch ludzi przy koniach i jednego przy maszynie mechanika, to jest razem 12 koni i 3-ch ludzi.

Zastosowanie maszyny „New Era“.

Za pomocą maszyny *Austina* mogą być wykonywane wszelkiego rodzaju roboty ziemne, a szczególnie następujące:

- 1) budowa plantu drogi żelaznej;
- 2) Budowa wałów ochraniających od wylewów rzek;
- 3) Kopanie kanałów osuszających;
- 4) Budowa kanałów irygacyjnych oraz rezerwarów;
- 5) Budowa dróg gruntowych i szos.

Stosownie do właściwości każdej z tych robót, maszyna „New Era“ może być stosowana samodzielnie (odrzucając wykopaną ziemię na 22 stopy), albo maszyna służy do napełniania wozów, które odwożą ziemię tam gdzie potrzeba, albo nakoniec używa się kombinacja z dwóch maszyn, tak zwana New Era Combination.

Ta ostatnia maszyna „New Era Combination“, składa się właściwie z dwóch maszyn, z których jedna jest zwykła, i pracuje jako taka, a druga służy tylko do przerzucania (podawania) ziemi, i zamiast pługa ma skrzynię do tymczasowego zbierania ziemi, i wymaga tylko 8 koni i 1 lub 2 robotników. Za pomocą takiej kombinacji maszyn, ziemia z wykopu może być odprowadzona w bok na 44 stopy.

Budowa plantu drogi żelaznej.

Jeżeli powierzchnia ziemi nie jest górzysta (falowata) i plant drogi żelaznej wymaga niewielkich nasypów, wysokości do 4 stóp, i ziemia dla nich może być wzięta z rezerw, wówczas maszyna „New Era“ może pracować samodzielnie. Potrzeba tylko ażeby za maszyną szła brona parokonna i wyrównywała ziemię nasypałą.

Ponieważ pług porusza się z prędkością około 2 wiorst na godzinę, więc w ciągu 10 godzin będzie zdjęta warstwa ziemi długości 20 wiorst, szerokości 1 stopy i grubości 6", przedstawiającą objętość 102 sążni sześć. Dla obliczenia kosztu roboty przypuścimy że minimum roboty dziennej będzie 80 sążni sześć.

Koszt dzienny robocizny i koni jest następujący:

przy maszynie	3 robotników	rs. 3
	12 koni	„ 24
przy bronie	1 robotnik	} „ 5
	2 konie	
	Razem	rs. 32.

Zatem sążeń sześć. nasypu z rezerw kosztuje $\frac{32}{80} = 40$ kop.

Jeżeli nasyp jest wyższy od 4 stóp, lub jeżeli bermowy winny być znacznej szerokości, wówczas potrzeba używać

kombinację z dwóch maszyn (New Era Combination) i wówczas koszt roboty będzie następujący:

przy 1-ej maszynie	3 robotników	rs. 3
	12 koni	" 24
" 2-ej "	2 robotników	" 2
	8 koni	" 16
przy bronie 1 robotnik i 2 konie . .		" 5
	razem . . .	rs. 50.

Zatem sążeń sześć. wysokiego nasypu kosztować będzie $\frac{50,00}{80} = 62\frac{1}{2}$ kopiejki.

Przekop bez berwy będzie tańszy od nasypu o tyle o ile kosztuje praca brony, t. j. dzienny koszt roboty będzie rs. 27, a zatem sążeń sześć. małego przekopu kosztować będzie $\frac{27,00}{80} = 34$ kop.

Przy znacznej szerokości bermy, kiedy ziemię z przekopu należy składać w kawalery, i potrzeba używać kombinacji dwóch maszyn, wówczas dzienna robota kosztuje rs. 45; a zatem sążeń sześć. takiego przekopu kosztować będzie $\frac{45,00}{80} = 56$ kop.

Budowa wałów ochraniających od wylewów.

Jeżeli wały ochraniające od wylewów budują się w miejscowościach, gdzie wysokość wylewu nie przenosi 3 stóp, wówczas dostatecznem jest dawać im następujące wymiary: szerokość u góry 4 stopy, u dołu 16 stóp, wysokość 4 stopy. Taki wał z łatwością może być zbudowany za pomocą jednej maszyny „New Era” i w dzień można go zbudować 100 sążni bieżących. Ponieważ zaś koszt pracy dziennej maszyny wynosi rs. 27, więc koszt sążnia bieżącego podobnego wału będzie $\frac{27,00}{100} = 27$ kop.

Budowa kanałów osuszających.

Maszyna „New Era” z wielką łatwością może być zastosowana do kopania kanałów osuszających i kanałów wzdłuż dróg szosowych.

Wielki kanał osuszający, szerokości u góry 24 stóp, u dołu 4 stóp i głębokości 2 stopy, może być prowadzony z prędkością 70 sążni bieżących na dzień; a ponieważ robota maszyny kosztuje dziennie rs. 27, więc sążeń bieżący podobnego kanału będzie kosztował $\frac{27,00}{70} = 39$ kop.

Zwykły kanał mniejszy, szerokości u góry 10 stóp, u dołu 2 stopy i głębokości 2 stopy, może być prowadzony z prędkością 375 sążni bież. ($\frac{3}{4}$ wiorsty) dziennie; a zatem sążeń bież. takiego kanału kosztuje $\frac{27,00}{375} = 7$ kop., wiorsta zaś podobnego kanału rs. 35.

Wykonanie robót irygacyjnych (budowa kanałów, rezerwoarów i stawów).

Za pomocą maszyny „New Era” można zbudować kanał irygacyjny szerokości do 30 stóp i głębokości od 4 do 6 stóp. Koszt podobnego kanału zależy będzie od objętości wykopanej ziemi, którą należy liczyć po 34 kopiejki za sążeń sześcienny.

Jeżeli kanał ma szerokość u góry 30 stóp, u dołu 14 stóp i głębokość 4 stopy, wówczas sążeń bieżący takiego kanału kosztować będzie 62 kopiejki, a wiorsta 310 rs.

Jeżeli szerokość kanału przewyższa 30 stóp. np. wynosi 40 do 60 stóp, wówczas do wykopania średniej części kanału koniecznem jest użycie kombinacji dwóch maszyn, boczne zaś części kanału mogą być wykopane za pomocą maszyny pojedynczych. Koszt sążnia sześć. takiej roboty będzie około 45 kopiejek.

Jeżeli potrzeba budować rezerwoary lub stawy, wówczas maszyna „New Era” służy do wykopywania ziemi, nasypywania jej na wozy i do odwożenia gdzie potrzeba. Koszt sążnia sześć. takich robót składa się z kosztu kopania i naładowania (34 kop.) i kosztu odwozki, koszt zaś ostatni zależy od odległości.

Budowa dróg gruntowych.

W miejscowościach stepowych, mających grunt twardy gliniasty, za pomocą maszyny „New Era” można budować dobre drogi gruntowe, wykopując z dwóch stron kanały i wykopaną ziemię zsypując na środek drogi, poczem należy ją wyrównać broną i ubić walcem. — Podobnego rodzaju droga zwykle buduje się szerokości 16 stóp i wysokości po środku 12 do 15 cali, pozostawiając bermy 4-stopowe i robiąc wypukłość pośrodku. — Maszyna „New Era” może w dzień zrobić $\frac{1}{2}$ wiorsty takiej drogi, i potrzeba tylko, ażeby za nią szła brona i walec.

Koszt dziennej roboty wynosi:

przy maszynie	3 robotników	rs. 3
	12 koni	" 24
" bronie 1 robotnik i 2 konie		" 5
" walcu 1 robotnik i 4 konie		" 9
	razem . . .	rs. 41.

Zatem wiorsta drogi kosztuje rs. 82.

Naładowanie wozów.

We wszystkich wypadkach, gdy ziemię potrzeba usunąć (odwieźć) na odległość większą od $6\frac{1}{2}$ sążni, maszyna „New Era” służy tylko do naładowywania wozów, przyczem pracuje ona tak szybko, że wielki parokonny wóz amerykański (objętości 0,08 sąż. sześć.) napełnia się w 45—60 sekund, tak iż w dzień (10 godzin) naładowywa się 600 do 800 wozów. A ponieważ koszt dziennej roboty maszyny wynosi 27 rs., więc koszt naładowania jednego wozu (0,081 kop.) będzie $\frac{27,00}{600} = 4\frac{1}{2}$ kopiejki lub $\frac{27,00}{800} = 3\frac{1}{2}$ kopiejki, zaś koszt naładowania 1 sążnia sześć. od 44 do 52 kopiejek.

Na zasadzie powyższych obliczeń jest ułożona następująca tablica kosztu różnych rodzajów robót ziemnych.

Rodzaj roboty	Ilość roboty na dzień	Cena za jednostkę		
		sąż. sześć.	sąż. bież.	wiorst
Nasyp z rezerwy przy bermie wąskiej	80 sąż. sz.	kop. 40	—	—
" " " szerokiej	80 " "	62 $\frac{1}{2}$	—	—
Wykop zwyczajny	80 " "	34	—	—
" z bermą i kawalierem . . .	80 " "	56	—	—
Wał ochraniający od wylewów wys. 4', szer. 4' i 16'	100 sąż. bież.	—	27	—
Kanał osuszający, gł. 2', szer. 24' i 2'	70 " "	—	39	—
" " " 2' " 10' i 2'	375 " "	—	7	35
Kanał irygacyjny gł. 4', szer. 30'	—	45	62	310
Drogi gruntowe	$\frac{1}{2}$ wiorsty	—	—	82
Naładowanie wozów, obj. 0,08 sąż. sz.	600—800 m	44—52	3 $\frac{1}{2}$ —4 $\frac{1}{2}$ za mm	—

Maszyna „New Era” Austina z ramą poprzeczną długości 22 stopy kosztuje w New-Yorku 1200 dolarów, zaś z dostawą do Warszawy około 2700 rs. Podobna maszyna z ramą 17 stóp długości—odpowiednio 1000 dolarów i 2200 rs.

Oprócz wyżej opisanej maszyny istnieją jeszcze małe maszyny dla reparacji dróg, składające się z wozu i skośnego noża u dołu,—kosztują one w New-Yorku 250 dolarów, a w Warszawie około 700 rs.

A. Zdziarski, inż. dr. kom.