

11-71 5000

Серія диссертаций, допущенныхъ къ защите въ ИМПЕРАТОРОКІЙ Военно-Медицинской Академії въ 1890—1891 учебномъ году.

№ 44.



КЪ ВОПРОСУ  
**О ВЛИЯНИИ ТЕПЛЫХЪ (30° R) ВАННЪ**  
НА ОТПРАВЛЕНИЯ ЖЕЛУДКА  
У ЗДОРОВЫХЪ ЛЮДЕЙ.  
ПЕРЕВІРСНО 1931

ДИССЕРТАЦІЯ  
НА СТЕПЕНЬ ДОКТОРА МЕДИЦИНЫ  
В. ПРЕДТЕЧЕНСКАГО.

Изъ лабораторіи 1-го терапевтическаго отдѣленія клиническаго госпиталя.

Цензорами диссертациі по порученію Конференції, были профессоры: В. А.-Макасеинъ и Н. П. Симановскій и приват-доцентъ Г. А. Смирновъ.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ.  
Типографія А. Мучника. Литейный пр., № 30.  
1891.

Серія диссертаций, допущенныхъ къ защите въ ИМПЕРАТОРСКОЙ Военно-Медицинской Академіи въ 1890—1891 учебномъ году.

№ 44.

1-НОЯ 2012

БІБЛІОТЕКА

Харківського Медичн. Інституту

№ 5000

Бібліотека

h-41

33  
КЪ ВОПРОСУ  
О ВЛИЯНИИ ТЕПЛЫХЪ (30° R) ВАННЪ  
НА ОТПРАВЛЕНИЯ ЖЕЛУДКА  
У ЗДОРОВЫХЪ ЛЮДЕЙ.

615.838:612.3  
П-41

ДИССЕРТАЦІЯ

НА СТЕПЕНЬ ДОКТОРА МЕДИЦИНЫ  
В. ПРЕДТЕЧЕНСКАГО.

3197

Изъ лабораторіи 1-го терапевтическаго отдѣленія клиническаго госпитала.

Цензорами диссертациі по порученію Конференції, были профессоры: В. А. Мансеній и Н. П. Симановскій и приват-доцентъ Г. А. Смирновъ.



С.-ПЕТЕРБУРГЪ.  
Типографія А. МУЧНИКА. Литейный пр., № 30.  
1891.

1 - Ноя 2012

Перевод 60

Докторскую диссертацию лекаря В. Пролетченского, подъ заглавием: "Къ вопросу о вліянії теплихъ (30° R.) ваннъ на отпрашенія желудка у здоровыхъ людей," печатать разрѣшается съ тѣмъ, чтобы по отпечатаніи ей было представлено въ Конференцію Императорской Военно-Медицинской Академіи 500 экземпляровъ ея. С.-Петербургъ, марта 13 дня 1891 г.

Ученый Секретарь И. Насиловъ.

Хар  
НАУКІ  
БІБЛІО

Когда я въ 1873 году переходилъ отъ студенческой скамьи къ практической дѣятельности врача, желудочный зондъ только еще начиналъ распространяться, какъ новость, пригодная при распознаваніи и леченьи болѣзней желудка. Попавши за тѣмъ въ мѣстности относительно глухія, я могъ знакомиться съ усѣхъ зонда только по литературнымъ источникамъ и до прикомандированія своего къ Военно-Медицинской Академіи въ 1889 году не только самъ не примѣнилъ этого инструмента, но даже не имѣлъ случая видѣть его введеніе въ желудокъ человѣка. Поэтому, что приходилось встрѣтить о желудочномъ зондѣ въ литературѣ, а потому и слышать въ Академіи, для меня была очень заманчива мысль о возможности полного изученія дѣятельности желудка, какъ здороваго, такъ и больнаго, путемъ прямаго изслѣдованія его содержимаго, извлеченаго зондомъ. По этому я очень охотно взялъ для диссертациіи одну изъ темъ по изслѣдованію дѣятельности желудка, указанныхъ проф. Дм. Ив. Кошаковыи и, съ его разрѣшеніемъ, принялъ за работу въ лабораторіи при 1-мъ терапевтическомъ отдѣленіи клиническаго госпитала. Но случайный обстоятельствами я принужденъ былъ оставить начатую уже работу на взятую тему; но такъ какъ я уже ознакомился съ пріемами изслѣдованія содержимаго желудка и обзавелся нужными приборами, то и рѣшился произвести изслѣдованіе по вопросу о вліянії на желудокъ ваннъ.

Я остановился на изслѣдованіи вліянія общихъ ваннъ въ 30° R. Эта температура выбрана чию въ томъ соображеніи, что съ нею часто приходится имѣть дѣло въ практикѣ. Желая вымыться и садясь для этого въ ванну, мы беремъ воду на столько

теплую, чтобы хорошо вымыться, но не на столько горячую, чтобы ванна стала неприятно. 30°R можно считать высшим пределом такой температуры. Когда лучше садиться в ванну, хорошо ли делать это ст наполненным желудком, лучше ли передъ ъдой, чѣмъ послѣ нея,—на такие вопросы мы пока еще не имѣемъ точнаго отвѣта. Конечно, эти вопросы не могутъ получить полнаго рѣшенія даже послѣ самаго подробнаго изслѣдованія дѣятельности желудка, такъ какъ перемѣны въ ней могутъ быть слажены или измѣнены дѣятельностью кишечка; но совершающиеся въ желудкѣ процессы, какъ весьма существенная часть пищеваренія и при томъ болѣе доступная намъ спосо-бомъ изслѣдованія, должны быть изучены прежде всего.

Вопросъ о влажнѣй ваннахъ на человѣческій организмъ разрабатывается въ большомъ отдѣлѣ обширной науки—гидротерапіи. Многочисленными изслѣдованіями установлены факты, дающіе намъ представление о многообразномъ дѣятельности воды. Изслѣдованія эти позволяютъ сдѣлать заключеніе, что нѣть уголка въ тѣлѣ, на которомъ не отражалось бы такъ или иначе дѣятельность ваннъ: сложная дѣятельность кожи, дѣятельность нервной системы, кровообращенія, дыханіе, балансъ тела, воды и вообще вещества въ тѣлѣ подвергаются глубокимъ перемѣнамъ.

Главнейшая часть влажнѣй ваннъ на организмъ принадлежитъ температурѣ воды. Необходимое для нормального теченія жизненныхъ процессовъ постоянство температуры нашего тѣла обеспечено, при измѣнчивыхъ вѣнчихъ условіяхъ, приспособленіями регуляторного характера, между которыми кожа играетъ весьма важную роль; естественно, что измѣненіе условий дѣятельности кожи, какъ регулятора теплоты, должно отразиться на всей дѣятельности организма.

При погруженіи тѣла въ ванну 30°R (37,5°C) прекращается отдача тепла на всей поверхности, погруженной въ воду. Но изѣвшимся даннымъ, отдача теплоты со всей поверхности тѣла человѣка въ 82 кило достигаетъ въ нормальномъ состояніи

83—108 калорій въ часъ <sup>1)</sup>). Задержка такого количества тепла нагрѣла бы тѣло на 1,22—1,59°C, принимая его теплоемкость равной 0,83. Нарушеніе равновѣсія можетъ быть предупреждено усиленіемъ отдачей тепла не погруженной въ воду частью поверхности тѣла и легкими, а также уменьшеніемъ развитія тепла; но если эти регуляторы окажутся недостаточны, то тѣло должно нагрѣться.

Изъ имѣющихся изслѣдованій по вопросу о влажнѣй ваннъ на желудокъ болѣе близки къ моей задачѣ работы Н. Засѣцкаго <sup>2)</sup> и В. Груздева <sup>3)</sup>. Оба автора, изучая влажнѣе въ желудокъ потѣнія, между другими средствами вызывать потѣніе пользовались и ваннами и, сообразно цѣли, давали имъ болѣе высокую температуру—въ 31—35°C. Такія ванны производить уже неприятное впечатлѣніе, какъ слишкомъ горячія, и потому мы не доводимъ воду до этихъ градусовъ, если хотимъ только вымыться. Изслѣдованіе содержимаго желудка произведено въ обѣихъ работахъ по современнымъ имъ способамъ и въ настолѣщее время должно считаться недостаточнымъ. Все это приводило меня къ убѣждѣнію, что и моя работа не будетъ линіею среди другихъ.

Засѣцкій, примѣня ванны въ 31—33°R, нашелъ, что онъ уменьшаютъ кислотность и переваривающую силу желудочнаго сока, и тѣмъ рѣзче, чѣмъ сильнѣе вызванное ванной потѣніе. Определеніе кислотности и переваривающей силы онъ дѣлалъ въ водѣ, которую, въ количествѣ одного литра, промывалъ желудокъ черезъ 2 часа послѣ пробной ъды.

Груздевъ пользовался для возбужденія потѣнія ваннами въ 35°R продолжительностью въ 15—20 минутъ. Опытовъ съ ванными было у него 3. Авторъ подводить слѣдующіе итоги:

<sup>1)</sup> Winterlitz, Die Hydrotherapie. 1890. Стр. 212.

<sup>2)</sup> О влажнѣй потѣнія на пищеварительную силу желудочнаго сока и пр. Сборникъ работъ, произв. въ кабинетѣ Общ. Натол., Терап. и Диагност. 1879 г.

<sup>3)</sup> О влажнѣй потѣнія на свойства желудочнаго сока и кислотность мочи. Врачъ 1889 г. № 20.

1) Кислотность желудочного сока, содержание въ немъ свободной соляній кислоты, переваривающая его сила, а равно и количество сока подъ влияниемъ потѣнія уменьшаются, тогда какъ на выдѣленіе пепсина потѣніе, повидимому, не влияетъ.

2) Степень этого уменьшения обусловливается состояниемъ организма потѣнющаго, силой потѣнія и временемъ, протекшимъ отъ потѣнія до выдѣленія сока.

3) Происшедшія подъ влияниемъ потѣнія измѣненія въ сокѣ могутъ держаться отъ несколькиихъ часовъ до 2 сутокъ.

Но вслѣдствіе къ пункту. 2 и 3 служить замѣчаніе автора, что измѣненія подъ влияниемъ потѣнія бывають больши и наступаютъ скорѣе у лицъ съ хроническими катарромъ желудка; у здоровыхъ же влияниe потѣнія сказывалось иногда весьма неизначительно.

#### Обстановка опытовъ и способы изслѣдованія.

Объектами опытовъ служили инж. 8 студентовъ Академіи и 2 служителя клиническаго госпиталя; все они чувствовали себя здоровыми и таковыми найдены при объективномъ изслѣдованіи. Куриціе воздерживались отъ куренія въ промежутокъ времени отъ пробной ъды до извлеченія желудочного содержимаго; употребляющимъ спиртные напитки было поставлено условіе воздерживаться отъ нихъ во все время изслѣдованія.

Пробною ъдой были завтракъ Эвальда (35 грам. булки и  $\frac{1}{3}$  литра воды) и давалася она приблизительно въ одинъ и тотъ же утренний часъ, на тошакѣ. Въ первыхъ опытахъ булка давалася вмѣстѣ съ коркой, но потому я нашелъ нужнымъ удалять послѣднюю; частицы корки трудны макуша поддаются дѣйствию жидкости въ желудкѣ и, имѣя въ сравниваемыхъ опытахъ неодинаковую степень сухости и пригорѣлости, въ свою очередь могутъ оказывать измѣнчивое влияніе на дѣятельность желудка. Булки для опыта брались изъ одной булочной; при повторныхъ испытаніяхъ въ сїжемъ водномъ настоѣ булки всегда

получалась отъ реактива Уффельмана яснамъ реакциі на модочную кислоту, а отъ поваренной соли—породичная муть. Водѣ завтрака сообщалась температура 38—39° С., опредѣлявшаяся всегда термометромъ.

Содержимое желудка извлекалось для изслѣдованія въ различные сроки, большою частію по четвертамъ часа, при томъ такъ, что два сравниваемыя между собою опыта одного срока, съ ванною и безъ ванны, непосредственно слѣдовали одинъ за другимъ (въ два ряда по стоящіе дни). Къ такому порядку привело меня слѣдующее соображеніе. И здороваго человѣка нельзя приравнять къ машинѣ, дѣйствующей изо дня въ день съ неизмѣнною правильностью, и у него бываютъ колебанія физиологическихъ процессовъ; эти колебанія при сравненіи удаленныхъ другъ отъ друга дней выступаютъ, конечно, рѣзче, чѣмъ при сравненіи дней, рядомъ стоящихъ. Поэтому такія случайныя колебанія въ послѣднемъ случаѣ менѣе помышляются замѣтить перемѣны, вызванные ваннами. Правда, что при такомъ порядке опытовъ не исключается послѣдовательное дѣйствіе ванны, которое можетъ не изгладиться и на другой день; но въ приведенной работе Груздева даже ванна въ 35° К не оставляла такого продолжительного слѣда у здороваго. Для извлечения содержимого желудка я пользовался мягкими зондомъ, присасывающимъ резиновымъ шаромъ извѣстнымъ образомъ приспособленной колбой Эрленмайеръ.

Подвергавшіеся опытамъ лица при извлеченіи содержимаго желудка черезъ  $\frac{1}{4}$  и черезъ  $\frac{1}{2}$  часа послѣ завтрака сначала садились въ ванну и по выходѣ изъ нея получали завтракъ; при опытахъ съ болѣе поздними сроками—принимали завтракъ и потоны садились въ ванну. Отступленія отъ этого порядка будутъ указаны при отдельныхъ опытахъ. Никто не находилъ температуру ваннъ непріятною и не замѣтилъ какого либо послѣдовательнаго дѣйствія; замѣтнаго потѣнія ванны не вызывали. Отъ наблюдений за вѣсомъ тѣла, температурой и пульсомъ и долженъ

былъ отказаться по условиямъ работы. Продолжительность ванны была въ 30 минут.

По примѣру вышедшихъ уже работъ по изслѣдованию дѣятельности желудка и придерживаясь главныи образомъ руководства проф. Эвалда<sup>1)</sup>, приступаю къ работе, я включилъ въ свою программу опредѣленіе измѣненій подъ влияніемъ ванны: 1) количества содержимаго желудка, 2) общей кислотности его, 3) содержанія солицкой кислоты, 4) молочной кислоты, 5) модификаціи бѣлка, 6) крахмала и продуктовъ его превращеній, 7) сырчного фермента, 8) растворяющей блокъ силы, 9) всасывающей способности желудка и 10) его двигательной дѣятельности.

Мои попытки измѣрить количество содержимаго желудка окончились полной неудачей. Остатки содержимаго, и не послѣдніе только, получаются съ большимъ трудомъ; нужно много разъ передвигать зондъ взадъ и впередъ, то болѣе, то менѣе глубоко, чтобы содержимое перестало наконецъ появляться отдѣльными порціями. Не говорю уже о томъ, что этимъ нарушается точность срокаъ получения содержимаго (манипуляціи приходится продолжать иногда 10 минутъ и долѣ), а можетъ быть и вызывается усиленіе желудочного отдѣленія, эта процедура можетъ вести къ переходу въ желудокъ содержимаго кишкі: нерѣдко при настойчивомъ выкачиваніи послѣдній порции жидкости получаются съ рѣзкимъ желчной окраской, которой не было въ первыхъ порціяхъ. Убѣдившись въ этомъ, я пытался судить о количествѣ остатка въ желудкѣ такимъ образомъ. Не вынимая зонда послѣ добыванія содержимаго, я вводилъ въ желудокъ 300 куб. сант. воды черезъ воронку. Заставивъ жидкость не рѣваться по 3 раза изъ желудка въ воронку и обратно, я разсчитывалъ, что по кислотности жидкости можно будетъ высчитать остатокъ. Но и этотъ разсчетъ оказался при проверкѣ неудачнымъ: если я дѣлилъ промытую воду, при ея извлеченіи,

<sup>1)</sup> О способахъ изслѣдованія желудка и его содержимаго. Русск. пер. Е. Блюменау. 1889 г.

на 2 порціи, такъ чтобы первая порція была больше второй приблизительно въ отношеніи 3—4:1, то кислотность послѣдней порціи оказывалась до 10 разъ больше кислотности первой.

Общая кислотность опредѣлялась въ фильтратѣ содержимаго желудка титрованнымъ растворомъ щадкаго натра, постановленнымъ по щавелевой кислотѣ; показателемъ служилъ 1% растворъ феноль-фталеина. Въ виду заявленія Якша, что содержаніе солицкой кислоты при прогрѣваніи жидкости замѣтно уменьшается<sup>1)</sup>, всегда соблюдалось правило фильтровать желудочное содержимое черезъ шведскую бумагу одного образца. Для титрованія я пользовался такимъ растворомъ натра, 1 куб. сант. которого соотвѣтствовалъ 0,001 солицкой кислоты; выгоды такого раствора передъ  $\frac{1}{10}$  нормальнымъ я видѣлъ въ большей точности опредѣленія и въ избѣженіи вычислений при выраженіи кислотности въ эквивалентъ солицкой кислоты. Для опредѣленія всегда бралось 5 куб. сант. фильтрата.

Солицкую кислоту я опредѣлялъ вѣсовымъ способомъ (въ видѣ сѣро-кислого барія); ошибки способа въ моихъ пробахъ не превышали 0,003% (при опредѣленіи въ 10 куб. сант. жидкости) и колебанія въ одной и той-же жидкости не заходили за 0,005%.

Опытъ показалъ мнѣ, что промываніе на двойномъ шведскомъ фильтрѣ 1 грамма углекислого барія больничьимъ количествомъ (200—300 куб. сант.) горячей перегнанной воды даетъ въ фильтратѣ опредѣлимъ количества барія<sup>2)</sup>. Поэтому при опредѣленіи солицкой кислоты всегда бралъ 0,1 углекислого барія на 10 куб. сант. жидкости, независимо отъ ея кислотности. Мой расчетъ былъ такой: если при промываніи обугленаго остатка жидкости часть избытка углекислого барія пройдетъ че-

<sup>1)</sup> Рефератъ „Врача“ 1880 г. № 31 изъ Zeitschr. f. Klin. Med. XVII.

<sup>2)</sup> Зависѣло-ли это отъ растворимости углекислого барія, или отъ прохожденія его черезъ фильтрѣ въ видѣ тонкаго, незамѣтнаго на глазъ порошка, я сказать не берусь; только что это не зависѣло отъ присутствія „расторвимыхъ“ соединеній барія, такъ какъ повторное промываніе на томъ-же фильтрѣ не измѣнило дѣла.

ресь фильтръ, то при большемъ содержаніи соляной кислоты въ жидкости эта часть будетъ меншіе, при меньшемъ—больше; если въ двухъ сравниваемыхъ жидкостяхъ будетъ разница въ содержаніи соляной кислоты, то въ опредѣлениі эта разница можетъ уменьшиться, но никакъ не увеличится. Стало быть, если я найду разницу, то это будетъ разница дѣйствительная, а не результатъ неточности опредѣлений.

Прокаленный остатокъ жидкости съ баріемъ я промывалъ на двойномъ тиведскомъ фильтрѣ горячей перегнанной водой приблизительно до 70 куб. сант. фильтрата. По осажденіи фильтрата сѣрною кислотой стаканчикъ съ жидкостью выдерживался на горячемъ пескѣ не менѣе 2 часовъ, пока осадокъ собирался на днѣ и жидкость почти вновь просвѣтлалась. Не раньше, какъ черезъ 9 часовъ, а обыкновенно черезъ 20 часовъ, осадокъ собирался на фильтрѣ Шлейхера и Шилля съ постояннымъ вѣсомъ золы; жидкость пронускалась черезъ фильтръ всегда по 3 раза, послѣ чего ее нельзѧ было отличить на глазъ отъ перегнанной воды, тогда какъ первый фильтратъ представлялся всегда болѣе или менѣе мутнымъ. Фильтръ съ осадкомъ промывался перегнанной водой до исчезновенія кислой реакціи, высушивался на воронкѣ, переносился въ фарфоровый тигель и въ немъ сжигался. Въ таблицахъ кислотность и соляные кислоты выражены въ процентахъ; первая—въ эквивалентѣ соляной кислоты.

Дальнѣйшее изслѣдованіе желудочного содержимаго я проводилъ клиническими способами. Сомній въ надежности этихъ способовъ для моей задачи у меня не было, когда я приступалъ къ работе; за эту надежность убѣдительно для меня говорили работы моихъ предшественниковъ по лабораторіи, частію уже выдержавшихъ научную критику, частію приходившихъ тогда къ концу. Первымъ мои неудачи лишь заставили меня прилагать большие старанія: я объяснялъ ихъ себѣ тѣмъ, что способы требуютъ большого наяву. Только къ концу работы, послѣ изслѣдованія до 300 образцовъ желудочного содержимаго, во мнѣ укрѣпилось окончательное убѣжденіе, что способы, основанные на

различініи цвѣтныхъ оттѣнковъ и густоты осадковъ, не годятся для решенія поставленныхъ мною вопросовъ.

*Молочная кислота* поступаетъ въ желудокъ съ пищею, или образуется въ желудкѣ изъ углеводовъ. Въ первомъ случаѣ опредѣленіе ея присутствія не имѣть особаго значенія для судженія о дѣятельности желудка; во второмъ ея значеніе далеко не первостепенное. При томъ, кто же возьмется отличить кислоту, образованную въ желудкѣ изъ съѣденной булки, отъ той, которая поступила въ желудокъ въ булкѣ уже готовою? Самый способъ опредѣленія реакціею Уффельмана—способъ слишкомъ грубый для улавливанія небольшихъ разницъ. Въ чистотѣ водномъ растворѣ кислоты реакція выходитъ довольно отчетливо, но въ желудочной жидкости характерный чижиково-желтый цвѣтъ сплошь и рядомъ затмняется посторонними оттѣнками, въ которыхъ невозможно разобраться; часто тутъ не помогаютъ ни эфирная ваттижка, ни пробы на летучія кислоты.

*Превращенія бѣлка.* При опредѣленіи на глазъ количества бѣлка, свертывающагося при кипяченіи, пропентоновъ (поваренной солью съ уксусною кислотой) и пентоновъ (біуретовой пробой) если была разница, которую я могъ бы отмѣтить съ убѣждениемъ въ ея реальности, то только по различіи срока замедленія поваренія; въ сравниваемыхъ же между собою опытахъ съ ванною и безъ ванны слишкомъ велика была опасность принять за реальный фактъ свое субъективное представленіе, основанное на предъявляемыхъ соображеніяхъ. Что клиницисты могутъ довольно ствовать очень несовершенными способами изслѣдованія (и на это они имѣютъ свои основанія), не пригодными тамъ, где нужна точность, видно между прочимъ изъ слѣдующаго обстоятельства. Проф. Эвальдъ<sup>1)</sup> рекомендуетъ для открытия пропентоновъ въ желудочномъ содержимомъ прибавлять къ жидкости равное количество насыщенаго раствора поваренной соли, подкисляя уксусною кислотой; Эвальдъ, повидимому, не забастится, чтобы про-

<sup>1)</sup> Стр. 38.

непротивъ ость всѣ, чѣмъ можно достичь только сухою поваренной солью, прибавленной къ жидкости до насыщенія.

О пробахъ на растворимый крахмалъ и дектрины я долженъ сказать то же самое, что о пробахъ на бѣлки. Вотъ странный фактъ: при прибавлениі растворя іода къ фильтрату содержащему желудка синяя окраска крахмала, если она явится, всегда предшествуетъ пурпуровой окраскѣ эритродекстрина; между тѣмъ по Эвалду<sup>1)</sup> 1) средство дектриновъ къ юду больше сродства крахмала. Совсѣмъ уже необъяснимъ для меня является порядокъ окраски желудочной жидкости, неизвѣдно получавшійся у д-ра В. Краккова: 1) пурпуроворокрасная, 2) безцвѣтная, 3) желтая, 4) синефиолетовая<sup>2)</sup>.

Проба на съчужный ферментъ давала въ моихъ опытахъ крайне сбивающие результаты, которые я отношу къ измѣнчивымъ свойствамъ продажного молока.

Отъ опредѣленія *васасывающей и дигитательной дѣятельности* желудка я долженъ быть скоро отказаться. Не говоря уже о ненадежности пробъ съ юдистилемъ калиемъ и салоловъ, давать эти не индифферентныя средства въ дни исследованія содержащему желудка значило бы вводить въ опытъ новый неизвѣстный дѣятель, а удлинять время опыта я не могъ по своему произволу.

Пробы на способность жидкости растворять блоки составляютъ до изѣстной степени самостоятельную часть моей работы и потому я опишу ихъ послѣ результатовъ опредѣленія кислотности и соляной кислоты.

#### Результаты опредѣленія кислотности и соляной кислоты.

##### 1.

Студ. Б. Т., 23 лѣтъ. Считаетъ себя здоровымъ, но желудокъ плохо переноситъ погрѣшности въ дѣтѣ. Спиртныхъ на-

<sup>1)</sup> Стр. 44.

<sup>2)</sup> Къ вопросу о дѣятельности желудка втченіе затихшихъ заболеваній почекъ. Диссерт. 1891—приложеніе къ таблицамъ.

питковъ не пить; умеренно курить. Содержимое желудка получается не легко и въ небольшомъ количествѣ, иногда съ примѣсь слизи.

Сроки извлечения содержимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИН.	Кисл.	СИН.
1/2 ч.	0,220	0,148	0,137	0,065
3/4 ч.	0,080	0,084	0,186	0,125
1 ч.	0,159	0,121	0,175	0,110
Среднее	—	0,153	0,101	0,166
Кислый остатокъ (кислотность—СИН)		0,052		0,066

Въ среднемъ выводъ кислотность и кислый остатокъ при ваннахъ больше; содержаніе соляной кислоты можно считать одинаковыми.

##### 2.

Опть-же черезъ 11 дней.

Сроки извлечения содержимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИН.	Кисл.	СИН.
1/4 ч.	0,102	0,083	0,100	0,029
1/2 ч.	0,137	0,102	0,180	0,123
3/4 ч.	0,201	0,115	0,183	0,109
1 ч.	0,088	0,058	0,130	0,083
1 1/2 ч.	немножко синяя пѣрам. розы		0,069	0,037
Среднее за 1 часъ	0,132	0,077	0,148	0,086
Кислый остатокъ		0,055		0,062

Кислотность, соляная кислота и кислый остатокъ при ваннахъ въ среднемъ больше.

##### 3.

Студ. Б. Д., 19 лѣтъ. Спиртные напитки употребляетъ рѣдко; не курить. Содержимое получается съ трудомъ, въ небольшомъ количествѣ, иногда съ примѣсь слизи. Въ одномъ случаѣ жидкость окрашена желтымъ—опытъ не вошелъ въ счетъ.

Сроки изв- леченія со- держимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
1/2 ч.	0,118	0,055	0,082	0,018
1/2 ч.	0,186	0,131	0,224	0,152
3/4 ч.	0,302	0,248	0,180	0,074
1 ч.	0,095	0,063	0,097	
Среднее за 3/4 часа	0,202	0,145	0,145	0,081
Кислый остатокъ	0,057		0,064	

Здѣсь за первыи  $\frac{3}{4}$  часа въ среднемъ кислотность и соляная кислота при ваннахъ меньше, кислый же остатокъ больше.

Въ послѣдніемъ опытѣ съ ванною соляная кислота не опредѣлилась по недостатку жидкости.

4.

Студ. П. С., 20 лѣтъ. Спиртныи напитки употребляеть иногда; курить мало. Содержимое получается легко и въ большомъ количествѣ, иногда съ примѣсью слизи. Одинъ опытъ не вошелъ въ счетъ по причинѣ жалчай окраски жидкости.

Сроки изв- леченія со- держимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
1/2 ч.	0,102	0,038	0,102	0,034
3/4 ч.	0,096	0,025	0,146	0,067
1 ч.	0,174	0,122	0,120	0,062
1 1/2 ч.	0,148	0,102	0,181	0,094
Среднее	0,130	0,070	0,125	0,064
Кислый остатокъ	0,060		0,061	

Кислотность и соляная кислота въ среднемъ при ваннахъ меньше; кислый остатокъ слѣдуетъ считать одинаковымъ.

5.

Студ. А. В., 24 лѣтъ. Не пьеть, не курить. Очень хорошии аппетитъ, возвращающійся скоро послѣ насыщенія. Содержимое получается довольно легко.

Сроки изв- леченія со- держимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
1/4 ч.	0,093	0,053	0,086	0,051

$\frac{1}{2}$ ч.	0,235	0,180	0,262	0,216
$\frac{3}{4}$ ч.	0,227	0,184	0,264	0,168
1 ч.	0,286	0,225	0,196	0,150
$1\frac{1}{2}$ ч.	Слизь нейтральной реакціи.	Слизь нейтральной реакціи.		
Среднее за 1 часъ	0,210	0,160	0,202	0,146
Кислый остатокъ		0,050		0,056

Такимъ образомъ кислотность и содержание соляной кислоты при ваннахъ въ среднемъ меньше, а кислый остатокъ больше.

6.

М. Р., 23 лѣтъ. Спиртныи напитки употребляетъ рѣдко, немного курить. Содержимое получается легко, въ значительномъ количествѣ. Въ опытахъ съ ванною получалъ завтракъ вслѣдъ за ванной, независимо отъ сроковъ извлечения содержимаго; въ опытахъ безъ ванны по приходѣ въ лабораторію сидѣть  $\frac{1}{2}$  часа спокойно и потому получалъ завтракъ.

Сроки изв- леченія со- держимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
1/4 ч.	0,047	0,026	0,076	0,040
1/2 ч.	0,136	0,090	0,164	0,102
3/4 ч.	0,168	0,145	0,160	0,118
1 ч.	0,154	0,129	0,170	0,139
1 1/2 ч.	0,154	0,125	0,155	0,123
1 3/4 ч.	0,187	0,107	0,155	0,128
2 ч.	ничего не получено		0,064	0,032
Среднее за 1 1/2 часа	0,133	0,104	0,147	0,108
Кислый остатокъ		0,029		0,039

Кислотность, содержание соляной кислоты и кислый остатокъ при ваннахъ больше.

7.

Госпитальна. служитъ. Я. Д., 25 лѣтъ. Пьеть мало; курить. Содержимое получается легко, въ достаточномъ количествѣ. Два опыта не въ счетъ по причинѣ примѣси желчи.

Сроки изв- леченія со- держимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
1/4 ч.	0,045	0,023	0,045	0,021

$\frac{1}{2}$ "	0,220	0,182	0,216	0,189
$\frac{3}{4}$ "	0,236	0,203	0,190	0,144
1 "	0,194	0,150	0,180	0,136
$1\frac{1}{4}$ "	0,116	0,078	0,177	0,116
$1\frac{1}{2}$ "	1,165	0,139	0,172	0,126
2 "	Слизь нейтральной реакции			
Среднее за $1\frac{1}{2}$ часа	0,163	0,129	0,163	0,122
Кислый остатокъ	0,084			0,041

При равной кислотности получалось въ среднемъ меньшее содержание соляной кислоты и больший кислый остатокъ при ваннахъ.

## 8.

Студ. А. Ж., 21 года. Не пить; немного курить. Содержимое получается безъ труда, иногда съ примѣсью слизи.

Сроки изв- лечения со- дердимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
$\frac{1}{4}$ ч.	0,090	0,027	0,054	0,015
$\frac{1}{2}$ "	0,202	0,113	0,171	0,073
$\frac{3}{4}$ "	0,230	0,183	0,270	0,198
1 "	0,272	0,225	0,215	0,140
$1\frac{1}{2}$ "	0,145	0,105	0,200	0,158
2 "	0,129	0,085	0,134	0,115
Среднее	0,178	0,123	0,174	0,116
Кислый остатокъ	0,055		0,058	

Въ среднемъ при ваннахъ кислотность и соляная кислота меньше, кислый же остатокъ больше.

## 9.

Студ. III., 22 лѣтъ. Спиртные напитки употребляетъ рѣдко; курить. Содержимое получается легко, рѣдко съ примѣсью слизи. Два опыта, вслѣдствіе желчной окраски содержимаго, исключены.

Сроки изв- лечения со- дердимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
$\frac{1}{4}$ ч.	0,055	0,009	0,062	0,025
$\frac{1}{2}$ "	0,144	0,098	0,158	0,099
$\frac{3}{4}$ "	0,198	0,151	0,165	0,081

1 "	0,236	0,183	0,200	0,134
$1\frac{1}{2}$ "	0,224	0,192	0,211	0,166
2 "	0,150	0,125	0,052	мало кислоты.
Среднее за $1\frac{1}{2}$ часа	0,171	0,127	0,159	0,101
Кислый остатокъ		0,044		0,058

Кислотность и соляная кислота пре ваннахъ меньше, кислый остатокъ больше.

Съ нимъ же начать черезъ 8 дней второй рядъ опытовъ, не оконченный вслѣдствіе наступившаго на 6-й день разстройства пищеварительныхъ органовъ. Результаты первыхъ 4 опытовъ: кислотность безъ ванны 0,061 и 0,130, съ ванной 0,038 и 0,116; соляная кислота безъ ванны 0,027 и 0,097, съ ванной 0,012 и 0,075.

## 10.

Студ. В. В., 21 года. Не пить, не курить. Держится правила никогда не есть до полнаго насыщенія; образъ жизни возможно для студента правильный. Содержимое получается легко.

Сроки изв- лечения со- дердимаго.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИ.Н.	Кисл.	СИ.Н.
$\frac{1}{2}$ ч.	0,124	0,059	0,120	0,060
1 "	0,268	0,227	0,225	0,136
$1\frac{1}{2}$ "	0,252	0,207	0,266	0,213
Среднее	0,215	0,164	0,204	0,136
Кислый остатокъ		0,051		0,068

Кислотность и содержание соляной кислоты при ваннахъ меньше, кислый остатокъ больше.

## 11.

Новый рядъ опытовъ съ нимъ же. Въ опытахъ съ ванной получалъ завтракъ по выходѣ изъ ванны, независимо отъ сроковъ получения содержимаго; въ опытахъ безъ ванны по приходѣ въ лабораторію сидѣлъ  $1\frac{1}{2}$  часа и потомъ получалъ завтракъ.



Сроки из- влечения со- держимого.	Безъ ванны.		Съ ванной.	
	Кисл.	СИН.	Кисл.	СИН.
1/4 ч.	0,072	0,047	0,053	0,030
1/2 ч.	0,148	0,119	0,136	0,089
2/4 ч.	0,252	0,217	0,202	0,168
1 ч.	0,242	0,213	0,198	0,169
1 1/4 ч.	0,271	0,235	0,230	0,206
1 1/2 ч.	0,283	0,249	0,230	0,193
1 3/4 ч.	0,205	0,181	0,135	0,102
2 ч.	0,080		0,147	0,117
Среднее за 1 1/4 ч.	0,210	0,180	0,169	0,137
Кислый остатокъ	0,030		0,032	

При опытахъ съ ваннами кислотность и содержание соляной кислоты меньше, кислый остатокъ несколько больше.

Увеличение кислотности и соляной кислоты въ последнемъ опытѣ съ ванною совпало съ безнокойнымъ сномъ въ ночь передъ ванною (часто просыпался безъ видимой причины), очевидно подвергавшійся опыту заявилъ до опроса.

## 12.

Госпиталь. служит. И. Н., 21 года. Не пьетъ; немного куритъ. Содержимое получается съ затрудненiemъ и не обильно.

Сроки из- влечения со- держимого.	Безъ ванны.		Съ ванной.		
	Кисл.	СИН.	Кисл.	СИН.	
1/4 ч.	0,082	0,038	0,108	0,054	
1/2 ч.	0,225	0,157	0,202	0,134	
2/4 ч.	0,232	0,194	0,189	0,130	
1 ч.	0,274	0,215	0,073	0,058	
1 1/4 ч.	0,251	0,218	0,088	0,065	
1 1/2 ч.	0,211	Мало жидк.		Слабо нейтральная реакція.	
1 3/4 ч.	0,128	0,112			
Среднее за 1 1/4 ч.	0,213	0,164	0,132	0,088	
Кислый остатокъ	0,049		0,044		

Кислотность, содержание соляной кислоты, а также и кислый остатокъ оказались при ваннахъ меньшими.

Бросается въ этомъ случаѣ въ глаза, что при ваннахъ кислотность и соляная кислота падаютъ съ третьей четверти часа на четвертую какъ-бы обрывомъ и къ 1 1/2 часамъ совсѣмъ исчезаютъ вмѣстѣ съ остатками пищи, тогда какъ въ опытахъ безъ ванны еще черезъ 1 3/4 часа получилась жидкость, богатая соляною кислотой. Такое очевидное ускореніе освобожденія желудка отъ содержимаго интересно было проверить салоловою пробой. Для этого произведенъ съ тѣмъ же субъектомъ еще 4 опыта, давшіе очень рѣзкий результатъ. 1 граммъ салола давался стъ Эвальдовскимъ завтракомъ и почта испытывалась на салицилуровую кислоту полуторахлористымъ желѣзомъ каждымъ 1/4 часа. Къ новому опыту приступало въ разгарѣ 2 сутокъ, когда проба мочи давала отрицательный результатъ. Въ опытахъ съ ванной подвергавшійся опыту садился въ ванну тотчасъ послѣ завтрака съ салоломъ. И эти опыты произведены въ перемѣнномъ порядке.

## Реакція на салицилуровую кислоту въ мочѣ.

	1/4 ч.	1/2 ч.	2/4 ч.	1 ч.	1 1/4 ч.	1 1/2 ч.
1. Безъ ванны	нѣть	нѣть	слѣды	ясно	рѣзко	
2. Съ ванной	"	"		ясно	рѣзко	оч.рѣзк.
3. Безъ ванны	"	"	нѣть	слабо	ясно	рѣзко
4. Съ ванной	"	"	слабо	ясно	рѣзко	оч.рѣзк.

Испытаніе мочи производилось тотчасъ по ея получении; кроме того въ каждой парѣ опытовъ (1 и 2, 3 и 4) чистыя порции мочи опыта безъ ванны оставлялись на холода до опыта съ ванной и разница при непосредственномъ сравненіи выступала въ высшей степени отчетливо. Ускореніе появленія реакціи при ваннѣ было здесь такъ значительно, что объяснить его безъ ускоренія перехода пищи въ кишкѣ едва ли возможно. Две пробы не всасывались по быстротѣ появленія ѹодистаго калия въ слюнѣ надъ тѣмъ же субъектомъ дали неопределенный результатъ.

Собирая средние выводы кислотности, соляной кислоты и кислого остатка изъ 12 таблицъ въ одно, найдемъ:

- 1) Средняя кислотность желудочного содержимаго за оди-

наковые сроки послѣ завтрака оказалась при ваннахъ большою, чѣмъ безъ нихъ. З раза, меньшо 8 разъ и равнно 1 разъ.

2) Среднее содержание соляной кислоты при ванных найдено большимъ 2 раза, меньшимъ 9 разъ и равнымъ 1 разъ.

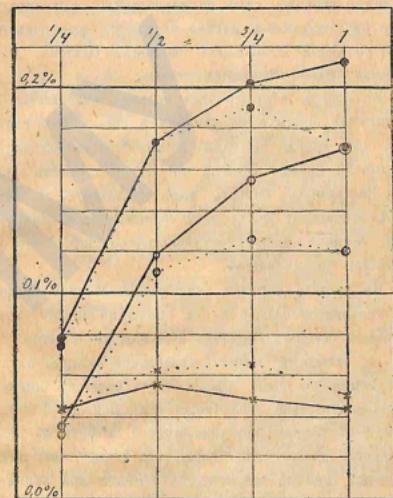
3) Кислый остатокъ при ваннахъ былъ въ среднемъ 10 разъ больше, 1 разъ меньше и 1 разъ равный остатку безъ ваннъ.

Въ виду явной однородности полученныхъ при ванныхъ уклоненій, я позволилъ бы себѣ отнести эти уклоненія къ вліянію ваннъ и отсюда сдѣлать слѣдующее обобщеніе: подъ вліяніемъ общихъ ваннъ въ  $30^{\circ}$  К. кислотность содержитимаго эжелудка и содержащимаго въ немъ соляной кислоты падаютъ, кислый же остатокъ увеличивается.

Разматривая результаты каждой пары опытов, съ ванною и без нея, приходится считаться съ уклоненіями, зависящими отъ случайныхъ условій опыта и затемняющими искомое отношеніе; на выравнивание такихъ уклоненій можно разсчитывать только при большомъ числѣ опытовъ. Сводка въ среднее результаты многихъ опытовъ каждого срока, мы получимъ выражение извѣстнаго вліянія по періодамъ пищеваренія. Не считая своихъ опытовъ достаточными по числу, я все-таки делаю попытку подвести имъ итогъ и въ этомъ отношеніи: въ разсчетъ беру только первые  $\frac{1}{4}$ -часовые періоды, таъ какъ число опытовъ для позднѣйшихъ сроковъ уже слишкомъ мало.

Сроки из- вачения со- держимого.	Число от- дельных опытов.	Средние выходы.					
		Без ванни-	С ванной.		Кисл.	СН	Остат.
		Кисл.	СН	Остат.	Кисл.	СН	Остат.
1/4 ч.	9	0,078	0,035	0,043	0,074	0,031	0,043
1/2 " "	12	0,173	0,118	0,055	0,173	0,111	0,062
2/4 " "	11	0,202	0,154	0,048	0,190	0,126	0,064
1 " "	11	0,213	0,170	0,043	0,171	0,120	0,051
Среднее		0,166	0,120	0,046	0,152	0,096	0,056

Переводя цифры таблицы на кривые, получимъ слѣдующую диаграмму:



### Знаки:

— · — · — · —	Общая кислотность безъ ванны
· · · · ·	п п съ ванной
— · — · — · —	Соляная кислота безъ ванны
· · · · ·	п п съ ванной
* * *	Кислый остатокъ безъ ванны
* * *	п п съ ванной.

При взглѣдѣ на діаграмму прежде всего обращаетъ на себя вниманіе извѣстная правильность кривыхъ. На эту правильность едвали можно смотрѣть какъ на случайность; позорительно думать, что она получилась именно вслѣдствіе выравнивания случайныхъ колебаній отдельныхъ опытовъ. Поэтому я позволяю себѣ сдѣлать отсюда иѣкоторые выводы.

1) Въ первую четверть часа разница кислотности и соляной кислоты въ опытахъ съ ваннами и безъ ваннъ такъ незначительна, что едвали выходить за предѣлы погрѣщеній анализа; величина кислого остатка въ обоихъ случаѣахъ одинакова.

2) Во вторую четверть часа кислотность съ ваннами и безъ нихъ одинакова; между тѣмъ соляная кислота обнаруживается уже при ваннахъ явственное уменьшеніе, кислый же остатокъ соответственно увеличивается.

3) Въ третью четверть уменьшеніе соляной кислоты при ваннахъ становится больше и, несмотря на замѣтно увеличившійся кислый остатокъ, падаетъ и общая кислотность.

4) Въ четвертую четверть содержаніе соляной кислоты при ваннахъ понижено очень рѣзко: тогда какъ въ опытахъ безъ ваннъ оно значительно увеличивается съ 3-й на 4-ю четверть, въ опытахъ съ ванною оно уже замѣтно падаетъ за тотъ же періодъ. Общая кислотность содержимаго значительно падаетъ за эту четверть, кислый же остатокъ остается при ваннахъ увеличеннымъ.

Эти отношенія становятся понятными, если допустить подавляющее влияніе ваннъ на специфическую дѣятельность желудка; результатомъ такого влиянія будетъ уменьшеніе соляной кислоты съ одной стороны и усиленіе процессовъ броженія, которое выражится увеличеніемъ кислого остатка, съ другой.

Согласно такому взглѣду, казалось бы, что при рѣзкомъ паденіи соляной кислоты въ четвертую четверть процессъ броженія долженъ усилиться въ сравненіи съ третьей четвертью и дать соотвѣтствующее увеличеніе кислого остатка; между тѣмъ этотъ остатокъ замѣтно уменьшается, иѣколько приближаясь къ

остатку безъ ваннъ, хотя и держится еще выше послѣдняго. Это можно было бы объяснить ускореннымъ подъ влияніемъ ваннъ переходомъ содержимаго желудка въ кишкы, такъ рѣзко проявившимся въ послѣднемъ ряду опытовъ (табл. 12).

#### Изслѣдованіе жидкости на способность ея растворять бѣлокъ.

Въ началѣ своей работы я примѣнилъ исключительно кружковый способъ, при которомъ о растворяющей силѣ жидкости судить по скорости растворенія опредѣленной величины кружка изъ бѣлка сваренного въ крутую лягку. Этотъ способъ я выполнялъ въ жестяномъ шкапе, подогреваемомъ снизу лампочкой. Скоро пришлося убѣдиться, что такое выполненіе способа совершенно не ведетъ къ цѣли: какъ бы старательно ни регулировать показанія термометра, невозможно избѣжать неравномѣрного нагреванія стѣнокъ шкапа, а вмѣстѣ съ тѣмъ и неравномѣрного нагреванія пробирокъ. Обыкновенный термостатъ въ видѣ шкафа съ двойными стѣнками и водой между ними также не годится для кружковой пробы, такъ какъ и здѣсь при осмотрѣ пробирокъ неизбѣжны значительныя колебанія температуры.

Старался найти наиболѣе благопріятныя условія для кружковой пробы, и должентъ быть продолжительно провѣрять и разнообразить опыты и только къ концу работы пришелъ къ опредѣленіямъ правилъ производства пробы. Поэтому я не могъ произвести систематического изслѣдованія измѣненій растворяющей силы желудочной жидкости подъ влияніемъ ваннъ.

Неподѣжность кружковаго способа въ принятой мною въ началѣ формѣ его выполнения заставила меня обратиться къ способу Метта<sup>1)</sup>), при которомъ растворяющая сила жидкости измѣряется длиною растворенія бѣлковаго столика въ стеклянной трубочкѣ въ опредѣленный промежутокъ времени. Нѣкоторыя обстоятельства возбудили во мнѣ сомнѣніе въ вѣрности и этого способа и привели къ мысли о прѣврѣтѣ обоихъ способовъ на

<sup>1)</sup> Къ иннервациіи поджелудочной железы. Диссерт. 1889.

специально для того поставленныхъ опытахъ. Опыты дали не лишенные интереса результаты и потому я приведу ихъ въ подробностяхъ.

### Опыты, поставленные для проверки кружковаго и Меттова- скаго способовъ пищеварительной пробы.

Чтобы судить о достоинствѣ какого либо способа изслѣдованія и о пригодности его для достижениія данной цѣли, необходимо опредѣлить два качества этого способа: 1) его точность, т. е. постоянство его показаний при неизмѣнности опредѣляемаго способомъ вещества или свойства, и 2) его чувствительность, т. е. способность дать достаточно ясную разницу въ показаніяхъ при такихъ колебаніяхъ въ веществѣ или свойствѣ, которыя мы разсчитываемъ уловить при нашихъ изслѣдованіяхъ. На послѣднемъ планѣ нужно поставить 3) простоту способа, удобство его выполненія.

Ни у Метта, ни у Кетчера <sup>1)</sup>, ни наконецъ въ работѣ проф. Павлова и г-жи Шумовой-Симановской <sup>2)</sup>, примѣнявшихъ при своихъ изслѣдованіяхъ предложенный первымъ авторомъ способъ пищеварительной пробы, не приведено никакихъ опытъ для испытанія способа; сколько я знаю, такихъ опытъ и не было. Авторы ограничиваются лишь заявлениемъ, что способъ этотъ точенъ. Кетчерь <sup>3)</sup> приводитъ въ своей диссертациіи таблицу опытовъ съ различными степенами разведенія желудочного сока; но при составленіи ея онъ имѣлъ совсѣмъ другую цѣль— установить законъ измѣненій переваривающей силы жидкости при уменьшении содержания въ ней пепсина, и самая попытка составить такую таблицу обнаруживаетъ уже въ авторѣ уверенность въ точности способа.

Необходимымъ для испытанія обоихъ способовъ условія я старался осуществить въ слѣдующей формѣ.

<sup>1)</sup> Рефлексъ съ полости рта на желудочное отталкиваніе. Диссерт. 1890.

<sup>2)</sup> Иннервација желудочныхъ железъ у собаки. Врачъ 1890 г. № 41.

<sup>3)</sup> Стр. 37.

### Приготовленіе растворовъ пепсина и соляной кислоты.

При такихъ опытахъ величиною извѣстною (или постоянной) должна быть растворящая жидкость, а величина искомой будеть величина раствореній. Жидкость, получаемая изъ желудка, не годится для этого. Нужно было обратиться къ искусственнымъ смѣсямъ изъ пепсина и соляной кислоты. Послѣдняя во всѣхъ моихъ опытахъ примѣнялась въ 0,2% растворѣ. Изъ приготовленнаго заранѣе запаса 1% раствора кислоты бралось черезъ одну и ту же бюретку 100 куб. сант. и разводилось въ одинъ и томъ же измѣрительномъ цилиндрѣ до 500; крѣпость приготовленаго раствора проверялась титрованнымъ натромъ. Развѣ приготовленные 500 куб. сант. 0,2% кислоты служили для 3 опытовъ (птеченіе 3 дней) и передъ каждымъ опытомъ проверялись натромъ.

Пепсинъ, приготовленный по способу Карбэва, приобрѣтается въ Спб. гигиенической лабораторіи питательныхъ веществъ. Чтобы найти удобный для опытовъ % пепсина, я приготовилъ растворы его отъ 1 до 10%, при 0,2% соляной кислоты, и выдержалъ въ этихъ растворахъ бѣлковыхъ трубочки 10 часовъ въ термостатѣ при 38—39° С. Наибольшее раствореніе оказалось въ 4% и 5% растворахъ пепсина. Поэтому свои опыты я началъ съ растворами 4%, 3%, 2% и 1%. Послѣ 10 опытовъ съ этими растворами я уѣдѣлся однако, что изъ 3 образцовъ пепсина 2 дали въ 3% растворѣ равное раствореніе, какъ и въ 4%, или даже нѣсколько большее. Пришлося отбросить опыты, какъ неудачные, и перейти къ растворамъ 2%, 1%,  $\frac{1}{2}\%$  и  $\frac{1}{4}\%$ . Съ такими смѣсями произведено 10 опытовъ. Пепсинъ былъ двухъ образцовъ (изъ 2 баночекъ) и съ каждымъ образцомъ поставлено по 5 параллельныхъ опытовъ съ кружками и съ трубочками.

Сысы для каждого дневнаго опыта приготавливались заново, въ количествѣ 40 куб. сант. каждого сорта. Пепсинъ отвѣшивался (0,8—0,4, —0,2, и 0,1) на чувствительныхъ аптекальныхъ вѣскахъ, вешился въ узкій измѣрительный цилиндръ, туда же

наливалось около 30 куб. сант. 0,2% соляной кислоты, размешивалось и цилиндр ставился в воду 40° С. для лучшего растворения. По охлаждению жидкости до комнатной температуры прибавлялась та же 0,2% кислота до 40 куб. сант.<sup>1)</sup>, жидкость перемешивалась повторным переливанием из цилиндра в стакан и обратно и фильтровалась через шведскую бумагу. При этом я должен упомянуть, что один образец пепсина постоянно давал в жидкости небольшую крохковатую муть, оседавшую при стоянке на дно и не исчезавшую при долгомъ ( $\frac{1}{2}$  часа) держании цилиндра в теплой водѣ и многократномъ взбалтываніи, тогда какъ отъ другого образца получался только опалесцирующей растворъ, недававший никакого осадка при комнатной температурѣ.

*Приготовление кружковъ и бѣлоковыхъ трубочекъ.* Кружки приготавливались изъ сваренного (кипяченіе 15 минутъ) яйца двойнымъ ножомъ, установленнымъ на 1 миллиметръ, и пробойникомъ диаметромъ въ 4 мм. и сохранились въ глинеринѣ. Для опытовъ или кружки, приготавленные за 2—4 недѣли.

Авторъ способа съ трубочками даетъ следующій условия для ихъ приготовленія: 1) просвѣять трубочки отъ 1 до 2 миллиметровъ, 2) блокъ отъ возможно сѣвѣжихъ яицъ и 3) свертываніе бѣлка въ трубочкахъ погруженіемъ ихъ въ воду 95° С. на одну минуту. Условія эти Метть считаетъ необходимыми для того, чтобы избѣжать образования пузырей въ трубочкѣ, отставанія бѣлка отъ стѣнокъ и первоначального отрыва бѣлка при раздѣленіи трубочки на куски. Кетчеръ беретъ трубочки въ  $1\frac{1}{2}$  им., находя, что уже диаметръ въ 2 им. даетъ первоначальный отрывъ и отставаніе бѣлка; требованія же Метта относительно температуры и продолжительности варенія опять отвергаются, не давая на этотъ счетъ съ своей стороны никакихъ указаний; пузырьки въ тру-

<sup>1)</sup> При такомъ приготовленіи смѣсей содержание соляной кислоты въ нихъ было, конечно, нѣсколько меньше 0,2%; я не придавалъ этому значенію потому, что разница выходила ничтожная и при томъ во всѣхъ опытахъ одинаковая.

бочкиахъ, по его наблюденію, „большую частію уже на слѣдующій день исчезаютъ безследно“.

Ни тотъ, ни другой авторъ не даютъ опредѣленныхъ правилъ относительно того, за сколько времени до опыта должны быть заготовлены трубочки. Метть, на стр. 16 своей диссертации, totchashъ за описаниемъ способа приготовленія трубочекъ, говорить: „послѣ этого стеклянную трубку (мы) ломали на куски...“. Можно отсюда думать, что Метть приготавлялъ свои трубочки непосредственно предъ опытомъ. Кетчеръ же говоритъ: „блокъ въ трубочкахъ хорошо сохраняется втченіе многихъ дней...“, а потому требование употреблять для опытовъ только трубы, приготовленные наканунѣ, мнѣ кажется неосновательнымъ<sup>4</sup>.

Такая неопредѣленность указаний авторовъ относительно времени и способа приготовленія трубочекъ заставили меня придержаться однообразія въ этомъ дѣлѣ. Діаметръ моихъ трубочекъ былъ отъ 1 до 2 им. (рѣдко больше  $1\frac{1}{2}$  им.). Жидкій блокъ, слитый прямо изъ яицъ въ стаканчикъ, насасывался въ трубочки въ 25—30 сант. длиною и трубочки опускались въ воду 95—96° С. ровно на одну минуту. За тѣмъ до употребленія въ дѣло трубочки оставались лежать на столѣ лабораторіи незакрытыми. Если для опыта нужно было нѣсколько трубочекъ указанной длины, то соблюдалось правило, чтобы они были напрѣзаны изъ одной большой. Трубочки промывались сначала водой, потомъ 90% спиртомъ, и высушивались, а послѣ уже наполнялись бѣлкомъ и варились. Трубочки или въ опытъ не раньше 15 и не позже 16 часовъ послѣ ихъ приготовленія.

*Производство опыта съ кружками.* Равнomoртисти температуры, однообразного порядка осмотръ пробирокъ и правильного счета времени я старался достигнуть въ слѣдующей формѣ опыта. Мѣдная тонкостѣнная чаша съ полусферическими дномъ, глубиною въ 14 сантиметровъ, шириной въ краяхъ 21 сант. и вмѣстимостью въ 3 литра наливалась почти до краевъ водою и накрывалась плоской крышкой съ отверстіями—однимъ среднимъ для термометра и 8-ю окружающими кольцеобразно

первое для пробирокъ. Такихъ чашъ было у меня 2. При помощи малой спиртовой лампочки безъ труда можно было поддерживать температуру воды въ чашѣ втечіе часовъ на 38,5° С. при колебаніяхъ не болѣе 0,2—0,3°, конечно, при постолиномъ наблюденіи и подниманіи или опусканиі, когда нужно, лампочки. Пробирки въ 5 сант. длины и 5 сант. вѣхтимости держались въ отверстіяхъ крышки на пробахъ. Въ нихъ всегда наливалось по 2 куб. сант. жидкости, при чьемъ уровень жидкости въ поставленной на мѣсто пробиркѣ былъ ниже уровня воды въ чашѣ не менѣе, какъ на 1 сантиметрѣ; термометръ устанавливался въ среднемъ отверстіи крышки такъ, чтобы нижній конецъ его резервуара былъ на уровнѣ дна пробирокъ. Пробирки закрывались каучуковыми пробками.

Предварительными опытами установлены слѣдующія температурные данные:

1) При погруженіи двухъ свѣренныхъ между собою термометровъ—одного въ среднее отверстіе крышки, другаго въ боковое, разница въ ихъ показаніяхъ не превышала 0,1°С.

2) Нагрѣваніе термометра, опущенного въ воду 38,5°, требовало 1 минуту.

3) Нагрѣваніе пробирки съ 2 куб. сант. воды комнатной температуры и термометромъ въ ней требовало 4 минуты.

4) Нагрѣтая пробирка съ 1 куб. сант. воды, закрытая пробкою съ пропущеннымъ черезъ нее термометромъ, вѣбалтывается одинъ разъ и ставится на мѣсто; температура падаетъ на 0,4—0,5° и выравнивается въ 1 $\frac{1}{2}$ —2 минуты.

5) Та же пробирка вѣбалтывается 3 раза сильно; температура падаетъ на 1,5° и выравнивается въ 2 $\frac{1}{2}$ —3 минуты.<sup>1)</sup>

Въ каждомъ опытѣ температура воды въ обѣхъ чашахъ устанавливалась по средней высотѣ 38,5° С. За 30—35 минутъ до начала опыта кружки переносились изъ глицерина, для

<sup>1)</sup> Температура считалась выравнившуюся, когда показаніе термометра въ пробиркѣ разницѣ отъ показанія термометра въ среднемъ отверстіи не болѣе 0,1°.

отмыванія послѣднаго, въ стаканчикъ съ водой и въ немъ помѣнявались каждыя 10 минутъ. За 15 минутъ передъ опытомъ смѣси разливались по вставляемымъ въ чашѣ пробиркамъ, такъ чтобы въ каждой чашѣ было по 2 пробирки каждой смѣси. За 5 минутъ вода съ кружками выливалась изъ стаканчика на блюдо; за 2 $\frac{1}{2}$  минуты кружки передвигались деревянной палочкой на край блюда, ровно за 1 минуту до назначенаго момента я начиналъ переносить тою же палочкой кружки въ пробирки и закрывать пробирки пробками. Оставалось до назначенаго момента обыкновенно около  $\frac{1}{4}$  минуты. Въ назначеніи момента начиналось первое вѣбалтываніе пробирокъ и отсюда шелъ счетъ времени всего опыта въ этой чашѣ. Начало опыта во второй чашѣ приходилось всегда черезъ 4 минуты послѣ начала въ первой.

Къ этимъ мелочнымъ подробностямъ я быть приведенъ опытомъ и придерживался ихъ постолинно, чтобы обеспечить возможную точность въ счетѣ времени и правильность вѣбалтыванія пробирокъ, которое отъ начала до конца опыта повторялось каждыя 5 минутъ. При вѣбалтываніи имѣлось въ виду, чтобы кружокъ сѣдалъ въ жидкости нѣсколько оборотясь и чтобы пробирка возможно меньше времени оставалась въ чашѣ: быстро, но безъ толчковъ, пробирка приподидалась въ горизонтальное или слегка наклоненное къ пробѣ положеніе и вставлялась на мѣсто. На вѣбалтываніе 8-ми пробирокъ чаша шло отъ 15 до 20 секундъ, такъ что каждая пробирка оставалась въ чашѣ не болѣе 2 сек. Рѣдко кружокъ оказывался приставшимъ къ дну пробирки и не отставалъ отъ описаннаго движенія; тогда вѣбалтываніе повторялось сильнѣе, пока кружокъ начиналъ свободно плавать въ жидкости. Такое вѣбалтываніе, повидимому, не оказываетъ значительного механически раздробляющаго дѣйствія на кружки, а способствуетъ растворенію большихъ путемъ равномернаго доступа жидкости къ кружку. Концомъ растворенія считался моментъ, когда при вѣбалтываніи пробирки глазъ не замѣчалъ никакихъ сѣдовъ кружка. Чтобы избѣжать ошибки отъ неравномерности освѣщенія,

я велъ всегда опыт при свѣтѣ керосиновой ламмы, который давалъ возможность легко замѣтить малѣйший остатокъ кружка. Чтобы оставаться возможно объективнымъ, передъ разливаниемъ смѣсей по пробиркамъ я составлялъ таблицу, где были отмѣчены номера пробирокъ и какая смѣсь должна быть налиты въ каждую, стараясь не дѣлать никакого соотвѣтствія между порядкомъ номе-ровъ пробирокъ и крѣпостью смѣсей. Во время опыта, при окончаніи растворенія каждого кружка, я не спрятался съ табличкой, а отмѣчалъ только номеръ пробирки, и уже по окончаніи всего опыта сопоставлялъ эту запись съ табличкой для занесенія результатовъ въ общую запись опыта. Постоянно сблюдалось правило, чтобы опытъ съ кружками быть начатъ и оконченъ въ тотъ промежутокъ времени, пока трубочки съ тѣми же смѣсями оставались въ термостатѣ. Порядкомъ осмотра про-бирокъ время опыта дѣлилось на пятиминутные промежутки и одно пятиминутное принятіе мною въ общей таблицѣ за единицу времени.

Форма записи въ каждомъ опыта была слѣдующая:

$$\text{На сторонѣ записано } 2^{\circ}, \begin{cases} \text{(1-я чаша 1 и 5 проб.)} & 2.8 \\ \text{(2-я чаша 3 и 8 проб.)} & 4.6 \end{cases} \begin{cases} 1/0 & \{3.6 \\ 1/2 & \{2.5 \\ 1/4 & \{1.7 \end{cases} \begin{cases} 4.7 \\ 4.6 \\ 1.7 \end{cases}$$

Послѣ опыта обѣ части сводились въ одно и заносились въ общую запись. Въ общей таблицѣ я исключилъ графы темпера-туры, чтобы не усложнить таблицы. Во всѣхъ 10 опытахъ сред-няя температура не превышала 38,52° и не была ниже 38,47°, а наибольшее колебаніе въ отдельномъ опыте было 0,35° (отъ 38,30° до 38,65°).

*Производство опыта съ трубочками.* Смѣси наливали-лись изъ плоскодонной пробирки, по 3 пробирки для каждой смѣси—всего 12 пробирокъ. Размеры пробирки: длина 5 сант., диаметръ 2 сант. Въ каждую пробирку наливалось по 2 куб. сант. жидкости и клали по 2 куска бѣлковой трубочки въ 14—16 миллим. длиной; пробирки, закрытыя пробками, ставились въ термостатъ, державшій температуру на 38—39° С. Че-

1-я чаша.

2-я чаша.

Время.		Температура.		Основаніе раствор-ренія (№ пробирки).		Время.		Температура.		Основаніе раствор-ренія (№ пробирки).		Время.		Температура.		Основаніе раствор-ренія (№ пробирки).	
ч. м.		ч. м.		ч. м.		ч. м.		ч. м.		ч. м.		ч. м.		ч. м.		ч. м.	
1	25	38,60		3	15	38,42		1	29	38,54		3	19	38,45			
"	30	" 62		"	20	" 52		8	" 34	" 53		"	24	" 46	6		
"	35	" 51		"	25	" 58		"	39	" 48		"	29	" 50	4		
"	40	" 44		"	30	" 57		"	44	" 44		"	34	" 50			
"	45	" 50		"	35	" 53		"	49	" 46		"	39	" 51			
"	50	" 49		"	40	" 52		"	54	" 47		"	44	" 54	5		
"	55	" 48		"	45	" 52		"	59	" 49		"	49	" 60	2		
2	0	" 46		"	50	" 50		2	4	" 50		"	54	" 56			
"	5	" 43		"	55	" 50		"	9	" 50		"	59	" 50			
"	10	" 40	4 0	"	50	3.6		"	14	" 50	4 4	"	40				
"	15	" 55	" 5	"	50			"	19	" 50	" 9	"	40				
"	20	" 53	" 10	"	54			"	24	" 50	" 14	"	45				
"	25	" 50	" 15	"	56			"	29	" 50	" 19	"	52				
"	30	" 50	" 20	"	42			"	34	" 50	" 24	"	58				
"	35	" 49	" 25	"	47	7		"	39	" 50	" 29	"	57				
"	40	" 50	" 30	"	51			"	44	" 50	" 34	"	52				
"	45	" 55	" 35	"	53			"	49	" 52	" 39	"	50				
"	50	" 51	5 " 40	"	52			"	54	" 52	3 " 44	"	48	1			
"	55	" 50	1 " 45	"	50			"	59	" 53	8 " 49	"	48				
3	0	" 40	" 50	"	50			3	4	" 53	" 54	"	50				
"	5	" 49	" 55	"	52			"	9	" 50	" 59	"	50	7			
"	10	" 48	2 5 0	"	48	4		"	14	" 48							

результате 10 часовъ пробирки вынимались изъ термостата, жидкость изъ нихъ выливалась замѣнилась холодной водой, что требовало не болѣе 5 минутъ времени. Вслѣдъ за тѣмъ производилось измѣреніе величины растворенія въ каждой трубочкѣ (вычитаніемъ длины оставшагося бѣлка изъ длины трубочки), продолжавшееся отъ  $\frac{1}{2}$  до  $\frac{3}{4}$  часа. Продолжительность времени отъ наливанія въ пробирку холодной воды до окончанія измѣренія не имѣло значенія, что проѣбрано опытомъ оставленія пробирки съ трубочками и водой на 4 часа при  $10^{\circ}\text{C}$ . (раствореніе не увеличивалось). И здѣсь, чтобы сохранить объективность, номера пробирокъ и смѣси перемѣнились и при измѣреніи отмѣчался только номеръ пробирки. Въ каждомъ опытѣ для каждой смѣси ставилось по 3 пробирки, т. е. по 6 трубочекъ; въ счѣть-же или только по 4 трубочки. Добавочные 2 трубочки служили на случай какой-либо неудачи. Въ очень рѣдкихъ случаяхъ бѣлокъ растворялся только съ одного конца трубочки, и такая трубочка не шла въ счѣть; нѣсколько чаще отломъ трубочки былъ неровный—такія также отбрасывались. Если неудачныхъ трубочекъ не было, то въ таблицу вносились 4 трубочки изъ 6 по выбору, а по порядку записаны при измѣреніи.

Измѣреніе трубочекъ и бѣлковыхъ остатковъ я дѣлалъ до  $\frac{1}{8}$  миллиметра. Можетъ быть, было-бы правильнѣе ограничиться четвертью ми. Но я имѣлъ въ виду сопоставить свои результаты съ таблицей Кетчера, а у него измѣреніе доводится до  $\frac{1}{8}$  ми. Впрочемъ я не думаю, что ограничившись  $\frac{1}{4}$  ми., я бытъ-бы ближе къ точности: при опытахъ съ искусственными смѣсами получается совершенно рѣзкая граница бѣлковаго остатка, какъ обрѣзанная (не то бываетъ въ жидкости, полученной изъ желудка) и измѣреніе до  $\frac{1}{8}$  ми. не представляетъ большой трудности.

Результаты 10 опытovъ сведены въ таблицахъ I и II.

Въ опытахъ съ кружками растворяющая сила жидкостей выражается временемъ растворенія кружковъ, *увеличивающимся съ ослабленіемъ растворяющей силы*; въ опытахъ съ трубочками

та-же сила опредѣляется величиной растворенія, *убывающей съ ослабленіемъ силы*. Для удобства сравненія въ таблицу I введены графы 23—30, где время растворенія переведено на число кружковъ, которые должны были-бы раствориться одинъ за другимъ въ 10 часовъ.

Въ табл. II раствореніе въ каждой трубочкѣ показало двойнымъ числомъ (графы 3, 8, 13, 18). Это потому, что остатокъ бѣлка почти безъ исключенія всегда имѣлъ косы конечные плоскости, наклоненные другъ къ другу, такъ что бѣлковый остатокъ представлялся по одной сторонѣ трубочки длинице, по другой короче. Двойное число и получено измѣреніемъ остатка по длиной и по короткой сторонамъ. Причину такой неравномѣрности растворенія нужно было искать прежде всего въ скоплѣніи растворенаго бѣлка на днѣ плоскодонной пробирки. Для проверки такого предположенія поставленъ слѣдующій опытъ: Въ 4 пробирки налито по 2 куб. сант. смѣси 2% пепсина и 0,2% соляной кислоты и положено по 2 трубочки; въ стаканчикъ, въ  $4\frac{1}{2}$  сантим. діаметромъ положена стеклянная подставка (пробка) діаметромъ въ 2 сант. и высотою въ  $1\frac{1}{2}$  сант., потому налить тотъ-же растворъ на 1 сант. выше подставки и на послѣднюю уложены горизонтально 3 бѣлковыхъ трубочки около 3 сант. каждая, такъ чтобы концы ихъ выстояли за края подставки и не касались стѣнокъ стакана. Пробирки и стаканъ поставлены въ термостатъ на 10 часовъ. Результаты слѣдующіе:

Въ пробиркахъ.	Въ стаканѣ.
Средняя величина растворенія . . . . .	6,818 ми.      6,791 ми.
Средняя разница вслѣдствіе ко- стисти поверхности . . . . .	0,384      „      0,381      „

Этотъ опытъ далъ мнѣ рѣшеніе 2 вопросовъ: 1 скоплѣніе продуктовъ растворенія на днѣ плоскодонныхъ пробирокъ не уменьшаетъ растворенія и 2) не отъ него зависитъ косость поверхности бѣлковаго остатка. Я думаю, что косость зависитъ отъ текущаго раствора бѣлка, который спускается по мѣрѣ сво-

Т а б л а I.

Образцы испытания.		2% пепс. + 0,2% СИН.				1% пепс. + 0,2% СИН.				1/2% пепс. + 0,2% СИН.				1/4% пепс. + 0,2% СИН.				Число кружковъ, когда растворилось 40% отъѣмныхъ кружковъ.				Число кружковъ, когда растворилось 10 часовъ.				Отношеніе величины растворенія.			
O	i	i	i	Время растворенія кружковъ изъ пачки минутъ.	% изъ	Среднее время растворенія изъ 4 кружковъ, минутъ.	% изъ	Время растворенія кружковъ изъ пачки минутъ.	% изъ	Среднее время растворенія изъ 4 кружковъ, минутъ.	% изъ	Время растворенія кружковъ изъ пачки минутъ.	% изъ	Среднее время растворенія изъ 4 кружковъ, минутъ.	% изъ	Время растворенія кружковъ изъ пачки минутъ.	% изъ	Среднее время растворенія изъ 4 кружковъ, минутъ.	% изъ	Время растворенія кружковъ изъ пачки минутъ.	% изъ	Среднее время растворенія изъ 4 кружковъ, минутъ.	% изъ	Время растворенія кружковъ изъ пачки минутъ.	% изъ	Среднее время растворенія изъ 4 кружковъ, минутъ.	% изъ		
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
1	17	2	17,50	1	5,71	—	21	1	22,75	3	13,19	27	1	29,25	4	16	1	40,0	7	17,50	6,857	5,275	4,103	3,0	1	0,77	0,80	0,44	
1	18	2	—	—	—	—	23	2	—	—	—	28	1	—	—	19	1	—	—	—	—	—	—	—	—	1	0,78	0,57	
1	—	—	—	—	—	—	24	1	—	—	—	31	2	—	—	20	1	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1	0,73
2	16	1	17,25	2	11,59	19	2	20,0	2	10,0	29	2	30,75	4	14	1	38,25	9	23,53	6,957	6,0	3,902	3,187	1	0,86	0,36	0,45		
2	17	1	—	—	—	—	21	2	—	—	—	32	1	—	—	15	2	—	—	—	—	—	—	—	—	1	0,65	0,52	
2	18	2	—	—	—	—	—	—	—	—	—	33	1	—	—	16	1	—	—	—	—	—	—	—	—	1	0,80		
3	16	1	16,75	1	5,97	18	1	19,75	3	15,19	28	3	28,75	3	18	1	41,0	5	12,2	7,164	6,076	4,174	2,927	1	0,85	0,58	0,41		
3	17	2	—	—	—	—	21	1	—	—	—	31	1	—	—	19	1	—	—	—	—	—	—	—	1	0,69	0,48		
3	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	20	1	—	—	—	—	—	—	—	—	1	0,70			
4	15	1	16,75	3	17,91	20	2	20,75	2	9,64	24	1	26,25	4	16	1	37,25	3	8,05	7,164	5,783	4,571	3,221	1	0,81	0,64	0,45		
4	17	2	—	—	—	—	21	1	—	—	—	26	1	—	—	17	2	—	—	—	—	—	—	—	1	0,79	0,56		
4	18	1	—	—	—	—	22	1	—	—	—	27	1	—	—	18	1	—	—	—	—	—	—	—	1	0,75			
5	16	3	16,25	1	6,15	20	2	20,75	2	9,64	24	1	27,0	7	16	2	36,75	2	5,44	7,385	5,783	4,444	3,265	1	0,78	0,60	0,44		
5	17	1	—	—	—	—	21	1	—	—	—	25	1	—	—	17	1	—	—	—	—	—	—	—	1	0,77	0,56		
5	—	—	—	—	—	—	22	1	—	—	—	28	1	—	—	18	1	—	—	—	—	—	—	—	1	0,73			
6	15	1	16,25	2	12,31	20	1	20,75	1	4,82	24	2	25,0	3	15	1	35,25	3	8,51	7,385	5,783	4,8	3,404	1	0,78	0,65	0,46		
6	16	2	—	—	—	21	3	—	—	—	25	1	—	—	16	2	—	—	—	—	—	—	—	1	0,63	0,59			
6	17	2	—	—	—	—	—	—	—	—	27	1	—	—	17	1	—	—	—	—	—	—	—	1	0,71				
7	15	1	16,0	2	12,5	20	1	22,25	6	26,97	27	2	28,25	4	15	1	38,50	5	12,99	7,500	5,393	4,248	3,117	1	0,72	0,57	0,42		
7	16	2	—	—	—	21	1	—	—	—	28	1	—	—	16	9	1	—	—	—	—	—	—	1	0,79	0,58			
7	17	1	—	—	—	22	1	—	—	—	31	1	—	—	17	9	1	—	—	—	—	—	—	1	0,73				
2	15	1	17,75	5	28,17	19	1	20,50	3	14,63	24	1	24,75	1	14	1	37,25	6	16,11	6,761	5,854	4,848	3,221	1	0,87	0,72	0,48		
2	16	2	—	—	—	20	1	—	—	—	25	3	—	—	15	7	1	—	—	—	—	—	—	1	0,83	0,55			
2	18	1	—	—	—	21	4	—	—	—	27	1	—	—	16	6	1	—	—	—	—	—	—	1	0,66				
2	20	1	—	—	—	21	4	—	—	—	28	1	—	—	17	6	1	—	—	—	—	—	—	—	—				
9	16	2	21,60	1	6,06	20	3	20,25	1	4,94	25	1	26,0	2	14	2	35,50	4	11,27	7,273	5,926	4,615	3,380	1	0,81	0,63	0,46		
9	17	2	—	—	—	21	1	—	—	—	26	2	—	—	15	7	2	38,25	3	7,84	7,273	5,783	4,486	3,137	1	0,87	0,57		
10	15	1	16,50	4	24,24	19	1	20,75	3	14,46	25	1	26,75	3	19	1	—	—	—	—	—	—	—	1	0,78	0,54			
10	16	2	—	—	—	21	2	—	—	—	27	1	—	—	20	7	2	38,25	3	7,84	7,273	5,783	4,486	3,137	1	0,80	0,62	0,43	
10	19	1	—	—	—	22	1	—	—	—	28	1	—	—	21	9	1	—	—	—	—	—	—	1	0,78	0,50			

Т а б л а III.

Образцы пептина.		2% пепс. + 0,2% СИ.Н.					1% пепс. + 0,2% СИ.Н.					1/2% пепс. + 0,2% СИ.Н.					1/4% пепс. + 0,2% СИ.Н.					Отношение величины растворения.							
		О п и т. №.	Растворение в каждой трубочке.	Среднее в каждой трубочке.	Среднее из 4.	Въ миллиметрах.	% къ среднему.	Растворение в каждой трубочке.	Среднее в каждой трубочке.	Среднее из 4.	Въ миллиметрах.	% къ среднему.	Растворение в каждой трубочке.	Среднее в каждой трубочке.	Среднее из 4.	Въ миллиметрах.	% къ среднему.	Растворение в каждой трубочке.	Среднее в каждой трубочке.	Среднее из 4.	Въ миллиметрах.	% къ среднему.	2%	1%	1/2%	1/4%			
1	1	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7,000	6,765	0,563	8,32	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,812	0,750	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,437	4,328	0,375	8,66	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,000	3,156	0,250	7,92	1	0,86	0,64	0,47		
	2	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6,937	—	—	—	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,312	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,125	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,250	—	—	—	1	0,74	0,54	—		
	3	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,687	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,662	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,250	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,250	—	—	—	1	0,73	—	—		
	4	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,437	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,562	—	—	—	—	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,125	—	—	—	—	—	—	—		
	5	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,750	5,812	0,562	9,67	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	4,562	4,687	0,250	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,500	3,594	0,312	8,68	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2,812	2,719	0,313	11,51	1	0,81	0,62	0,47	
	6	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,187	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5	4,812	—	—	—	—	—	—	—	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2,875	—	—	—	1	0,77	0,58	—		
	7	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,265	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	4,625	—	—	—	—	—	—	—	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2,562	—	—	—	1	0,76	—	—		
	8	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,687	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5	4,750	—	—	—	—	—	—	—	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	2,625	—	—	—	—	—	—	—		
1	9	7	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7,187	7,281	0,188	2,58	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,750	5,766	0,312	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,375	4,203	0,313	7,45	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,312	3,281	0,250	7,62	1	0,79	0,58	0,45	
	10	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,312	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,750	—	—	—	—	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,437	—	—	—	1	0,73	0,57	—		
	11	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,250	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,987	—	—	—	—	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—		
	12	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,375	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,625	—	—	—	—	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—		
	13	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—			
	14	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,125	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,750	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—			
	15	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,812	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,750	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—			
	16	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,750	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,687	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—			
	17	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7,000	7,203	0,437	6,07	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,312	6,265	0,312	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,625	4,703	0,187	3,98	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,375	3,469	0,688	19,83	1	0,87	0,65	0,48	
	18	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	6	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,487	—	—	—	—	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—		
	19	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,437	—	—	—	6	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,125	—	—	—	—	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	4,687	—	—	—	—	—	—	—		
	20	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,437	—	—	—	—	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,875	—	—	—	—	—	—	—		
	21	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—			
	22	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—			
	23	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,875	6,844	0,375	5,48	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,812	5,672	0,250	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,250	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,125	—	—	—	1	0,83	0,62	0,47	
	24	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,687	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,687	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,125	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	25	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,750	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,626	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,312	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	26	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,062	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,562	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—		
	27	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,182	—	—	—	6	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,312	6,156	0,563	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,625	4,547	0,125	2,75	3	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	3,265	0,312	9,56	1	0,85	0,63	0,45
	28	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,375	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,125	6,265	0,563	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,500	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	3,312	—	—	—	1	0,74	0,53	—
	29	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,312	—	—	—	6	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,375	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,500	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,437	—	—	—	—	—	—	—	
	30	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,937	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,812	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,562	—	—	—	3	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,125	—	—	—	—	—	—	—
	31	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,750	7,937	0,625	7,89	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,625	6,390	0,563	—	5	4,812	5,047	0,500	9,91	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,625	3,515	0,313	8,90	1	0,81	0,64	0,44	
	32	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	8,312	—	—	—	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,812	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	5,000	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,562	—	—	—	—	—	—	—	
	33	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,687	—	—	—	6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	6,062	5,987	0,187	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,187	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,312	—	—	—	—	—	—	—	
	34	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,125	7,265	0,312	4,29	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	6,062	5,987	0,187	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,375	0,313	7,15	3	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	3,203	0,187	5,84	1	0,82	0,60	0,44	
	35	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,812	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,987	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,375	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	36	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,875	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,500	—	—	—	3	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,125	—	—	—	—	—	—	—
	37	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,875	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,562	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	38	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	5,875	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,562	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	39	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,875	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,500	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	40	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,875	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,375	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	41	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,875	—	—	—	4 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	4,375	—	—	—	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	3,187	—	—	—	—	—	—	—	
	42	7 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	7 <sup>1</sup> / <sub>2</sub>	7,187	—	—	—	5 <sup>1</sup> / <sub>4</sub>	6	5,875	—</																		

его образованія къ нижней стѣнкѣ трубочки и по ней на дво  
пробирки, замѣняясь токомъ свѣжей жидкости у верхней стѣнкѣ  
трубочки. Положивъ длинный кусокъ сахара вертикально въ  
стаканъ съ водою, легко видѣть при проходищемъ свѣтѣ идуще  
внизъ по бокамъ куска струи сахарного раствора; эти струи  
зацинюютъ нижнюю часть куска отъ растворяющаго дѣйствія  
воды и верхняя часть куска таетъ много быстрѣе нижней.

Разсматривая таблицы I и II, можно сдѣлать слѣдующіе  
выводы:

1) Колебанія времени растворенія отдѣльныхъ круж-  
ковъ въ каждомъ опыте довольно значительны, достигая  
28,17% среднаго времени изъ 4 кружковъ (опытъ 8, графа  
7 табл. I); если судить о растворяющей силѣ жидкости  
по одному кружку, то можно смышать между со-  
бою такія жидкости, какъ 2% и 1% растворъ пепсина  
(опыты 8 графы 3 и 8, также опытъ 10 тѣ-же графы). Кол-  
ебанія величины растворенія въ отдѣльныхъ трубочкахъ  
одного опыта не такъ значительны и изъ всѣхъ 10 опы-  
товъ нѣть ни одного, гдѣ бы 2 трубочки въ разныхъ смысляхъ  
дали одинаковое раствореніе.

2) Сравнивая между собою среднее время растворенія  
4 кружковъ въ разныхъ опытахъ, мы видимъ, что оно кол-  
еблется сравнительно мало; не было случая, чтобы двѣ  
разныхъ жидкості дали одинаковое среднее раствореніе хотябы  
въ разныхъ опытахъ. Совсѣмъ иначе съ трубочками. Здѣсь  
колебанія среднаго растворенія отъ опыта къ опыту такъ рѣзки,  
что болѣе слабая по содержанію пепсина жидкость мо-  
жетъ дать въ одномъ опыте большее раствореніе, чѣмъ  
болѣе сильная въ другомъ опыте. (Табл. II опытъ 2 графа  
5 и опытъ 5 гр. 10).

Выходитъ противорѣчіе: въ отдѣльномъ опыте трубочки  
являются болѣе точными показателями растворяющей силы жид-  
кости, нежели кружки; въ двухъ-же опытахъ съ одинаковыми  
жидкостями показанія трубочекъ расходятся больше. Искать

объясненія такому противорѣчію въ условіяхъ приготовленія тру-  
бочекъ и смѣся не было основанія. Оставалось предположить, что  
не можетъ-ли блокъ отъ разныхъ яицъ представлять неодинако-  
вую растворимость?). Чтобы проверить это предположеніе, про-  
изведенъ слѣдующій опытъ.

Изъ 4 яицъ приготовлены трубочки, но одной изъ каж-  
даго; трубочки нарѣзаны изъ одной большой и варились (для  
свертыванія) попарно. Черезъ 16 часовъ по 4 куска изъ сре-  
динъ каждой трубочки положены въ пробирки (по 2 въ одну  
пробирку) съ 1% растворомъ пепсина и 0,2% соляной кислоты  
и поставлены въ терmostат на 10 часовъ. Пробирки перемѣ-  
шаны и при измѣрѣніи отмѣчались только ихъ номера. Резуль-  
таты слѣдующіе:

1-е яйцо.	2-е яйцо.	3-е яйцо.	4-е яйцо.
6 <sup>1</sup> / <sub>4</sub> —6% ср. 6,437	5 — 5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> ср. 5,187	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> ср. 5,625	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> ср. 5,937
5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 6,062	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 5,250	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 5,562	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 5,875
6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 6,312	5 — 5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 5,125	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 6,062	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 6,312
6 — 6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 6,125	4 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —5 " 4,875	5 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 5,875	6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> —6 <sup>1</sup> / <sub>2</sub> " 6,187
Среднее 6,234	5,109	5,781	6,078

Разница между среднимъ раствореніемъ трубочекъ изъ 1-го и  
2-го яйца составляетъ 1,125 мм.—величина, къ которой ни въ  
одномъ изъ 10 опытовъ не приближалась разница растворенія  
отдѣльныхъ трубочекъ опыта.

Послѣ этого я считалъ доказаннымъ, что трубочки изъ  
разныхъ яицъ могутъ дать значительную разницу въ рас-  
твореніи, хотя бы условія приготовленія ихъ были одинаковы.  
Случайно вышло такъ, что трубочки изъ 1-го и 2-го яйца, ва-  
рировавшия (для свертыванія) вмѣстѣ, дали наибольшую разницу.

Колебанія времени растворенія отдѣльныхъ кружковъ, за-  
вися отъ неуловимыхъ случайностей, распредѣляются между опы-  
тами.

) Я не могъ отнести разницу на счетъ порчи яицъ: втченіе сво-  
ихъ опытовъ я перебралъ болѣе сотни яицъ и ни въ одномъ не замѣ-  
тилъ какихъ-либо признаковъ порчи; подъ они содержали лишь неболь-  
шую пустоту, но вскрытие было совершенно смызки и винчущими жидк-  
ості блокъ ихъ представлялъ разной небольшую разницу въ опас-  
ченіи.

таки болѣе или менѣе равномѣрно и потому мало отражаются на среднемъ выводѣ каждого опыта; колебанія въ раствореніи трубочкѣ составляютъ слѣдствіе неодинакового свойства бѣлка и потому въ каждомъ опыте представляются односторонними и даютъ рѣзкое уклоненіе въ средняго вывода. Конечно, и съ кружками можетъ быть такой случай, что времена растворенія для всѣхъ кружковъ уклонятся въ одну сторону; но здѣсь это будетъ рѣдкимъ исключениемъ.

3) Отношеніе между величинами растворенія въ смыслѣ различной пропустимости при способѣ Метта болѣе постоянно (разсматривая каждый опытъ отдельно), чѣмъ при кружковомъ (Табл. I графы 27—30 и Табл. II графы 23—26).

4) Чувствительность обоихъ способовъ можно считать приблизительно одинаковою.

Если считать доказаннымъ, что растворимость бѣлка отъ разныхъ яицъ неодинакова, то является новый вопросъ: измѣнится ли растворимость трубочки при ея сохраненіи? Ихъ надобность сравнять растворяющую силу двухъ жидкостей, получающихся въ разное время, можно ли сохранять трубочки отъ одного опыта до другого?

Опытъ: Изъ бѣлка одного яйца приготовлены 4 трубочки. Черезъ  $15\frac{1}{2}$  часовъ 2 изъ нихъ раздѣлены на куски, положены въ пробирки съ свѣжими смѣсями  $2\%$ ,  $1\%$ ,  $\frac{1}{2}\%$  и  $\frac{1}{4}\%$  гепарина и  $0,2\%$  солицкой кислоты (въ каждую смѣсь по 6 трубочкѣ) и выдержаны 10 часовъ въ терmostатѣ. По окончаніи первого опыта, черезъ 26 часовъ послѣ приготовленія трубочекъ, тотъ-же опытъ повторенъ съ двумя оставшимися трубочками. Для втораго опыта приготовлены свѣжія смѣси. Измѣреніе дало слѣдующее:

Среднее раствореніе изъ 6 трубочкѣ.

$2\%$        $1\%$        $\frac{1}{2}\%$        $\frac{1}{4}\%$

1-й опытъ . . . .	6,782	5,824	4,339	3,181
-------------------	-------	-------	-------	-------

2-й „ . . . .	6,487	5,093	3,890	2,437
---------------	-------	-------	-------	-------

Такимъ образомъ въ промежутокъ времени отъ  $15\frac{1}{2}$  до 26 ча-

совъ послѣ приготовленія трубочекъ растворимость ихъ замѣтно убыла.

Изъ всего вышеизложеннаго слѣдуютъ сами собою практическіе выводы:

1) Если нужно сравнить бѣлокъ растворяющую силу двухъ жидкостей, имѣющихъ одновременно, то способъ Метта съ трубочками заслуживаетъ предпочтенія передъ кружковымъ, какъ способъ болѣе точный при этомъ условіи.

2) При сравнении жидкостей, получаемыхъ въ разное время, предпочтительные способъ кружковый.

Въ виду большей точности показаний способа Метта въ первомъ случаѣ, можно ожидать пользы отъ слѣдующей, несолько сложной, формы примѣненія его въ случаяхъ второго рода. Первая жидкость испытывается трубочками обыкновеннымъ способомъ и одновременно такія же трубочки кладутся въ искусственную смѣсь опредѣленного состава. Положимъ, что испытуемая жидкость растворила 6 м. бѣлка, а смѣсь 5 м. Спустя болѣе или менѣе долгое время, онтять съ другою жидкостью становится въ той же формѣ съ новыми трубочками и новою смѣстью того же состава и изъ того же образца пепсина. Получается, положимъ, раствореніе въ испытуемой жидкости 5 м. и въ смѣси 4 м. Остается по растворенію въ искусственной смѣси перечислить показаніе новой трубочки на старую. Однаковыя смѣси растворили въ первой трубочкѣ 5 м., во второй 4 м. бѣлка; слѣдовательно, растворимость новой трубочки составляетъ  $\frac{5}{4}$  растворимости старой. Вторая жидкость дала изъ новой трубочки раствореніе 5 м.; въ старой трубочкѣ эта жидкость дала бы  $5 \cdot \frac{4}{5} = 6\frac{1}{4}$  м. Отсюда растворяющая сила второй, какъ  $6 : 6\frac{1}{4}$ .

Къ невыгодамъ кружковаго способа нужно отнести слѣдующее обстоятельство. При опытахъ съ искусственными смѣсями, лишь слабо опалесцирующими, легко замѣтить послѣдніе остатки кружка; фильтратъ же содержимаго желудка бываетъ иногда

такъ мутенъ, что определение конца растворенія представляетъ большую трудность.

Существенная невыгода способа Метта — нерѣзкость границъ бѣлковаго остатка. Въ искусственныхъ смѣсахъ бѣлковый столбикъ представляется рѣзко ограниченнымъ, какъ бы обрезаннымъ ножомъ; въ жидкости, полученной изъ желудка, на концахъ бѣлковаго остатка почти всегда образуется слой какъ бы тумана, достигающій иногда до 1 мм. и представляющій постепенный переходъ отъ нетронутаго бѣлка къ полному растворенію. При такомъ туманѣ отсчитывать до  $\frac{1}{4}$  мм., а иногда и до  $\frac{1}{2}$  мм. едва возможно съ увѣренностью.

Подводя итоги своей работы, я повторю главныя мои положенія:

1) Кислотность фільтрата содержимаго желудка и процентное содержаніе соляной кислоты въ немъ подъ влияніемъ получасовой полной ванны въ 30°Р въ большинствѣ случаевъ уменьшаются, а кислый остатокъ (разность между соляной кислотой и кислотностью) увеличивается.

2) Переходъ содержимаго въ кишкѣ можетъ значительно ускориться подъ влияніемъ такой ванны.

3) Меттовскій способъ определенія блокъ растворяющей силы жидкостей даетъ болѣе точные результаты, чѣмъ способъ круизковый, но только при условіи, если для сравниваемаго жидкостей примѣняются трубочки одного срока и изъ одного лайца.

4) Переносить клинические способы изслѣдованія на изслѣдованія чисто научныхъ нужно съ большою осторожностью. Клиника имѣетъ дѣло съ разными отступленіями отъ физиологической нормы, для открытія которыхъ годятся и болѣе грубые способы; ради научного опыта надъ человѣкомъ мы имѣемъ право вызывать лишь колебанія, не выходящія изъ физиологическихъ границъ, и для изученія ихъ нужны болѣе тонкіе способы.

Работа моя была уже окончена, когда появилась въ печати статья д-ра Вагнера<sup>1)</sup> объ изслѣдованіяхъ Науем'я и Winter'a, которые даютъ новое толкованіе происхожденію соляной кислоты въ желудкѣ. Не говоря уже о томъ, что опыты пока не многочисленны и требуютъ проверки, самая потребность въ постройкѣ новой теоріи образованія соляной кислоты въ желудкѣ, судя по статьѣ Вагнера, едва ли необходимо вытекаетъ изъ полученныхъ названными авторами фактовъ.

<sup>1)</sup> О способѣ, предложенномъ Winter'омъ для анализа желудочного сока, сравнительно съ способами Sjöquist'a и Минца. Врачъ. 1891 г. №№ 5 и 6.

## Положенія.

1. Способы научного изслѣдованія должны быть строго провѣрены относительно ихъ точности и чувствительности, прежде чѣмъ пользуясь ими, дѣлать научные выводы.

2. Способы изслѣдованія, которыми пользуется клиника, нельзя переносить безъ разбора на опыты надъ здоровымъ человѣкомъ.

3. Гигіеническая служба въ войскахъ и въ уѣздахъ должна быть отдѣлена отъ лечебной дѣятельности; одно и то же лицо не можетъ лечить и решать гигіеническихъ задачъ.

4. Въ интересахъ санитарнаго дѣла въ войскахъ желательно снятіе съ воинскихъ врачей обязанности доносить о „чрезвычайныхъ происшествіяхъ“.

5. Въ интересахъ науки желательна замѣна раздачи защищаемыхъ въ Академіи диссертаций студентамъ раздачею ихъ врачамъ, прикомандированнымъ къ Академіи для усовершенствованія.

6. Мѣры къ всестороннему развитию органовъ чувствъ должны составлять существенную часть воспитанія дѣтей.

7. Степень доктора медицины при настоящихъ условіяхъ ея получения есть анахронизмъ, къ устраненію котораго нѣтъ препятствій.



*Curriculum vitae.*

Василій Іванович Предтеченський, синъ священника г. Калуги, православнаго вѣроисповѣданія, родился въ 1848 году. Общее образование получилъ въ калужской гимназіи, медицинское—въ Императорской Медико-Хирургической Академіи. По окончаніи курса въ Академіи, въ 1874 г. поступилъ на службу въ 8 стрѣлковый баталіонъ младшимъ врачемъ, въ томъ же г. переведенъ во 2-й понтонный полубаталіонъ, а въ 1875 году въ Новогеоргіевскій военный госпиталь младшимъ ординаторомъ. Въ 1879 году назначенъ старшимъ врачемъ въ Донской казачій № 15 полкъ; въ 1887 году переведенъ въ 27 пѣх. Витебскій полкъ, где и состоитъ въ настоящее время. Въ 1889 году прикомандированъ къ Военно-Медицинской Академіи для усовершенствованія въ наукахъ. Экзаменъ на степень доктора медицины сдалъ въ 1890 году.