

10(67)

Андрей Никифорович Воронихин (17 [28] октября 1759 — 21 февраля [5 марта] 1814) — русский архитектор и живописец, представитель классицизма, один из основоположников русского ампира.

Андрей Воронихин родился в семье крепостных, принадлежавших графу А. С. Строганову. Строганов заметил способность к рисованию [2]. Обучался в мастерской уральского иконописца Гавриила Струева, юноши привлек внимание Строганова, бывшего президентом петербургской Академии художеств, за счёт графа отправлен учиться в Москву, гравёрами стали архитекторы В. И. Баженов и М. Ф. Казаков. В 1780 году Воронихин работал в Петербурге, проявив талант в строительстве Строгановского дворца.

С 1784 по 1790 год совершил четыре поездки по Европе, в том числе в Италию, Грецию, Францию и Германию [2]. В 1786—1790 годах изучал архитектуру, механику и математику во Франции и Швейцарии [2]. В заграничных путешествиях был в числе спутников сына графа, Павла Строганова, покинувшего Россию в завершении образования. В 1785 году (по другим данным в 1787 году [2]) Воронихин получил от Строганова статус таким образом свободным.

В 1797 году художник получил звание академика «перспективной живописи» Академии художеств [2]. На картине «Вид картиенной галереи в Строгановском дворце» (ныне в Эрмитаже) и «Вид Строгановской дачи» (ныне в Санкт-Петербурге). С начала 1800-х прекратил заниматься живописью и перешёл в архитектуру.

К ранним зодческим работам Воронихина относятся интерьеры Строгановского дворца (1783—1786), где он использовал в интерьерах барочные формы, предложенные Растрелли, но заменил строгими классическими, отличающимися лаконичностью и изяществом. Аналогичным образом он перестроил интерьеры Строгановской дачи на Чёрной речке (1795—1796), а также дома в усадьбе Городца (1796).

Звание академика архитектуры Воронихин получил в 1802 году за проект колоннад в Петергофе. С 1802 года он был профессором Академии художеств.

Главным творением Воронихина стало собор Казанской Божией Матери в Санкт-Петербурге. Строительство собора состоялось 27 марта 1801 года, освящение — 1811 году.

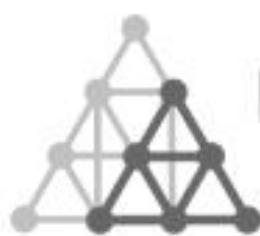
Другое крупное сооружение Воронихина — это здание Горного кадетского корпуса (ныне Инженерный институт, 1806—1811). И здесь мастер доказал свою неразрывную связь с зодчим Растрелли, который для строительства находил мастеров из мастерской Растрелли. Входа в город со стороны реки Невы, где его стал мощный грот, спроектированный Растрелли, словно пропитанный духом архитектора.

В 1811 году Воронихин был назначен директором Академии художеств.

260 ЛЕТ СО ДНЯ РОЖДЕНИЯ
17 октября 2019 г.

ВОРОНИХИН
АНДРЕЙ НИКИФОРОВИЧ

1759-1814 гг.



7universum.com

UNIVERSUM: ТЕХНИЧЕСКИЕ НАУКИ

UNIVERSUM: ТЕХНИЧЕСКИЕ НАУКИ

Научный журнал

Издается ежемесячно с декабря 2013 года
Является печатной версией сетевого журнала
Universum: технические науки

Выпуск: 10(67)

Октябрь 2019

Часть 2

Москва
2019

ПРОЦЕССЫ ВЫДЕЛЕНИЙ ЙОДА ИЗ КОНЦЕНТРАТОВ	48
Умбаров Ибрагим Амонович	
Тураев Хайит Худайназарович,	
Набиев Дилмурод Абдуалиевич	
Тураханов Менгхобил Ишбоеевич	
Холтураев Куванч Бахтиёрович	
ИЗУЧЕНИЕ ПРОЦЕССА ПОЛУЧЕНИЯ ЖИДКОГО ДЕФОЛИАНТА	52
НА ОСНОВЕ ХЛОРАТА КАЛЬЦИЯ, КАРБАМИДА И ЭТИЛЕНПРОДУЦЕНТОВ	
Хамдамова Шохида Шерзодовна	
Карабаева Муслима Ифтихоровна	
Ибрагимов Фарход Абдулбоки угли	
Хамдамова Умида Ойбек кизи	
ИССЛЕДОВАНИЕ ПРОЦЕССА ОБОГАЩЕНИЯ МЫТОГО ОБОЖЖЕННОГО	59
ФОСКОНЦЕНТРАТА ЦЕНТРАЛЬНЫХ КЫЗЫЛКУМОВ ЭКСТРАКЦИОННОЙ ФОСФОРНОЙ	
КИСЛОТОЙ	
Умаров Шавкат Исомиддинович	
Нуриддинов Уктам Баҳриддиновиҷ	
Усманов Илҳам Иқрамовиҷ	
Мирзакулов Ҳолтура Чориевиҷ	
ИЗУЧЕНИЕ РАСТВОРИМОСТИ И РЕОЛОГИЧЕСКИХ СВОЙСТВ РАСТВОРОВ СИСТЕМЫ	66
ТРИКАРБАМИДОХЛОРАТ НАТРИЯ – НИТРАТА МОНОЭТАНОЛАММОНИЯ – ВОДА	
Тураев Каҳрамон Абдигалилович	
Тогашаров Аҳат Салимович	
Шукуров Жамишид Султонович	
Тухтаев Сайдиҳарал	
ПРИМЕНЕНИЕ ТЕХНИЧЕСКОГО ФОСФОЛИПИДНОГО ПАВ ПРИ ПОЛУЧЕНИИ	72
АНТИКОРРОЗИОННЫХ БУРОВЫХ РАСТВОРОВ	
Уринов Собир Насиплович	
Сагдуллаева Дилафруз Саидакбаровна	
Тураев Аббосхон Сабирханович	
Абдурахимов Саидакбар Абдурахманович	
ФАКТОРЫ, ВЛИЯЮЩИЕ НА ПОЛУЧЕНИЕ ПЕКТИНА ИЗ КОРЗИН ПОДСОЛНЕЧНИКА	76
Холдоров Баҳодир Баратович	
Электротехника	78
УСТРОЙСТВА НАМАГНИЧИВАНИЯ И РАЗМАГНИЧИВАНИЯ РЕЛЬСОВЫХ ПЛЕТЕЙ	78
И ИХ СРАВНИТЕЛЬНЫЙ АНАЛИЗ	
Курбанов Жанибек Файзуллаевич	
Халиков Абдулъҳак Абдулъҳаирович	
Ортиков Мироншоҳ Содикович	
ПАРАМЕТРЫ МАГНЕТИЗМА, НАМАГНИЧИВАНИЯ И РАЗМАГНИЧИВАНИЯ	81
МАТЕРИАЛОВ И РЕЛЬСОВЫХ ПЛЕТЕЙ	
Курбанов Жанибек Файзуллаевич	
Халиков Абдулъҳак Абдулъҳаирович	
Ортиков Мироншоҳ Содикович	
Энергетика	84
ВЛИЯНИЕ РАЗЛИЧНЫХ ФАКТОРОВ НА ПРОИЗВОДИТЕЛЬНОСТЬ ГОРИЗОНТАЛЬНЫХ	84
ГАЗОВЫХ СКВАЖИН	
Ахмедов Мирзаанвар Моҳиджонович	

ФАКТОРЫ, ВЛИЯЮЩИЕ НА ПОЛУЧЕНИЕ ПЕКТИНА ИЗ КОРЗИН ПОДСОЛНЕЧНИКА

Холдоров Баходир Баратович
*Ph.D., Джизакский политехнический институт,
 Узбекистан, г. Джизак
 E-mail: xoldorov1977@mail.ru*

AFFECTING FACTORS IN SEPARATION OF PECTIN FROM SUNFLOWER BASKETS

Bakhodir Kholdorov
*Ph.D., Jizzakh Polytechnical Institute,
 Uzbekistan, Jizzakh*

АННОТАЦИЯ

В статье изучена дороговизна щавелевой кислоты по сравнению с другими, что привело к ее частичной замене соляной кислотой и новым исследованием в этом направлении.

ABSTRACT

The article examined the high cost of oxalic acid compared to others, led to its partial replacement with hydrochloric acid, and studies appeared in this direction.

Ключевые слова: пектин, выжимки, полисахарид, студень, экстракт, водорастворимые полисахариды, дистиллированная вода, спирт, порошок, лимонная кислота, водяная баня, фильтр, бязь, порошок.

Keywords: pectin, extracts, polysaccharide, jelly, extract, water-soluble polysaccharides, distilled water, refrigerator, powder, citric acid, water bath, filter, calico, powder.

При гидролизе пектина используются минеральные кислоты (HCl , H_3PO_4 , H_2SO_4). При использовании щавелевой кислоты в качестве гидролизата достигается гидролиз пектинатов клеточных стенок, состоящих из щелочноземельных металлов, и перевод пектина в виде макромолекул в экстракт [1-4].

Основными показателями в этой работе были количество пектина, извлеченного из единицы массы,

процентное содержание чистого пектина, степень этерификации и желеобразность готового продукта. Мы взяли увеличение концентрации кислоты в интервале от 0,1 до 0,1 + 1,0. Результаты исследования показаны графически (рис. 1). Постоянная температура гидролиза на уровне $80 \pm 2^\circ C$ поддерживалась в течение 90 минут.

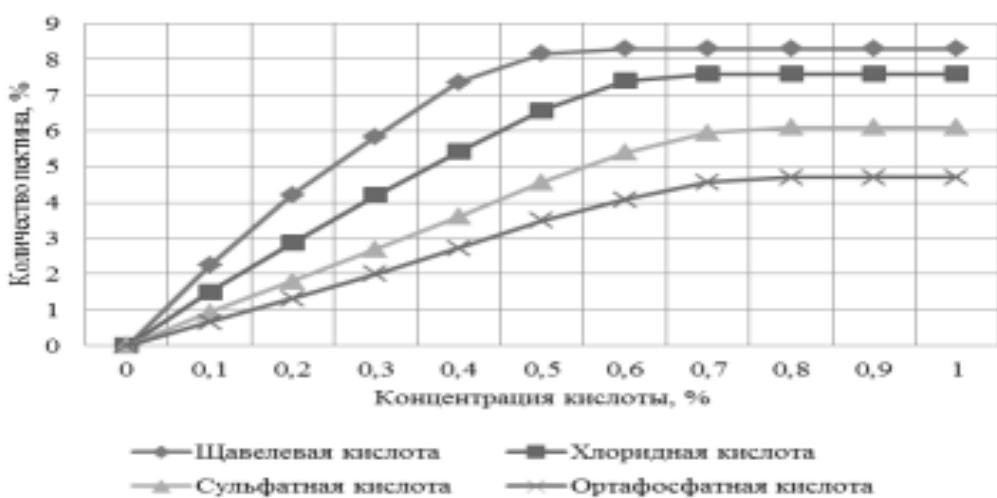


Рисунок 1. Пектин, полученный из единичной массы сырья при помощи различных кислот

Как видно из графика, желательно принять щавелевую кислоту в качестве гидролизата сырой массы сырья. Этот 0,5% раствор кислоты дает возможность получить максимальное количество

пектина (8,3%). Дальнейшее увеличение концентрации органической кислоты не приведет к увеличению содержания пектина.

Из минеральных кислот хлористая кислота дает хорошие результаты. Водный раствор 0,6-0,7% этой кислоты позволяет максимально вырабатывать пектин. Однако следует помнить, что 0,6-0,7%-ный раствор соляной кислоты преобразует среду pH-1,3-1,5. Учитывая температуру гидролиза 80°C, нетрудно понять, насколько сильной может быть такая pH-среда. Поэтому использование этой кислоты требует подготовки оборудования из кислотостойкого материала.

В качестве гидролизата серная кислота оказывает незначительное влияние. Было показано, что ортофосфатная кислота способна поглощать очень мало пектина из массы сырья. Таким образом, было показано, что целесообразно использовать щавелевую и соляную кислоты в качестве гидролизата для извлечения пектина из корзин подсолнечника.

Физико-химический состав пектинов, полученных с каждой из четырех кислот, был изучен и проанализирован (таблица 1).

Таблица 1.

Физико-химические показатели пектинов, гидролизованных различными кислотами

№	Показатели	Единицы измерения	H ₂ C ₂ O ₄	HCl	H ₂ SO ₄	H ₃ PO ₄
1	Количество пектина, полученного из сырьевой массы	%	8,3	7,6	6,1	4,7
2	Желирующая способность	мм.рт.ст.	530	525	505	505
3	Зольность	%	1,25	1,22	1,80	1,35
4	Степень этерификации	%	50,0	51,0	46,0	47,0
5	Влажность	%	7,8	8,0	8,1	7,9
6	Молекулярная масса	м.а.б.	37,0	38,0	27,0	22,0
7	Количество чистого пектина	%	81,0	80,5	75,1	78,0

Как показано в таблице размеров, самый высокий пектин получается при использовании щавелевой кислоты. Кислотность пектина, получаемого этой кислотой, также довольно высока, а зола и балластные вещества также соответствуют требуемому уровню. Чистый пектин в порошке является самым высоким, с самой высокой молекулярной массой. Следовательно, при всех показателях пектина, получаемого щавелевой кислотой, он полностью соответствует требованиям нормативных документов на этот продукт [5].

Хотя пектин, полученный соляной кислотой, отвечает требованиям продукта по своим физическим и химическим свойствам, эта кислота гидролизует протопектин относительно низко. Гидролиз соляной кислоты дает на 0,7% меньше пектина, чем гидролиз щавелевой кислоты. На

уровне производства этот показатель достаточно велик, что негативно влияет на экономику предприятия.

Пектин, полученный двумя другими сульфатными и ортофосфатными кислотами, отличается не только своей массой, но и низким качеством. Поэтому мы сочли нецелесообразным использовать эти кислоты.

Было доказано, что пектин, который обладает хорошими физико-химическими свойствами, может быть получен из корзин подсолнечника с помощью щавелевой кислоты (N₂S₂O₄). Однако, поскольку эта кислота дороже минеральных кислот, желательно провести некоторые исследования по замене одной ее части на соляную кислоту. Анализируя рисунок 1, мы заметили, что 0,6-0,7% соляной кислоты могут в достаточной степени гидролизовать протопектин.

Список литературы:

1. Пектин из свекловичного сырья / Н.С. Карпович, О.С. Гааг, Л.В. Донченко и др. // Пищевая промышленность. – 1990. – № 3. – С. 54-55.
2. Саломов Х.Т. Производство пектина из хлопковой створки: Монография / НИИ НТИ и техн.-экон. исслед. Госплана УзССР. – Ташкент: УзНИИНТИ, 1990. – 93 с.
3. Ходоров Б.Б. Выделение пектиновых веществ органическими осадителями // Сб. ст. Междунар. науч.-практ. конф. «Проблемы интенсификации технологических процессов и энергосберегающих технологий в условиях национальной экономики» (Бухара, 20-22 ноября 2003 г.). – Бухара, 2003. – С. 263-264.
4. Ходоров Б.Б., Додаев К.О. Изучение сельскохозяйственных отходов в качестве пектинсодержащего сырья // VII Междунар. науч.-практ. конф. «Инновационные технологии в науке и образовании» (Пенза, 20 января 2018 г.). – Пенза: МЦНС «Наука и просвещение», 2018. – С. 40-42.
5. Ходоров Б.Б., Саломов Х.Т., Тиркашев И.Т. Сравнительная характеристика пектина из различного растительного сырья // Хранение и переработка сельхозсырья. – 2000. – № 12. – С. 70-71.