

УДК 663.247

## НОВЫЕ ТЕХНОЛОГИИ СТАБИЛИЗАЦИИ КОНЬЯКОВ ПРОТИВ ПОМУТНЕНИЙ

**Аванесьянц Р.В., канд. техн. наук, Агеева Н.М., д-р техн. наук, Павлова А.Н.,  
канд. техн. наук, Марковский М.Г., канд. техн. наук**

*Государственное научное учреждение Северо-Кавказский зональный научно-исследовательский институт садоводства и виноградарства Россельхозакадемии  
(Краснодар)*

**Бирюков А.П., д-р техн. наук**

**Реферат.** Представлены новые методологические подходы к стабилизации коньяков против помутнений. Показана целесообразность оклейки коньячных дистиллятов с предварительном внесением танина с последующим осаждением крупных коллоидных частиц глинистыми минералами.

**Ключевые слова:** коньячный дистиллят, СК, оклейка, танин, белки, бентонит, термическая обработка, купажная смесь, катионы металлов, ароматические альдегиды

**Summary.** We present new methodological approaches to the stabilization of cognac against haze. The expediency of papering cognac distillate preliminary introduction of tannin, followed by precipitation of large colloidal particles clay minerals.

**Key words:** brandy distillate, SC, pasting, tannins, proteins, bentonite, heat treatment, blended mixture, metal cations, aromatic aldehydes

**Введение.** Стабилизация коньяков на длительный период против помутнений, по-прежнему, остаётся актуальной проблемой коньячного производства. Это связано с тем, что в состав купажа коньяка входят компоненты, существенно отличающиеся друг от друга по физико-химическим показателям, в связи, с чем сложно создать условия, при которых может быть достигнута однородность и гармоничность купажной смеси. Содержащиеся в коньяке даже в незначительных количествах фенольные вещества, лигнин, энантовые эфиры, углеводы, катионы, анионы и другие соединения при транспортировании и хранении способны нарушить сложившееся физико-химическое равновесие системы коньяка и вызывать его помутнение. Существующие способы стабилизации коньяка против помутнений ограничиваются термической обработкой (холодом и теплом) и проведением, при необходимости, деметализации и оклейки коньяка [1].

Ранее [2] нами были даны рекомендации по совершенствованию оклейки коньяка, основанные на его предварительной танизации и осаждении образовавшихся танатов белка высокоочищенным бентонитом. Однако оклейка коньяка сопряжена с дополнительными потерями продукта и не всегда дает положительные результаты без применения обработки холодом. Поэтому в настоящее время обработка коньяка холодом с целью его стабилизации является наиболее эффективным способом. По данным И.М. Скурихина [3] на некоторых фирмах Франции так же применяют обработку коньяка холодом, но режимы ее запатентованы и держатся в секрете.

В связи с этим, актуальным вопросом коньячного производства остается разработка новых методологических подходов и практических рекомендаций по совершенствованию способов стабилизации коньяка против помутнений. В их основу положены: оклейка выдержанного коньячного дистиллята в соответствии с [2], последующие термические обработки коньячного дистиллята и умягченной воды, смешивание их при существенном перепаде температур между ними [4,5]. При этом оклейке подвергают коньячный дистиллят в смеси со спиртованным сахарным колером и сахарным сиропом [6].

**Объекты и методы исследований.** На основании указанных методологических подходов разработаны инновационные технологии производства коньяков с гарантированной устойчивостью к помутнениям, проведение которых осуществляется в следующей последовательности: смесь выдержанного коньячного дистиллята, спиртованного сахарного колера и сахарного сиропа (далее по тексту «смесь компонентов, СК») с массовой концентрацией сахаров, обеспечивающей необходимые кондиции по сахару в готовом купаже после дальнейшего смешивания с умягченной водой насыщают кислородом до 30-40 мг/дм<sup>3</sup>, вводят танин из расчета 50-130 мг/дм<sup>3</sup>, выдерживают 24-48 ч, после этого вводят белковый сорбент в дозировках, установленных лабораторией путем пробной оклейки; образующиеся танаты белка осаждают высокоочищенным бентонитом, например, гель-бентонитом.

**Результаты и обсуждение.** Наши исследования показали, что оклейка СК проходит более эффективно, чем коньяка. Высокое содержание этилового спирта в СК подавляет диссоциацию карбоксильных групп кислотных соединений и повышает в нем величину pH на 0,2-0,4, что оказывает существенное влияние на изоэлектрическую точку белка и величину отрицательного потенциала частиц танина. Поэтому в СК легче происходит взаимодействие танинов с азотистыми веществами и другими положительно заряженными частицами СК, в том числе с катионами металлов (железом, медью, кальцием, натрием и др.). В результате таких реакций образуются комплексы различной молекулярной массы, размеры которых увеличиваются и при достижении определенной массы осаждаются белковыми сорбентами и бентонитом. При этом высокое содержание этилового спирта в СК способствует увеличению доли танинов в танатах белка, растворимость которых по этой причине снижается, и СК быстрее осветляется. Визуально существенных изменений в окраске СК не выявлено. В связи с этим спектрофотометрическим способом измерено изменение интенсивности окраски коньячного дистиллята (рис. 1).

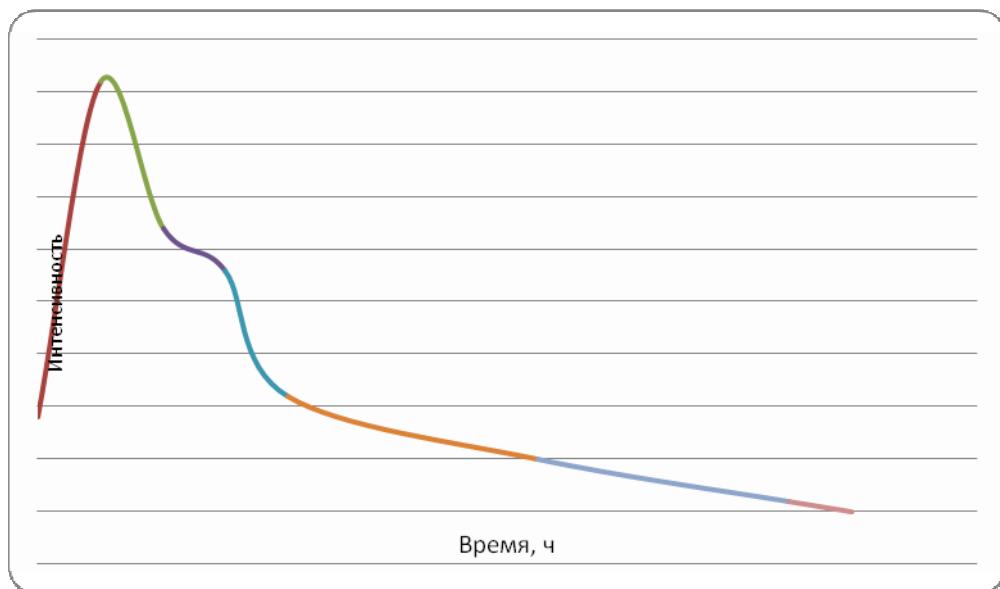


Рис. 1. Динамика изменения интенсивности окраски коньячного дистиллята, обработанного препаратом танина и белковым сорбентом

Установлено, что по истечении 16 часов интенсивность окраски становится стабильной, и ее значение имеет небольшое различие в сравнении с исходным вариантом (до обра-

ботки). Это свидетельствует о незначительной сорбции естественных полифенолов СК. Исследовано влияние оклейки коньячных дистиллятов на их химический состав (табл. 1).

Таблица 1 – Влияние оклейки коньячных дистиллятов на содержание катионов металлов и ароматических альдегидов

Оклеивающие вещества	Катионы мг/дм <sup>3</sup>						Ароматические альдегиды, мг/дм <sup>3</sup>					
	всего	в том числе					Всего	в том числе				
		NH <sub>3</sub>	K	Na	Mg	Ca		сина по- вый	кони фери ловый	сире не- вый	вани ли- но вый	
Контроль-исходный коньячный дистиллят	42,03	1,9	6,3	9,4	2,2	1,5	0,71	18,3	3,2	4,2	9,4	1,5
После оклейки												
Танигал, 100 мг/дм <sup>3</sup> + гелисол, 0,8 мл/дм <sup>3</sup>	41,06	2,4	13,7	20,3	2,6	1,7	0,36	17,7	3,3	4,2	8,4	1,8
Танигал, 100 мг/дм <sup>3</sup> + желатин П-11, 30 мг/дм <sup>3</sup> , + гельбентон 25 мг/дм <sup>3</sup>	41,82	2,2	14,1	21,0	2,2	1,9	0,42	18,5	3,2	4,3	9,35	1,6
Танигал, 100 мг/дм <sup>3</sup> , + желатин, 40 мг/дм <sup>3</sup>	42,19	2,1	14,8	21,2	2,1	1,6	0,39	18,4	3,4	4,1	9,2	1,7
Танигал, 100 мг/дм <sup>3</sup> , + желатин П-11, 30 мг/дм <sup>3</sup> , + гельбентон, 25 мг/дм <sup>3</sup>	39,52	1,4	14,3	20,2	1,7	1,6	0,32	18,3	3,3	4,0	9,3	1,7
Без танизацииультрафайн пудра, 40 мг/дм <sup>3</sup> , + гельбентон 25 мг/дм <sup>3</sup>	41,54	1,7	15,6	20,1	2,0	1,5	0,64	18,1	3,15	4,25	9,3	1,4

Установлено что применение комплексной оклейки СК с использованием танина, белкового сорбента и высокоочищенного бентонита обеспечивает на 41-55% снижение концентрации железа без внесения деметализаторов, а без добавления танина содержание железа уменьшилось только на 10%. Это объясняется тем, что добавление танина приводит к его взаимодействию с катионами железа и образованию нерастворимых танидов железа, частицы которого укрупняются при внесении белка и осаждаются бентонитом. При этом следует особо отметить, что примененные комплексные обработки СК, в том числе дисперсным минералом, не обогатили СК катионами металлов: их концентрация или не изменилась, или увеличилась незначительно. В тоже время достигнута розливостойкость,

снижение потерь и количества отходов. Установлено, что применение комплексной обработки СК по указанной технологии не вызвало снижения концентрации ароматических альдегидов, участвующих в формировании вкуса и аромата коньяков.

Осветленную СК после снятия с клеевого осадка фильтруют и направляют на купажирование с умягченной водой при перепаде температур между ними по двум схемам (рис. 2):

1. Осветленную СК охлаждают до минус 6-15 °С, насыщают кислородом до избыточного давления 0,02-0,05 МПа, выдерживают при этой температуре 5-10 суток и фильтруют при температуре охлаждения. Затем нагревают умягченную воду до образования кавитационных пузырьков и вводят в охлажденную СК. Полученную купажную смесь нагревают до 40-45 °С и выдерживают при этой температуре 5-10 суток с последующим самоостыванием и направляют на послекупажный отдых.

Отличительной особенностью этой схемы является то, что обработке холодом подвергается не весь объем купажа, а только СК, содержащая трудноудаляемые вещества, вызывающие помутнения готового продукта. В то же время существующие способы очистки воды позволяют довести до минимума содержание в ней нежелательных веществ без обработки холодом.

В связи с этим (за счет исключения воды, составляющей около 30% от объема купажа) существенно уменьшаются затраты энергетических ресурсов и объем потерь.

2. Осветленную СК насыщают кислородом до 20-40 мг/дм<sup>3</sup>, нагревают до 60-65 °С и выдерживают при этой температуре в течение 2-5 часов, после чего вводят в нее предварительно охлажденную до 2-15° С умягченную воду до достижения необходимых кондидий по содержанию этилового спирта. Полученную купажную смесь фильтруют, нагревают до 40-45 °С и выдерживают при этой температуре 5-10 суток с последующим самоостыванием и направляют на послекупажный отдых. Данная технологическая схема может быть использована на предприятиях, не имеющих возможности проводить обработку коньяка холодом. Положительный результат - улучшение качества коньяка и профилактика помутнений достигается за счет соблюдения последовательности предусмотренных технологических операций. Так, насыщение СК кислородом перед нагреванием не только интенсифицирует окислительно-восстановительные процессы, но и нарушает равновесие в дистилляте, освобождая легколетучие примеси и, в первую очередь, ацетальдегид, который вступает в реакции с полифенолами, этиловым и высшими спиртами с образованием ценных для коньяка веществ (летучих и нелетучих ацеталей и др.); проходят также сахара-аминные реакции, улучшающие вкус, букет и окраску коньяка. дальнейшее смешивание нагретого выдержанного коньячного дистиллята с холодной умягченной водой приводит к быстрому растворению указанных компонентов купажа, а существенный перепад температур ускоряет процесс выпадения в осадок неустойчивых форм комплексных соединений, отдельных продуктов трансформации лигнина, в том числе мономерных полифенолов, которые в готовой продукции провоцируют коллоидные помутнения. Поэтому сразу после смешивания СК и воды купажную смесь необходимо фильтровать.

Разработанные технологические схемы прошли производственную апробацию на предприятиях Краснодарского края – ОАО «АПФ «Фанагория» и ЛВЗ «Георгиевское» (ЗАО).

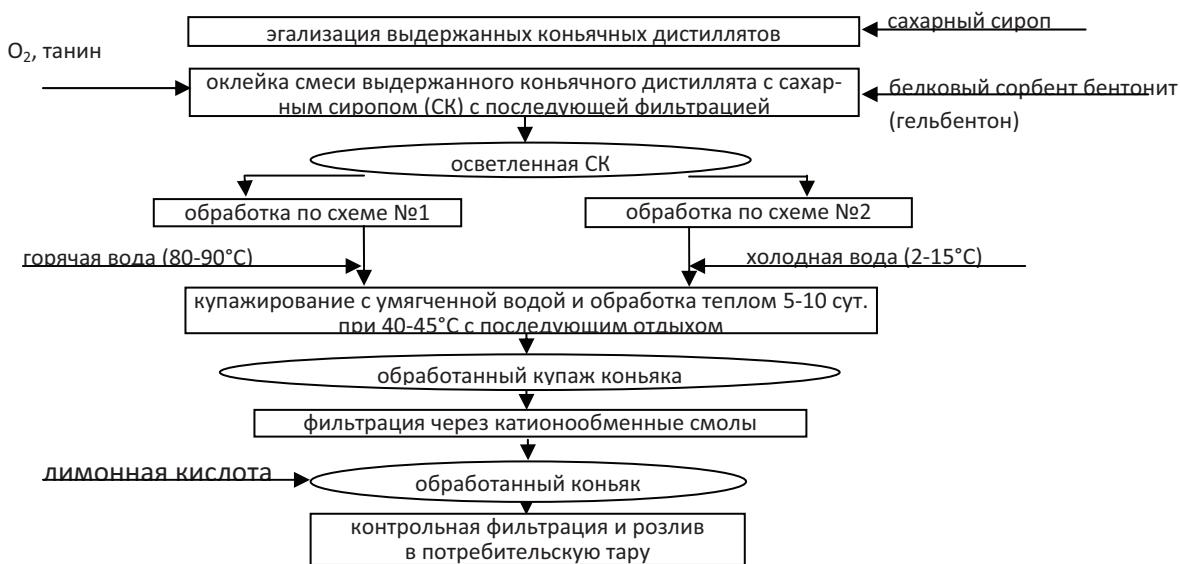


Рис. 2. Инновационные технологии производства и стабилизации коньяков (Патенты РФ  
Патенты РФ №№ 2389790, 2402601, 2451722, 2458115, 2398871, 2458115)

**Выводы.** Для обеспечения розливостойкости коньяка при его технологической обработке рекомендуется использование танина совместно с белками определенных молекулярных масс. Применение температурного шока ускоряет процесс стабилизации коньяка и гарантирует его устойчивость к коллоидным помутнениям.

### Литература

- Сборник основных правил, технологических инструкций и нормативных материалов по производству винодельческой продукции. – М.: Пищепромиздат, 1998.- с. 197-201.
- Аванесьянц, Р.В. Теоретическое обоснование и совершенствование оклейки коньяка / Р.В. Аванесьянц, Н.М. Агеева, А.П. Бирюков // Виноделие и виноградарство. – 2012. - №2. - с. 12-13.
- Скурихин, И.М. Химия коньяка и бренди / И.М. Скурихин. М.: - Де Ли Принт. - 2005. – 268 с.
- Патент РФ №2398871 Способ производства крепкого напитка / Аванесьянц Р.В., Агеева Н.М., Аванесьянц Р.А.; заявка № 2008136331/13; заявл. 09.09.2008; опубл. 10.09.2010, Бюл. №25. - 5 с.
- Патент РФ №2402601 Способ производства крепкого напитка / Аванесьянц Р.В., Агеева Н.М., Гугучкина Т.И., Аванесьянц Р.А.; заявка № 2009118053/10; заявл. 12.05.2009; опубл. 27.10.2010, Бюл. №30. – 6 с.
- Патент РФ №2458115 Способ производства крепкого напитка / Аванесьянц Р.В., Агеева Н.М., Аванесьянц Р.А., Якуба Ю.Ф.; заявка № 20111004770/10; заявл. 09.02.2011; опубл. 10.08.2012, Бюл. №22. – 7 с.