

იაკობ გოგებაშვილის სახელობის თელავის
სახელმწიფო უნივერსიტეტი

ხელნაწერის უფლებით

თეიმურაზ კორტავა

ქართული ხერცის დამზადების რაციონალური
ტექნოლოგიის შემუშავება ადგილობრივი ხერცის საფუარის
გამოყენებით

05.18.07 – ალკოჰოლიანი და უალკოჰოლო
პროდუქტების წარმოების ტექნოლოგია

სასურსათო ტექნოლოგიის დოქტორის აკადემიური
ხარისხის მოსაპოვებლად წარმოდგენილი დისერტაციის

მ ა ც ნ ე

თელავი, 2011

ნაშრომი შესრულებულია იაკობ გოგებაშვილის სახელობის თელავის სახელმწიფო უნივერსიტეტში

მეცნიერ ხელმძღვანელი - მარიამ ხოსიტაშვილი
ტექნიკის მეცნიერებათა დოქტორი
05.18.07

მეცნიერ კონსულტანტი - მურმან ქურიძე
ტექნიკის მეცნიერებათა დოქტორი
05.18.07

ოფიციალური შემფასებლები – გურამ პაპუნძე
ტექნიკის მეცნიერებათა
დოქტორი, საქართველოს სოფლის
მეურნეობის მეცნიერებათა აკადემის
წევრ-კორესპოდენტი
05.18.07

ნუგზარ ბალათურია
ტექნიკის მეცნიერებათა
დოქტორი, საქართველოს სოფლის
მეურნეობის მეცნიერებათა აკადემიის
აკადემიკოსი
05.18.07

დისერტაციის დაცვა შედგება 2012 წლის —26— —იანვარი— 12
საათზე საქართველოს იაკობ გოგებაშვილის სახელობის თელავის
სახელმწიფო უნივერსიტეტში სადისერტაციო საბჭოს სხდომაზე, ქ.თელავი,
უნივერსიტეტის გამზირი №1.

დისერტაციის გაცნობა შესაძლებელია საქართველოს საქართველოს
იაკობ გოგებაშვილის სახელობის თელავის სახელმწიფო უნივერსიტეტის
ბიბლიოთეკაში.

მაცნე დაიგზავნა —19—დეკემბერი— 2011 წ.

სადისერტაციო საბჭოს
სწავლული მდივანი,
ქიმის მეცნ. აკ. დოქტორი

მ. დადოლიშვილი

ნაშრომის ზოგადი დახასიათება

თემის აქტუალობა. მრეწველობაში ყურძნისა და ღვინის წარმოების გაზრდა მეცნიერების წინაშე აყენებს თეორიულ და პრაქტიკული ხასიათის ახალ ამოცანებს. იგი ყურდნობა იმ ფიზიკური, ქიმიური, მიკრობიოლოგიური და ბიოქიმიური პროცესების შესწავლას, რომლებიც მიმდინარეობს ყურძნის ტკბილის ალკოჰოლური დუღილის, ღვინომასალების დამწიფებისა და დამუშავების დროს.

ბოლო წლებში ფართოდ გაიზარდა ქართული ღვინის ასორტიმენტი. ჩვენს სამამულო ღვინოებს გვერდში ამოუდგნენ სხვადასხვა ტექნოლოგიის: პორტვინის, მადერის, კავორის, ლიქიორული და სხვა ღვინოები. ბევრმა მათგანმა მოიპოვა მომხმარებლის საერთო აღიარება და დღეს მათ სათანადო ადგილი უკავიათ მეღვინეობის მრეწველობის საერთო პროდუქციაში, რომელშიც არ შედის ხერესის ტექნოლოგიით დამზადებული ღვინოები, ისინი ხასიათდება მეტად თავისებური გემოთი, არომატითა და ბუკეტით.

საქართველოში იყო ხერესის წარმოების მცდელობა 1934-1970 წლებში. დააყენეს ხერესი, რომელიც შეფერილობით, არაჩვეულებრივი მდიდარი ბუკეტითა და გემოთი განსაკუთრებულ ყურადღებას იმსახურებდა. მიუხედავად აღნიშნულისა ხერესი საქართველოსი დღესაც არ იწარმოება.

ავტორთა მონაცემებით ხერესის წარმოების განვითარება და მისი ხარისხის გაუმჯობესება პირველ რიგში დამოკიდებულია ხერესის დასაყენებლად ვარგისი ვაზის ჯიშების შერჩევასთან, ღვინის ბიოქიმიურ შესწავლასთან და ღვინოში ხერესის საფურების მოქმედებასთან. ეს პროცესები უნდა განვიხილოთ, როგორც ბიოლოგიური ხასიათის მოვლენები, სადაც არსებობს ურთიერთკავშირი საფურის ორგანიზმსა და სადღუდარ არეს შორის. აქედან გამომდინარე, ბუნებრივია, რომ სახერესე ღვინომასალების შემადგენლობა მნიშვნელოვან როლს თამაშობს, როგორც ხერესის აპკის წარმოქმნაში ასევე მისი მოქმედებით გამოწვეულ ბიოლოგიური პროცესების მსვლელობაში.

აღნიშნულიდან გამომდინარე ქართული ხერესის წარმოების მეცნიერული საფუძვლების დამუშავება და რაციონალური ტექნოლოგიის შექმნა მეტად აქტუალურ საკითხს წარმოადგენს.

კვლევის მიზანს წარმოადგენდა დედოფლისწავაროს მევენახეობის სპეციფიკური ზონიდან, რქაწითელის ყურძნიდან (შაქარშემცველობა არანაკლებ 22%) დაგვეზადებინა, დასპირტვის გარეშე მაღალსპირტშემცველი თეთრი ღვინოები კლასიკური (ევროპული) ტექნოლოგიით, რომელსაც გამოვიყენებდით ხერესის ტიპის ღვინოების დასამზადებლად. რითაც გამოვრიცხავთ (სულ ან ნაწილობრივ) ღვინომასალაში წინასწარ სპირტრექტიფიკატის ან საკონიაკე სპირტის შეტანას.

კვლევის ამოცანები: ხერესის წარმოების მეცნიერული საფუძვლების დამუშავება და რაციონალური ტექნოლოგიის შექმნისათვის საჭიროა:

❖ რქაწითელის ვაზის ჯიშის ყურძნის სამეურნეო – ტექნოლოგიური დახასიათება;

❖ რქაწითელიდან ევროპული ტექნოლოგიით მაღალი სპირტშემცველობის ღვინომასალების მიღება, გამოკვლევა და დამუშავება ხერესის ღვინის წარმოების ტექნოლოგიით;

❖ ყურძნის მტევნიდან და საცდელი ღვინომასალების ლექიდან ხერესის სპეციფიკური საფუარების - აბორიგენული საფუარების გამოყოფა და გამრავლება;

❖ ხერესის ტექნოლოგიით ღვინომასალების დაყენება ადგილობრივი, ჩვენს მიერ მიღებული საფუარისა და არსებული ხერესის საფუარების გამოყენებით;

❖ საცდელი ხერესის ღვინის გამოკვლევა, ფიზიკო-ქიმიური ანალიზი და სადეგუსტაციო შეფასება.

❖ ქართული ხერესის ღვინის ტექნოლოგიის რეგლამენტის შემუშავება.

ნაშრომის მეცნიერული სიახლე: პირველად ჩვენს მიერ საქართველოში მაღალშაქარშემცველი ყურძნიდან და მისგან დამზადებული ღვინომასალებიდან მიღებული იქნა ხერესის აპკის წარმომქმნელი საფუარი. აბორიგენული ხერესის საფუარის გამოყენებით მიღებული იქნა მაღალსპირტშემცველობის მშრალი ღვინომასალა; მაღალსპირტშემცველობის ღვინომასალაიდან მისი დასპირტვის გარეშე აბორიგენული ხერესის საფუარების გამოყენებით დამზადდა ხერესი და დამუშავდა ქართული ხერესის წარმოების ტექნოლოგია.

ნაშრომის პრაქტიკული მნიშვნელობა: დამუშავდა ქართული ხერესის წარმოების მეცნიერული საფუძვლები და რაციონალური ტექნოლოგია.

მიღებული შედეგების საიმედოობა გამოიხატება იმით, რომ კვლევა ჩატარებულია თანამედროვე მეთოდებით, ანალიზები ტარდებოდა 3 – 4 განმეორებით, რომელთა საშუალო შედეგები დამუშავებულია მათემატიკური სტატისტიკით.

აპრობაცია. სამეცნიერო-კვლევითი სამუშაოების შედეგები ყოველწლიურად (2008–2011) იხილებოდა იაკობ გოგებაშვილის სახელობის თელავის სახელმწიფო უნივერსიტეტის სოფლის მეურნეობისა და გადამამუშავებელი დარგების ფაკულტეტის და საქართველოს მეზღვეობის, მევენახეობისა და მეღვინეობის ინსტიტუტის სამეცნიერო საბჭოს სხდომაზე.

პუბლიკაცია. დისერტაციის ძირითად შედეგებზე გამოქვეყნებულია 10 სამეცნიერო ნაშრომი.

დისერტაციის სტრუქტურა და მოცულობა. სადისერტაციო ნაშრომში შედგება: ნაშრომის ზოგადი დახასიათების, ლიტერატურული მიმოხილვის, ექსპერიმენტული ნაწილის, დასკვნებისა და დანართისაგან. დისერტაცია შედგება - 158 გვერდისაგან (ძირითადი ნაწილი 142 და დანართი 18 გვერდი), რომელიც შეიცავს 10 ცხრილსა და 10 სურათს. გამოყენებული ლიტერატურის სია მოიცავს 125 დასახელებას.

ეფსპერიმენტული ნაწილი

კვლევის ობიექტები და მეთოდები

ქართული ხერესის მეცნიერული საფუძვლების დამუშავებისა და რაციონალური ტექნოლოგიის შემუშავებისათვის კვლევის ობიექტად გამოვიყენეთ დედოფლისწყაროში მდებარე მევენახეობის ბოდბე-მადაროს სპეციფიკური ზონა, სადაც რქაწითელის ყურძენი აგროვებს შაქარს 22-25%-ის ოდენობით, რის გამოც მისგან დაყენებული ღვინოები იმდენად მდიდარია სხეულითა და ალკოჰოლით, რომ ევროპული ტექნოლოგიით დამზადებული ღვინოებისათვის შეუფერებელი ხდება. სამავიეროდ, ზონა იძლევა მაღალხარისხოვან კახურ და სადესერტო ღვინოებს, რომელთაც

ახასიეთებს მუქი ჩაისფერი, ძლიერი ჯიშური სპეციფიკური არომატი და თავისებური ბუკეტი, სისრულე, სიძლიერე. ჰარმონიულობა და ოდნავ პიკანტური სიმწკლარტე. ბოდბე-მადაროში მოწეული ყურძნიდან დამზადებული ღვინოები არ ჩამოუვარდება მსოფლიოში სახელგანთქმულ ღვინოებს.

აღნიშნულიდან გამომდინარე ქართული ხერესის წარმოებისათვის ჩვენს მიერ შესწავლილი იქნა ბოდბე-მადაროს მევენახეობის სპეციფიკურ ზონაში მოყვანილი რქაწითელის სამეურნეო ტექნოლოგიური შედგენილობა და მათი გავლენა ყურძნის შაქრიანობასა და მექანიკურ შედგენილობაზე.

საცდელად ყურძენს ვიდებდით დედოფლის წყაროს სოფელ მადაროს, ბოდბეს, ზემო ქედისა და არხილოს კალოს მოსახლეობის საკარმიდამო ნაკვეთებიდან.

ყურძნის ტექნიკური სიმწიფის დადგენისათვის 2008 წლის 20 აგვისტოდან ყოველ 5 დღეში ერთხელ შერჩეულ ნაკვეთებში. არსებული მეთოდით ვიდებდით რქაწითელის ყურძნის საშუალო ნიმუშებს ესაზღვრავდით შაქრის საერთო რაოდენობას (ხვედრითი წონათა სხვაობით) და სერთო სიმჟავეს (ტიტრაციის მეთოდით).

ყურძენს ჩაუტარდა მექანიკური ანალიზი, რომლის საშუალო მონაცემები შეადგენდა (რქაწითელის ყურძნისათვის): 1 კგ ყურძენში: კლერტის წონა – 60 გ., წიპწა – 80 გ., მარცვლის კანი – 240 გ., რბილობის წვენი – 620გ.

მექანიკური ანალიზის შემდეგ განესაზღვრეთ ყურძნის ტკბილის შაქარი, რომელიც შეადგენდა 26,1%, ხოლო საერთო სიმჟავე 6,1 გ/დმ³.

ყურძნის მოიკრიფა, დაემატა კალიუმის ბისულფიტი და გადამუშავდა კლასიკური ტექნოლოგიით. ტკბილის თვითნადენი და I ფრაქცია დაიწმინდა სიცივით (ბენტონიტისა და ენზიმის დამატებით) და გაიყო 5 ტონლ ნაწილად 20 – 20 ლ-ის რაოდენობით. ტკბილს დაემატა სხვადასხვა საფუარის წმინდა კულტურები და დადუღდა. მიღებული იქნა შემდეგი საცდელი ღვინო მასალები:

№1 ბუნებრივ საფუარით დადუღებული ღვინომასალა;

№2 საფუარის წმ.კ. „რქაწითელი-61“-ით დადუღებული ღვინომასალა;

№3 მშრალი საფუარი „IOC-2000“-ით დადუღებული ღვინომასალა;

№4 ხერესის საფუარი C-90k-ით დადუღებული ღვინომასალა;

№5 ხერესის ქართული საფუარით დადუღებული ღვინომასალა;

№6 ჩამიხიდან მიღებული ტკბილის საფუარის წმ.კ. „რქაწითელი-61“-ით დადუღებული ღვინომასალა;

მიღებული ღვინომასალები (2008-2009 წელში) დამუშავდა ბენტონიტითა და ქელატინით არსებული ტექნოლოგიური ინსტრუქციებით. დამუშავებული ღვინო მოთავსდა 20-20 ლიტრიან და 10-10 ლიტრიან ბალონებში ნაკლულად (ჭურჭლის მოცულობის 1/3 ნაწილით) და გადაითესა წინასწარ გამოყოფილი, გაანგარიშებული ხერესის აპკის წარმომქმნელი და 48 საათით გამრავლებული, ზემოწამოვლილი საფუარის კულტურები.

დახერესების, აპკის წარმოქმნისა და განვითარების პროცესს ვაკვირდებოდით 2008 – 2011 წლებში.

ღვინომასალებში დახერესებამდე განისაზღვრა ქიმიური კომპონენტები: ეთილის სპირტი, მოც.%; შაქრის მასური წილი, %; ტიტრული მჟავების

მასური წილი, გ/ლ; მქროლავი მუკები, გ/ლ; საერთო ექსტრაქტი, გ/ლ; გოგირდოვანი ანჰიდრიდი (საერთო და შებოჭილი), მგ/ლ. ამჟამად აპრობირებული მეთოდებით, სტანდარტების მიხედვით. ღვინის მინერალური ელემენტები განისაზღვრა: K, Na, Mg, Ca, Zn, Fe, Cu, Pb, Cd (მგ/ლ) განისაზღვრა ააღებადი ფოტოკოლორიმეტრი მეთოდით და ატომურ-აბსორბციული მეთოდის გამოყენებით. დახერხების შემდეგ ღვინოში განისაზღვრა სპირტშემცველობა, ორგანული მუკების, ფენოლური ნაერთების რაოდენობა მაღალეფექტური სითხური ქრომატოგრაფიული მეთოდის გამოყენებით.

ატომურ-აბსორბციული, გაზურ-სითხური და სითხური ქრომატოგრაფიული და მიკრობიოლოგიური კვლევა და კულტურების გამოყოფა შესრულდა მებაღეობის, მევენახეობისა და მეღვინეობის ინსტიტუტის ცენტრალურ ლაბორატორიის და მეღვინეობის და ბიოქიმიის განყოფილების თანამშრომელთა დახმარებით. მიკრობიოლოგიური ანალიზები ჩატარდა ინსტიტუტის მეცნიერ თანამშრომლის აკადემიური დოქტორის, ქალბატონ ღენა სალიას ხელმძღვანელობითა და უშვალო მონაწილეობით, რისთვისაც მადლობას ვუხდით მას და ლაბორატორიის თანამშრომლებს დახმარებისათვის.

ხერესის ღვინის დამზადების რაციონალური ტექნოლოგიის შემუშავება ხერესის საფურების ადგილობრივი კულტურის გამოყენებით

ხერესის წარმოებაში მნიშვნელოვან როლს ასრულებს ალკოჰოლური ღუღილის დამთავრების შემდეგ ღვინის ზედაპირზე სპეციალური საფურების მიერ წარმოქმნილი მოთეთრო-მონაცრისფრო აბკი „სოლერა“, რომელიც ოპტიმალურ ტემპერატურაზე (18°C) წარმოქმნის ალდეჰიდებს და ღვინოს სძენს თავისებურ არომატს და მოხალული ნიგეზის გემოს. აღნიშნულ აბკს წარმოქმნის საქარომიცეტის ჯგუფის ღუღილის დიდი ენერგის მატარებელი, ხერესის სპეციალური საფურები. ხერესის საფურები ვითარდებიან ნაკლებ ჭურჭელში მაღალალკოჰოლიანი ღვინის ზედაპირზე, რისთვისაც ახალგაზრდა დამუშავებულ ღვინოს წინასწარ სპირტავენ 15-16 მოც. %-მდე.

კვლევის შემდეგ მიზანს შეადგენდა შეგვესწავლა საცდელი და საკონტროლო ღვინომასალების ქიმიური შემადგენლობა და აღნიშნული ზონების რქაწითელის ჯიშის ყურძნიდან და ღვინის ლექიდან გამოგვეყო ადგილობრივი ხერესის საფურების წმინდა კულტურა, მისი გამოყენებით დაგვემზადებინა საცდელი ღვინომასალები და ქართული ხერესი.

ჩვენი შემდგომი კვლევის მიზანს შეადგენდა შეგვესწავლა ჩვენს მიერ იდენტიფიცირებული ხერესის საფურის ბიოქიმია და მიზნობრივად გამოგვეყენებინა იგი საქართველოში ხერესის წარმოებისათვის.

სხვადასხვა სახის საფურების გამრავლების ინტენსიურობა და ღუღილის ენერჯია

ვახის ჯიშს რქაწითელს, შეუძლია დააგროვოს, როგორც შაქარი დიდი რაოდენობით, ასევე აზოტოვანი და ფენოლური ნაერთები, რომლებიც აუცილებელი კომპონენტებია ღვინის დახერხებისათვის.

ჩვენი კვლევის შემდეგ მიზანს შეადგენდა Saccharomices Oviformis სახის საფურებისაგან გამოგვეყო ქართული ხერესის ადგილობრივი საფური.

მიზნის გადასატრედად ხერესის ადგილობრივი საფუარის გამოსაყენებლად საცდელად ავიღეთ დედოფლისწყაროს რაიონის სოფ. არხილოს კალოს ვენახიდან ყურძენი, რომლის ერთი ნაწილი გამოვწნეხეთ და მივიღეთ რქაწითელის ტკბილი, რომელიც გავაცხელეთ. რქაწითელის მეორე ნაწილიდან მტევნები ჩაერეცხეთ სტერილურ ტკბილში ადგილობრივი მიკროფლორის მიღების მიზნით. მიღებული ტკბილი ჩავასხით კოლბაში დავეცეთ ბამბის საცობი და შევდგით თერმოსტატში აკოპოლური დუდილის წარმოებისათვის. აკოპოლური დურილი მიმდინარეობდა 18°C ტემპერატურაზე. 12-14 დღის შემდეგ კოლბაში მოთავსებული სითხის ზედაპირზე განვითარდა მორუხო-მონაცრისფრო აპკი. ამავე დროს დვინომასალა ხასიათდებოდა სპეციფიკური ხერესის სუნით. როგორც სურათიდან 1 ჩანს აკოპოლური დუდილის შემდეგ მიღებულმა დვინომასალამ განვითარა მორუხო-მონაცრისფრო აპკი, რაც ხერესის საფუარის გამრავლების დამადასტურებელია. საფუარის წმინდა კულტურის გამოყოფა მიმდინარეობდა იზოლირებული კოლონიების მიღების მეთოდით. კვლევის მიზანს შეადგენდა მიღებული აპკიდან გამოგვეყო ხერესის ადგილობრივი საფუარი, რისთვისაც სტერილურ სინჯარაში ვასხავდით თითო-თითო მილილიტრით ონკანიდან აღებულ გასტერილებულ წყალს. ხერესის საფუარის გამოსაყოფად კოლბაში მოთავსებული ნიმუშების ზედაპირზე განვითარებული აპკიდან ვიღებდით სტერილური მარყუით სინჯებს და შეგვქონდა წყლიან სინჯარაში (თითო-თითო მარყუთი). სინჯარებს კარგად ვარხევდით და ვაცობდით ბამბის საცობს. თითოეული სინჯარიდან ცეცხლის ალის დახმარებით მარყუთის საშუალებით სინჯარებიდან საფუარი გადაგვქონდა პეტრის თასზე, რომელზეც იმყოფებოდა წინასწარ მომზადებული საკვები არე (გასტერილებული ყურძნის წვენი + აგარა). თითოეული სინჯარიდან გადათესვა ხდებოდა 5 პეტრის თასზე. პეტრის თასებს ვალაგებდით თერმოსტატში 28°C ტემპერატურაზე. 48 საათიანი კულტივირების შემდეგ თვითეული იზოლირებული კოლონა გადაგვქონდა ახალ პეტრის თასზე და კვლავ მიმდინარეობდა 48 საათიანი ნამრავლის მიღება. ჩვენს მიერ გამორჩეული იქნა 27 მკვეთრად გამოსახული იზოლირებული კოლონები [Кортова и др. 2009. 2010].



სურათი 1.

ადგილობრივი ხერესის საფუარის წმინდა კულტურა SKC 5

ადგილობრივი მიკროფლორიდან გამოყოფილი ხერესის საფუარის დუდილის ენერგია, გამძლეობა სპირტის, მაჟაგვიანობისა და გოგირდოვანი ანჰიდრიდის მიმართ

შესწავლილია მიღებული 27 შტამის დუდილის ენერგია. გამორჩეული შტამების გამოსავლენად, გამოვიყენეთ აკოპოლური დუდილის დროს გამოყოფილი CO₂-ის რაოდენობის განსაზღვრის მეთოდი. შერჩეული იქნა 5

მეტნაკლებად აქტიური შტამი, (სურათი 1), რომლებიც შეესაბამებოდა SKC 1,2,3,4 და 5. არჩეული შტამი თავისი აქტიურობით არ ჩამოუვარდებოდა „კახური 42“-ს. ცდისთვის 100 მლ. ტკბილი მათავსეთ 150 მლ-იან წინასწარ გამოწონილ დუღილის საცობიან ერლენმეიერის კოლბაში. დუღილი მიმდინარეობდა 25°C ტემპერატურაზე. ყოველ მეორე დღეს კოლბებს ვწონიდით, მანამდე სანამ კოლბების მასა არ გახდა მუდმივი. შემდეგ საწყისი და საბოლოო წონების სხვაობით ვანგარიშობდით გამოყოფილი CO₂-ის რაოდენობას.

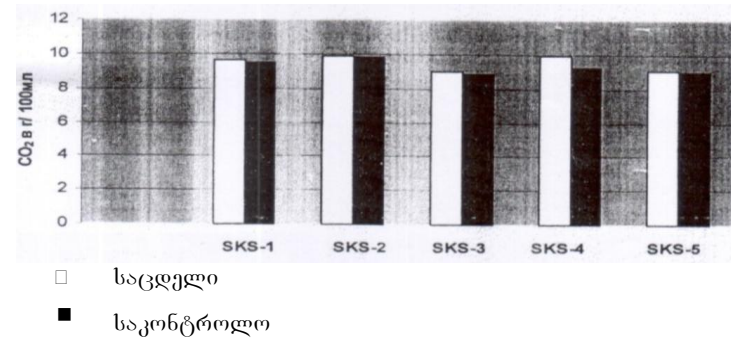
კვლევის მიზანს შეადგენდა ქართული ადგილობრივი მიკროფლორიდან მიღებული შტამების სპირტის სხვადასხვა კონცენტრაციისადმი გამძლეობის შესწავლა. პეტრის თასზე განთავსებული მყარი საკვები არე, რომელიც შეიცავდა ეთილის სპირტის სხვადასხვა კონცენტრაციას, 14, 15 და 16 მოც.%. პეტრის თასი მოთავსდა თერმოსტატში 28°C ტემპერატურაზე. 72 საათიანი ინკუბაციის შემდეგ აღმოჩნდა, რომ ყველა 27 შტამი არის მდგრადი და გამძლე 14 და 15 მოც.% სპირტშემცველობისადმი და რეზილენტული. 16 მოც.% სპირტშემცველობისადმი გამძლე აღმოჩნდა მხოლოდ 15 შტამი.

ხერესის დაყენების დროს გოგირდოვანი ანჰიდრიდის გამოყენებაზე მეცნიერებს შორის აზრთა სხვადასხვაობაა. ღვინომასალა, რომელიც მიღებულია სულფიტრებული ტკბილით ხარისხიანია და მალე ხერესდება. ამასთან ღვინოში გოგირდოვანი ანჰიდრიდის საწყისი კონცენტრაცია არ უნდა აღემატებოდეს 75-100 მგ/დმ³. 150 მგ/დმ³-ს, 180 მგ/დმ³ გოგირდოვანი ანჰიდრიდის კონცენტრაციისას, ფაქტიურად წყდება ხერესის აბკის განვითარება.

21% შაქარშემცველ ყურძნის ტკბილს ვუმატებდით გოგირდოვან ანჰიდრიდს სამი სხვადასხვა დოზით (100, 150 და 200 მგ/დმ³). გოგირდით დამუშავებული 100-100 მლ. ტკბილი გადაგვქონდა 250 მლ-იან ელენმეიერის კოლბაში. ვუმატებდით ყველა ჩვენს მიერ მიღებული შტამების 2 მლ 48 საათიან ნამრავლს და ვწონიდით. დუღილს ვაწარმოებდით თერმოსტატში 28°C ტემპერატურაზე. საკონტროლოდ აღებული გვქონდა ასევე არასულფიტრებული ტკბილზე გადათესილი საფუარები. ორივე საცდელი და საკონტროლო ვარიანტებში დუღილი დამთავრდა მეთერტმეტე დღეს.

შესწავლილია გოგირდოვანი ანჰიდრიდის სხვადასხვა რაოდენობის (დოზის) გავლენა გამოყოფილ შტამების (SKC 1, SKC 2, SKC 3, SKC 4, და SKC 5) გამრავლების სინქარზე. სტერილურ ყურძნის ტკბილს დაემატა წყალში გახსნილი გოგირდის ანჰიდრიდი იმ რაოდენობით, რომ პეტრის თასზე მოთავსებულ ტკბილში და აგარაგარში 2 საათის შემდეგ დარჩენილიყო 100, 150 და 200 მგ/დმ³ თავისუფალი გოგირდი.

საცდელი და საკონტროლო ვარიანტების შედარების შედეგად გამოირკვა, რომ იმ შემთხვევისთვის, როდესაც საკვები არე შეიცავდა 100 და 150 მგ/დმ³ გოგირდოვან ანჰიდრიდს ხერესის ყველა საფუარის დუღილის ენერგია ორივე ვარიანტში იყო ერთნაირი. რაც შეეხება მესამე - 200 მგ/დმ³ ვარიანტს განსხვავება უმნიშვნელო იყო (სურათი 2). გოგირდოვანი ანჰიდრიდი არ აყოვნებდა დუღილის პროცესს. აქაც დუღილი დამთავრდა მეთერტმეტე დღეს.



სურ. 2 ადგილობრივი ხერესის საფუარის შტამების დუდილის აქტიუობა

საფუარის სუფთა კულტურების ერთ-ერთ მნიშვნელოვან ფაქტორს წარმოადგენს სადუდარი არის მუქიანობა, რომელზედაც დამოკიდებულია არეში წყალბადიონთა კონცენტრაცია.

აღმოჩნდა, რომ ღვინის ზედაპირზე საფუარები ვითარდებიან მაშინ, როცა pH 3.3-3.8-მდეა. აღსანიშნავია, რომ ღვინის pH 3,5-ზე იქნება რძემუავა ბაქტერიების და ღვინის მრავალი დაავადების განვითარებისათვის ხელასყრელი პირობები. მრავალჯერადი დაკვირვებებით ღვინის ზედაპირზე ხერესის აბი განვითარებისათვის წყალბადიონთა კონცენტრაციის ოპტიმალური ინტერვალია pH 3,2-3,4.

ჩვენს მიერ გამოყოფილი ხერესის ადგილობრივი შტამების განვითარებაზე pH-ის გავლენის შესწავლის მიზნით გამოვიყენეთ სინთეტიკური სტანდარტული არე სხვადასხვა pH –ის მნიშვნელობით. კერძოდ: 2,8-დან 3,8 pH –მდე. საკვები არის სასურველი ვარიანტი მივიღეთ სხვადასხვა pH –ის მქონე ფოსფო ციტრატის ხსნარის გამოყენებით.

შედეგებმა გვიჩვენეს, რომ საფუარის უჯრედების ოპტიმალური ზრდა შეიმჩნეოდა pH 3,4-დან 3,6-ზე, ხოლო დუდილის ინტენსიობა სხვადასხვა ვარიანტებში უმნიშვნელოდ განსხვავებული.

კვლევის შემდეგ მიზანს შეადგენდა შეგვესწავლა გამოყოფილი 5 ხერესის საფუარების SKC 1,2,3,4,5 გამრავლების სიჩქარეს. საკონტროლოდ აღებული იქნა შტამი „კახური-42“, მას გაანია საკმაოდ მაღალი გამრავლების უნარი.

გამრავლების სიჩქარის დასადგენად ვთვლიდით 1 მლ მადუდარ ტკბილში უჯრედების რაოდენობას. რისთვისაც 15 დღის განმავლობაში ყოველდღიურად ერთიდაიმავე დროს ვაწარმოებდით საფუარის უჯრედების დათვლას მიკროსკოპის ქვეშ ტომას ცეისის კომერის გამოყენებით.

მიღებული მონაცემებმა გვიჩვენა, რომ ყველა შტამის, როგორც საკონტროლო ასევე საცდელი უჯრედები ალკოჰოლური დუდილის დროს მაქსიმალურ რაოდენობას აღწევს მეოთხე დღეს. აღსანიშნავია, რომ უკანასკნელი შტამები (SKC 3,4,5) გამოირჩეოდნენ დუდილის აქტიურობით. რაც შეეხება დარჩენილ შტამებს (SKC 1,2) გამრავლების სიჩქარით აღმოჩნდნენ რამდენადმე დაბლა საკონტროლოსთან (კახური-42) შედარებით.

ამრიგად, ჩვენ მიერ გამოყოფილი ადგილობრივი ხერესის საფუარების (SKC 1,2,3,4,5) გამრავლების სიჩქარის შესწავლამ გვიჩვენა, რომ შტამები

SKC2 და SKC5 გამოირჩევიან უჯრედის დაყოფის მაღალი სიჩქარით, რაც განაპირობებს მათ დუდილის აქტივობას.

დენიშასაღების ქიმიური გამოკვლევის შედეგები

ჩვენ მიერ დამზადებულ საცდელი და საკონტროლო დენიშასაღებში განისაზღვრა: ეთილის სპირტის კონცენტრაცია, მოც.%; შაქარი, გ/დმ³, საერთო ექსტრაქტი, გ/დმ³; ექსტრაქტი, გ/დმ³; აქროლადი მჟავები, გ/დმ³; გოგირდოვანი ანიდრიდის საერთო რაოდენობა, მგ/დმ³ და ფენოლური ნაერთების საერთო რაოდენობა, მგ/დმ³.

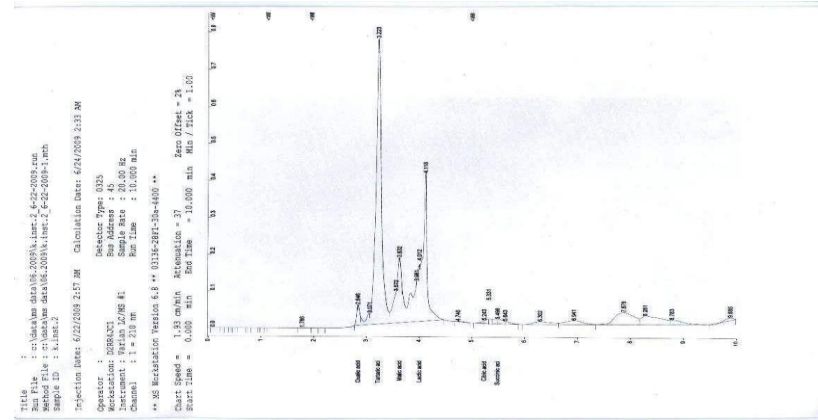
ცხრილი 1

საცდელი და საკონტროლო დენის ქიმიური ანალიზი

ნიმუში 1	ეთილის სპირტი მოც.%	ნარჩენი შაქრის, გ/ლ	ტიტრული მჟავები, გ/ლ	საქროლადი მჟავები, გ/ლ	საერთო ექსტრაქტი, გ/ლ	საერთო SO ₂ , მგ/ლ	საერთო ფენოლები მგ/ლ	ეიკანტოციანები მგ/ლ
№1 ბუნებრივი საფუარი	15.3	6.0	5.25	0.38	25.5	26	228.8	37.96
№2 ინსტიტუტის საფუარი „რქაწითელი -61“	15.6	1.0	6.4	0.32	20.0	70	257.4	7.07
№3 მშრალი საფუარი „IOC-200“	15.4	1.9	6.0	0.44	20.0	115	271.7	24.64
№5 ხერესის საფუარი C-96 (საკონტროლო)	15.5	2.0	6.38	0.5	28.5	9	254.5	61.05
№4 ადგილობრივი ხერესის საფუარი (საცდელი)	15.4	3.5	5.7	0.5	20.3	23	257.4	18.2

საცდელ დენის ნიმუშებში დაბალი სპირტ შემცველობით ხასიათდებოდა დენი, რომელიც იყო ჩამიჩიდან მიღებული ტბილის დაღუღებით, ამას მოწმობს მასში ნარჩენი შაქრების რაოდენობაც. ჩვენი აზრით ბოლომდე ალკოჰოლურ დუდილს ხელი შეუშალა ტბილის ღვინოვანი მჟავების წყვეთი. ამიტომ ცდიდან მოიხსნა აღნიშნული ნიმუში. ყველაზე მაღალი სპირტ შემცველობით ხასიათდებოდა ის დენი, რომელიც მიღებული იქნა ინსტიტუტის კოლექციიდან საფუარით „რქაწითელი - 61“, ხერესის საფუარი KC-96 (საკონტროლო) და ადგილობრივი ხერესის საფუარებით (საცდელი), რომელთა სპირტ შემცველობა 15.4 - 15.6 მოც.%-ს შეადგენდა.

დახერხების პროცესში დენის შემადგენელი კომპონენტები განიცდიან ღრმა ცვლილებებს. დენის საფუარები უზრუნველყოფენ ფერმენტული გზით ჟანგვა-აღდგენის პროცესებს, რომლებიც იწვევენ ორგანულ მჟავათა გარდაქმნას. დასახერხებელი დენიშასაღების ორგანული მჟავათა რაოდენობრივი შედგენილობა მოცემულია ქრომატოგრაფიულ სურათზე 3 და ცხრილში 2.



სურ.: 3 ღვინის ორგანულ მუავათა ქრომატოგრაფია

ცხრილი 2
დასახერხებელ ღვინომასალებში ორგანულ მუავათა შემცველობა, გ/დმ³

№	დასახელება	№1 ინსტიტუტის საფუარი „არქაწითელი- 61“	№2 მშრალი საფუარი IOC-200	№3 ველეური საფუარი	№4 ხერესი საფუარი C-96	№5 ადგილობ- რივი ხერესი
1	მუაუნმუავა	0.020	0.021	0.019	0.025	0.017
2	ღვინის მუავა	3.090	3.628	2.550	3.724	3.329
3	ვამლმუავა	0.404	0.731	1.179	1.016	1.103
4	რძემუავა	1.063	0.454	0.934	0.472	0.638
5	ლიმონმუავა	0.064	0.125	0.065	0.085	0.104
6	ქარვის მუავა	0.196	0.215	0.119	0.158	0.213
7	ჯამი	4.837	5.174	4.866	5.480	5.404

როგორც ცხრილიდან ჩანს ორგანულ მუავათა ჯამი საცდელ ღვინოებში მერყეობს 4.837-დან 5.480 გ/დმ³-მდე. ღვინომასალების ყველა ნიმუშში ღვინის მუავა 3.09-დან 3.724 გ/დმ³ აღწევს და ღვინის საერთო მუავაიანობის ნახევარზე მეტია. რაც შეეხება სხვა კარბონმუავებს მათი რაოდენობრივი შემცველობა ღვინოში დასაშვები ნორმის ფარგლებშია.

ხერესის ღვინის მუქი შეფერილობა დამოკიდებულია ღვინისაგან განსხვავებით ფენოლური ნაერთების არსებობაზე, მათი დაჟანგვის ხარისხზე და აკის ქვეშ დახერხების პროცესის ხანგრძლივობაზე.

ჩვენი კვლევის შემდეგ მიზანს შეადგენდა გამოგვეკვლია ფენოლური ნაერთების საცდელ ნიმუშებში. ანალიზი ჩატარდა მაღალეფექტურ სითხურ ქრომატოგრაფზე. მიღებული შედეგები მოცემულია ცხრილში 3.

ცხრილი 3

ფენოლური ნაერთების ანალიზის შედეგები

№	დასახელება	№1 ინსტიტუტის საფუარი „რქაწითელი- 61“	№2 მშრალი საფუარი IOC-200	№3 ველური საფუარი	№4 ხერესი საფუარი C-96	№5 ადგილობ- რივი ხერესი
1	(+) კატეხინი	13.221	5.148	9.909	2.407	2.326
2	ვანილის მჟავა	-	-	0.374	0.012	0.016
3	ქლოროგენის მჟავა	7.12	2.841	6.536	4.668	4.091
4	ყავის მჟავა	1.021	3.752	1.157	5.767	3.907
5	(-)ეპიკატეხინი	-	1.488	1.925	0.507	0.818
6	ვანილინი	0.113	0.142	0.084	0.037	0.068
7	პ-კუმარის მჟავა	1.856	3.004	1.737	2.232	3.031

როგორც ცხრილიდან ჩანს (+) კატეხინი ნიმუშებში წარმოდგენილია ყველა სხვა 6 კომპონენტზე მეტი რაოდენობით და მერყეობს 2,467 მგ/დმ³ დალ 13,221 მგ/დმ³-მდე. იგი ყველა ფენოლურ ნაერთების რაოდენობას აღემატებოდა. ყველაზე მცირე რაოდენობით ნიმუშებში დაფიქსირებულია ვანილინი. მისი რაოდენობა 0,037 მგ/დმ³-დან 0,142 მგ/დმ³-ს აღწევს. სხვა ფენოლური ნაერთებიდან ყველაზე დიდი რაოდენობით მოცემულია ქლოროგენის მჟავა, რომლის შემცველობაზე 2,706-დან 7,12 მგ/დმ³-ს უახლოვდება. ყველა ჩამოთვლილი ფენოლური ნაერთები ღვინის ფენოლური ნაერთების შემადგენლობის ზღვრებშია. ღვინომასალებში მინერალური ელემენტების შემცველობა მოცემულია ცხრილში 4.

ცხრილი 4

დასახერხებელი ღვინომასალის მიკრო და მაკროელემენტების რაოდენობრივი შემცველობა, მგ/დმ³

დასახელება	აზოტი	ცილი	K	Na	Mg	Ca	Zn	Fe	Cu	Pb	Cd	P ₂ O ₅
ადგილობრივი ხერესი საფუარი	145.2	9.8	866.7	14.4	114	51.6	1.7	0.4455	0.18	0.032	-	182.3
უნებრივი საფუარი	98.9	8.2	711.9	138.6	120	59.7	1.9	0.505	0.065	0.023	0.005	178.2
მშრალი საფუარი IOC-2000	133.1	7.9	678.9	14.9	108	49.1	1.7	0.489	0.048	0.039	0.001	180.1
ხერესის საფუარი C-96	155.6	9.5	706.5	15.5	117	66.3	1.6	0.577	0.26	0.027	0.002	181.9
ინსტიტუტის საფუარი „რქაწითელი-61“	139.0	9.1	711.9	106.5	123	43.5	1.7	0.7025	0.038	0.015	0.002	178.1

აღნიშნული რაოდენობები ემთხვევა ევროპული ტექნოლოგიით საწარმოო პირობებში დამზადებულ ღვინომასალების მონაცემებს აზოტისა და P₂O₅-ს შემცველობაზე. რაც იმის დამადასტურებელია, რომ მიღებული ნიმუშები შეიძლება გამოყენებული იქნეს ხერესის დასამზადებლად.

საცდელი ღვინის ნიმუშების არომატული კომპონენტების რაოდენობრივი შემცველობა მოცემულია ცხრილებში 5 და 6.

ცხრილი 5

ღვინომასალისა და ხერესის ალიფატური სპირტები

№	კომპონენტები	რაოდენობა, მგ/დმ ³	
		ღვინომასალა	ხერესი
1.	მეთანოლი	23.9	40.0
2.	პროპანოლი	19.7	25.0
3.	იზობუთანოლი	25.3	25.8
4.	ბუთანოლი	1.2	1.2
5.	იზოამილის სპირტი	118.4	83.2
6.	მარცხენა-2,3-ბუთილენგლიკოლი	1150.0	1670.0
7.	მეზო-2,3-ბუთილენგლიკოლი	530	1425
8.	ფენილეთილის სპირტი	22.0	13.1
9.	გლიცერინი (გ/ლ)	11.8	7.4
10.	ბუთანოლ - 2		0.82
11.	ეთილბუტირატი	0.38	0.79
12.	4-მეთილპენტანოლი	0.10	0.41
13.	3-მეთილპენტანოლი	0.18	0.20
14.	ჰექსანოლი	1.35	2.61
15.	ცის-3-ჰექსენ-1-ოლი	0.10	0.17
16.	1,2-პროპილენგლიკოლი	0.16	0.36
17.	ა-ტერპინეოლი	0.34	
18.	მეთიონოლი	0.44	
19.	ბენზოლის სპირტი		0.33
20.	4-ეთილფენოლი	0.29	
21.	ტიროზოლი	1.37	1.2

როგორც ანალიზიდან ჩანს დასახერხებელ ღვინომასალაში გაიზარდა მქროლავი კომპონენტების რაოდენობა. მნიშვნელოვნად გაიზარდა ალდეჰიდების ჯამური რაოდენობა, მათ შორის ძმარმჟავა ალდეჰიდი.

ცხრილი 6

ეთერები, აცეტალები და ალდეჰიდები ღვინომასალასა და ხერესში

№	ეთერები, აცეტალები და ალდეჰიდები	რაოდენობა, მგ/დმ ³	
		ღვინომასალა	ხერესი
1	ძმარმჟავა ალდეჰიდი	47.9	92.1
2	ეთილაცეტატი	56.8	50.4
3	ფურფუროლი	5.0	11.8
4	5-ოქსიმეთილფურფუროლი	41.0	200.0
5	ეთილბუტირატი	0.38	0.79
6	2-მეთილ-1,3 დიოქსანი		
7	იზოამილაცეტატი	1.09	0.59

8	ეთილკაპრონატი	1.27	1.21
9	ტრიეთილფორმატი		0.31
10	ეთილპირუვატი	1.76	0.97
11	აცეტონი	1.03	4.84
12	ეთილლაქტატი	5.28	16.77
13	ეთილ 2-ოქსი-3-მეთილბუტირატი	0.12	0.71
14	ეთილკაპრილატი	1.82	
15	2,4,6-ტრიმეთილ-1,3,5-ტრიოქსანი		0.56
16	2,2,4,5-ტეტრაიმეთილ-1,3-დიოქსოლანი	0.20	
17	ცის-5-ოქსი-2-მეთილ-1,3-დიოქსანი	1.40	6.62
18	ეთილსორბატი		0.35
19	ეთილ 3-ოქსიბუტირატი	0.29	0.86
20	ბენზალდეჰიდი		0.26
21	ეთილ 2-ოქსიკაპრონატი		1.27
22	ეთილ 3-ფორმილპროპიონატი		0.16
23	2-მეთილტეტრაჰიდროთიოფენ-3-ონი	0.13	
24	ტრანს-4-ოქსიმეთილ-2-მეთილ-1,3-დიოქსოლანი	0.14	1.51
25	ეთილლეუკლინატი		0.28
26	γ -ბუთიროლაქტონი	0.98	
27	ეთილმეთილსუქცინატი	0.17	0.23
28	ეთილკაპრილატი	0.52	
29	ცის-4-ოქსიმეთილ-2-მეთილ-1,3-დიოქსოლანი		0.83
30	დიეთილსუქცინატი	15.29	27.65
31	γ -ეთოქსიბუთიროლაქტონი		0.19
32	ეთილფენილაცეტატი		0.64
33	ეთილ 4-ოქსიბუტირატი	0.36	0.22
34	β -ფენილეთილაცეტატი	0.22	0.44
35	ტრანს-5-ოქსი-2-მეთილ-1,3-დიოქსანი	0.27	2.27
36	დიეთილ 2-ოქსი-3-მეტისლსუქცინატი	0.18	2.88
37	იზომილაცეტამიდი	0.12	
38	ცის- β -მეთილ- γ -ოქტალაქტონი		0.59
39	ტრანს- β -მეთილ- γ -ოქტალაქტონი		0.66
40	გლუტაკონის ანჰიდრიდი	0.32	
41	დიეთილმალატი	13.61	32.37
42	სოლერონი		0.13
43	დეუთილ 2-ოქსიპენტადიონატი	3.67	6.48
44	ეთილ 5-ოქსოტეტრაჰიდროფურანოატი	3.20	4.72
45	3-ოქსი-4-ფენილბუთანონ-2	0.12	
46	ეთილ 2-ოქსიდიჰიდროცინნამატი	1.95	2.26
47	ეთილტარტრატი	1.16	16.03
48	მონოეთილცუქცინატი	14.61	22.18
49	დიეთილ-2-ოქსიპენტადიონატი		
50	ეთილციტრატი		7.96
51	5-ოქსიმეთილფურფურული		1.66
52	ვანილინი		0.39
53	ეთილ 5-ოქსო-2-პიროლიდინონატი	0.35	

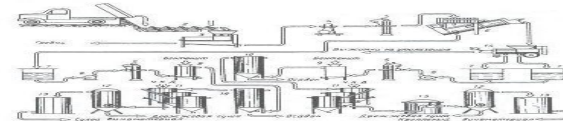
არმატული კომპონენტების (დახერხებამდე და დახერხების შემდეგ) ანალიზმა გვიჩვენა, რომ ღვინომასალებში დაფიქსირდა 82, ხერხში კი ღვინოში კი 121 მქროლავი კომპონენტი. დახერხებულ ღვინომასალებში არა იდენტიფიცირებულია 17, დასახერხებელში კი 43 კომპონენტი. ღვინის არმატული კომპონენტების ჯამური რაოდენობა შეადგენს 2.5 გ/ლ; დახერხებული ღვინომასალების კი 6.1 გ/ლ. დახერხებული ღვინის მქროლავი კომპონენტების ჯამური რაოდენობა თითქმის 3-ჯერ მეტია დასახერხებელი ღვინომასალების მქროლავ კომპონენტების ჯამურ რაოდენობაზე.

ქართული ხერხის წარმოების რაციონალური ტექნოლოგიის შემუშავება ადგილობრივი ხერხის საფუარის გამოყენებით

ამჟამად არსებული ინსტრუქციით ხერხის ღვინის წარმოებისათვის ყურძენს კრეფენ ტექნიკურ სიმწიფეში, მაშინ, როდესაც შაქარი ყურძენში მიაღწევს 20-22%; ტკბილს დაწმენდავენ, თუ საჭიროა დაამუშავებენ და ჩაუტარებენ ალკოჰოლურ ღურისს. ღვინის დამთავრების შემდეგ ღვინოებს უტარებენ ევალიზაციას, სულფიტაციას (120 მგ/ლ საერთო და თავისუფალი 20-40 მგ/ლ) და შემდეგ ორი თვით დააყოფებენ. იანვარ-თებერვალში ღვინოს ლექიდან მოხსნიან და დასპირტავენ რექტიფიცირებული ან საკონიაკე სპირტით 16,0-16,5 მოც.% სპირტშემცველობამდე. დასპირტულ ღვინომასალებს დაამუშავებენ (ჟელატინით და ბენტონიტით). წებოდან მოხსნის შემდეგ (7-8 დღე) უტარებენ ფილტრაციას, პასტერიზაცია 65°C-ზე და ისევ ფილტრაციას. პასტერიზირებული ღვინომასალებს გადააქვთ ხერხის აბკის გასამრავლებლად ჭურჭელში, რომელსაც უტოვებენ საჰაეროთ არეს (ღვინომასალების საერთო მოცულობის 1/3) ღვინის ზედაპირზე კი გადაათესავენ წინასწარ მომზადებულ ხერხის საფუარს.

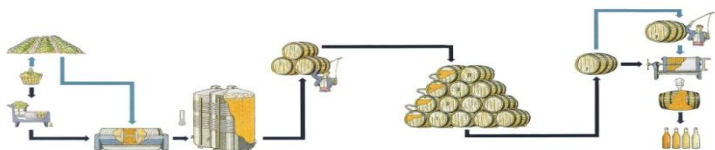
ქართული ხერხის დასამზადებლად გამოვიყენეთ ბოლბე-მადაროს მევენახეობის მიკროზონაში მოწეული რქაწითელის ყურძენის ჯიში, რომელის შაქარშემცველობა შეადგენდა 26.1%-ს. აღნიშნულ მიკროზონაში რქაწითელი ხასიეთდება მაღალი შაქრის დაგროვების უნარით. ქართული ხერხის დამზადების პირველი ეტაპი იგივეა, რაც გათვალისწინებულია ხერხის წარმოების ტექნოლოგიური ინსტრუქციით – ოღონდ ღვინომასალების დასპირტვის გარეშე. ღვინომასალების მაღალი სპირტშემცველობა იძლევა სპირიტის ეკონომიას და პროდუქციის თვითღირებულება მცირდება. ღვინომასალების დახერხების პროცესი წავრმათეთ ხერხის ადგილობრივი საფუარის წმინდა კულტურით.

ბოლბე-მადაროს მევენახეობის მიკროზონაში მოწეული ყურძნიდან მივიღეთ ქართული ხერხის დასახერხებელი ღვინომასალების მიღების ტექნოლოგიური სქემა მოცემულია სურათზე 4.



სურ. 4. თეთრი მშრალი სუფრის ღვინოების დამზადების ტექნოლოგიური სქემა: 1. ყურძენის მიღება, 2. ბუნკერი, 3. საჭყლეტ კლერტსაცდელი, 4. ღურდოს გადამტანი ტურბო. 5. სულფიტატორი. 6. საწრეტი. 7. ტკბილის შემკრები. 8. ტუმბო. 9. ბენტონიტის დოზატორი. 10. ტკბილის დამწმენდი რეზერვუარი. 11. სადღარი ჭურჭელი 12. ღვინომასალების დამწმენდი. 13. ღვინის შესანახი ჭურჭელი.

ხერესის დასამზადებლად საფუარის გადათესვა ვაწარმოვეთ თვითიველ ჭურჭელში წინასწარ მომზადებულ ხერესის ადგილობრივი საფუარის 48 საათიანი ნამრავლით. აპკის ქვეს მყოფი ღვინომასალის გადაღებას ცალკეული ჭურჭლიდან ვაწარმოებდით წელიწადში არანაკლებ ორჯერ. აპკიდან გადმოღებულ დახერესებულ ღვინომასალას ვაკუუპაქებდით კონდიციამდე მისაყვანად. ხერესის დამზადების საამქრო და დამზადების ტექნოლოგიური სქემა მოცემულია სურათზე 5 და 6.



სურ. 5. ხერესის დამზადების ტექნოლოგიური სქემა



სურ. 6 ხერესის დამზადების საამქრო

სენსორული მონაცემების შესაფასებლად ღვინო წარდგენილი იქნა 2010 წელს იალტის ღვინის საერთაშორისო კონკურსზე. სადაც მან დაიმსახურა დიპლომი და დიდი ოქროს მედალი. 2011 წელს კი იმავე სადევუსტაციო კომისიაზე დიპლომი და ოქროს მედალი.

დასკვნები

შემუშავებულია საქართველოში, ბოდბე-მადაროს მევენახეობის მიკროზონაში, კახეთის რეგიონში, რქაწითელის ჯიშის ყურძნიდან ადგილობრივი ხერესის საფუარის გამოყენებით ხერესის მიღების ტექნოლოგია.

ჩვენს მიერ ბოდბე-მადაროს მევენახეობის მიკროზონაში რქაწითელის

ჯიშის ყურძნიდან გამოყოფილი იქნა ადგილობრივი ხერესის საფუარი. შესწავლილი იქნა:

– ადგილობრივ საფუარზე გოგირდოვანი ანჰიდრიდის სხვადასხვა დოზის გავლენა. დადგინდა, რომ გოგირდოვანი ანჰიდრიდი (დოზით 100, 150 და 200 მგ/დმ³) არ აწარმოებს მაინჰიბირებულ მოქმედებას შტამების SKC 1, SKC 2, SKC 3, SKC 4, SKC 5 –ის გამრავლების სინქარის და დუდილის აქტივობაზე;

– ჩვენს მიერ გამოყოფილ ადგილობრივი ხერესის SKC 1, SKC 2, SKC 3, SKC 4, SKC 5, საფუარებს გამრავლების ინტენსივობაზე pH–ს გავლენის შესწავლით დადგინდა, რომ საფუარების უჯრედების გამრავლება ოპტიმალურია pH 3,2-3,4;

– დადგინდა, რომ შტამები SKC2 და SKC5 გამოირჩევიან მაღალი უჯრედის დაყოფის სინქარით, რაც განაპირობებს მათი დუდილის აქტივობას;

– მიღებული შედეგების ანალიზმა გვიჩვენა, რომ 22% შაქარშემცველობის დროს ყველა საკვლევი შტამი საკმაოდ ინტენსიურად წარმართავდა ალკოჰოლურ დუდილის პროცესს და არ ჩამორჩებოდა საკონტროლო შტამის „კახური-42“-ის შედეგებს;

– ალკოჰოლური დუდილის შემდეგ მიღებულმა ღვინომასალამ ადგილობრივი ხერესის საფურის მოქმედებით განივითარა მორუხომონაცრისფრო აბი, რაც დამადასტურებელია ხერესის საფურის გამრავლებისა;

დადგინდა, რომ დასახერხებელი ღვინომასალისათვის განკუთვნილ ტკბილს ალკოჰოლური დუდილისათვის უნდა დაემატოს საფურის წმინდა კულტურა „რქაწითელი 61“ ან „კახური-42“ ხერესის ადგილობრივ საფურთან ერთად.

დასახერხებელ ღვინომასალის ქიმიური კომპონენტების განსაზღვრამ გვიჩვენა, რომ:

– ორგანულ მჟავათა ჯამი საცდელ ღვინოებში მერყეობს 4.837-დან 5.480 გ/დმ³-მდე. ღვინომასალების ყველა ნიმუშში ღვინის მჟავა 3.09, - 3.724 გ/დმ³ აღწევს და ღვინის საერთო მჟავიანობის ნახევარზე მეტია. რაც შეეხება სხვა კარბონ მჟავებს მათი რაოდენობრივი შემცველობა ღვინოში დასაშვები ნორმის ფარგლებშია;

– (+)კატეხინი წარმოდგენილია ყველა სხვა 6 კომპონენტზე მეტი რაოდენობითა და მერყეობს 2,467, 13,221 მგ/დმ³-მდე. ყველაზე მცირე რაოდენობით ნიმუშებში დაფიქსირებულია ვანილინი. მისი რაოდენობა 0,037, 0,142 მგ/დმ³-ს აღწევს. სხვა ფენოლური ნაერთებიდან ყველაზე დიდი რაოდენობით მოცემულია ქლოროგენის მჟავა, რომლის შემცველობა 2,706, 7,12 მგ/დმ³-ს უახლოვდება. ყველა ნამოთვლილი ფენოლური ნაერთები ღვინის ფენოლური ნაერთების შემადგენლობის ზღვრებშია.

– საცდელ დასახერხებელ ღვინოებში საერთო აზოტი შეადგენს 333,1- 349მგ/დმ³-ს. რაც სრულიად ნორმალურია ხერესის საფურებისათვის. ფოსფორის მიმართაც ანალოგიური დამოკიდებულებაა. იგი ნიმუშებში მერყეობს 178,1-დან 182,3მგ/დმ³-მდე.

– ექსპერიმენტით მიღებული ქიმიური კომპონენტების რაოდენობები ემთხვევა ევროპული ტექნოლოგიით საწარმო პირობებში დამზადებულ ღვინომასალების მონაცემებს, ორგანული მჟავების, ფენოლური ნაერთების, აზოტოვანი ნივთიერებების და ღვინის ანალიზის შედეგებით გათვალისწინებული მიკროელემენტების შემცველობებს. რაც იმის დამადასტურებელია, რომ მიღებული ნიმუშები შეიძლება გამოყენებული იქნეს ღვინის დასახერხებლად.

– არომატული კომპონენტების (დახერხებამდე და დახერხების შემდეგ) ანალიზმა გვიჩვენა, რომ ღვინომასალებში დაფიქსირდა 82, ხერესში კი 121 მქროლავი კომპონენტი. დახერხებულ ღვინომასალაში არა იდენტიფიცირებულია 17, დასახერხებელში კი 43 კომპონენტი. ღვინის არომატული კომპონენტების ჯამური რაოდენობა შეადგენს 2.5 გ/ლ; დახერხებული ღვინომასალისა კი 6.1 გ/ლ. დახერხებული ღვინის მქროლავი კომპონენტების ჯამური რაოდენობა თითქმის 3-ჯერ მეტია დასახერხებელი ღვინომასალის მქროლავ კომპონენტების ჯამურ რაოდენობაზე.

დასახერხებელ ღვინომასალაში გაზრდილი მქროლავი კომპონენტების რაოდენობას შორის მნიშვნელოვნად გაიზარდა ალდეჰიდებისა და აცეტალბების ჯამური რაოდენობა, მათ შორის ძმარმჟავა ალდეჰიდი.

მოცემული მქროლავი კომპონენტები სხვადასხვა სუნის მატარებელია და გავლენას ახდენს ღვინის სუნზე, გემოსა და არომატზე. ზოგიერთი კომპონენტი მიზეზული რაოდენობითაა, მაგრამ კომპონენტთა შეთანწობით გვაძლევს დამახასიათებელ ხერესის სპეციფიკურ სურნელს.

ვარიაციული სტატისტიკის მეთოდით დამუშავების შედეგად დადგინდა, რომ ექსპერიმენტით მიღებული მონაცემები დამაჯერებელია დასახერხებელი ღვინომასალების სხვადასხვა ნიმუშების ციფრობრივი მონაცემების ფარდობითი ცდომილება არ აღემატება 3–5 %-ს.

შემოთავაზებულ ტექნოლოგიას დამატებითი კაპდაბანდებები არ ესაჭიროება. ქართული ხერესის წარმოებისას ყოველ 1 დეკალიტრზე ეკონომიური ეფექტი შეადგენს 195.1 ლარს.

Телавский Государственный Университет
Имени Якова Гогешвили

На правах **На правах рукописи**

Теймураз Кортава

**Разработка рациональной технологии изготовления
грузинского хереса с использованием местной культуры хересных дрожжей**

**05.18.07 – Технология производства алкогольных
и безалкогольных пищевых продуктов**

Вестник

**диссертация представлена для присвоения степени академического
доктора технологии пищевых продуктов**

Телави, 2011

Телавский Государственный Университет
Имени Якова Гогешашвили

Научные руководители: **Марина Хоситашвили**

Доктор техн. наук

Мурман Куридзе

Доктор техн. наук

Официальные оппоненты: **Гурам Папунидзе**

Доктор техн. наук,

Член корреспондент Академии с/х наук

Грузии

Нугзар Багатуриа

Доктор техн. наук,

академик Академии с/х наук Грузии

Защита диссертации состоится « 26-го » января 2012 г., в 12 часов на заседании диссертационного совета (Агр.06.08. N8) Телавский Государственный Университет Имени Якова Гогешашвили, Телави, ул. Университета №1.

С диссертацией можно ознакомиться в библиотеке Телавский Государственный Университет Имени Якова Гогешашвили.

Автореферат разослан « 19-го » декабря 2011 г.

Ученый секретарь

диссертационного совета,

канд. Хим. наук

М. Гаголишвили

Актуальность темы. Повышение производства винограда и вина в промышленности ставит перед наукой новые задачи теоретического и критического характера. Она основывается на изучение тех физических, химических, микробиологических и био-химических процессов, которые протекают при алкогольном брожении виноградного сусла, созревания и обработке виноматериалов.

В последние годы расширился ассортимент грузинского вина. Рядом с нашими отечественными винами встали вина различных технологий: портвейна, мадера, кагора, ликёрные и др. Многие из них завоевали общее признание потребителя, и сегодня они занимают соответствующее место в общей продукции винодельческой промышленности, в которую не входят изготовленные по технологии хереса вина, они характеризуются довольно своеобразным вкусом, ароматом и букетом.

В Грузии была предпринята попытка производства хереса 1934-1970 годах. Изготавливали херес, который своей окраской, необычно богатым букетом и вкусом заслуживал особое внимание. Несмотря на указанное, херес сегодня не производится в Грузии.

По данным авторов, развитие производства хереса и улучшение его качества зависят, в первую очередь, от отбора пригодных для производства хереса сортов винограда, биохимического изучения вина и действия в вине хересных дрожжей. Эти процессы следует рассматривать как явления биологического характера, где существует взаимная связь между организмом дрожжей и областью брожения. Исходя из этого, естественно, что состав хересных виноматериалов играет важную роль как в образовании хересной плёнки, так и в протекании вызванных её действием биологических процессов.

Исходя из вышеизложенного, разработка научных основ производства грузинского хереса и создание рациональной технологии является довольно актуальным вопросом.

Целью производства являлось изготовить из собранного в специфической зоне виноградарства Дедоплисцкаро винограда сорта Ркацителы (содержание сахара менее 22%) белых вин с высоким содержанием спирта без спиртования по классической (европейской) технологии, которую использовали бы для производства хересных вин, чем бы мы исключили (полностью или частично) предварительное внесение в виноматериал спиртрекификата или коньячного спирта.

Задачи исследования: для разработки научных основ производства хереса и создания рациональной технологии необходимы:

- хозяйственно-технологическая характеристика винограда сорта Ркацителы;
 - получение из Ркацителы виноматериалов с высоким содержанием спирта, их исследование и обработка по технологии производства хересного вина;
- выделение из гроздей винограда и испытательных виноматериалов специфических дрожжей хереса, в том числе аборигенных дрожжей, и

- и их размножение;
- постановка по технологии хереса виноматериалов с использованием местных, полученных нами и имеющихся дрожжей хереса;
- исследование, физико-химический анализ и дегустационная оценка испытательного хересного вина;
- разработка регламента технологии грузинского хересного вина.

Научное новшество работы. Впервые нами в Грузии из винограда с высоким содержанием сахара и изготовленных из него виноматериалов были получены дрожжи, образующие хересную пленку. С использованием аборигенных хересных дрожжей был получен сухой виноматериал с высоким содержанием спирта; из виноматериала с высоким содержанием спирта без его спиртования с использованием аборигенных хересных дрожжей был изготовлен грузинский херес и разработана технология производства грузинского хереса.

Практическая значимость работы: были разработаны научные основы производства грузинского хереса и его рациональная технология.

Надёжность полученных результатов выражается в том, что исследование было проведено современными методами, анализы производились с 3-4 повторением средние результаты которых были обработаны по математической статистике.

Апробация. Результаты научно-исследовательских работ ежегодно (2008- 2011) рассматриваются на заседании Научного Совета факультета сельского хозяйства и обрабатывающих отраслей Телавского Государственного Университета имени Якова Гогешвили и Института садоводства, виноградарства и виноделия Грузии.

Публикация. По основным результатам диссертации было опубликовано 10 научных работ.

Структура и объем диссертации. Диссертационная работа состоит из общей характеристики работы, литературного обзора экспериментальной части, выводов и приложения. Диссертация состоит из 158 страниц (основная часть 142 страницы и приложение 18 страниц), которые содержат 10 таблиц и 10 рисунков. Список использованной литературы включает 125 наименований.

Экспериментальная часть

Объекты и методы исследования

Для разработки научных основ производства грузинского хереса и рациональной технологии мы в качестве объекта исследования использовали расположенную в Дедоплисцкаро Бодбе – Магаройскую специфическую зону виноградарства, где виноград сорта Ркацителли собирает сахар от 22 до 25 %, вследствие это произведённые из него вина настолько богаты телом и алкогolem, что становятся непремлемым для вин, произведённых по европейской технологии. Зато, зона даёт высококачественные кахетинские и десертные вина, для которых характерны тёмный Чайный цвет, сильный сортовой специфический аромат и своеобразный букет, полно- та, мощность, гармоничность и лёгкая пикантная

методам, стандартам. Были определены K , Na , Mg , Ca, In , Fe , Cu, Pb, Cd (мг/ л) методом воспламеняющего фотоколлиметра и с использованием атомно-абсорбционного метода. После хересирования в вине были определены содержание спирта , количество органических кислот, фенольных соединений с использованием высокоэффективного жидкостного хроматографического метода.

Атомно- абсорбционный, газово-жидкостный и жидкостный хроматографический и микробиологический анализы были сделаны при содействии сотрудников центральной лаборатории Института садоводства, виноградарства и виноделия и отделением виноделия и биохимии. Микробиологические анализы были проведены под руководством научного сотрудника Института, академического доктора, госпожи Лены Салия и при её непосредственном участии, за что благодарим её и сотрудников лаборатории за помощь.

Разработка рациональной технологии изготовления хересного вина с использованием местной культуры хересных дрожжей

В производстве хереса важную роль играет образованная после завершения алкогольного брожения на поверхности вина специальными дрожжи серовато-белая пленка "солера", которая при оптимальной температуре (18 °C) образует альдегиды и придаёт вину своеобразный аромат и вкус жареного грецкого ореха. Указанную пленку образуют специальные хересные дрожжи группы сахаромисетов – носители большой энергии брожения. Хересные дрожжи развиваются в неполном сосуде на поверхности высокоалкогольного вина , для этого молодое обработанное вино заранее спиртуют до 15-16 об.%.

Следующей целью исследования было изучить химический состав испытательных и контрольных виноматериалов и из винограда сорта Ркацители указанных зон выделить чистую культуру местных хересных дрожжей, с её использованием изготовить грузинский херес из опытных виноматериалов.

Целью нашего дальнейшего исследования было изучить биохимию идентифицированных нами хересных дрожжей , целенаправленно использовать их для производства хереса в Грузии.

Интенсивность размножения различных видов дрожжей и энергия брожения

Сорт виноградной лозы ркацители может накопить как сахар в большом количестве, так и азотистые и фенольные соединения, которые являются необходимыми компонентами для хересирования вина.

Следующей целью нашего исследования являлось выделить из дрожжей вида *Saccharomices Oviformis* местные дрожжи грузинского хереса. Для достижения цели на испытание с целью применения местных хересных дрожжей мы взяли виноград из виноградников села Архилос Кало Дедоплисцкарской области, одну часть которого прессовали и получили сусло Ркацители, которое затем

нагрели. Грозди из другой части Ркацители смыли в стерильное сусло с целью получения местной микрофлоры. Полученное сусло залили в колбу, закупорили ватой и поместили в термостат для производства алкогольного брожения. Алкогольное брожение шло при температуре 18°C. Через 12-14 дней на поверхности помещенной в колбе жидкости образовалась сероватая пленка. При этом виноматериал характеризовался специфической способностью хереса. Для наглядности смотрите рисунок 1. Как видим из рисунка 1, полученный после алкогольного брожения виноматериал образовал сероватую пленку, что подтверждает размножение хересных дрожжей. Выделение чистой культуры дрожжей осуществлялось методом получения изолированных колоний. Целью исследования было выделить из полученной пленки местные хересные дрожжи, для этого в стерильную пробирку наливали по миллиметру взятую из крана стерильную воду. Для выделения хересных дрожжей из образованной на поверхности помещенных в колбу образцов пленки стерильной петлей брали пробы и вносили в пробирку с водой (по одной петле). Пробирки хорошо встряхивали и закупоривали ватой. С помощью пламени из каждой пробирки петлей дрожжи переносили на чашку Петри, на которой была заранее подготовленная питательная среда (стерилизованный виноградный сок + агар). Из каждой пробирки пересевание производилось на 5 чашках Петри. Чашки Петри помещали в термостат при 28°C. После 48-часового культивирования каждую изолированную колонию переносили на новую чашку Петри и снова осуществлялось 48- часовое получение потомства. Нами были отобраны 27 ярко выраженные изолированные колонии (Кортава и др. 2009, 2010).



Рисунок 1. Чистая культура местной дрожжей хереса

**Энергия кипения выделенных из местной микрофлоры
хересных дрожжи, усойчивость к спирту, кислотности
и сернистому ангидриду**

Целью дальнейшего исследования было изучение энергии брожения полученных 27 штаммов. Для выявления штаммов, отличающихся активностью брожения, мы использовали метод определения количества выделенного при алкогольном брожении CO₂. Из полученных указанным методом 27 штаммов были отобраны 5 более-менее активных штаммов (см.рис.1), которые соответствовали SKC 1,2,3,4, и 5. Отобранные штаммы своей активностью не уступали "Кахури 42". Что касается *Mycoderma*, то он вообще не смог произвести

алкогольное брожение. А для пробы были взяты выделенные 27 штаммов. Для пробы 100 мл сусла поместили в 150 мл-овую колбу Эрленмайэра, которая была заранее взвешена. Снова взвесили и поместили в термостат. Кипение происходило при 25°C. Через каждые 2 дня колбы взвешивали до тех пор, пока вес колб не становился постоянным. Затем разницей начального и конечного весов мы рассчитывали количество выделенного CO₂.

Следующей целью исследования было изучение утсойчивости полученных нами из местной грузинской микрофлоры штаммов к различным концентрациям спирта. Для достижения намеченной цели мы использовали спиртованную и помещенную на чашку Петри твердую питательную среду, которая содержала различные концентрации спирта, в частности 14, 15 и 16 об. % этилового спирта. Чашка Петри была помещена в термостат при 28°C. После 72- часовой инкубации оказалось, что все 27 штаммов устойчивы к содержанию спирта 14 и 15 об. %, также все штаммы были резидентны. Устойчивыми к содержанию спирта 16 об. % оказались только 15 штаммов.

По поводу использования сернистого ангидрида при выдержке хереса существует разность мнений между учеными. По их мнению, виноматериал, который получен сульфитированным суслом, является качественным и быстро хересирруется. Без сернистого ангидрида процесс хересирования невозможен. Начальная концентрация сернистого ангидрида в вине не должна превышать 75-100 мг/дм³, при концентрации сернистого ангидрида 180 мг /дм³ фактически прекращается развитие хересной пленки.

К суслу с 21 % -ным содержанием сахара добавляем сернистый ангидрид с тремя различными дозами (100, 150 и 200 мг/ дм³). Обработанное серой сусло по 100 мл переносим в 250 мл-овую колбу Эленменера. Добавляли 2 мл 48 –часового нароста всех полученных нами штаммов. и взвешивали. Брожение производили в термостате при температуре 28°C. Для контроля мы взяли также пресеянные на несульфитированное сусло дрожжи. В обоих –опытном и контрольном варианте брожение завершилось на 11 день.

Следующей целью исследования являлось изучить влияние различного количества (дозы) сернистого ангидрида на скорость размножения выделенных нами штаммов (SKC 1, SKC 2, SKC 3, SKC 4 и SKC 5). К стерильному суслу была добавлена растворенная в воде серная кислота в том количестве, чтобы в помещенном на чашку Петри сусле и агар-агаре через 2 часа осталось 100, 150 и 200 мг/ дм³ свободной серной кислоты.

В результате сравнения опытного и контрольного вариантов было выяснено, что для того случая, когда питательная среда содержала 100 и 150 мг/дм³ сернистого ангидрида энергия брожения всех хересных дрожжей в обоих вариантах была одинакова. Что касается третьего – 200 мг/м³ варианта, то здесь отличие было незна-чительным (см.рис. 2). Сернистый ангидрид не задерживал процесс брожения. Здесь брожение завершилось на 11–ый день.

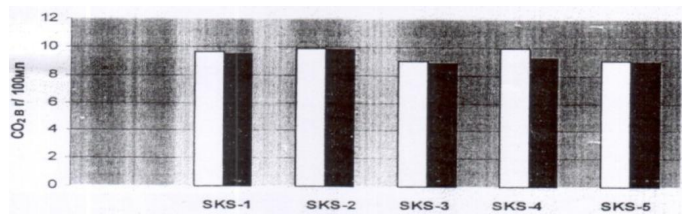


Рисунок 2 Бройдильная активность исследуемых штаммов

□ Контрольный

■ Опытный

Одним из важных факторов чистых культур дрожжей является кислотность бройдильной среды, от которой зависит наличие рН концентрации H^+ в среде. Оказалось, что они развиваются на поверхности вина тогда, когда рН от 3.3 до 3.8. Следует отметить, что при вина – 3,5 создаются условия ,благоприятные для развития молочно-кислых бактерий и многих заболеваний вина. По многочисленным наблюдениям для образования хересной пленки на поверхности вина оптимальным интервалом концентрации H^+ является рН=3,2-3,4.

С целью изучения влияния рН на развитие выделенных нами местных хересных штаммов мы использовали синтетическую стандартную среду с различными значениями рН. В частности: от 2,8 до 3,8. Желаемый вариант питательной среды мы получили, используя раствор фосфодитрата с разным рН, который меняли соотношениями лимонной кислоты и гидрофосфата натрия ,для этого указанные компоненты заливали в смесь востребованной средой воды и стерилизовали. Перед тем, как налить на чашки Петри, растворы мы смешивали и получали раствор желаемой рН.

Результаты показали, что интенсивное размножение клеток дрожжей отмечается при рН 3,4-3,6, а по активности брожения варианты незначительно отличаются.

Следующей целью исследования являлось скорость размножения выделенных нами 5 штаммов хересных дрожжей SK 1, 2, 3, 4, 5. Для контроля был взят штамм “Кахури 42”. У него довольно высокая скорость размножения.

Для установления скорости размножения мы подсчитывали количество клеток в 1мл броженного сула. Для этого в течении 15 дней ежедневно, в одно и то же время мы подсчитывали дрожжевые клетки под микроскопом с использованием камеры Томаса Цейса.

Полученные данные показали, что как контрольные так и опытные клетки всех штаммов при алкогольном брожении достигают максимального количества на 4-ый день. Следует отметить, что последние штаммы отличались активностью брожения. Что касается оставшихся 3 штаммов, то они по скорости размножения оказались несколько ниже по сравнению с контрольными штаммами (Кахури - 42). Таким образом, изучение скорости размножения выделенных нами SKC 1,

SKC 2, SKC 3, SKC 4 и SKC 5 штаммов местных хересных дрожжей показало, что штаммы SKC 2 и SKC 5 отличаются высокой скоростью деления клеток, что обуславливает их активность брожения.

Результаты химического исследования виноматериалов

В изготовленных нами опытных и контрольных виноматериалах были определены: концентрация Этилового спирта, об,%; сахар, г/дм³, общий экстракт, г/дм³; летучие кислоты, г/дм³; общее количество сернистого ангидрида, мг/дм³ и общее количество феноловых соединений, мг/дм³.

Под пленкой дрожжей, в условиях достаточного количества этилового спирта, происходит синтез уксусного альдегида что способствует формированию пикантных свойств хереса. Влияние дрожжей обусловлено также увеличением содержания других ароматических компонентов.

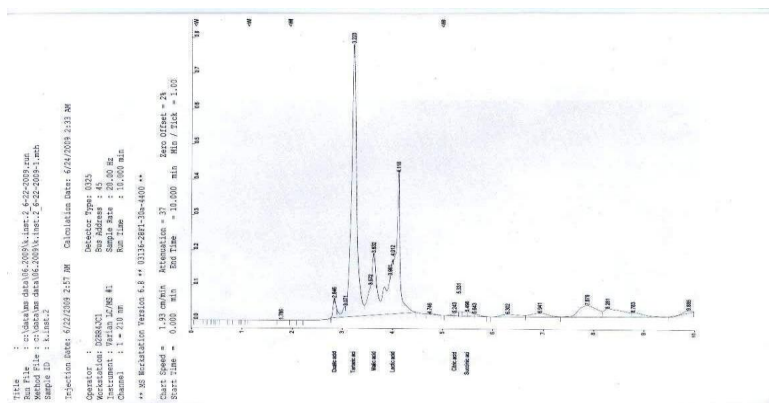
Как видно из таблицы 1, в образцах испытательного вина низким содержанием спирта характеризовалась вино, которое было получено из изюма выдержкой суслу, об этом свидетельствует и количество остаточных сахаров в нем. По нашему мнению, алкогольному брожению в нём помешало осмотическое давление суслу. Самым высоким содержанием спирта характеризовались те вина, которые были получены из коллекции Института дрожжами "Ркацителли - 61" и хересными дрожжами, содержание спирта которых составляло 15,4-15,6 об.%.

Таб.1 Химический анализ пробного и контрольного вина

Образец 1	эт.сп об.%	сахар г/дм ³	титр.кисл. г/дм ³	лет.кисл. г/дм ³	общ.экстр. г/дм ³	общ. SO ₂ г/дм ³	общ.фен. г/дм ³	лэикоан. г/дм ³
№1 естест. дрожжи	15.0	6.0	5.25	0.38		26	228.8	37.96
№2 ч. к. дрожжи "Ркацителли -61"	15.6	1.0	6.4	0.32	20.0	70	257.4	7.07
№3 сух. дрожжи ИОС- 2000	14.8	1.9	6.0	0.44	20.0	115	271.7	24.64
№4 херес дрожж С-96 (кон)	14.5	3.5	5.7	0.5	20.3	23	257.4	18.2
№5 местные херес дрожжи	14.5	2.0	6.38	0.5	28.5	9	254.5	61.05

В процессе хересирования составные компоненты вина испытывают глубокие изменения. Винные дрожжи обеспечивают окислительно-восстановительные процессы ферментным путём, которые вызывают изменение органических кислот.

Количественный состав органических кислот хересированных виноматериалов дан на хроматографическом рисунке 3 и в таблице 2.



рисунке 3

Таблица 2 . Содержание органических кислот в хересированного вина ,г/ дм³

№	наименование	№1 дрожж инстит. Ркацители - 61	№2 сух.дрожжи ЮС- 2000	№3 естест. дрожж	№4 херес Дрожж С- 96	№5 местные херес дрожжи
1	щавел.кисл.	0.020	0.021	0.019	0.025	0.017
2	вин.кисл.	3.090	3.628	2.550	3.724	3.329
3	ябл.кисл.	0.404	0.731	1.179	1.016	1.103
4	мол.кисл.	1.063	0.454	0.934	0.472	0.638
5	лим.кисл.	0.064	0.125	0.065	0.085	0.104
6	янтар.кисл.	0.196	0.215	0.119	0.158	0.213
7	сумма	4.837	5.174	4.866	5.480	5.404

Как видно из таблицы, сумма органических кислот в испытательных винах колеблется от 4.837 до 5480, г/ дм³. Во всех образцах виноматериалов винная кислота достигает от 3.09 до 3.724, г/ дм³ и она составляет больше общей кислотности вина. Что касается других карбоновых кислот ,то их количественное содержание в вине находится в пределах допустимой нормы.

Темная окраска хересного вина зависит от наличия в вине феноловых соединений, степени их окисления и продолжительности процесса хересирования под пленкой. Следующей целью нашего исследования было исследовать феноловые соединения в испытательных образцах. Анализ был проведён на высокоэффективном жид-костном хроматографе. Полученные результаты даны в таблице 3.

Как видно из таблицы катехины в образцах представлены в большом количестве, чем все 6 других компонентов и колеблется от 2,467 мг/ дм³ до 13,221 мг /дм³ .Оно пре- вышает количество всех феноловых соединений. В образцах в наименьшем количестве зафиксирован ванилин. Его количество достигает от 0,037 мг/ дм³ до 0,142 мг/ дм³. Из других феноловых соединений в наибольшем количестве даны хлорогеновая кислота, содержание которой приближается от 2,706 до 7,12 мг/ дм³.

Таблица 3 .Результаты анализа феноловых соединений

№	наименование	№1 дрожж инстит. Ркацители -61	№2 сух. дрожжы	№3 естест. дрожж	№4 херес Дрожж С96	№5 местные херес дрожжы
1	(+) катехины	13.221	5.148	9.909	2.407	2.326
2	Ванильный кислоты	-	-	0.374	0.012	0.016
3	Клогоген кислоты	7.12	2.841	6.536	4.668	4.091
4	Кофе кислоты	1.021	3.752	1.157	5.767	3.907
5	(-)Эпи катехины	-	1.488	1.925	0.507	0.818
6	Ванильный	0.113	0.142	0.084	0.037	0.068
7	п -Кумар кислоты	1.856	3.004	1.737	2.232	3.031

Все перечисленные феноловые соединения – в пределах содержания феноловых соединений вина. Содержание минеральных элементов в виноматериалах дано в таблице 4.

Таблица 4. Количественное содержание микро и макроэлементов хересированного виноматериала , мг/ дм³

Наименование	Азот	Белки	K,	Na,	Mg,	Ca,	Zn,	Fe,	Cu,	Pb,	Cd,	P ₂ O ₅ ,
местные херес дрожжи	145.2	9.8	866.7	14.4	114	51.6	1.7	0.4455	0.18	0.032	–	182.3
естест. дрожжы	98.9	8.2	711.9	138.6	120	59.7	1.9	0.505	0.065	0.023	0.005	178.2
сух. дрожжы ИОС- 2000	133.1	7.9	678.9	14.9	108	49.1	1.7	0.489	0.048	0.039	0.001	180.1
херес дрожж С-96 (кон)	155.6	9.5	706.5	15.5	117	66.3	1.6	0.577	0.26	0.027	0.002	181.9
ч. к. дрожжы "Ркацители - 61"	139.0	9.1	711.9	106.5	123	43.5	1.7	0.7025	0.038	0.015	0.002	178.1

Указанные количества совпадают с данными изготовленных по европейской технологии в производственных условиях виноматериалов по поводу содержания азота и P₂O. Это подтверждает то, что полученные образцы могут быть использованы для изготовления хереса.

Количественное содержание ароматических компонентов образцов испытательно-го вина дано на хроматограмме таблица 5 и 6.

Таблица 5. Алифатические спирты в виноmaterииеле и хересе

№	компоненты	Количество, мг/дм ³	
		виноматериале	хересе
1.	метанол	23.9	40.0
2.	пропанол	19.7	25.0
3.	изобутанол	25.3	25.8
4.	бутанолнол	1.2	1.2
5.	Изоамиловый спирт	118.4	83.2
6.	лево-2,3-бутиленгликоль	1150	1670.0
7.	мезо-2,3-бутиленгликоль	530	1425
8.	фенилтил спирт	22.0	13.1
9.	Глицерин (г/л)	11.8	7.4
10.	бутанол - 2		0.82
11.	етилбутират	0.38	0.79
12.	4-метилпентанол	0.10	0.41
13.	3-метилпентанол	0.18	0.20
14.	гексанол	1.35	2.61
15.	цис-3-гексенгексен-1-ол	0.10	0.17
16.	1,2-пропиленгликоль	0.16	0.36
17.	α -терпинеол	0.34	
18.	метионоли	0.44	
19.	бензол спирт		0.33
20.	4-етилфенол	0.29	
21.	тирозол	1.37	1.2

Как видно из анализа таблиц , в хересированном виноmaterииеле возросло количество летучих компонентов . В том числе значительно возросло суммарное количество альдегидов ,в том числе уксусного альдегида.

анализ ароматических компонентов (до и после хересирования) показал, что в виноmaterииалах было зафиксировано 82, а в хересном вине -121 летучего компонента. В хересированном виноmaterииеле не идентифицировано 17 ,а хересире-мом-43 компонента. Суммарное количество ароматических компонентов состав-ляет 2,5 г/л; а хересированного виноmaterииала 6,1 г/л. Суммарное количество летучих компонентов хересированного вина почти в 3 раза больше суммарного количества летучих компонентов хересиреуемого виноmaterииала.

Таблица 6. Эфиры, альдегиды и ацеталы в виноmaterиеле и хересе

№	компоненты	Количество, мг/дм ³	
		виноматериеле	хересе
1.	Уксусный альдегид	47.9	92.1
2.	Этилацетат	56.8	50.4
3.	фурфурол	5.0	11.8
4.	5-оксиметил фурфурол	41.0	200.0
5.	этилбутират	0.38	0.79
6.	2-метил-1,3 -диоксан		0,36
7.	изоамилацетат	1.09	0.59
8.	Дизтоксикротональ		0.23
9.	этилкапронат	1.27	1.21
10.	триэтилформиат		0.31
11.	этилпируват	1.76	0.97
12.	ацетон	1.03	4.84
13.	этиллактат	5.28	16.77
14.	этил 2-окси-3-метилбутират	0.12	0.71
15.	этилкаприлат	1.82	
16.	2,4,6-тетраметил-1,3,5-триоксан		0.56
17.	2,2,4,5-тетраметил-1,3- диоксан	0.20	
18.	цис-5-окси-2-метил-1,3- диоксан	1.40	6.62
19.	этилсорбати		0.35
20.	этил 3-оксибутират	0.29	0.86
21.	бензальдегид		0.26
22.	этил 2-оксибутират		1.27
23.	этил 3- формилпропионат		0.16
24.	2- мэтилтетрагидропиофен-3-он	0.13	
25.	транс-4-окси мэтил-2-мэтил -1,3-диоксан	0.14	1.51
26.	этиллевунинат		0.28
27.	γ - бутиролактон	0.98	
28.	этилмэтилсукцинат	0.17	0.23
29.	этилкапринат	0.52	
30.	цис-4-оксимэтил -2- мэтил-1,3- диоксан		0.83
31.	ди этилсукцинат	15.29	27.65
32.	γ -этоксипутиролактони		0.19
33.	этилфенилацетат		0.64
34.	этил 4-оксибутират	0.36	0.22
35.	β -фенил этилацетат	0.22	0.44
36.	транс-5-окси-2- мэтил-1,3-диоксан	0.27	2.27
37.	диметил 2-окси-3- мэтилсукцинат	0.18	2.88
38.	изоацетамид	0.12	
39.	цис- β -метил- γ -окталактон		0.59
40.	транс- β -метил- γ -окталактон		0.66
41.	Глютаконовый ангидрид	0.32	
42.	диэтилмалат	13.61	32.37
43.	солерон		0.13
44.	диэтил 2-оксипентадионат	3.67	6.48

Разработка технологии производства грузинского хереса с использованием местных хересных дрожжей

Для изготовления грузинского хереса использовался виноград сорта Ркацители, выращенный в Бодбе- Магаройской микроне виноградарства. Ркацители является высококачественным винным сортом винограда. Он характеризуется обильной урожайностью и средним периодом созревания. Из него изготавливаются высококачественные вина разного типа.

В Бодбе- Магаройской микроне виноградарства выращивают виноград, из которого получаем грузинское вино – хересный виноматериал светлого цвета без спиртования, что дает экономию спирта и себестоимость продукции сокращается. Технология получения хересированного виноматериала дана на рисунке 4.

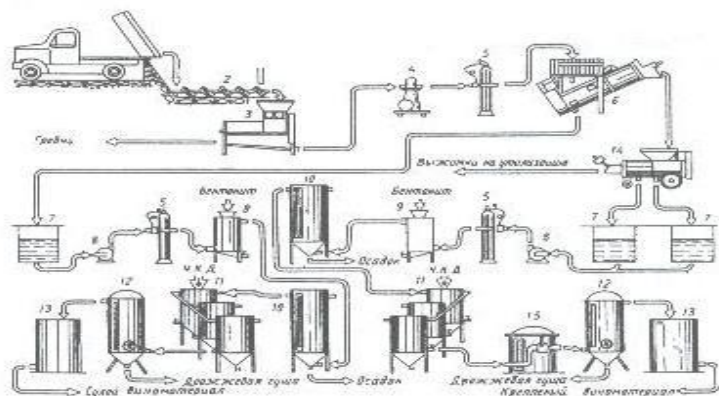
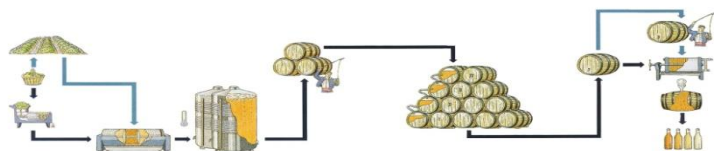


Рисунок 4. Технология изготовления белых сухих столовых вин: 1 получение винограда, 2. бункер, 3. дробилка гроздеотбиратель, 4. турбоагрегат для переноса бурды, 5. сульфитатор, 6. Дренаж. 7. сборник сусла, 8. насос, 9. дозатор бентонита, 10. резервуар для отстаивания сусла. 11. сосуд для брожения. 12. очиститель виноматериала, 13. Сосуд для хранения вина.

Для изготовления хереса пересевание дрожжей производится в каждом сосуде 48-часовым наростом заранее приготовленных местных хересных дрожжей. Сосуд закупоривают ватой, которая обеспечивает доступ кислорода на поверхность хересированного вина.

Перенос находящегося под пленкой виноматериала из отдельного сосуда производится не менее 2 раз в год. Перенесенный из-под пленки хересированный виноматериал купажируют для приведения до кондиции и его используют уже после фильтрации. Цех изготовления хереса и технологическая схема его производства дана на рис. 5 и 6.



5. Технологическая схема



6. Технологическая схема цеха хереса

Для оценки сенсорных данных вино в 2010 году было представлено на Ялтинском конкурсе вина ,где оно заслужило диплом и большую золотую медаль. А 2011 году на той же дегустационной комиссии –диплом и золотую медаль.

Выводы

Разработана технология получения хереса в Грузии, в Бодбе-Магаройской микроразнообразности виноградарства, в Кахетинском регионе, из винограда сорта Ркацители , с использованием местных хересных дрожжей.

В Бодбе-Магаройской микроразнообразности виноградарства нами из винограда сорта Ркацители были выделены местные хересные дрожжи. Были изучены:

- изучение влияния различных доз сернистого ангидрида на местные дрожжи показало ,что сульфитация в дозе 100,150 и 200 мг/ дм³ не оказывает ингибирующее действие на размножение штаммов SKC 1, SKC 2, SKC 3, SKC 4, SKC 5 и активность брожения;

- изучением влияния pH на интенсивность размножения выделенных нами местных хересных дрожжей SKC 1 ,SKC 2 ,SKC 3,SKC 4, SKC 5 было установлено, что размножение клеток дрожжей оптимально при pH 3,4-3,6;

- было установлено ,что штаммы SKC 2 и SKC 5 отличаются высокой скоростью деления клетки , что обуславливает их активность брожения ;

- анализ полученных результатов показал,что при 22 % -ном содержании сахара все исследуемые штаммы довольно интенсивно осуществляют процесс алкогольного брожения и не уступают результатам контрольного штамма "Кахури- 42 ".

Полученный после алкогольного брожения виноматериал (опитный) образовал сероватую пленку ,что подтверждает размножение хересных дрожжей.

Было установлено, что к предназначенному для хересированного виноматериала суслу для алкогольного брожения следует добавить чистую культуру дрожжей вместе с местными хересными дрожжи "Ркацители 61" или "Кахури 42 ".

Определение химических компонентов хересированного виноматериала показал, что:

- сумма органических кислот в опытных винах колеблется от 4.837 до 5.480. Во всех образцах виноматериалов винная кислота достигает 3.09-3.724 г/ дм³ и она больше половины общей кислотности вина. Что касается других карбоновых кислот их количественное содержание в вине –в пределах допустимой нормы;

- (+) катехин представлен в большем количестве,чем все 6 другие компоненты и колеблется 2.467-13.221 мг/ дм³ .В наименьшем количестве в образцах зафиксирован ванилин. Его количество достигает 0,037- 0,142 г/ дм³. Из всех феноловых соединений в наибольшем количестве дана хлорогеновая кислота, содержание которой приближается к 2,706- 7,12 г/ дм³. Все перечисленные фено- ловые соединения – в пределах состава феноловых соединений вина.

- в испытательных хересуемых винах общий азот составляет 333,1- 349 г/дм³ , что вполне нормально для хересных дрожжей. И в отношении фосфора анало – гичная зависимость. Он в образцах колеблется от 178,1 до 182,3 г/дм³ .Экспери-ментально полученные количества совпадают с данными изготовленных по ев-ропейской технологии в производственных условиях виноматериалов, касаю-щимся содержания микроэлементов. Это подтверждает то ,что полученные образцы могут быть использованы для хересирования вина.

Из возросшего в хересуемом виноматериале количества летучих компонентов значительно возросло суммарное количество альдегидов и ацеталов,в том числе уксус-ного альдегида.

Данные летучие компоненты являются носителями различных запахов и оказывают влияние на запах ,вкус и аромат вина. Некоторые компоненты в мизерном количестве, однако при сочетании компонентов дает характерный для хереса специфи- ческий запах.

В результате обработки методом вариационной статистики было установлено, что полученные экспериментом данные достоверны, относительная

погрешность цифро-вых данных различных образцов хересируемых виноматериалов не превышает 3-5 %.

Предложенная технология не нуждается в дополнительных капитальных вложениях. Экономический эффект на каждый даль вина составляет 195,1 лари.

Список трудов ,опубликованных вокруг диссертации

1. Кортава Т.Т., Салия Е. Ш., Вашакадзе М.Б., Хоситашвили М.Л., Выделение хересных дрожжей из спонтанной микрофлоры грузии и изучение их спиртоустойчивости и бродильных свойств . GEORGIAN ENGINEERING NEWS, №3, 2009
2. Кортава Т.Т., Салия Е. Ш., Хоситашвили М.Л., Вашакадзе М.Б., “Изучение действия сульфитации на различные штаммы местных хересных дрожжей” GEORGIAN ENGINEERING NEWS, №4, 2009.
3. Кортава Т.Т., Салия Е. Ш., Хоситашвили М.Л., “Изучение влияния кислотности среды на местные штаммы хересных дрожжей”, GEORGIAN ENGINEERING NEWS, №2, 2010.
4. Кортава Т.Т., Салия Е. Ш., Изучение скоролети размножения местных штаммов хересных дрожжей. GEORGIAN ENGINEERING NEWS, №3, 2010.
5. Кортава Т.Т., Влияние сахаристости сусла на бродильные свойства местных штаммов хересных дрожжей . GEORGIAN ENGINEERING NEWS, №3, 2010.
6. კორტავა თ., ხოსიტაშვილი მ., ასაშვილი ა., ხოსიტაშვილი თ., ბუიშვილი გ. “მკვამლის მტვერის გავლენა საშუალოს წმობა კულტურის “კარლანახ-42“-ის გამრავლების ინტენსივობაზე”, აკადემიის სახელობის სახელმწიფო უნივერსიტეტი, საერთაშორისო სამეცნიერო-პრაქტიკული კონფერენცია – “ინოვაციური ტექნოლოგიები და თანამედროვე მასალები”, 2010 წ. ქ. ქუთაისი.
7. Kortava T., Katsitadze M., Abzianidze D., Khositashvili M., Qituashvili T., Gorgisheli V. “Studies of Di (N-Butyl) Phthalate in Viticulture Products and its
8. Influence on the Quality” The 33rd World Congress of Vine and Wine; Tbilisi, 2010.
9. Kortava T.; Khositashvili M.; Quridze M.; Abzianidze D.; Ardzenadze M.; Khositashvili T.; Asashvili A.; Gagolishvili M.; Mikiashvili M.; Sakvarelidze S.; Oqropiridze Z.; Vibliani M.; Buishvili G.; Murvanidze M.; “Influence Of Different Yeast On The Quality Of Wine” The 34rd World Congress of Vine and Wine; Portugal. 2011.
10. Кортава Т.; Окропиридзе З.; Куридзе М.; Хоситашвили М.; Асашвили А.; Сакварелидзе С.; Хоситашвили К. Выбор чистой культуры дрожжей для производства высококачественных Красных вин. Магарач. Виноделие и виноградарство. науч.конф.повопросам техн. “Магарач”. 2011
11. Kortava T.; Khositashvili M.; Quridze M.; Mikiashvili M.; Asashvili A.; Tsiklauri L.; “Influence of enzyme Inozyme and different yeasts on the quality of wine” Agrarian University of Georgia, Tbilisi, Georgia. 2011.

