

29998

KARADENİZ TEKNİK ÜNİVERSİTESİ \* FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ  
BALIKÇILIK TEKNOLOJİSİ MÜHENDİSLİĞİ ANABİLİM DALI  
BALIKÇILIK TEKNOLOJİSİ MÜHENDİSLİĞİ PROGRAMI

RİZE FIRTINA DERESİNİN ALABALIK YETİŞTİRİCİLİĞİ  
YÖNÜNDEN İNCELENMESİ

Kimyager Nigar ALEMDAĞ

Karadeniz Teknik Üniversitesi Fen Bilimleri Enstitüsünce  
"Yüksek Lisans (Balıkçılık Teknolojisi Mühendisliği)"  
Ünvanının Verilmesi İçin Kabul Edilen Tezdir

Tezin Enstitüye Verildiği Tarih : 15.01.1993

Tezin Sözlü Savunma Tarihi : 22.02.1993

Tez Danışmanı : Doç.Dr.Hikmet KARAÇAM

Jüri Üyesi : Prof.Dr.Mehmet Salih ÇELİKKALE

Jüri Üyesi : Doç.Dr.Ertuğ DÜZGÜNEN

29998

Enstitü Müdürü : Prof.Dr.Temel SAVAŞCAN

Favoskan

OCAK - 1993

TRABZON

T.C. YÖKSEK ÖĞRETİM KURULU  
OKUL MANTAS YÖNETİMİ

## ÖNSÖZ

Bu tez çalışması, Karadeniz Teknik Üniversitesi Fen Bilimleri Enstitüsü Balıkçılık Teknolojisi Mühendisliği Anabilim Dalı Yüksek Lisans Programında yapılmıştır.

Bu çalışmada, Fırtına deresinden alınan su örneklerinin fiziksel ve kimyasal özellikleri belirlenerek kaynağın alabalık yetiştirciliğinde kullanılıp kullanılamayacağı araştırılmıştır. Elde edilen bulguların, alabalık yetiştirciliği alanında yapılacak proje ve yatırımlara katkıda bulunacağı inancındayım.

Çalışma süresince yardım ve desteğini esirgemeyen Sayın Doç.Dr. Hikmet KARAÇAM'a, Arş.Gör. Muhammet BORAN'a ve Ars.Gör.Muzaffer FEYZİOĞLU'na teşekkür ederim. Ayrıca benden hiç bir zaman desteğini esirgemeyen annem Nezahat ALEMDAĞ'a teşekkürlerimi bir borç bilirim.

OCAK 1993

Nigâr ALEMDAĞ

## **İÇİNDEKİLER**

Sayfa No

ÖZET ..... V

SUMMARY ..... VI

1. GİRİŞ ..... 1

2. GENEL BİLGİLER ..... 3

    2.1. Debi ..... 4

    2.2. Su Sıcaklığı ..... 4

    2.3. pH Değeri ..... 5

    2.4. Elektrik İletkenliği ..... 6

    2.5. Bulanıklık ..... 6

    2.6. Biyolojik Oksijen İhtiyacı (BO<sub>2</sub>) ..... 6

    2.7. Organik Madde Miktarı ..... 7

    2.8. Suların Sertliği ..... 8

        2.8.1. Kalsiyum ..... 9

        2.8.2. Magnezyum ..... 9

    2.9. Çözünmüş Oksijen ..... 9

    2.10. Sülfat ..... 10

    2.11. Fosfat ..... 11

    2.12. Klor ..... 11

    2.13. Demir ..... 11

    2.14. Bakır ..... 11

3. MATERİYAL VE METOD ..... 13

    3.1. Araştırma Planı ..... 13

    3.2. İstasyonların Belirlenmesi ..... 13

<b>3.3. Ölçüm Yöntemleri .....</b>	<b>13</b>
<b>3.3.1. pH Ölçümü .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.2. Sıcaklık Ölçümü .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.3. Oksijen Ölçümü .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.4. Bulanıklık Ölçümü .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.5. İletkenlik Ölçümü .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.6. Nitrat Azotu Tayini .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.7. Nitrit Azotu Tayini .....</b>	<b>14</b>
<b>3.3.8. Sülfat Tayini .....</b>	<b>15</b>
<b>3.3.9. Fosfat Tayini .....</b>	<b>15</b>
<b>3.3.10. Serbest Klor Tayini .....</b>	<b>15</b>
<b>3.3.11. Demir Tayini .....</b>	<b>15</b>
<b>3.3.12. Bakır Tayini .....</b>	<b>15</b>
<b>3.3.13. Kalsiyum Tayini .....</b>	<b>15</b>
<b>3.3.14. Magnezyum Tayini .....</b>	<b>16</b>
<b>3.3.15. Toplam Sertlik Tayini .....</b>	<b>16</b>
<b>3.3.16. Organik Madde Tayini .....</b>	<b>17</b>
<b>3.3.17. Biyolojik Oksijen İhtiyacı (<math>BO_2</math>) Tayini .....</b>	<b>17</b>
<b>3.3.18. Debi Ölçümleri .....</b>	<b>17</b>
<b>4. BULGULAR .....</b>	<b>18</b>
<b>5. TARTIŞMA VE SONUÇ .....</b>	<b>24</b>
<b>KAYNAKLAR .....</b>	<b>29</b>
<b>EKLER .....</b>	<b>32</b>
<b>ÖZGEÇMİŞ .....</b>	<b>45</b>

## ÖZET

Bu çalışmada, Rize il sınırları içerisinde bulunan Fırtına deresinden, bir yıl boyunca her ay alınan su örneklerinin fiziksel ve kimyasal özellikleri belirlenmiştir.

Elde edilen bulgulara göre bulanıklığın bazı aylarda alabalık yetiştirciliği için önerilen tolere değerinin üzerine çıktıığı, diğer parametrelerin ise uygun olduğu belirlenmiştir. Bulanıklığın bazı tedbirler alınarak giderilmesi durumunda, Fırtına deresinin alabalık yetiştirciliğinde kaynak olarak kullanılabileceği saptanmıştır.

## SUMMARY

In this study, the physical and chemical characteristic of water samples taken from river Firtina in the region of Rize have been examined. The water samples were taken with monthly periods throughout a year.

According to results came out from this study, the turbidity in the river Firtina exceeds the proposed limits for trout rearing in the certain months of the year, while other parameters remain within reasonable ranges. It has been ascertained that the river Firtina can be used as an origin for trout rearing if the turbidity is removed by means of certain precaution.

## 1. GiRiŞ

Dünya nüfusunun hızla artışı karşısında her geçen gün gittikçe artan gıda yetersizliği günümüzün en önemli sorununu oluşturmaktadır. Teknikte olağanüstü gelişmeler olmasına rağmen yetersiz beslenme ve açlık sorunu bir çok insanın problemi olarak devam etmektedir. Gıda yetersizliği probleminin çözümlenmesinde karadan elde edilen gıdalaraın yanısıra, deniz ve iç sulardan elde edilenlerinde önemli bir yeri olduğu kabul edilmektedir.

Ülkemiz; gıda açısından kendi kendine yeterli olmasına rağmen, yüksek oranda artan nüfusun dengeli bir şekilde beslenmesi önemli bir sorundur. Bu nedenle ülkemizde protein kaynaklarının geliştirilmesi amacıyla su ürünleri üretiminin artırılması ve su kaynaklarının bu yönde çok iyi değerlendirilmesi gerekmektedir. Türkiye; coğrafi yapısı ve içinde bulunduğu iklim kuşağı nedeniyle, bir çok su ürününün yetiştirmesine olanak vermektedir. Ancak mevcut kaynakların önemli bir kısmı günümüze deðin yeterince kullanılamamıştır. Son yıllarda yapılan girişimlerle bir takım gelişmeler sağlanmasına rağmen henüz istenilen düzeye varıldığı söylenemez. içsularımızın sıcaklık bakımından değişik özellikte oluşu, çeşitli balık türlerinin yetişmesine olanak vermektedir. Bugüne kadar yapılan çalışmalarda, içsularımızda 23 familyaya ait 63 cins ve 130 tür balığın yaşadığı tespit edilmiş- tir (1).

Su kaynaklarının verimli bir şekilde kullanılması için fiziksel ve kimyasal özelliklerinin iyi bilinmesi gerekmektedir. Balık yetiş- tiriciliðinde su kaynaðının özellikleri tür seçiminde önemli bir faktördür. Çünkü farklı balık türlerinin çevre istekleri değişiktir.

Herhangi bir balığın üretiminde kullanılacak su kaynağı, ilgili balığın çevre isteklerine cevap verebilecek özelliklerini taşıması gerekmektedir. Bu araştırmada gerek debisi ve gerekse coğrafik konumu dikkate alınarak seçilen Rize yöresindeki Fırtına deresinin fiziksel ve kimyasal özelliklerinin değişimi bir yıl süreyle incelenerek, alabalık yetiştirciliğine uygunluğunun belirlenmesi amaçlanmıştır.



## **2. GENEL BİLGİLER**

Doğal akarsular yüzey ve kaynak sularından oluşan ve bir yatak içinde akan sularıdır. Akış yönleri ve eğimleri suların erozyon ve biriktirme kuvvetine bağlı olarak zamanla ve devamlı değişikliğe uğrar. Akarsular bir bütün olarak veya bir akarsuyun çeşitli bölgelerinin özellikleri birbirinden farklıdır. Bunlardan fiziksel farklılıklar; derinlik, uzunluk, genişlik, su miktarı, kıyıların düzgünliği, eğim, taban şeklinin tipi ve sıcaklıkta görülür. Akarsularda görülen bu farklılıklar, sürekli veya aralıklarla olur. Mevsimsel olarak en fazla değişiklik su miktarındadır. Akarsular, genellikle mansap bölgelerindeki arazilerde geniş bir alana yayılarak akmakta ve bu kısımlarda ani değişikliğe uğramaktadır. Belli yönde akıntıya sahip, akarsularda tabanda materyal birikintisi çok az olduğu halde, erozyon fazladır. Akarsularda sıcaklık ve oksijen doygunluğu yüzeyden zemine doğru aynıdır ve bulanıklığın fazla olması durumunda ışık geçirgenliği genellikle en düşük seviyededir (2, 3).

Akarsuların fiziksel ve kimyasal özelliklerinin farklı olması bunların çeşitli amaçlar için kullanımını sınırlamaktadır. Bu nedenle herhangi bir amaç için kullanılacak olan akarsuyun, özellikleri inceleydikten sonra kullanım amacı doğrultusunda istenilen nitelikleri taşıyıp taşımadığı belirlenir. Balık yetiştiriciliğinde kullanılacak akarsuların özellikleri, üretimi düşünülen balık türünün çevre isteklerine cevap verecek şekilde olması gereklidir. Balık üretiminde çevre şartlarının detaylı etüdü yapılarak yetiştirmeye alınacak türün seçimi yapılır veya belli bir tür için uygun ortam şartları aranır. Yetiştiricilik amacıyla kullanılması düşünülen akarsularda; su sıcaklığı, pH, oksijen v.b. parametrelerin belirlenmesi gerekmektedir (4).

## 2.1. Debi

Herhangi bir kesitten birim zamanda geçen akışkan hacmine debi denir. Q ile gösterilir, birimi  $m^3/sn$  veya  $lt/sn$  dir (5).

Su ürünlerini üretim tesislerinin planlanmasında üretim miktarı, önemli ölçüde tesise getirilebilecek su miktarına bağlıdır. Bu nedenle planlama öncesi kullanılacak olan suyun debisinin tayin edilmesi gereklidir.

## 2.2. Su Sıcaklığı

Sıcaklığın; balıkların beslenme, büyümeye ve gelişmeleri üzerinde önemli etkisi vardır. Biyolojik olaylar ılık sularda hızlanırken, düşük su sıcaklığında yavaşlar. Suda meydana gelen ani sıcaklık değişimleri ortamda yaşayan organizmalar üzerinde olumsuz etki yapar. Balıklar kendi vücut sıcaklıklarını ayarlama yeteneğine sahip değildir. Vücut sıcaklıkları, çevre sıcaklığına göre değişim gösterir. Bu nedenle su sıcaklığı balıkların biyolojik aktivitesini etkileyen önemli bir faktördür (6, 7).

Ülkemizde yetiştirciliği yaygın olarak yapılan alabalıklar yaşamalarını soğuk sularda geçirirler. Alabalık yetiştirciliği yapılacak suların sıcaklığının  $20^{\circ}C$  nin altında olması veya kullanılacak suyun sıcaklığının yaz aylarında uzun süre  $20^{\circ}C$  nin üzerinde bulunması gereklidir. Alabalıkların sıcaklık isteği, büyümeye devrelerinde önemli farklılıklar arzeder. Örneğin, gökkuşağı alabalığı (Salmo gairdnerii) yetiştirciliğinde kuluçka ve yavru çıkış döneminde istenilen ideal su sıcaklığı  $7-12^{\circ}C$ , larva ve yavru büyütme devresinde ise  $8-13^{\circ}C$  dir. Balıkların besi döneminde ihtiyaç duyduğu sıcaklık  $12-18^{\circ}C$  dir. Büyümenin her devresinde sıcaklık yükselmesi arzulanmalıdır gibi, suyun çok soğuk olmasına istenmez (8).

### 2.3. pH Değeri

Su canlıları için en önemli parametrelerden biri de pH değeridir. Yüksek ve düşük pH değerlerinin su organizmaları üzerine olumsuz etkisi vardır. Suların pH değeri asidik ve alkalilik derecesinin bir ölçüsüdür ve suyun içerisindeki hidrojen iyonunun bir göstergesidir. Sularda bulunan bazı maddelerin zehirlilik etkisi pH'ya göre azalır veya artar. Örneğin, pH yükseldikçe amonyağın, düştükce sülürlerin ve siyanürlerin toksik etkileri artmaktadır. Doğal suların pH dereceleri 4 ile 9 arasında değişmektedir. Sudaki karbondioksit ( $\text{CO}_2$ ), karbonikasit ( $\text{H}_2\text{CO}_3^-$ ), bikarbonat ( $\text{HCO}_3^-$ ) ve karbonat ( $\text{CO}_3^{=}$ ) iyonları bir denge halinde bulunur. Bu denge suyun pH değerini belirler ve etkiler. Dengenin karbondioksit ve karbonik asite doğru kayması halinde pH düşer, karbonat iyonuna doğru kayması halinde pH artar. pH'nın düşük veya yüksek olması balıklar üzerine direkt ve indirekt olarak etki yapmaktadır. Balık yetişiriciliği yapılacak suların nötr veya çok hafif alkali olması gereklidir (9,10).

Suyun pH değerinin 6,5 ile 9 arasında olması yetişiricilik için uygun ortamı sağlar. pH'nin 4'ün altına düşmesi veya 11'in üzerine çıkması balıklara öldürücü etki yapar. pH değerinin 6.5'in altında olması durumunda ise balıklarda yavaş gelişme olmaktadır. Suyun pH değerinin 5'in altında olması balık yumurtalarının ölümüne neden olur. Düşük veya yüksek pH değerleri balıkların derilerini tahrış ederek, mantar ve bakterilerin balık dokularına kolayca yerleşmesine neden olur. Ayrıca asidik ortamlarda yem alımının durması nedeniyle balıklar, gücsüzleşerek mikroorganizmalara karşı daha dirensiz hale gelmektedirler. Farklı balık türlerinin sudaki pH değişimlerine karşı gösterdiği dayanıklılık değişiktir. Alabalıklar hassas olmaları nedeniyle küçük değişimlerden bile etkilenirler. pH değerinin düşük veya yüksek oluşu alabalıklarda solungaçların büyümeyesine ve yüzgeçlerde lifleşmeye neden olmaktadır (1, 9, 11).

#### 2.4. Elektrik iletkenliği

Doğal sular çok seyreltik tuz çözeltileri olduklarından elektriği iletirler. Bir tuz çözeltisinin elektrik akımını iletmesi, çözünmüş olan tuzların özelliğine ve miktarına bağlıdır (9).

Elektrik iletkenliğinin birimi,  $25^{\circ}\text{C}$  de  $\mu\text{mho}/\text{cm}$  veya  $\text{EC} \cdot 10^6$ 'dır. Elektrik iletkenliği artışı balıklarda dejenerasyona neden olur ve ozmatik basıncı artırır. Sıcaklık arttıkça iletkenlikte artmaktadır. Genel olarak tatlısu balıklarında optimum elektriksel iletkenlik değeri  $12,5-1800 \mu\text{mho}/\text{cm}$  dir. Bu değerin  $2500 \mu\text{mho}/\text{cm}$  yi aşması durumda balık ölümleri görülebilmektedir (12).

#### 2.5. Bulanıklık

Suyun ışığı direk olarak geçirmeme, dağıtma ve emme özelliğine bulanıklık denir. Bulanıklık su içerisinde askı halinde bulunan kıl, silt, organik maddelerle mikroskopik organizmalardan ileri gelmektedir. Bulanıklığın derecesi, suyun ihtiva ettiği askı halindeki maddelerin miktarına, cinsine, şekline ve absorbe etme özelliklerine göre değişir. Bulanıklık ölçüsü birimi Jakson Turbidity Unit (JTU)'dur. Bir sudaki bulanıklık,  $1 \text{ mg/l}$   $\text{SiO}_2$  in verdiği bulanıklığa eşitse buna 1 JTU denir. Bulanıklık balıkların galsama ve hava geçitlerini tıkayarak hastalanmalarına neden olur. Işığın suya nüfuzunu engellemesine, bazı mantarları beraberinde taşıyarak dip kısımlardaki organik maddelerin bozulmasına, balık ve balık gıdası olan organizmaların ölümüne sebep olması da bulanıklılığın indirek etkilerindendir (6,9).

Alabalık üretimi yapılacak sularda bulanıklığın 10 JTU değerini geçmemesi önerilmektedir (3).

#### 2.6. Biyolojik Oksijen İhtiyacı ( $\text{BO}_2$ )

Aerobik şartlar altında, bakteriler tarafından organik maddelerin parçalanması sırasında sudan aldıkları oksijen miktarı  $\text{BO}_2$  olarak tanımlanır.  $\text{BO}_2$ 'nin birimi  $\text{mg/l}$  veya  $\text{ppm}$  dir. Organik maddeler

suya, doğal yollarla veya kirletici kaynaklardan geçerler. Bu maddeler suda erimiş halde veya süspanse durumda bulunabilirler. Biyolojik oksijen ihtiyacı, kanalizasyon veya endüstri atıklarının sudaki kirlenme derecesini oksijen miktarı cinsinden ifade etmek amacı ile kullanılmaktadır. Diğer bir ifadeyle suda biyolojik olarak parçalana bilen organik kirleticilerin bir ölçüsüdür. Yüksek BO<sub>15</sub> değerine sahip atıklar bir alıcı ortama (akarsu gibi) verilirse, bakteriler sudaki çözünmüş oksijeni kullanarak organik maddeleri oksidasyona uğratır. Bu işlem suda çözünmüş oksijen miktarının hızla azalmasına neden olur. Atık içerisindeki organik maddelerin fazla olması, suyun kendi kendini yenileme özelliğine göstermesine izin vermez. Bu sebeple kısa sürede alıcı ortam oksijensiz kalır ve canlı yaşamı sona erer. BO<sub>15</sub> değeri balıkçılık açısından oldukça önemlidir. Özellikle kültür balıkçılığında kullanılan sularda organik madde birikimi mümkün olduğu kadar az olmalıdır. Organik madde biriminin en önemli zararı O<sub>2</sub> yetersizliğine neden olmasıdır. Alabalık üretimi yapılacak sularda BO<sub>15</sub> değerinin 5mg/l'i aşmaması önerilmektedir (13, 14, 15).

### 2.7. Organik Madde Miktarı

Doğal ve insanların faliyetleri sonucu sulara karışan organik maddelerin miktarının belirli bir seviyede olması su organizmaları için yararlıdır. Fakat bu miktarın fazla olması ortamda aşırı şekilde oksijen tüketimine sebebiyet vermekte ve ekolojik dengenin bozulmasına neden olmaktadır. Bir su ortamında bulunan azotlu organik bileşikler parçalanarak NH<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub><sup>-</sup> ve NO<sub>3</sub><sup>-</sup>'a, fosforlu organik bileşikler ise PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>'a dönüşürler. Yerleşim alanlarında bulunan sularda nitrit, nitrat ve fosfat miktarının yüksek olması suların kirlenmiş olduğunu göstermektedir. Algler, mineralize olmuş azotlu ve fosforlu maddeleri besin olarak kullanıp gelişirler. Bu maddelerin su ortamındaki kontrasyonlarının yüksek olması ötrifikasyona neden olur. Ötrofikasyon

olayı, sularda aşırı şekilde oksijen tüketimi ile sonuçlandığından, hayvansal canlılar için tehlikeli olmaktadır (16, 17).

Balık yetiştirciliğinde kullanılan suların organik kirliliğe maruz kalmaması gereklidir. Organik kirleticilerin su ortamına girmesi durumunda, bunların parçalanması için oksijen tüketilmekte ve balıkların kullanabileceği oksijen miktarı azalmaktadır. Alabalık üretiminde kullanılacak olan sularda nitrit azotu miktarı 0,03-0,06 mg/l'tı, nitrat azotu miktarı ise 25-35 mg/l'tı ve toplam organik madde birikimi mümkün olduğunca az olmalı ve 20 mg/l permanganat tüketim değerini aşmamalıdır (8, 9).

## 2.8. Suların Sertliği

Suların en önemli özelliklerinden biridir. Sertlik, suların içeriğinde bulunan çözünmüş  $\text{Ca}^{++}$ ,  $\text{Mg}^{++}$  nadiren  $\text{Sr}^{++}$  ve  $\text{Ba}^{++}$  iyonlarının bikarbonatları ve diğer tuzlarından ileri gelir. Bu iyonların bikarbonat tuzlarının oluşturduğu sertliğe geçici veya karbonat sertliği, diğer tuzlarının oluşturduğu sertliğe ise kalıcı sertlik denir. Suların sertliği, temas ettikleri topraktaki minerallerin suda çözünmeyle oluşur. Yeraltı suları daha fazla toprakla temas ettiklerinden yüzey sularına nazaran daha serttirler. Öte yandan sularda bulunan karbondioksit, karbonik asidi oluşturur. Zayıf bir asit olmasına rağmen, karbonik asit karbonatlı bileşikleri çözündürerek su ortamına geçmelerini sağlar (14, 18).

Sertlik dereceleri değişik sekillerde ifade edilebilir. Örneğin Fransız sertlik derecelerine göre suların sınıflandırılması aşağıdaki gibi verilmektedir.

0-7 FS° --> Yumuşak su

7-14 FS° --> Orta sertlikte su

14-21 FS° --> Sert su

21-35 FS° --> Çok sert su

35 FS° den yukarısı acı su olarak adlandırılır. Balıkların mineral madde ihtiyaçlarını çevrelerinden karşılayabiliyor olması, yetişiricilikte sert suların yumuşak sulara nazaran daha uygun olduğunu göstermektedir. Balıklar türlerine göre değişik sertlik derecelerindeki sularda yaşarlar. Alabalık yetiştirciliği yapılacak sularda bu değerin 15-40 FS° olması istenir (19, 20, 21).

#### **2.8.1. Kalsiyum**

Balıklarda kemik ve adale yapısı için bulunması gereken bir elementtir. Suda; karbonat, klorür ve sülfat tuzları şeklinde bulunur. Bakteriyel aktiviteyi artırarak organik maddelerin daha hızlı mineralleşmesini sağlar. Balıklar ve diğer su canlılarında bakır, çinko, kurşun ve alüminyum gibi toksik metal iyonlarının zehirlilik etkilerini azaltır. Suda kalsiyumun az olması balıkların pul ve kemik formasyonunda bozukluklara yol açmaktadır. Çok fazla olması ise balıklar için zararlıdır. Alabalık yetiştirecek sularda kalsiyum miktarının 800 mg/lt'yi aşmaması gereklidir (21, 22).

#### **2.8.2. Magnezyum**

Magnezyumun suda, çok az miktarda bulunması balıklarda adele ve kemik yapısı için gereklidir. Bu elementin çeşitli su kaynaklarında en çok rastlanan tuzları mağnezyum sülfat ( $MgSO_4$ ) mağnezyum nitrat [ $Mg(NO_3)_2$ ] ve mağnezyum klorür ( $MgCl_2$ )dür. Sudaki mağnezyum tuzları, bakırın balıklar üzerindeki öldürücü etkisini artırıcı, kalsiyum ve potasyum-klorürlerin zehirleyici etkilerini azaltıcı rol oynar. Alabalık yetiştirciliğinde kullanılacak sularda mağnezyum miktarının 300 mg/lt'yi aşmaması gereklidir (23).

#### **2.9. Çözünmüş Oksijen**

Sularda bulunan çözünmüş oksijen miktarı çeşitli faktörlere bağlıdır. Suyun sıcaklığı, tuzluluğu, yoğunluğu gibi fiziksel faktörlerin

yanında, kimyasal ve biyolojik faktörler bu miktarı önemli derecede etkilemektedir. Suyun sıcaklığı ve tuzluluğu arttıkça sudaki çözünmüş oksijen miktarı azalır. Ayrıca su kaynağının deniz seviyesinden yüksekliğine yani basınca göre de değişiklik gösterir (21).

Su canlıları suda bulunan çözünmüş oksijeni kullanarak hayatlarını sürdürürler. Bu nedenle çözünmüş oksijenin sudaki varlığı önemli bir hayatı faktördür. Ayrıca suda bulunan organik kökenli maddeler oksijenli ortamda parçalanarak tekrar bitki besin maddesi olarak kullanılabilir duruma gelirler (24).

Balık yetiştirciliğinde kullanılacak suların oksijen miktarının bilinmesi gerekmektedir. Çünkü ne kadar su ile ne kadar balık üretileceğinin hesaplanmasında işletme döneminde üretim ünitelerine verilecek su miktarının ve stok miktarlarının saptanmasında oksijen miktarı önemli kriterdir (8).

Balıkların oksijen gereksinimi, türden türe değiştiği gibi; bunların yaşına, büyülüğüne, yedikleri besinlerin miktarına, kalitesine ve su sıcaklığına göre de değişir (22, 25).

Sudaki çözünmüş oksijen miktarı belirli bir değerden aşağı düşüğünde, balıklarda boğulma sebebiyle ölümler başlar ve daha çok oksijene ihtiyaç duyan daha aktif balıklar önce ölürlər. Örneğin; alabalıklar gibi aktif ve saldırgan balıklar, sazanlar için yeterli olan oksijen düzeyinde yaşayamazlar ve ölürlər. Pelajik balıklar yaşamları için yüksek oksijen miktarına ihtiyaç gösterirler. Alabalık yetiştirilen sularda oksijen miktarının  $5-5,5 \text{ mg/l}$ 'nin altına düşmemesi gereklidir. Oksijen miktarının  $4,0 \text{ mg/l}$ 'a düşmesi alabalıklarda solunum güçlüğüne neden olurken  $1,5-2 \text{ mg/l}$ 'ye düşmesi ölümlere sebebiyet vermektedir (1).

## 2.10. Sülfat

Sularda doğal olarak sülfat bulunur. Sülfatın belirli bir miktarında bulunması fitoplankton gelişmesi için gereklidir. Fakat yüksek

oranda sülfat miktarları özellikle düşük pH derecelerinde plankton gelişmesini önlediği ve alabalıklarda öldürücü etki yaptığı bilinmektedir. Alabalıklar için sülfat miktarı 90 mg/lt yi aşmamalıdır (22).

#### **2.11. Fosfat**

Fosfat; suya çevrede kullanılan tarım gübrelerinden, kanalizasyon atıklarından, organik atıklardan veya minerallerden geçer. Besin zincirinde önemli olan fosfatın nadir durumlarda ve ancak çok yüksek konsantrasyonlarda zehirlilik etkisi bilinmektedir. Ayrıca fosfatın aşırı miktarları, sualtı makrofitlerinin gelişmesini artırarak, oksijen dengesini bozmakta ve balıkların oksijen yetersizliğinden ölümebine neden olmaktadır. Alabalıklar için fosfat miktarı 15 mg/lt yi aşmaması gerekmektedir (21).

#### **2.12. Klor**

Özellikle yavru alabalıkların bulunduğu ortamda, 10-14°C lik su sıcaklığında, 0,1-0,2 mg/lt klorun kısa zamanda letal etki yaptığı görülmüştür. Yetiştiricilik yapılan suda, klorun 0,01-0,03 mg/lt nin üzerine çıkmaması önerilmektedir (26).

#### **2.13. Demir**

Demirin sudaki çözünmüş bileşikleri 2 mg/lt den fazla bulunduğu alabalıklarda toksik etki yapmaktadır. Ayrıca demirin oksidasyonu sonucu solungaçlar üzerinde olumsuz etki yaptığı görülmüştür. Bu nedenle, alabalık üretiminde demirin 1 mg/lt yi aşmaması önerilmektedir (8).

#### **2.14. Bakır**

Bakır ve bileşiklerinin fazla miktarının; su canlılarına, bu arada balıklara da öldürücü etki yaptığı bilinmektedir. Bakırın etkisi;

sudaki çözünmüş oksijen miktarı, bulanıklık, suyun sıcaklığı ve sertliği gibi fizikokimyasal etmenlere göre değişmektedir. Mağnezyum ve fosfat tuzlarının etkisi ile bakırın öldürülüğü artmaktadır. Buna karşılık sodyum, nitrit ve nitrat bileşiklerinin varlığı ile bu etki azalmaktadır. Alabalık üretiminde kullanılacak sulardaki bakırın, yumuşak sularda 0,006 mg/l'ten sert sularda ise 0,03 mg/l'ten fazla olmaması gerekmektedir (27).

### **3. MATERİYAL VE METOD**

#### **3.1. Araştırma Planı**

Bu araştırma; 15.10.1991-10.09.1992 tarihleri arasında Rize il sınırları içerisinde bulunan Fırtına deresinde belirlenen bazı istasyonlarda yürütülmüştür (Ek.1). Bir kısmı paremetreler yerinde, bir kısmı ise laboratuara getirilerek belirlenmiştir.

#### **3.2. İstasyonların Belirlenmesi**

İstasyonların belirlenmesinde alabalık üretim tesislerinin kurulabileceği alanların seçimi esas alınmıştır. Burada özellikle arazinin topografik yapısı, sel ve taşın tehlikesine karşı korunurluğu ve ulaşım durumu göz önünde bulundurulmuştur.

#### **3.3. Ölçüm Yöntemleri**

Sayıları gün geçikçe artan ve kompleksleşen çevre kirleticileri bugün artık hassas cihazlarla ölçülmektedir. Enstrumental yöntemler doğal sulardaki elementlerin tayininde kullanıldığı gibi atık su problemlerinde de kullanılmaktadır. pH metreler ve spektrofotometreler günümüzde yaygın olarak kullanılan cihazlardır (28).

Bu yöntemler genellikle optik veya elektriksel temele dayalıdır. Optik yöntemlerden spektrofotometrik (moleküler absorpsiyon spektroskopisi) yöntemi ile metallerin belli pH'larda organik reaktiflerle meydana getirdikleri renkli komplekslerin suda çözünmeyen organik çözüçülerle ekstraksiyonundan sonra, bilinen dalga boylarında spektrofotometrede tayini esasına dayanmaktadır (28, 29).

### **3.3.1. pH Ölçümü**

pH, HORIBA U-7 marka su analiz seti kullanılarak elektrometrik yöntemle ölçülmüştür (30).

### **3.3.2. Sıcaklık Ölçümü**

Sıcaklık, HORIBA U-7 marka su analiz seti kullanılarak elektrometrik yöntemle ölçülmüştür (30).

### **3.3.3. Oksijen Ölçümü**

Oksijen, HORIBA U-7 marka su analiz seti kullanılarak elektrometrik yöntemle ölçülmüştür (31).

### **3.3.4. Bulanıklık Ölçümü**

Bulanıklık, HORIBA U-7 marka su analiz seti kullanılarak fotometrik yöntemle ölçülmüştür (32).

### **3.3.5. İletkenlik Ölçümü**

İletkenlik, HORIBA U-7 marka su analiz seti kullanılarak elektrometrik yöntemle ölçülmüştür (30).

### **3.3.6. Nitrat Azotu Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak Cadmium Reduction metoduyla spektrofotometrik olarak nitrat azotu tayin edilmiştir (33).

### **3.3.7. Nitrit Azotu Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak Diazo-tization metoduyla spektrofotometrik olarak nitrit azotu tayin edilmiştir (9).

### **3.3.8. Sülfat Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak spektrofotometrik olarak sülfat tayin edilmiştir (30).

### **3.3.9. Fosfat Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak spektrofotometrik olarak fosfat tayin edilmiştir (30).

### **3.3.10. Serbest Klor Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak DPD (N-diethyl-p-phenylenediamine) metodıyla spektrofotometrik olarak serbest klor tayin edilmiştir (9).

### **3.3.11. Demir Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak spektrofotometrik olarak demir tayin edilmiştir (34).

### **3.3.12. Bakır Tayini**

HACH DR/2000 model spektrofotometre cihazı kullanılarak Bicinchoninate metodıyla spektrofotometrik olarak bakır tayin edilmiştir (34).

### **3.3.13. Kalsiyum Tayini**

Kalsiyum tayininde, EDTA titrasyon yöntemi kullanılmıştır (18).

#### **Kullanılan Çözeltiler**

EDTA (0.01 N), kalsiyum klorür (0.01N) ve sodyum hidroksit (4N) çözeltisi.

### Kalsiyum Analizi

150 ml'lik behere 10 ml su örneği konduktan sonra üzerine 50 ml damıtık su, 1-2 ml sodyum hidroksit çözeltisi ve 0.1-0.2 gr müreksit indikatörü ilâve edildikten sonra, EDTA çözeltisi ile renk pembeden leylak moruna dönünceye kadar titre edilmiştir. Buradan EDTA sarfiyatına göre kalsiyum miktarı mg/lt olarak hesaplanmıştır.

#### 3.3.14. Magnezyum Tayini

Magnezyum, EDTA ile kompleksimetrik yöntem kullanılarak tayin edilmiştir (35).

### Kullanılan Çözeltiler

EDTA (0.01 N) kalsiyum klorür (0.01 N), amonyum klorür-amonyak tampon ve Eriochrome Black T indikatör çözeltisi.

### Deneyin Yapılışı

150 ml'lik behere 10 ml su örneği konduktan sonra üzerine 50 ml damıtık su, 10 damla amonyumklorür-amonyak tampon çözeltisi ve 3 damla Eriochrome Black T indikatörü ilave edilerek, EDTA çözeltisi ile renk şarap kırmızısından maviye dönünceye kadar titre edilmiştir. mg/lt olarak hesaplanan kalsiyum+magnezyum miktarından daha önce belirlenen kalsiyum miktarı çıkarılarak, magnezyum miktarı hesaplanmıştır.

#### 3.3.15. Toplam Sertlik Tayini

Daha önce belirlenen kalsiyum+magnezyum değerleri kullanılarak, örneğin toplam sertliği FS°(Fransız sertlik derecesi) olarak hesaplanmıştır (10, 35).

### **3.3.16. Organik Madde Tayini**

Organik madde tayininde permanganat ile titrasyon yöntemi kullanılmıştır (10).

#### **Kullanılan Çözeltiler**

Sülfürik asit (9.6 N), amonyum okzalat (0.0125 N) ve potasyum permanganat (0.0125 N) çözeltisi.

#### **Deneyin Yapılışı**

Bir erlen içerisinde konan 100 ml örnek üzerine 10 ml potasyum permanganat ve 10 ml sülfürik asit çözeltileri ilave edildikten sonra, 30 dakika kaynar su banyosunda bekletilmiştir. Sıcak çözeltiye 10 ml okzalik asit çözeltisi ilave edildikten sonra potasyum permanganat çözeltisi ile renk pembe oluncaya kadar titre edilmiştir. Daha sonra sarfiyat miktarından organik madde mg/lt olarak hesaplanmıştır.

### **3.3.17. Biyolojik Oksijen İhtiyacı ( $BO_{t_5}$ ) Tayini**

Su örneğinin sıcaklığı  $20\pm1^{\circ}\text{C}$ 'ye ayarlandıktan sonra içerisinde magnet bulunan  $BO_{t_5}$  şişelerine konulup, şişeler AQUA AL 212 marka cihaza yerleştirilmiştir. Başlama saati not edilerek  $BO_{t_5}$  değerleri enaz günde bir defa olmak üzere beş gün süreyle okunmuştur. Elde edilen değerler örneğin hacmine göre uygun faktörle çarpıldıktan sonra  $BO_{t_5}$  değerleri belirlenmiştir (13, 36).

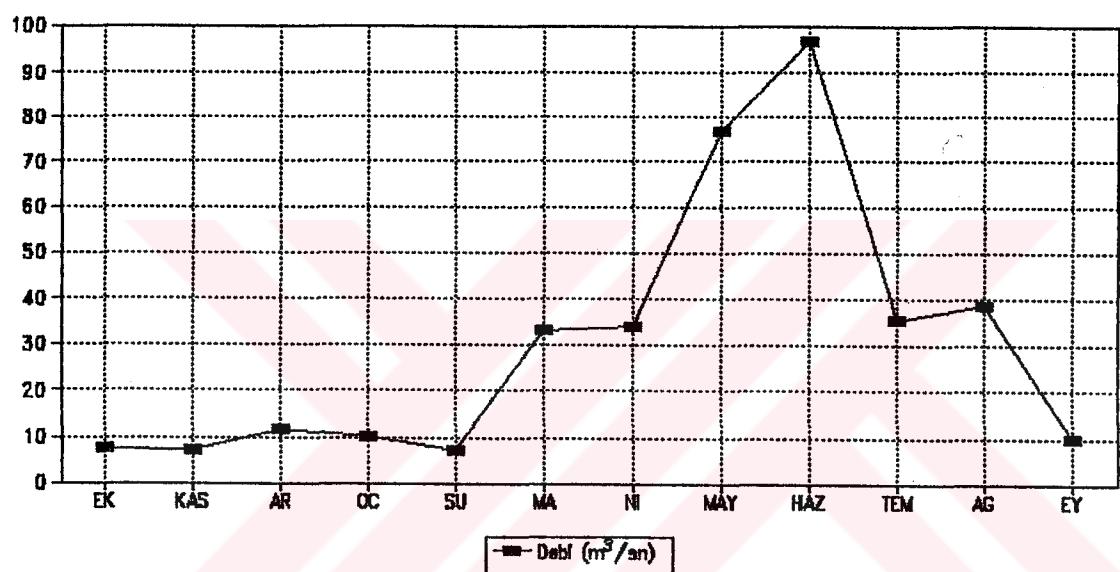
### **3.3.18. Debi Ölçümleri**

Çalışma periyodu içerisinde Fırtına deresine ait aylık ortalama debi değerleri Rize D.S.İ il müdürlüğünden sağlanmıştır.

#### 4- BULGULAR

Araştırma süresince elde edilen çeşitli parametrelere ait değerler Ek-2'de verilmiştir.

Debi ölçümlerine ait aylık değerler Şekil 4.1'de verilmiştir.

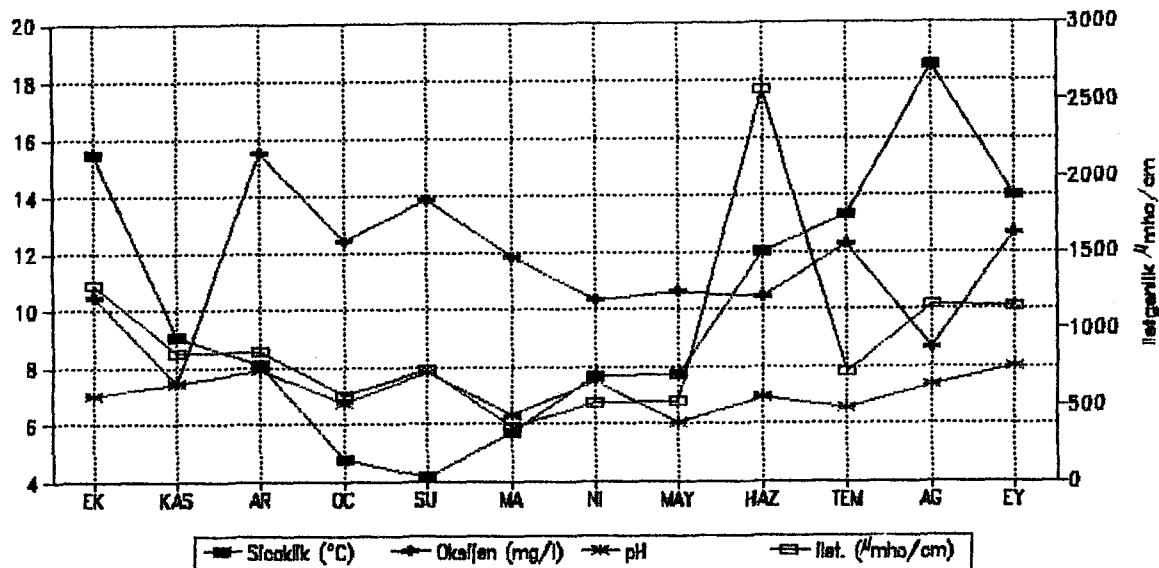


Şekil 4.1. Aylara Göre Debi Değişimi.

Şekil incelendiğinde, debi değerinin aylara göre değişiminin oldukça fazla olduğu görülmektedir. Kasım ayında  $7.029 \text{ m}^3/\text{sn}$  düzeyine düşen debi miktarının hazırlık ayında  $96.692 \text{ m}^3/\text{sn}$  gibi yüksek bir değere ulaştığı saptanmıştır.

Araştırma süresince ölçülen sıcaklık, oksijen, pH ve iletkenliğe ait aylık değerler Şekil 4.2'de verilmiştir.

Çeşitli kriterler dikkate alınarak belirlenen istasyonlarda, örnekler alındıktan hemen sonra yapılan ölçümlerde, su sıcaklığının şubat ayında  $4.16^\circ\text{C}$  ile en düşük, ağustos ayında  $18.5^\circ\text{C}$  ile en yüksek



Şekil 4.2. Aylara Göre Sıcaklık, Oksijen, pH ve İletkenlik Değişimi.

değere ulaştığı belirlenmiştir. Ocak ayından itibaren önce yavaş sonra da hızlı bir şekilde artan su sıcaklığı ağustos ayından sonra yeniden azalmaya başlamıştır. Böylece yıl boyunca yapılan ölçümlerde elde edilen en düşük ve en yüksek değerler arasındaki farkın  $13.73^{\circ}\text{C}$  olduğu görülmektedir.

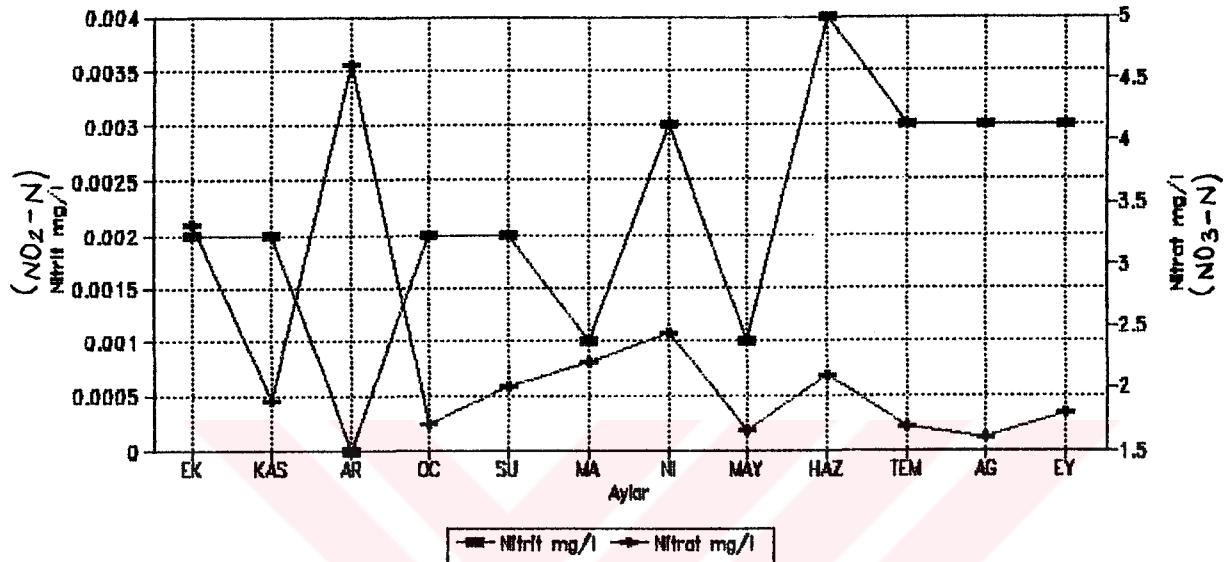
Değişik parametrelerle bağlı olarak sudaki konsantrasyonu artan veya azalan çözünmüş oksijen miktarının, kasım ayında oldukça düşük değerde  $7.40 \text{ mg/l}$ , aralık ayında ise en yüksek değerde  $15.53 \text{ mg/l}$  olduğu saptanmıştır. Şekil 4.2'den de görüleceği üzere çözünmüş oksijen miktarı hemen her ay değişiklik göstermektedir.

Balık yetişiriciliği yapılacak sularda bilinmesi gereken önemli parametrelerden biri olan pH'nın Mayıs ayında 6.00 ile en düşük, Eylül ayında 8.00 ile en yüksek değeri aldığı belirlenmiştir. Şekil 4.2 incelendiğinde pH değerinin aylara göre dağılımının fazla değişmediği görülmektedir.

Suların mineralizasyon derecesini gösteren iletkenlik değerinin aylara göre değiştiği belirlenmiştir. Mart ayında  $355 \mu\text{mho/cm}$  ile en düşük değerde olan iletkenliğin, ekim ayında  $2500 \mu\text{mho/cm}$  ile en

yüksek değere ulaştığı saptanmıştır.

Alındıktan sonra laboratuara getirilerek hemen analiz edilen örneklerde nitrit ve nitrat miktarlarının aylara göre değişimi Şekil 4.3'de verilmiştir.

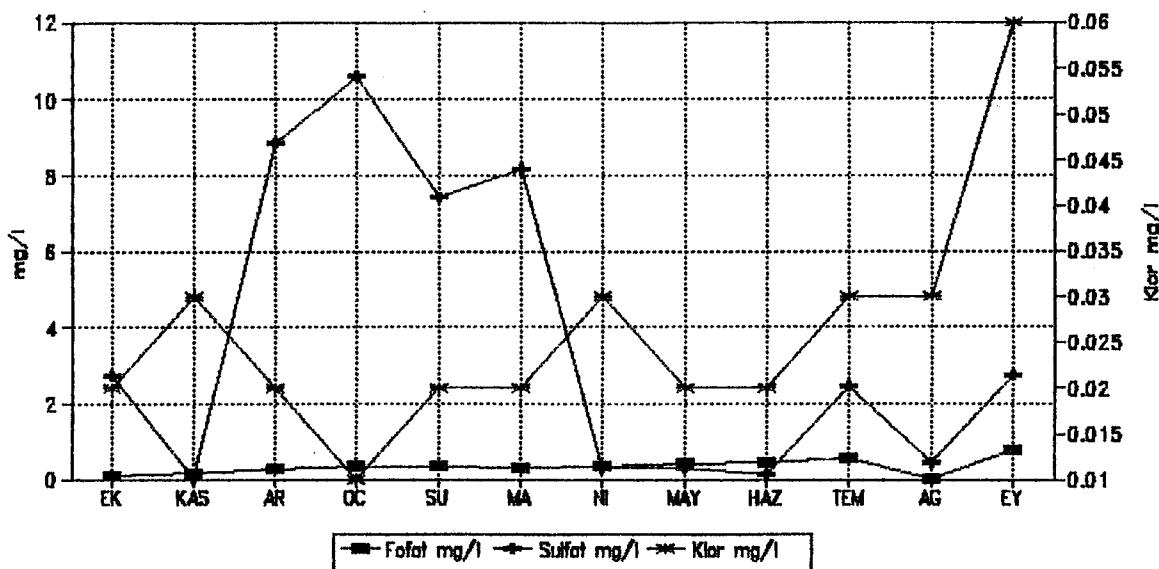


Şekil 4.3. Nitrit ve Nitrat Azotunun Aylara Göre Değişimi.

Buna göre, nitrat miktارında oldukça fazla değişme olmasına rağmen, nitrit miktarında önemli bir değişme görülmemektedir. Aralık ayında 4.61 mg/lt ile en yüksek değere ulaşan nitrat azotu miktarı, ağustos ayında 1.60 mg/lt ye düşmüştür. Nitrit azotu miktarının ise Aralık ayında tayin sınırının altında olduğu, Haziran ayında ise 0.004 mg/lt ile en yüksek değere ulaştığı belirlenmiştir.

Su örneklerinde, fosfat, sülfat, klor miktarının aylara göre değişimi Şekil 4.4'de gösterilmiştir.

Şekil incelendiğinde, sülfat miktarının aylara göre değişiminin oldukça fazla olduğu, buna karşın fosfat ve klor miktarlarında pek fazla değişikliğin olmadığı görülmektedir. Kasım ayında 0.02 mg/lt düzeyine inen sülfat miktarının Ocak ayında 10.57 mg/lt gibi yüksek bir değere ulaştığı saptanmıştır. Fosfat miktarının ağustos ayında



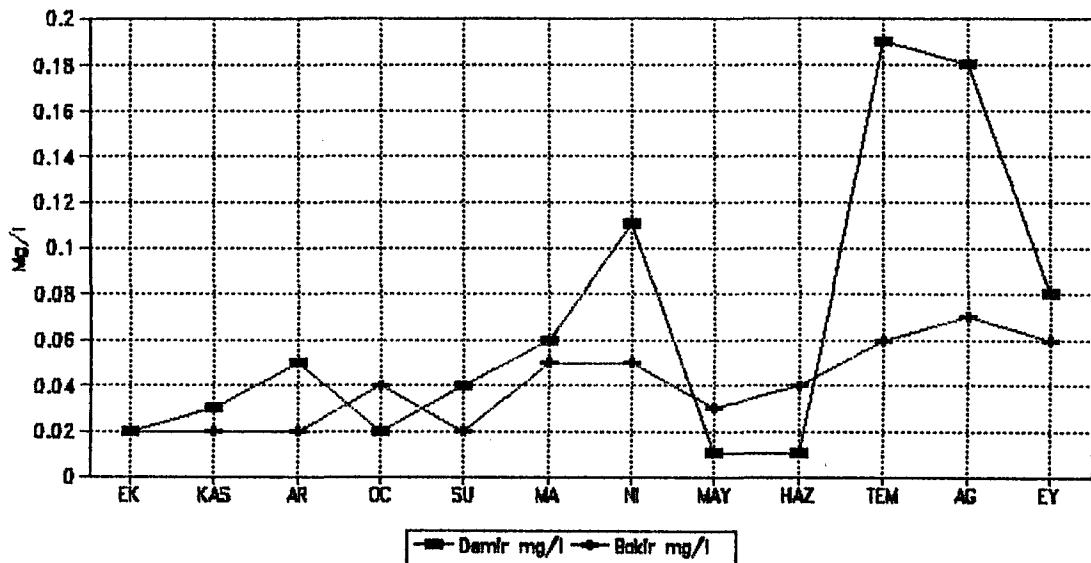
Şekil 4.4. Aylara Göre Fosfat, Sülfat ve Klorün Değişimi.

0.01 mg/lt ile en düşük, 0.77 mg/lt ile eylül ayında en yüksek değerde olduğu belirlenmiştir. Yıl içerisinde aylar itibarıyla çok az değişiklik gösteren klor konsantrasyonun ocak ayında 0.01 mg/lt ile en düşük değeri, eylül ayında ise 0.06 mg/lt ile en yüksek değeri aldığı saptanmıştır.

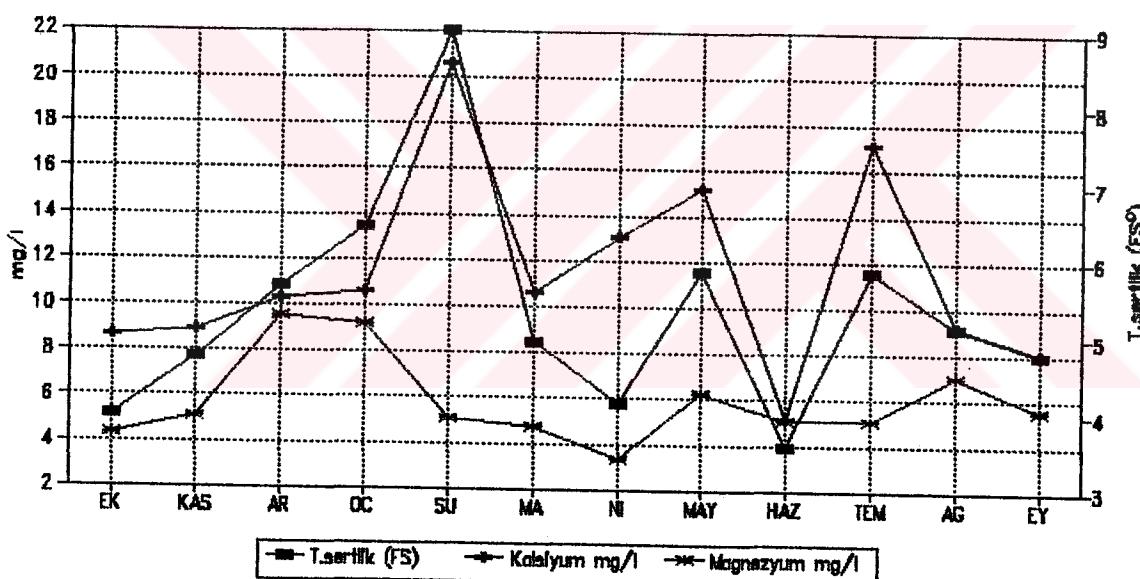
Yaşam için suda eser miktarda bulunması gereken, fakat sudaki konsantrasyonlarının belirli miktarın üzerine çıkması durumunda canlılar için oldukça zararlı olan demir ve bakırın bir yıl içerisinde aylar itibarıyla aldığı değerler Şekil 4.5'de verilmiştir.

Demir miktarının aylara göre değişiminde oldukça farklılık görülmeye rağmen, bakır miktarında bu değişim pek fazla değildir. Mayıs ve hazırlan aylarında 0.01 mg/lt ile en düşük değeri alan demir miktarının, temmuz ayında 0.19 mg/lt ile en yüksek değere ulaştığı belirlenmiştir. Ekim, kasım, aralık ve şubat aylarında 0.02 mg/lt olan bakır miktarının ağustos ayında 0.07 mg/lt ye ulaşarak en yüksek değeri aldığı saptanmıştır.

Kalsiyum, mağnezyun ve toplam sertlik değerlerinin aylara göre değişimi Şekil 4.6'da verilmiştir.



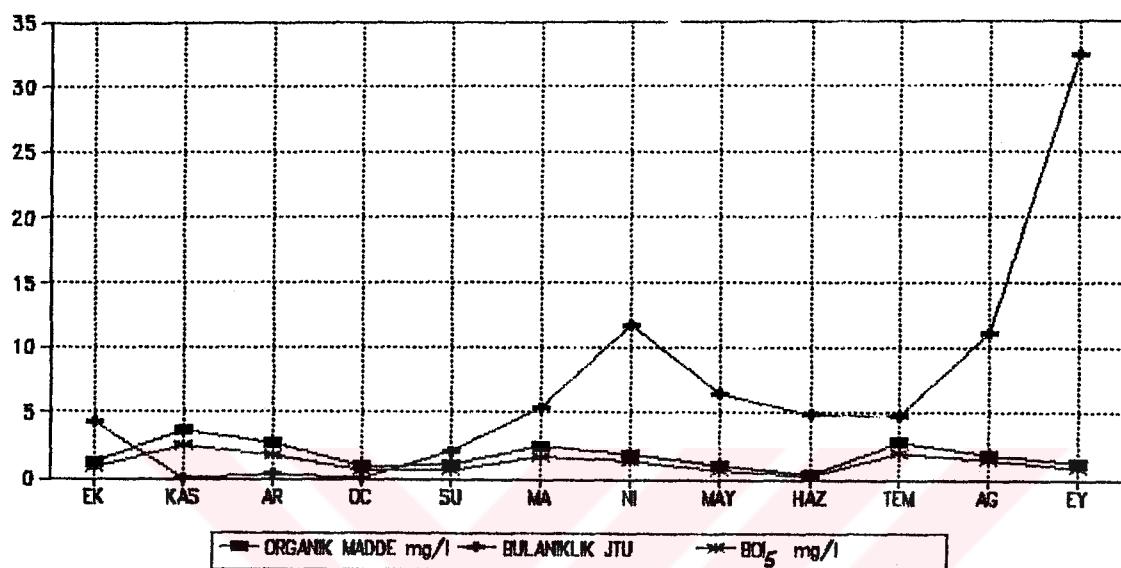
Şekil 4.5. Demir ve Bakırın Aylara Göre Değişimi.



Şekil 4.6. Aylara Göre Kalsiyum, Magnezyum ve Toplam Sertliğin Değişimi.

Balık yetiştirecek sularda belirli miktarda bulunması gereken bu parametrelerin aylar itibarıyle aldığı değerler oldukça farklıdır. Kalsiyum, magnezyum ve toplam sertlik değerleri sırasıyla 8,02 mg/lt ile eylül, 3,30 mg/lt ile nisan, 3,57 FS° ile hazırlanan aylarında en düşük değerleri alırken, 20,62 mg/lt ile şubat, 9,55 mg/lt ile aralık ve 9,00 FS° ile şubat aylarında en yüksek değerleri aldığı belirlenmiştir.

Sularda bulunan çözülmüş oksijen miktarını önemli derecede etkilemeleri medeniyle, balık yetiştirciliğinde bilinmesi gereken önemli parametrelerden, organik madde,  $BO_5$  ve bulanıklık değerlerinin aylara göre değişimi 4.7'de verilmiştir.



Şekil 4.7. Organik madde,  $BO_5$  ve Bulanıklığın aylara Göre Değişimi.

Şekil 4.7. incelendiğinde organik madde ve  $BO_5$  değerlerinin aylar itibarıyle fazla değişimmemesine karşın, bulanıklığın değişiminin oldukça fazla olduğu görülmektedir. Organik madde ve  $BO_5$  in sırasıyla 0.33 mg/lt ve 0.3 mg/lt ile hazırlı ayında en düşük değerleri aldığı, 3.57 mg/lt ve 2.5 mg/lt ile Kasım ayında en yüksek değerlere ulaştığı belirlenmiştir. Bulanıklık değerinin en düşük olduğu 0.01 JTU kasım, en yüksek 32.30 JTU olduğu ay ise eylül olduğu tespit edilmiştir.

## 5. TARTIŞMA VE SONUÇ

Bu araştırmada, Rize yöresinde bulunan Fırtına deresinden alınan su örneklerinin fiziksel ve kimyasal özelliklerini belirlenerek, alabalık yetiştirciliği için uygun olup olmadığı saptanmıştır. Bir yıl süreyle ölçülen değerler şekil ve çizelgelerle gösterilmiştir.

Balık yetiştirciliği yapılacak sularda debi, üretim miktarının belirlenmesinde esas alınan başlıca kriterlerden bir tanesidir. Planlama yapılırken özellikle ilgili kaynağın yıl içerisinde belirlenen en düşük debi değeri alınır. Fırtına deresinde yapılmış olan ölçümlerde kaynağın debisinin minimum  $7.029 \text{ m}^3/\text{s}$  olduğu belirlenmiştir. Bu miktarın çok büyük kapasitedeki üretim tesisleri için bile yeterli olacağı söylenebilir.

Yetiştircilikte önemli olan su özelliklerinden bir tanesi de sıcaklıktır. Sıcaklığın yıl boyunca değişimi, yetiştirecek balık türü için bütün evrelerde uygun olması gerekmektedir. Araştırma süresince yapılan ölçümlerde en düşük su sıcaklığının şubat ayında  $4.16^\circ\text{C}$ , en yüksek su sıcaklığının ise ağustos ayında  $18.5^\circ\text{C}$  olduğu görülmektedir. Alabalıklar aralık-nisan ayları arasında döl vermektede ve bu aşamada optimum su sıcaklığının 7-12 olması istenmektedir (8). Fırtına deresinde su sıcaklığının ocak, şubat ve mart aylarında düşük oluşunun, üreme döneminde yavaş gelişme gibi olumsuz bir etkiye sahip olacağı söylenebilir. Yaz aylarında su sıcaklığının  $20^\circ\text{C}$ 'nin üzerine çıkmaması, alabalık yetiştirciliği için gereken optimum sıcaklık değerlerine yakın olması da besi balığı yetiştirciliği için uygun olduğunu göstermektedir. Templeton (3), yapmış olduğu çalışmada alabalık yumurtalarının  $5^\circ\text{C}$  sıcaklığına adapte olabileceklerini ve sıcaklığın  $22.5^\circ\text{C}$ 'ye yükselmesi halinde öldürücü olabileceğini gözlemiştir. Dolayısıyla, su sıcaklığı açısından Fırtına deresinin alabalık yetiştirciliğine uygun olduğu söylenebilir.

Bir tesisin üretim kapasitesinin ve çeşitli ünitelerdeki stok miktarlarının belirlenmesinde en önemli faktörlerden biri suyun oksijen miktarıdır. Sudaki çözünmüş oksijen miktarı yükseldikçe, birim hacimde üretilecek balık miktarı da artmaktadır. Yapılan ölçümlede oksijen miktarının en düşük 7.40 mg/l olduğu görülmektedir. Alabalık yetiştirciliği yapılacak sularda oksijen miktarının 6 mg/l'nin altına düşmemesi gerekmekte ve tesisen çıkan suyun oksijen miktarı 5 mg/l'den daha az olmamalıdır (1). Buna göre oksijen miktarının en düşük değeri aldığı zamanda dahi, kullanılabilir oksijenin 7.40 mg/l olduğu görülmektedir. Boyd(9), yapmış olduğu araştırmalarda, 0.3-1.0 mg/l çözünmüş oksijen ihtiyac eden sularda balıkların öldüklerini, 1.0-1.5 mg/l'de yaşamalarını sürdürübildiklerini fakat büyümenin çok yavaş olduğunu belirlemiştir. Aynı araştırcı balıkların 5.0 mg'den daha fazla çözünmüş oksijen ihtiyac eden suları tercih ettiklerini tespit etmiştir. Buna göre Fırtına deresinde ölçülen oksijen miktarlarının alabalık yetiştirciliği için uygun değerlerde olduğu ve böyledice ekonomik bir stoklamanın yapılabileceği söylenebilir.

Araştırmada elde edilen verilere göre, pH'nın aylar itibarıyle 6.00-8.00 arasında değiştiği saptanmıştır. Alabalık yetiştirciliği yapılacak sularda pH'nın 6.50-9.00 arasında olması önerilmektedir(1). Boyd(9), pH'nın 4'ün altına düşmesi ve 11'in üzerine çıkması halinde balıklara öldürücü etki yaptığı, bu değerin 4.00-6.50 arasında olması ise gelişmenin oldukça yavaşladığını belirlemiştir. Buna göre Fırtına deresinde ölçülen en düşük ve en yüksek pH değerleri dikkate alındığında yetiştircilik açısından herhangi bir sakınca doğurmayaçağı anlaşılmaktadır.

Suyun mineralizasyon derecesini gösteren iletkenlik, balık yetiştirciliğinde bilinmesi gereken parametrelerden biridir. Genel olarak tatlı su balıkları için optimum değerler 12.5-1800  $\mu\text{mho}/\text{cm}$  arasında olup, bunun 2500  $\mu\text{mho}/\text{cm}$ 'nin üzerine çıkması halinde balıklara öldürücü etki yaptığı belirtilmiştir (12). Fırtına deresinde

yapılan ölçümlerde, iletkenliğin  $355-2500 \mu\text{mho/cm}$  arasında değiştiği ve bu değerlerin alabalık yetiştirciliği için uygun olacağı söylenebilir.

Alabalık yetiştirecek sularda nitrit azotu, nitrat azotu, fosfat ve sülfatın belli konsantrasyonlarının üzerine çıkması halinde büyümeyi olumsuz yönde etkilediği hatta öldürücü etki yaptığı bilinmektedir. Araştırmada elde edilen verilere göre nitrit azotu, nitrat azotu, fosfat ve sülfat değerlerinin yetiştircilik bakımından uygun olduğu anlaşılmaktadır.

Sularda az miktarda bulunmaları durumunda dahi, balıklara olumsuz yönde etki eden, zaman zaman ölümlerine neden olan serbest klor, demir ve bakır miktarlarının, alabalık yetiştirciliği için tespit edilen tolere değerlerini aşmadığı, suyun bu parametreler bakımından uygun olduğu görülmektedir.

Balıklar mineral madde gereksinmelerinin bir kısmını çevrelerinden sağlarlar. Bu nedenle alabalık yetiştirciliği yapılacak sularda, sertliğin  $15-40 \text{ FS}^\circ$  arasında olması istenir (19, 20). Ayrıca sulara sertlik veren kalsiyum ve magnezyum gibi elementler balıkların kemik ve adale yapımı için gerekmektedirler. Fakat bu maddelerin konsantrasyonları yetiştircilik yapılacak sularda belirli bir değerin üzerine çıkmaması gereklidir. Araştırma yapılan su kaynağında toplam sertlik, kalsiyum ve magnezyum miktarlarının alabalık yetiştirciliği için uygun olduğu görülmektedir.

Alabalık yetiştirciliği yapılacak sularda bulanıklığın  $10 \text{ JTU}'$  yu aşmaması önerilmektedir (3). Bir yıl süreyle yapılan bu araştırmada sadece ağustos, nisan ve eylül aylarında bulanıklığın sırasıyla  $11.00$ ,  $11.71$  ve  $32.30 \text{ JTU}$  değerlerine ulaştığı belirlenmiştir. Bunun nedeninin o aylarda yörende, oldukça fazla yağışın görülmesinden kaynaklanmış olabileceğidir. Bundan dolayı Fırtına deresinde yapılabilecek yetiştircilik tesislerinde, sistemi besleyen suyun dinlenme

havuzlarına alındıktan sonra kullanılmasının uygun olacağı söylenebilir.

Alabalık yetiştirciliğinde  $\text{BO}_\text{i}5$  değerinin  $5 \text{ mg/l}'\text{yi}$ , organik madde miktarının  $20 \text{ mg/l}$  permanganat tüketim değerini aşmaması bildirmektedir (8, 13).  $\text{BO}_\text{i}5$  ve organik madde gibi yetiştircilikte önemli olan bu parametreler bakımından da Fırtına deresinin uygun olduğu söylenebilir.

Bu araştırmada elde edilen bulgular ışığında Doğu Karadeniz'de çok sayıda bulunan içsu kaynaklarından biri olan Fırtına deresinin gerek su kalitesi ve gerekse ulaşım ve topografik özellikleri bakımından alabalık yetiştirciliğine elverişli olduğu belirlenmiştir. Çok sayıda yetiştirci tesisini besleyecek bu kaynağın zaman geçirilmeden değerlendirilmesi bölge ve ülke ekonomisi bakımından önemli görülmektedir.

## KAYNAKLAR

- 1- Çelikkale, M.S., İç Su Ürünleri Avcılığı ve Yetiştiriciliği, Su Ürünleri Üretimini Araştırma ve Kredilerini Yönlendirme Sempozyumu, 1982, T.C. Ziraat Bankası Su Ürünleri Krediler Müdürlüğü, Yayın No 4, 214.
- 2- Varley, M.E., British Freshwater Fishes, Fishing New Book, London, 1967.
- 3- Templeton, R.G., Freshwater Fisheries Management, Area Fisheries office, Fishing News Books Ltd., Farnham, Surrey, England, 1979.
- 4- Atay, D., Balık Üretim Tesisleri ve Planlaması, A.U. Ziraat Fakültesi, Yayın No: 959, Ankara, 1986.
- 5- Sümer, M.B., Ünsal, İ., Bayazit, M., Hidrolik, Birsen Yayınevi, İ.T.Ü, İnşaat Fakültesi, 1985.
- 6- Özdener, A.L., Suda Mevcut Bazı Faktörlerin Balık Hayatına Tesiri, Su Ürünleri Teknik Kongresi Tebliğ Suretleri, Ekim 1977, İstanbul, Tarım Orman ve Köyişleri Bakanlığı, Yayın No 5, 20-21.
- 7- Timur, G., Ekoloji, Birinci Baskı, Akdeniz Üniversitesi, İsparta Mühendislik Fakültesi Eğirdir Su Ürünleri Yüksekokulu, Yayın No 7, İsparta, 1985.
- 8- Çelikkale, M.S., İç Su Balıkları Yetiştiriciliği, Birinci Baskı, K.T.Ü. Sürmene Den. Bil. ve Tek. Y.O., Yayın No 124, Trabzon, 1988.
- 9- Boyd, C.E., Water Quality in Warmwater Fish Ponds, First Printing, Auburn University Agricultural experiment Station, U.S.A., 1979.
- 10- Gültekin, N., Torul, O. ve Serin, S., Endüstriyel Kimya-I Laboratuvarı, Seri No 4, Trabzon, 1987.
- 11- Benegal, T.B., Methods For Assesment of Fish Production in Fresh water, IBP Handbook, Blackwell Scientific Public, No 3, 1978.

- 12- Türkmen, M., Antalya ve Yöresinde Su Kirliliğine Neden Olan Faktörlerin ve Su Ürünlerine Etkilerinin Belirlenmesi Projesi, Tarım Orman ve Köyişleri Bakanlığı, Yayın No 3, 1988.
- 13- Keskinler, B., Biyolojik Oksijen İhyiyacının (BO<sub>i5</sub>) Tanımı, Öneği, Ölçüm Teknikleri ve Basit bir Respirometrenin Projelendirilmesi, Atatürk Üniversitesi Mühendislik Fakültesi Seminer Notları 2, Erzurum, 1985.
- 14- Yaramaz, Ö., Su Kalitesi, E.U. Su Ürünleri Yüksekokulu, Yayın No 14, İzmir, 1992.
- 15- Borat, M., Su Ürünleri Tüzüğü, Su Ürünleri Teknik Kongresi Tebliğ Suretleri, Ekim 1977, İstanbul, Tarım Orman ve Köyişleri Bakanlığı, Yayın No 5, 16-17.
- 16- Karpuzcu, M., Çevre Mühendisliğine Giriş, ikinci Baskı, İstanbul Teknik Üniversitesi İnşaat Fakültesi Matbaası, Yayın No: 1356, İstanbul, 1988.
- 17- Muslu, M., Su Temini ve Çevre Sağlığı, Cilt 3, İ.T.U. İnşaat Fakültesi Çevre Mühendisliği Bölümü, Ankara, 1985.
- 18- Gündüz, T., Kantitatif Analiz Laboratuvar Kitabı, Ankara Üniversitesi Fen Fakültesi, Yayın No 119, Ankara, 1983.
- 19- Demir, M., Demirci, Ş. ve Ustanmaz, A., Analitik ve Sınai Kimya Laboratuvarı, Mesleki ve Teknik Öğretim Okulları, İstanbul, 1984.
- 20- Çelikkale, M.S., Orman içi Su Ürünleri, Karadeniz Teknik Üniversitesi, Sürmene Deniz Bilimleri ve Teknolojisi Yüksek Okulu, Yayın No: 4, Trabzon, 1991.
- 21- Genç, A.Ş., Su Kirlenmesi ve Balık Yetiştiriciliği Açısından Su Kalitesi, Seminer Notları, Tarım Orman ve Köyişleri Bakanlığı Koruma ve Kontrol Genel Müdürlüğü, Ankara, 1989.
- 22- Doğan, M., Karadeniz Bölgesinde Su Kirliliğine Sebep Olan Faktörlerin Belirlenmesi ve Su Ürünlerine Etkilerinin Araştırılması, T.O.K.B. Su Ürünleri Araştırma Enstitüsü Müdürlüğü Yayınları, Trabzon, 1991.

- 23- Alpaz, A., Alabalıkların Su İstekleri, E.U. Su Ürünleri Yüksek Okulu, Yayın No 2, İzmir, 1983.
- 24- Steele, J.G., High Resolution Profiles of Temperature and Dissolved Oxygen in a River, Hydrobiologia, 179 (1989), 17-24.
- 25- Lavroskii, V.V., Esavkin, Y.U., Yu, I., Panov, V.P., and Kapalin, N.N., Rearing Rainbow Trout Fry With the Use of Industrial Oxygen, Rybnoe Khozyaistvo, 1 (1984), 28-30.
- 26- Baran, İ. ve Timur, M., Balık Yetiştiriciliğinin Temel Prensipleri, Akdeniz Üniversitesi Isparta Mühendislik Fakültesi, Yayın No 6, Isparta, 1985.
- 27- Büyükhatiipoğlu, Ş., içsu Balıkları Yetiştiriciliği, Ders Notları, Ondokuz Mayıs Üniversitesi Su Ürünleri Fakültesi, Sinop, 1989.
- 28- Horwitz, W., Official Methods of Analysis of the Association of Official Analytical Chemists, 13nd ed., AOAC, Washington, 1980.
- 29- Ber I, W. G., Physical Methods in Chemical Analysis, Volume 1. Academic Press, 1960.
- 30- APHA, AWWA, WPCF, Standart Methods For The Examination of Water and Wastewater, 16.Edition, New York, D.C. 1985.
- 31- Baiulescu, G.E. and Vasile, V.C., Applications of Ion-Selective Electrodes in Organic Analysis, Halsted Press, New York, 1977.
- 32- Guilbault, G.G., Practical Fluorescence - Theory, Methods, and Techniques, 1 st ed., Marcel Dekker Inc., New York, 1973.
- 33- Mancy, K.H., Instrumental Analysis for Water Pollution Control, Ann Arbor Science, Michigan 48, 1977.
- 34- Sandell, E.B., Colorimetric Determination of Traces of Metals, Third Ed., Interscience, London, 1959.
- 35- Erbil, Ö., Su Kimyası Laboratuar Deneyleri, Birinci Baskı, E.U. Su Ürünleri Yüksekokulu, Yayın No 8, İzmir, 1984.

36- Hach Chemical Company, Laboratory Instrumentation Man 1M-12-1-72  
for Model 212 "Manometric BOD Apparatus", Hach Chem. Co., Ames,  
Iowa, 1973.

Çizelge 1. Ekin 1991'e ait analiz ve ölçümlere ait değerler.

İstas yon	Sıcak- lık °C	pH	O <sub>2</sub> mg/l	Bulank- ileşenlik 1lik JTU	Nitrit mg/l	Nitrat mg/l	Sulfat mg/l	Klor mg/l	Demir mg/l	Batu mg/l	Kalsiyum mg/l	Magnezyum mg/l	T.Sertlik mg/l	Org. Madde mg/l	Boz- gut mg/l
1	14,5	7,00	11,8	nd	1532,4	0,001	2,5	8	0,14	0,01	0,01	0,02	6,012	4,864	3,5
2	14,9	6,50	10,6	5	1247,0	0,002	1,8	3	0,14	0,02	0,02	0,03	8,016	3,648	3,5
3	14,8	6,79	10,0	2	1496,0	nd	2,1	4	0,05	0,03	0,02	0,01	6,012	8,512	5,0
4	15,0	7,07	9,9	nd	1247,0	0,003	2,9	1	0,07	0,01	0,01	0,02	8,016	4,864	4,0
5	16,0	6,88	10,6	9	974,4	0,002	1,4	nd	0,08	0,01	0,04	0,04	6,012	4,864	3,5
6	16,0	7,44	9,9	4	1218,0	0,002	10,6	3	0,03	0,02	0,03	0,01	14,028	2,432	4,5
7	17,0	7,44	10,4	10	951,2	0,002	2,1	nd	0,05	0,01	nd	0,03	12,024	1,216	3,5

nd: Tayin sınırları altındadır.

Fizelge 2. Kasım 1991'e ait analiz ve ölçüm sonuçları.

Sırası	Sıcaklık °C	pH	O <sub>2</sub> ug/l	Bulankılıtletkenlik lik JTU μho/cm	Nitrit ug/l	Nitrat ug/l	Sulfat ug/l	Klor Devir ug/l	Bakır ug/l	Magnezyum ug/l	T.Sertlik ug/l	Org.Maddenin Bölgesi ug/l	
					[NO <sub>2</sub> -N]	[NO <sub>3</sub> -N]							
1	8,8	7,35	11,6	nd	2380,0	nd	2,0	nd	0,17	0,01	0,02	14,028	3,648
2	8,6	7,50	12,0	nd	297,6	0,002	1,6	nd	0,11	nd	0,02	0,01	14,028
3	8,8	7,20	12,0	nd	297,6	0,006	2,3	nd	0,17	0,03	0,03	10,020	3,648
4	9,0	7,15	11,8	nd	297,6	0,006	2,3	nd	0,15	0,04	0,02	0,03	12,024
5	9,5	7,44	11,5	nd	282,2	0,002	2,0	nd	0,12	0,03	0,01	0,04	12,024
6	9,1	7,60	12,0	nd	2003,2	0,002	1,8	nd	0,09	0,03	0,04	nd	10,020
7	9,8	7,60	11,9	nd	282,2	0,002	1,2	nd	0,24	0,09	0,05	0,03	16,032

Çizelge 3. Aralık 1991'e ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon 11k °C	pH	O <sub>2</sub> mg/l	Bulamık- litrenlik 1lik JTU	Nitrit-Nitrat mg/l	Sülfat mg/l	Klor mg/l	Denir mg/l	Malsiyum mg/l	Magnezyum mg/l	F. Sertlik PS*	Org. Madde mg/l	Bors mg/l
1	8.3	8.5	12.8	0.8	2380.0	0.002	2.8	14	0.40	0.01	0.01	0.02
2	7.7	8.0	12.9	0.2	592.2	nd	1.6	5	0.24	0.02	0.03	nd
3	7.8	7.8	12.8	0.2	592.2	nd	2.4	2	0.29	0.01	0.03	0.01
4	7.9	7.7	12.3	0.2	592.2	nd	19.5	7	0.35	0.03	0.02	0.05
5	8.2	7.8	12.6	0.2	592.2	0.001	1.5	21	0.23	0.03	0.03	0.04
6	8.3	7.7	12.4	0.2	592.2	nd	2.3	7	0.22	0.02	0.08	nd
7	8.4	7.7	12.5	0.2	592.2	0.001	2.2	6	0.19	0.02	0.05	0.04

Çizele 4. Ocak 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon no	Sıcak- lık °C	pH	$\sigma_2$ ug/l	Bulank- ılık JTU	iletkenlik muho/cm	Nitrit-Nitrat ug/l	Sülfat ug/l	Fosfat ug/l	Klor ug/l	Deyir ug/l	Bakır ug/l	Kalsiyum ug/l	Magnezyum ug/l	T. Sertlik ug/l	Org. Maddeler ug/l	BOD <sub>5</sub> ug/l	
1	5.6	7.9	11.6	nd	1613.0	0.003	2.0	9	0.87	0.02	0.01	0.03	10.02	6.080	5.0	1.216	0.8
2	5.3	7.7	12.0	nd	665.2	0.002	1.7	8	0.17	0.01	0.01	0.03	10.02	7.296	5.5	0.832	0.5
3	4.5	7.6	12.0	nd	332.0	0.002	1.8	8	0.19	0.03	0.02	0.04	10.02	8.512	6.0	0.896	0.6
4	4.6	7.6	12.7	nd	332.0	0.001	1.6	8	0.19	0.01	0.03	0.04	10.02	9.728	6.5	0.896	0.6
5	4.5	7.7	12.8	nd	332.0	0.002	2.0	8	0.37	0.02	0.03	0.04	10.02	10.944	7.0	0.960	0.7
6	4.5	7.8	12.8	nd	332.0	0.003	1.8	21	0.28	0.01	0.01	0.04	10.02	15.808	9.0	0.896	0.6
7	4.4	7.6	13.0	nd	332.0	0.001	1.9	12	0.15	nd	0.03	0.04	14.03	6.080	6.0	1.152	0.8

Çizele 5. Şubat 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon 1lik °C	pH	O <sub>2</sub> mg/l	Bulank- ilettenlik µmho/cm	Nitrit ng/l	Nitrat ng/l	Sulfat ng/l	Chlor ng/l	Başır ng/l	Kalsiyum ng/l	Magnezyum ng/l	F. Sertlik mg/l	Org. Maddie ng/l	Bozg ng/l
				[NO <sub>2</sub> -N]	[NO <sub>3</sub> -N]								
1	3.5	7.8	18.0	nd	683.6	0.003	2.0	9	0.47	0.03	0.02	0.03	20.04
2	3.6	8.8	16.8	0.8	683.6	0.003	2.0	7	0.31	0.02	0.03	0.02	20.04
3	3.8	8.6	16.4	1.0	664.0	0.001	2.1	8	0.41	0.02	0.03	0.04	20.04
4	3.8	7.2	15.3	0.5	664.0	0.002	2.2	8	0.23	0.03	0.03	0.03	20.04
5	3.7	7.4	14.0	1.0	996.0	nd	1.8	9	0.37	nd	0.02	0.01	20.04
6	3.6	7.6	15.6	2.0	1025.4	0.002	1.9	8	0.19	0.03	0.09	0.01	30.06
7	3.5	7.2	15.7	9.0	1025.4	0.002	2.1	3	0.38	0.01	0.07	0.02	30.06

Fizelge 6. Mart 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstasyon	Sıcaklık °C	pH	O <sub>2</sub> mg/l	Bulankılıç İletkenlik JTU	Tuzluca / cm	Nitrit ug/l	Nitrat ug/l	Sulfat ug/l	Fosfat ug/l	Klor Demir ug/l	Bakterik Kalsiyum ug/l	Magnezyum ug/l	T.Sertlik ug/l	Organik Madde ug/l	BOT5 ug/l		
1	7.6	7.16	13.4	2	611.2	0.001	1.9	9	0.25	0.03	0.10	6.012	6.080	4.0	1.20	0.8	
2	6.8	6.84	10.8	1	305.6	0.002	2.3	7	0.42	0.04	0.03	8.016	3.648	3.5	1.60	1.2	
3	6.2	6.87	11.3	3	313.8	0.001	1.9	8	0.36	nd	0.04	0.04	12.024	3.648	4.5	1.28	0.9
4	6.3	7.07	11.4	2	313.8	0.001	2.0	8	0.28	0.01	0.04	0.07	10.020	2.432	3.5	8.40	5.8
5	6.2	7.12	11.5	6	313.8	0.002	2.5	8	0.26	0.01	0.04	0.03	18.036	4.864	6.5	1.44	1.1
6	6.2	7.14	12.8	13	313.8	0.002	2.2	9	0.28	0.04	0.04	0.06	12.024	1.216	3.5	1.60	1.2
7	6.5	7.80	11.7	10	313.8	0.002	2.6	8	0.23	0.01	0.07	0.04	8.016	17.024	9.0	1.76	1.2

Şekil 7. Nisan 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon no	Sıcak- lığı °C	pH	$O_2$ mg/l	Bulanık- lık JTU	İletkenlik pH/100°Cm	Nitrit mg/l	Nitrat mg/l	Sulfat mg/l	Bakır mg/l	Demir mg/l	Kalsiyum mg/l	Magnezyum mg/l	T.Sertlik mg/l	Org.Maddeler mg/l	BOD <sub>5</sub> mg/l		
						NO <sub>2</sub> -N	NO <sub>3</sub> -N										
1	7.0	7.94	11.0	16	305.6	0.002	3.3	1	0.53	0.05	0.07	0.02	16.032	2.432	5.0	1.6	1.2
2	7.0	7.40	9.0	14	305.6	0.003	2.1	nd	0.28	0.01	0.11	0.05	16.032	4.864	6.0	2.4	1.7
3	8.0	7.14	11.2	12	595.2	0.002	2.1	nd	0.42	0.03	0.14	0.06	10.020	2.432	3.5	1.7	1.2
4	8.0	7.50	11.1	14	595.2	0.002	2.2	nd	0.23	0.02	0.11	0.06	16.032	4.864	6.0	2.0	1.4
5	8.0	7.33	9.9	9	595.2	0.005	2.3	1	0.41	0.02	0.14	0.05	10.020	2.432	2.4	2.0	1.4
6	6.5	7.64	10.0	12	611.2	0.002	2.5	nd	0.31	0.04	0.11	0.05	10.020	2.432	2.4	1.6	1.2
7	9.0	7.59	9.9	5	595.2	0.006	2.6	nd	0.25	0.03	0.10	0.05	10.020	3.648	3.6	2.0	1.4

Çizelge 8. Mayıs 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon yon	Sıcak- lık °C	pH	$\text{O}_2$ mg/l	Bulank- iletkenlik 1lik JTU	Nitrat mg/l	Nitrit mg/l	Sulfat mg/l	Klor mg/l	Batur mg/l	Kalsiyum mg/l	Magnezyum mg/l	T.Sertlik mg/l	Org.Maddi mg/l	Bozuk mg/l
1	7.0	6.2	11.2	3	611.2	0.002	1.6	1	0.44	0.01	nd	0.03	24.048	3.648
2	7.1	6.1	10.8	6	611.2	nd	1.5	nd	0.27	nd	nd	0.03	14.028	8.512
3	7.6	6.0	10.2	2	305.6	0.001	1.7	nd	0.46	nd	nd	0.02	14.028	4.864
4	7.9	6.1	10.2	4	595.2	0.001	1.8	1	0.63	0.01	0.35	0.04	14.028	6.080
5	8.0	5.9	10.4	10	297.6	nd	1.6	nd	0.27	nd	0.06	nd	16.032	4.864
6	8.0	6.1	10.6	5	595.2	0.002	1.6	nd	0.45	nd	0.02	0.06	12.024	5.808
7	8.1	5.6	11.0	15	595.2	0.002	1.8	nd	0.45	nd	0.02	0.02	12.024	6.080

Çizelge 9. Haziran 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas-	Sıcak- lık °C	pH	$\theta_2$ ug/l	Bulank- lilik JTU	Titterenlik umho/cm	Nitrit ug/l	Nitrat ug/l	Sulfat ug/l	Fosfat ug/l	Klor ug/l	Deklor ug/l	Kalsiyum ug/l	Magazyun ug/l	T.Sertlik ug/l	Org.Maddesi ug/l	Bölg ug/l	
1	11.0	6.8	10.8	nd	4125.0	0.003	1.9	1	0.42	0.03	0.02	0.06	4.008	6.080	3.5	0.24	0.2
2	11.4	6.8	10.5	nd	2200.0	0.001	2.1	nd	0.49	0.01	0.02	0.04	6.012	4.864	3.5	0.24	0.2
3	11.8	7.2	10.2	4	2413.8	0.003	2.2	nd	0.62	0.02	0.01	0.04	4.008	9.728	5.0	0.24	0.2
4	12.0	7.5	10.4	3	2413.8	0.006	2.4	nd	0.71	0.01	nd	0.04	6.012	4.864	3.5	0.40	0.3
5	12.5	6.3	10.3	7	1877.4	0.003	2.1	nd	0.61	0.03	0.03	0.04	10.020	1.216	3.0	0.40	0.3
6	13.0	6.5	10.2	10	2094.4	0.005	1.7	nd	0.59	0.01	0.01	0.06	8.016	4.864	4.0	0.32	0.2
7	13.0	6.8	10.2	8	2780.0	0.010	2.2	nd	0.60	0.01	0.01	0.03	4.008	3.648	2.5	0.56	0.4

Çizelge 10. Temmuz 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon No	Sıcak- lık °C	pH	$\theta_2$ mg/l	Bulank- ileşkenlik 1lik JTU	Nitrit mg/l	Nitrat mg/l	Sulfat mg/l	Fosfat mg/l	Klor mg/l	Demir mg/l	Bakır mg/l	Magnezyum mg/l	T.Sertlik mg/l	ORG.Maddeler mg/l	Bozı- gül		
1	17.0	7.4	11.3	1	1134.0	0.001	2.1	1	0.52	0.03	0.09	0.04	16.03	2.43	5.0	2.88	2.0
2	19.0	7.5	13.2	1	1236.0	0.002	2.5	10	0.60	0.03	0.12	0.26	14.02	6.08	6.0	2.72	1.8
3	18.0	7.6	12.5	1	465.2	0.004	1.7	3	0.67	0.04	0.14	0.03	20.04	6.08	7.5	2.80	1.9
4	16.5	7.5	12.7	1	487.2	0.010	1.8	2	0.77	0.03	0.16	0.02	10.02	8.51	6.0	2.80	2.0
5	18.5	7.6	11.3	8	691.2	0.001	1.4	nd	0.69	0.03	0.28	0.01	20.04	6.08	7.5	2.80	1.8
6	16.8	7.4	12.9	10	475.6	nd	1.2	nd	0.45	0.03	0.26	0.05	20.04	6.08	7.5	2.80	1.9
7	17.4	7.7	12.0	11	475.6	nd	1.1	1	0.29	0.02	0.30	0.04	20.04	6.08	7.5	2.80	2.0

Şablon 11. Ağustos 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstas- yon No	Sıcak- lığı °C	pH	$\text{O}_2$ mg/l	Bulank- litkenlik 1lik JTU	Nitrit mg/l	Nitrat mg/l	Sülfat mg/l	Fosfat S. mg/l	Klor mg/l	Denir mg/l	Bakır mg/l	Magnezyum mg/l	Kalsiyum mg/l	T.Sertlik mg/l	Org.Nadde mg/l	B015 <sub>j</sub>
1	18.0	7.37	8.6	15	1163	0.004	1.7	1	0.04	0.03	0.02	0.04	10.02	4.864	4.5	2.0
2	18.0	7.20	9.2	13	1163	0.001	1.7	nd	0.01	0.01	0.01	0.03	10.02	6.080	5.0	2.4
3	17.0	7.28	9.2	13	1189	0.003	1.7	nd	0.01	0.01	0.04	0.04	8.02	7.296	5.0	1.6
4	18.0	7.35	9.3	13	1163	0.003	1.3	nd	nd	0.03	0.03	0.16	6.01	10.944	6.0	1.6
5	19.0	7.40	8.8	12	1136	0.002	1.7	nd	nd	0.02	0.04	0.04	10.02	8.512	6.0	2.0
6	19.5	7.36	7.6	8	1127	0.007	1.8	1	nd	0.04	0.08	0.11	10.02	6.080	5.0	1.8
7	20.0	7.37	7.8	4	1112	0.004	1.4	1	0.02	0.04	0.08	0.07	10.02	4.864	4.5	1.3

Çizelge 12. Eylül 1992'ye ait analiz ve ölçüm sonuçları.

İstasyon	Sıcaklık °C	pH	O <sub>2</sub> mg/l	Bulank-ileteşenlik Nitrit Nitrat Sulfat				Fosfat S.Klor Demir Bakır Kalsiyum Magnezyum T.Sertlik	Org.Maddi mg/l	BOD <sub>5</sub> mg/l
				JTU	pho/cm	mg/l	mg/l			
1	13.5	8.9	12.5	36	1309.0	0.003	2.0	5	0.96	0.05
2	14.9	7.8	12.0	33	997.6	0.002	2.0	1	0.95	0.06
3	13.0	8.0	13.5	35	1309.0	0.003	2.2	4	0.58	0.07
4	14.5	7.5	11.5	32	1021.6	0.001	1.8	2	0.65	0.05
5	14.0	7.9	12.9	27	1021.6	0.005	2.0	1	0.68	0.05
6	14.5	8.0	13.5	33	1021.6	0.003	1.9	3	0.72	0.06
7	13.5	7.9	12.5	30	1309.0	0.005	1.7	1	0.98	0.05

**ÖZGEÇMİŞ**

1964 yılında Trabzon'da doğdu. Orta öğrenimini Trabzon'da tamamlaydı. 1987 yılında Karadeniz Teknik Üniversitesi Fen Edebiyat Fakültesi Kimya Bölümünden Kimyager ünvanı ile mezun oldu. 1988 yılında 1 yıl İngiltere'de lisan öğrenimi gördü. 1990 yılında Sürmene Deniz Bilimleri Fakültesinde yüksek lisansa başladı. Halen Su Ürünleri Araştırma Enstitüsünde çalışmaktadır.