

9348

T. C.

ULUDAĞ ÜNİVERSİTESİ
FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ
TEKSTİL MÜHENDİSLİĞİ ANABİLİM DALI

**TEKSTİL MAMÜLLERİNİN KULLANIMLARI ANINDA YIKAMA MADDELERİNİN
(DETERJANLARIN) YIKAMA, BEYAZLATMA DERECELERİ ve KUMAŞ
MUKAVEMETİNE ETKİLERİNİN İNCELENMESİ**

YÜKSEK LİSANS TEZİ

ÖMER HÜDAVERDİ YENİ

T. C.
Yükseköğretim Kurulu
Dokümantasyon Merkezi

BURSA, EYLÜL 1989

İÇİNDEKİLER

	<u>Sayfa No</u>
ÖZET	II
ABSTRACT	III
ÖNSÖZ	IV
İÇİNDEKİLER	V
1. GİRİŞ	1
LİTERATÜR ÖZETİ	4
2. YIKAMA	4
2.1. Çamaşırların Islanması ve Suda Çözünmeyen	
Kirlerin Suyla Uzaklaşabilecek Duruma	
Gelmeleri	5
2.2. Kirin Çamaşırdan Suya Geçmesi	9
2.3. Suya Geçmiş Kirlerin Uzaklaşması	11
3. DETERJANLARIN KİMYASAL YAPILARI	12
3.1. Deterjan Türleri	12
3.2. Deterjanların Fizikokimyasal Tesirleri	19
3.3. Deterjan Katkıları	22
3.4. Deterjan Formülasyonları	29
4. MATERİYAL ve YÖNTEM	34
4.1. Kullanılan Materyal ve Aygıtlar	34
5. DENEYLER ve BULGULAR	39
5.1. Linitestte Yapılan Yıkamalar	39
5.2. Bulgular	40
6. TARTIŞMA ve SONUÇ	62
7. KAYNAKLAR	65

ÖZET

Bu araştırmada, ülkemizde üretilen onbir değişik marka deterjanın yıkama, beyazlatma ve kumas mukavemetine etkileri incelenmiştir.

Yıkamalar, 60°C da 30 dak'lık dokuz yıkama, elle ise 8 saatlik bekletme ve yıkama şeklinde 15 defa yapılmıştır. Yıkama efektinin değerlendirilmesinde pigment kırlerinin uzaklaştırılması % renk açılması olarak değerlendirilmiştir.

Deterjanların ıslatma yeteneği veya yüzey gerilimini düşürme özellikleriyle yakından ilgili olan yüzey gerilimini artırıcı kırın uzaklaştırılması ise, bilinen yöntemlerden farklı olarak, enstrumental yöntemlerle (renk ölçüm cihazı, X-RF Spektrofotometresi vs.) ölçülüp ölçülemeyeceği araştırılmış ve ölçülebileceği sonucuna varılmıştır.

ABSTRACT

In this study, the effects of detergents on wasching, bleaching and fabric breaking strength have been investigated. Eleven types of different detergents which are produced in Turkey were used.

The washing temperature were selected as 60°C duration was 30 min. and washings were repeated 9 timos for each Sample. Hand washings were made after wetting 8 hours and repeated 15 times.

In evaluating washings effects, the remouing of the pigment soils from the soiled samples were determined as colour fading percent.

It is found that, apart from the known methods, decreasing capability of the surface tension of the detergents can be measured with instrumentation methods such as colour measuring sistem and X-RF Spectrophotometre.

ÖNSÖZ

Türkiye'de bir çok firma tarafından üretilen pek çok sayıda deterjan arasında aşırı rekabet ortamı vardır ve bugün televizyonda deterjan reklamları birinci sırayı almaktadır. Ancak bu reklamlarda tüketiciyi aydınlatıcı bilgi verilmemektedir. Ayrıca tüketiciye yardımcı olacak ve bilinçlendirilecek araştırma çalışmaları da yok denecek kadar azdır.

Tüketicilerin bilincinin yüksek olduğu toplumlarda, spesifik deterjanlar üretilmekte ve tüketilmektedir. Ülkemizde de tüketiciinin bilinçlendirilmesi ve amaca uygun deterjanların kullanılması kaçınılmazdır. Ayrıca tekstil üreticilerinin işi de mamulu müşteriye satmakla bitmemektedir. Mamul hangi şartlara maruz kalmaktadır? Tüketicinin şikayetleri nedir? Sorularına cevap aramak aynı zamanda tekstilcilerin görevleri içindedir.

Bu düşüncelerle, arastırmaya başlanmış belli bir noktada tatmin edici sonuçlar alınmıştır. Araştırma sürdürülebilir ve deney sayıları artırılabilir görüşündeyim.

Burada tez yöneticim Sayın Yrd.Doç.Dr. Mustafa A. Iskender'e, gerekli kumaşların sağlanması, işletme ve laboratuvar imkanlarının kullanılmasında yardımcı olan Mensucat Santral T.A.Ş.yöneticilerine, Terbiye İşletmesi ve Laboratuvar personeline, Hayat Kimya San. ve Tic.A.Ş. yetkililerine ve laboratuvar personeline ve ayrıca laboratuvarları kullanmama izin veren ve yardımcı olan İ.T.Ü.Tekstil Mühendisliği Bölüm Başkanı Sayın Prof.Mustafa KÖSEOĞLU'na ayrı ayrı teşekkür ederim.

Ömer Hüdaverdi YENİ
İstanbul, Eylül 1989

1. GİRİŞ

Temizlik insan hayatında önemli bir yer tutmaktadır ve bugün medeniyet ölçüsü verilerinden biri de kişi başına tüketilen su miktarıdır. Temizliğin de büyük bir kısmını çamasırların (iç giysi, dış giysi, çarşaf v.b.) yıkaması, temizlenmesi oluşturmaktadır.

Çamasır yıkamada önce su yalnız başına kullanılmış, daha sonra bu yeterli bulunmayıp bir takım ilâveler yapılmaya başlanmıştır. İlk ilâve olarak, bazı bazik yapıdaki kille ri, yine bazik karakter gösteren meşe külü suyu ve kireç suyu gibi maddeleri görüyoruz. Sabunun icadıyla bu maddeler yavaş yavaş yerini sabuna terk ediyor. Sabunun büyük bir kısmı yenilecek yaqlardan yapılması ve bu yaqların II.Dünya Savaşında kitliğinin hissedilmesi araştırmacıları sentetik sabun yapımına sürüklüyor. Bugün ise sabun özellikle çamasır yıkamada yerini bu sentetik sabun diyeboleceğimiz deterjanlara terk etmiştir.

Kimya sanayiinde gelişmeler deterjan türlerini de etkilemiş ve çok sayıda deterjan üretilmektedir. Deterjanlarla ilgili araştırmaların çoğu çevre kirliliği doğrultusundadır. Yine araştırmaların büyük bir bölümünü de amaca uygun deterjanların üretimi konusundadır. Lif türlerine yün, ipek, pamuk ve sentetik lifler v.b.) uygun spesifik deterjanlar, araştırılmakta ve üretimle ilgili gelişmeler bu doğrultuda olmaktadır. Yine hem üretimde, hem de deterjanların kullanımında tasarruf araştırma konuları arasında yer almaktadır.

Bu araştırmada, piyasada bulunan onbir değişik marka toz, çok köpüren, katkılı ve katkısız deterjanın yıkama efekleri, beyazlık dereceleri ve kumaş kopma mukavemetine etkileri araştırılmıştır. Yıkamada en önemli husus olan pigment kirlerinin uzaklaştırılması ve yüzey gerilimini artırın yağı, süt v.b.kirlerin uzaklaştırılması üzerinde daha çok durulmuştur. Beyazlık ölçümlerinde, pigment uzaklaştırma efektlerinin değerlendirilmesinde ve mukavement ölçümlerinde bilinen yöntemler kullanılmıştır. Yüzey gerilimi artırıcı ürün olan kromstearilklorürün uzaklaştırılmasının değerlendirirmede ve ayrıca pigment kirlerin uzaklaştırılma efektlerini değerlendirmede bilinen yöntemler dışına çıkarılmış ve enstrumental yöntemlerle yapılip yapılmayacağı araştırılmıştır. Bunun için önce kasarlı, hidrofil kumaşın yüzey gerilimi renkli bir bileşik olan krom stearilklorür ile yükseltilmiş sonra yıkamalar yapılmıştır. Yıkamalar sonunda oluşan renk açılması renk ölçüm cihazında ölçülmüştür. Ayrıca X-Isınlar Floueresansı cihazında (X-RF) da ölçülebileceği tesbit edilmiştir.

Araştırmmanın konusunda yer alan "tekstil mamülleri" terimi çok kapsamlıdır. Çünkü tekstil mamülü deyince; lif türü, doku elde teknikleri (dökuma, örme, dokunmamış yüzeyler v.s) terbiye işlemlerine (kasarlı, boyalı, baskılı v.s) ve kullanım alanlarına göre (çarşaf, iç çamaşırı, etek, bluz, pantolon, pardesü, perde, dösemelik, teknik kumaşlar

v.s) pek çok türden malzeme karşımıza çıkmaktadır. Bunların bir kısmı deterjanlarla yıkanmaktadır. Bütün bunlara karşı deterjanların tutumunu incelemek mümkündür. Ancak böyle bir çalışma birkaç yıl sürecekinden ve burada esas değişken deterjanlar olduğu için, sadece çok yıkanan tekstil mamüllerinden biri olan çarşaflık kumasının hamı ve şeker kasar yapılmış (optiksiz) beyazı çalışmalarında temel malzeme olarak kullanılmıştır.

LİTERATÜR ÖZETİ

2. YIKAMA :

Tekstil mamullerinden, esas ana mamulu rahatsız edici görünüme sokan veya koku veren ve kir diye tanımlanan yabancı maddeleri uzaklaştırmaya yıkama denir. Uzaklaştırılacak yabancı maddeleri (kirleri) suda çözünme durumlarına göre üç grupta toplayabiliriz.

- a) Suda kolay çözülen kirler, ter, idrar v.b. salgı kirler,
- b) Suda emülsiyon olabilen kirler süt, yağı, makine yağı v.b. kirler,
- c) Suda çözünmeyen katı tanecikler is (karbon karası), toz, toprak, pigmentler v.b. kirler.

Tekstil mamulünü yıkarken veya kirlerinden arındırırken birbirlerini etkileyen beş etken vardır :

- 1) Temizlenecek yüzeyin özelliği : Burada mamulu oluşturan lif ve liflerin türü, dokusu, örgü yapım sıklığı gibi faktörler gözönünde bulundurulmalıdır.
- 2) Temizlenecek olan kirin özelliği
- 3) Kullanılan kimyasal maddeler
- 4) Suyun özelliği, sıcaklığı, sertliği v.b.
- 5) Esas yıkayıcının (deterjan veya sabunun) özellikleri
Yıkama (kir çıkarmanın) mekanizması.
Yıkama üç adımdan oluşmaktadır.
 - 1) Çamaşırların ıslanması ve suda çözünmeyen kirlerin suyla uzaklaşabilecek duruma gelmesi,
 - 2) Kirin çamaşırından suya geçmesi,
 - 3) Suya geçmiş kirlerin uzaklaştırılması (durulama)

2.1. Çamaşırların İslanması ve Suda Çözünmeyen Kirlerin Suyla Uzaklaşabilecek Duruma Gelmeleri :

Bu aşamada çamaşırımızın ıslanması güç olabilir. Yine çamaşırımızda veya suyumuza çözünmeyi zorlaştıracı metal iyonları olabilir. Kirin suda çözünme yeteneği olmayabilir. Çamaşırın ve ortamın bu özelliklerini yenmek için ortama yüzey gerilimini düşürücü (deterjanlar veya sabunlar) kompleks oluşturucular ve dispersiyon sağlayan maddeler (yne deterjanlar) olabilir, konulmalıdır. Görüldüğü gibi birinci adımda daha çok görev deterjanlara düşmektedir.

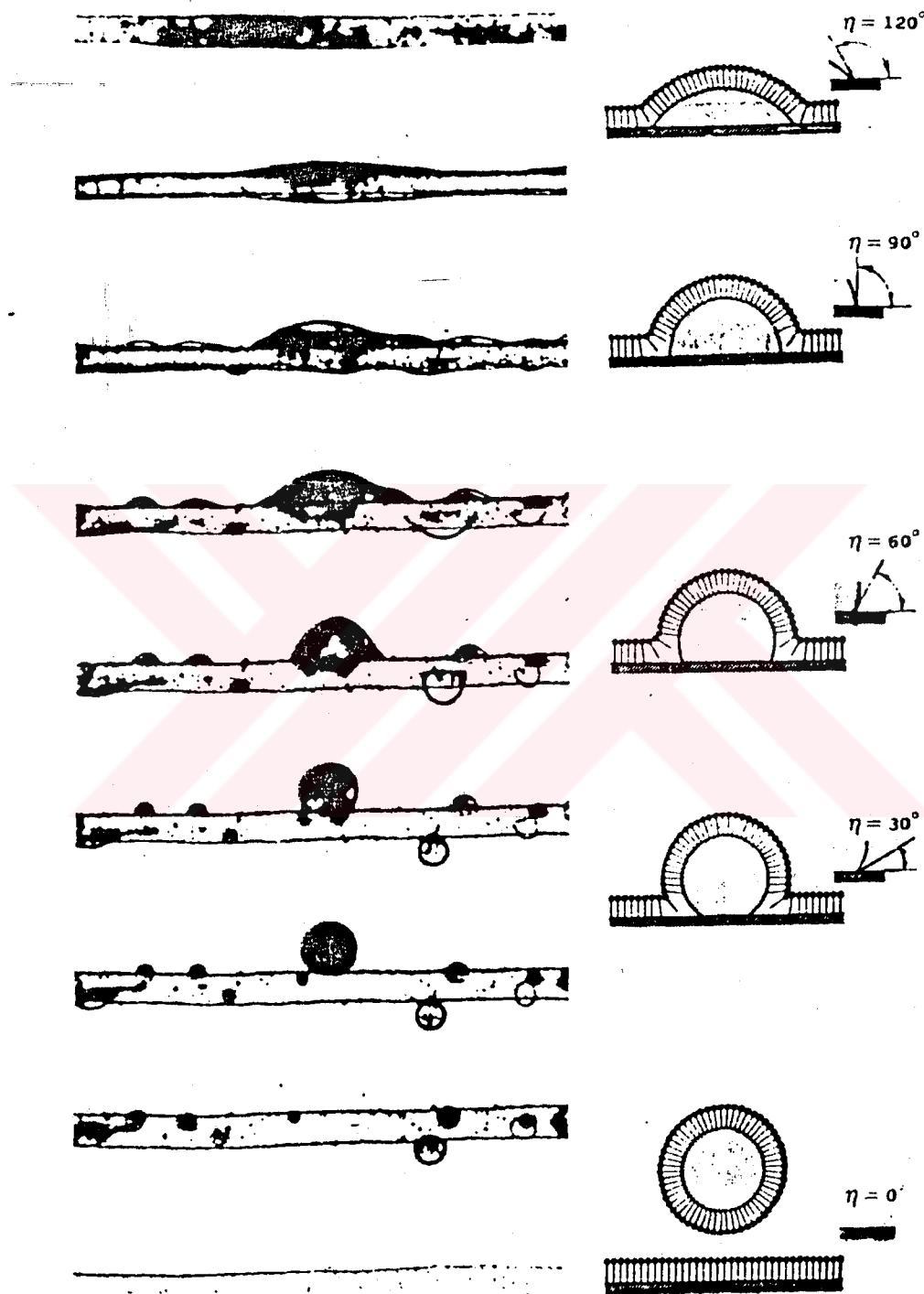
2.1.1. Deterjanlar :

Yapılardında uzun veya kısa bir alifatik, aromatik veya alifatik ve aromatik hidrofob kısım ile bir de hidrofil kısım- dan meydana gelen bileşiklerdir. Deterjanlar bu nedenle yüzey aktif maddelerdir. Deterjanlar çok düşük konsantrasyonlarda olalar bile suyun yüzey enerjisini ani olarak değiştirirler. Bu genellikle yüzey enerjisinin azalması şeklinde kendini gösterir.

Herhangi bir sınır yüzeyde toplanan yüzey aktif madde iyonları, yönlenmiş bir yerleşiş şekli alırlar. Şöyled ki tensid iyonunun hidrofob kısmı hidrofob olanına hidrofil kısmı da hidrofil olanına dönük olacak şekilde yerlesirler. Bu yönlenmiş yerleşim sonucu tensid iyonu sınır yüzeyler arasında bir köprü görevi gördüğünden de oradaki sınır yüzey gerilimi düşer. Sınır yüzey geriliminin düşmesi nedeniyle suyun çamaşır içine hava boşluklarının girmesi ve çamaşırın ıslanması sağlanacaktır.

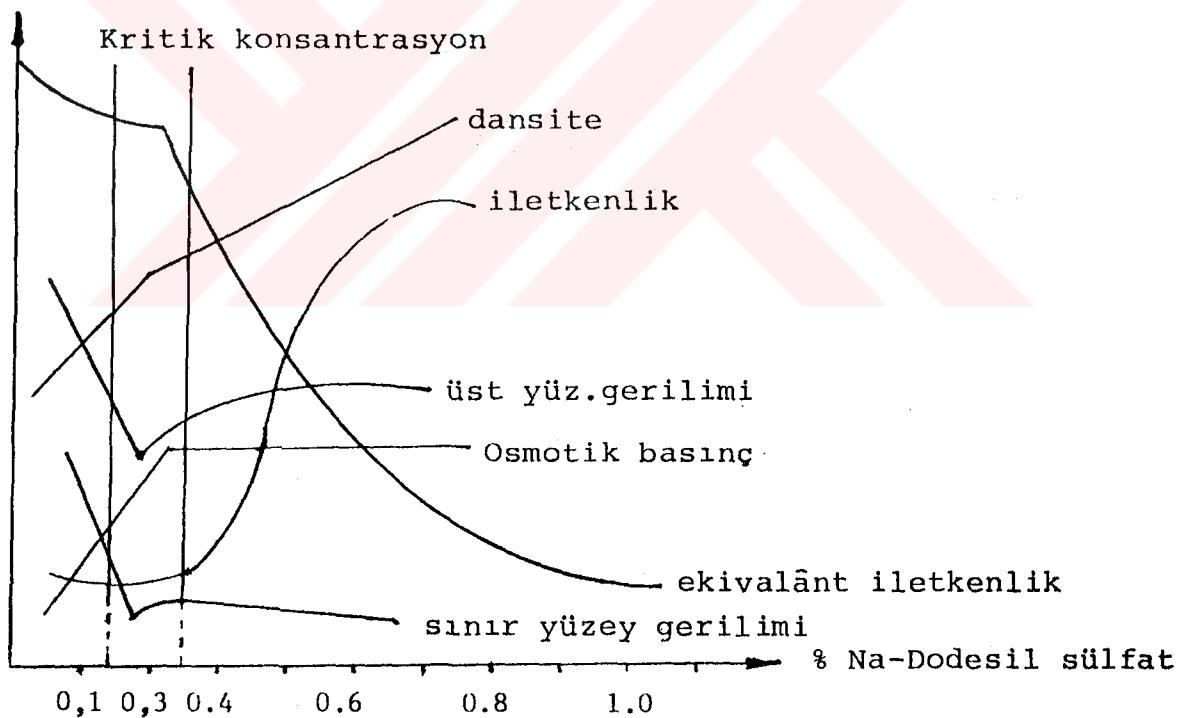
Deterjanlar çamaşırında bulunan yağ ve kir parçalarına karşı da aynı tutumu gösterirler. Aynı zamanda su ile kir arasında iki yüzlü bir tutuma girerler. Çünkü kire karşı hidrofob karakterlerini, suya karşı ise hidrofil karakterlerini kullanırlar.

Böylece kirle su arasındaki sınır yüzey gerilimi azalırken, kirle çamaşır (lif) arasındaki tutunma da azalmakta, böylece küre şeklini alan sıvı yağın ve kırın suyla uzaklaşması kolaylaşmaktadır.



Sekil 1: Sıvı bir ya  lekesinin tensid iyonlarının etkisiyle liften ayrılı 

Bütün yüzey aktif maddeler tipik kolloidal elektrolit özellik gösterirler. Yüzey aktif madde molekülleri sulu fazda kendi aralarında birleşerek misel tabir edilen kolloid tanecikleri oluştururlar. Bu kolloid tanecikler genellikle elektrik yüklüdür. Miseller belirli bir konsantrasyondan sonra oluşurlar. Miseller $20-100 \text{ \AA}^{\circ}$ boyutlarında topaklardır. Bütün fiziksel değişimeler kritik misel konsantrasyonundan sonra meydana gelir. Kritik misel yoğunluğu, sistemin değişik özelliklerinden sağlanır. Yüzey gerilimi kritik misel konsantrasyonundan sonra sabit kalır. Türbidite de bir artış, elektrik geçirgenliğinde (iletkenlik) bir azalma gözlenir.



Sekil 2. Kritik Konsantrasyondan sonra fizikokimyasal Özelliklerdeki değişimeler.

Tensidlerin elektrik yüklü özellikleri olduğu gibi liflerde genellikle negatif bir yüze sahiptirler. Anyon aktif bir tensidin anyonlarının, yağ, kir veya diğer katı taneciklerin yü-

zeyinde yönlenmiş şekilde adsorbsiyonu sonucu, bu tanecikler negatif yüklenirler ve aynı yönlenmiş yerleşim nedeniyle liflerin negatif yükü de artar. Liflerin ve kırın aynı yüke sahip olması ise bunların birbirlerini iterek kırın çamasırdan ayrılarak suya geçmelerini kolaylaştırır.

Liflerin yüzeyindeki elektrikli yüke elektrokinetik gerilim veya sınır yüzey gerilimi denir. Bu sınır yüzey gerilimi değişik lifler için değişik değerlerdedir.

ÖRNEK : Yün	- 48 mV
Pamuk	- 38 mV
Asetat	- 36 mV
Bakır ipeği	- 5 mV
Viskos ipeği	- 4 mV
Pişmiş doğal ipek	- 1 mV

Sınır yüzey gerilim pH ile değişmektedir ve pH 9-11 arasında en yüksek değere ulaşmaktadır. Yıkama efekti sınır yüzey geriliminin artmasıyla artacağından bu pH alanında daha iyi temizlik efekti sağlanabilir.

Bu şekilde suya geçen kirler kendi aralarında aynı cins yüke sahip olduklarından bir araya gelerek daha büyük parçacıklar oluşturma yerine, askıda kalmayı (emülsiyon, süspansiyon, dispersiyon) tercih ederler. Böylece yıkamanın üçüncü adımda, suya geçmiş kirlerin çamasırdan uzaklaşmaları kolaylıkla sağlanır.

Deterjanların etkinliğinde rol oynayan önemli bir nokta da bunların suda iyon veya moleküllerden oluşan miseller halinde bulunmalarıdır.

Tek iyon \rightleftharpoons Dissosiyeye olmamış tek molekül
↓ ↓
İyonlardan oluşan misel \rightleftharpoons Dissosiyeye olmamış moleküller-
den oluşan misel

Misellerin molekül ağırlıkları yüksek olduğundan osmatik basıncı düşük olmakta, bunun sonucu olarak da lif veya yabancı madde ile su arasındaki sınır yüzeylerde tensid konsantrasyonu 500-1000 kere daha fazla olabilmektedir.

Unutulmaması gereken bir nokta, yüzey gerilimini düşüren miseller olmayıp, tek başına bulunan iyonların olmasıdır. Sınır yüzeyde toplanan miseller devamlı olarak etkili "tek iyonlara" dönüşebilmekte ve bunlarda liflerin ve kirlerin çevresine yönlenmiş şekilde yerleşerek etkilerini göstermektedirler. Bu dinamik denge çerçevesinde misellerden, etkili tek iyonların oluşması, belirli bir zamana ihtiyaç gösterir.

2.2. Kirin Çamaşırdan Suya Geçmesi

Suda çözülen veya çamaşırdan uzaklaşacak hale gelmiş kirlerin suya geçisi difüzyon yoluyla olmaktadır ve I.Fick Kanunu'na uymaktadır.

$$dn = - Dq \frac{dc}{dx} dt$$

Brown hareketi sonucu meydana gelen difüzyon sırasında birim zamanda (dt) çamaşırdan suya geçen kir miktarı (dn) :

- Kirin sıcaklığına bağlı olarak değişen difüzyon katsayısı (D)
- Etkili yüzeye (q)
- Çamaşırda ki ve sudaki kir miktarları farkına (dc)
- Kir tabakasının kalınlığına, yani Brown hareketi ile katedilecek yolun uzunluğuna (dx) bağlı olarak değişmektedir.

2.2.1. Difüzyon Katsayısı

Belirli bir sıcaklıkta ve belirli bir çözgünde konsantrasyon düşüşünün (dc/dx) 1 olması durumunda, 1 cm^2 yüzeyden 1

saniyede geçen mol (molekül-gram) sayının belirten difüzyon kat-
sayısının birimi $\text{cm}^2 \text{s}^{-1}$ dir. Yıkamalarda karşılaşılan kirle-
rin difüzyon katsayıları kendi aralarında büyük farklılıklar
gösterebilmektedir. Genel olarak difüzyon katsayılarının

Suda kolay Suda emülsiyen Suda çözünmeyen
Çözünen kirler Olabilen kirler Katı tanecikler
sırasına göre düştüğü söylenebilir.

Difüzyon katsayısı sıcaklığa bağlı olarak değişmektedir
ve bu değişme miktarı maddenin aktifleşme enerjisine bağlı ola-
rak daha az veya çok olmaktadır.

$$D = D_0 \cdot e^{-Q/RT} \quad Q = \text{Aktifleşme enerjisi}$$

Yapılan araştırmalar, yıkama sıcaklığının 20°C 'den 100°C 'a
çıkmasıyla, yıkama hızı sabitinin 3-5 arasında değişen bir fak-
tör kadar büyüğünü ortaya çıkarmıştır. Sıcaklığın yıkama hız-
ını artıracı etkisi, çeşitli nedenlere dayanmaktadır.

- Sıcaklıkla difüzyon katsayısı büyümektedir.
- Sıcaklıkla suyun akışkanlığı artmaktadır.
- Sıcaklıkla büyük moleküllü kirler parçalanmakta ve vis-
kositeleri düşmektedir.
- Sıcaklıkla yıkama sırasında yapılan sıkımlar daha etki-
li olmaktadır.
- Sıcaklığın artmasıyla kirlerin çamaşır tutunma veya
bağlanması istekleri azalmaktadır.

2.2.2. Etkili Çamaşır Yüzeyi :

Çamaşırın yapısı sıklastıkça kirlerin uzaklaştırılmaları-
nın zorlaşacağı bir gerçekertir. Kirlerin ince tabaka halinde çama-
şır yayılması yerine, belirli noktalara yığılması, difüzyon için
etkili yüzeyi azaltacağından, yıkamayı yavaşlatmaktadır. Kalın
liflerden oluşan çamaşırlarda, ince liflerden oluşanlara naza-

ran daha az etkin yüzey vardır ve bunların difüzyon hızları da biraz daha düşüktür.

2.2.3. Çamaşır ve Sudaki Kir Miktarları Farkı

Çamaşırdaki kir konsantrasyonu (CW) ne kadar yüksek, suda kir ne kadar düşükse konsantrasyon farkı da o kadar artacağından difüzyon hızı yüksek olmaktadır. Buna göre devamlı yeni temiz suyla yapılacak yıkamalar en hızlı şekilde temizleme yapacaktır. Su hiç değiştirilmese zamanla konsantrasyon farkı azalacak ve yıkama yavaşlayacaktır. CW - Ca = 0 olduğunda ise yıkama duracaktır. Yıkama suyunun çamaşır ile yoğun bir temasını sağlamakla difüzyon yolunu kısaltmak mümkündür. Bu da el ile ovuşturma ya da çamaşır makinesinin hareketleri ile sağlanabilir.

2.3. Suya Geçmiş Kirlerin Uzaklaştırılması

Suya geçen kirlerden dispersiyon halinde bulunanların parçacıklarının bir araya gelmesi sonucu dispersiyonun bozulmasının veya kirlerin başka bir şekilde tekrar mamul üzerine çökmesinin önlenmesi görevi, yıkamada kullanılan deterjanlara düşmektedir.

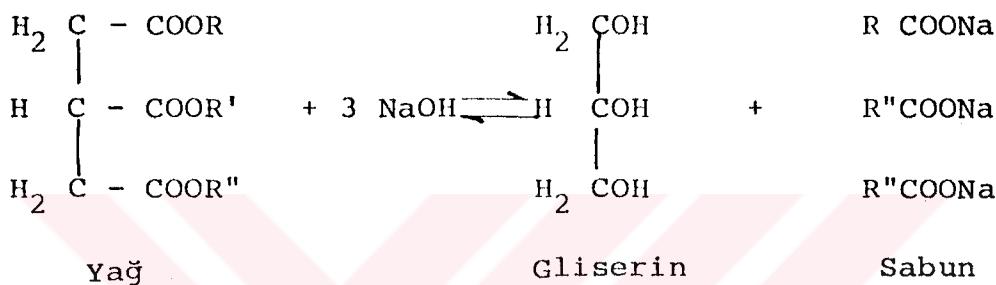
Çözülmüş kolloid veya dispers haldeki kirlerin uzaklaştırılması ise çamaşır makinesine düşmektedir. Durulamalarda ne kadar temiz su kullanılırsa o kadar kolay kirler uzaklaşmakta-

3. DETERJANLARIN KİMYASAL YAPILARI

Sabunlar kuşkusuz, en eski ve en çok bilinen temizleyicilerdir ve deterjan davranışının en iyiörneğini gösterirler. Ancak başlıca iki sakıncaları vardır :

a) Asidik ortamda çözünmeyen yağ asidi oluşturduğu için görevini çok iyi yapamazlar.

b) Sert suda Ca^{2+} ve Mg^{2+} iyonları ile çözünmeyen çökeltiler oluştururlar.



Sabunlar yağ asitlerinin sodyum veya potasyum tuzlarıdır. Sodyum tuzları, beyaz sabun, potasyum tuzları sıvı sabun veya arap sabunu olarak bilinir. Son yıllarda sabunun yerini yukarıda sakıncaları nedeniyle yapay deterjanlar almıştır.

3.1. Deterjan Türleri

Deterjanların yapılarında iki temel kısım vardır :

1. Hidrofil kısım
2. Hidrofob kısım

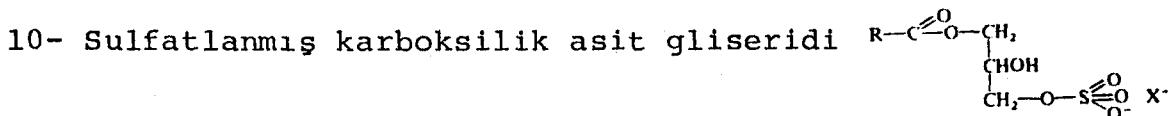
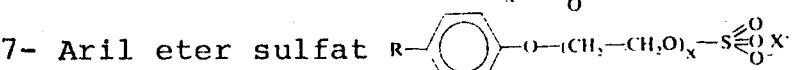
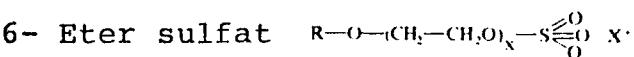
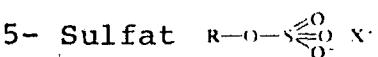
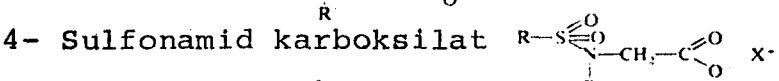
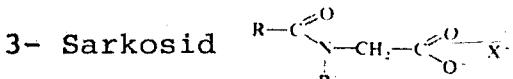
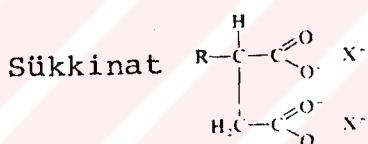
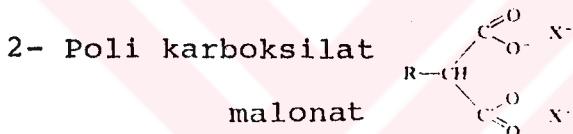
Bu iki kısımın yapısı, türü genelde deterjanın özelliğini belirler. Deterjanlar hidrofil kısımının yapılarına göre sınıflandırılırlar.

- A) Anyon aktif deterjanlar
- B) Katyon aktif deterjanlar
- C) Amfoter deterjanlar
- D) Noniyonik deterjanlar

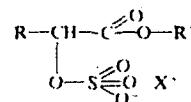
3.1.1. Anyonik Deterjanlar

- Alkilaril sulfonatlar
- Alkil sulfatlar
- Alkil sulfonatlar
- Sulfone yağlar
- Sabunlar
- Eter ve amid sulfatlar
- Yağ asidi kondensasyon bileşikleri
- Nonilfenol ve yağ alkoller poliglikol eter sulfatlar

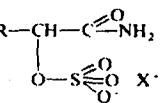
TABLO 1 : Anyon Aktif Tensidlerde Hidrofil Gruplar



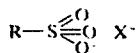
11- Sulfatlanmış karboksilik asit esteri



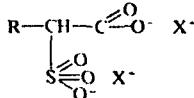
12- Sulfatlanmış karboksilik asit amidi



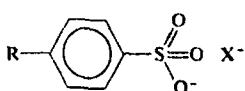
13- Sulfonat



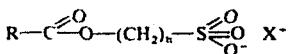
14- Sulfonlanılmış karboksilat



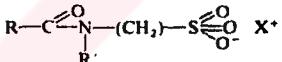
15- Arilsulfonat



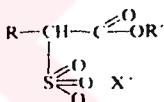
16- Sulfonlanılmış karboksilik asit esteri



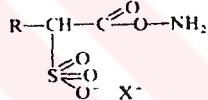
17- Sulfonlanılmış karboksilik asit amidi



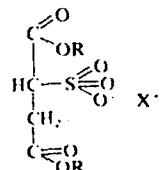
18- Karboksil ester sulfonat



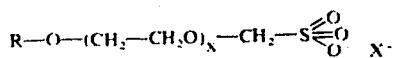
19- Karboksil amid sulfonat



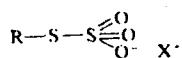
20- Sulfobernstein asit esteri



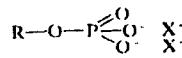
21- Eter sulfonat



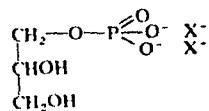
22- Tiyo sulfat



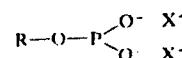
23- Fosfat



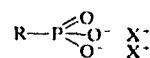
24- Gliserin fosfat



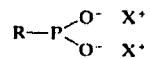
25- Fosfit



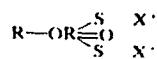
26- Fosfonat



27- Fosfinat



28- Ditiyofosfat

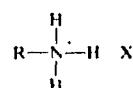


3.1.2. Katyon Aktif Deterjanlar

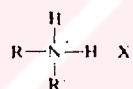
- Yağ asidi amin kondensasyon bilesikleri
- Amin ester tuzları
- Alkil piridinyum tuzları

TABLO 2 : Katyonik Tensidlerin Hidrofil Grupları

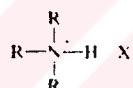
1- Pirimer amonyum tuzları



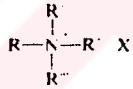
2- Sekonder amonyum tuzları



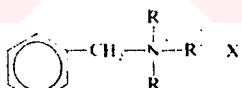
3- Tersiyer amonyum tuzları



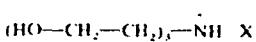
4- Quarter amonyum tuzları



5- Benzil amonyum tuzları



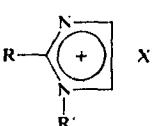
6- Alkanol amonyum tuzları



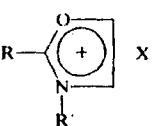
7- Piridinyum tuzları



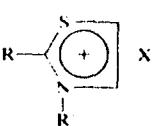
8- İmidazolinium tuzları



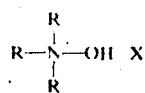
9- Oksazolinium tuzları



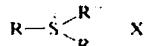
10- Tiyoazolinium tuzları



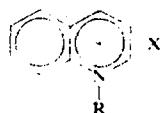
11- Amino oksidin tuzları



12- Sulfonyum tuzları



13- Kinolin tuzları



14- İzokinolin tuzları



15- Tropil tuzları



3.1.3. Amfoter Deterjanlar

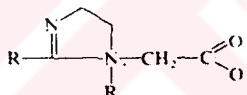
Aynı molekülde hem asidik hem de bazik gruplar içeren bileşiklerdir. Ortamın PH'sına göre durum değişir.

TABLO 3 : Amfoter Tensidlerin Hidrofil Grupları

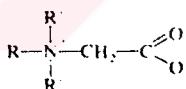
1- Aminoksid



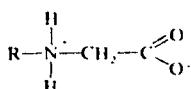
2- İmidazolin karboksilik asit



3- Betain



4- Amino karboksilik asit

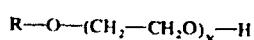


3.1.4. Noniyonik Deterjanlar

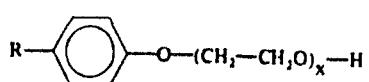
- Polioksi bileşikleriyle kondense edilmiş maddeler
- Etilen oksit kondensasyon bileşikleri

TABLO 4 : Noniyonik Tensidler

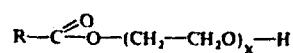
1. Poliglikol eter



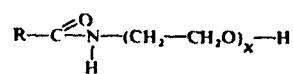
2. Arilpoliglikol eter



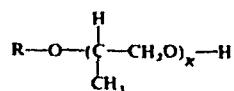
3. Poliglikol ester



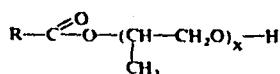
4. Poliglikol amid



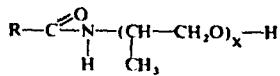
5. Polipropilen glikol eter



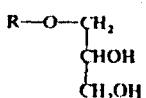
6. Polipropilen glikol ester



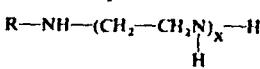
7. Polipropilen glikol amid



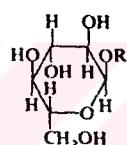
8. Polialkrol



9. Poliamin



10. Glikozid



Noniyonik yüzey aktif maddeler iki kısımdan oluşur :

- Hidrofilik kısım

- Hidrofobik kısım

Suda çözünürler ancak iyonlaşmazlar.

- Mükemmel ıslatma, temizleme, emülsiyon edici ve dispergatör özelliği

- Her yerde aynı özellik gösterirler ve bu özellikleri stabilidir.

- Yüzey aktivitesi EO değişmesiyle ayarlanabilir.

- Temperatur ve PH değişimlerine dayanıklı

- Sabunlarla ve anyonik yüzey aktif maddelerle uyumlu

- Su sertliğinden etkilenmez

- Bilhassa yağlı kırın uzaklaştırılmasında etkindirler.

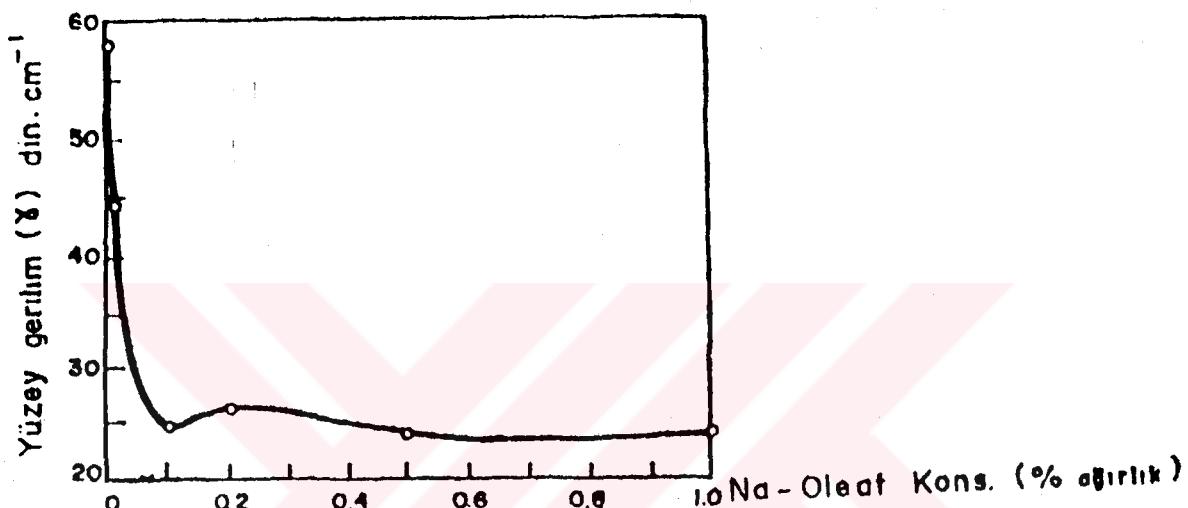
TABLO 5 : Noniyonik Tensidlerin Özelliklerinin EO Sayısına Göre Değişimi

Ortalama EO mol sayısı mol nonil fenol	4	5,5	6,5	8	9	10	12	14	25	35
20°C'de görünümü	Berrak sıvı	"	"	"	"	"	"	"	Mıumsu katı	Mıumsu katı
% 1'lik çözeltisinin bulanma noktası	Cözünmez	Cözünmez	<2	32	50	62	82	92	>100	>100
Erime noktası °C	-22	-20	-18	-6	>2	5-10	11-15	16-20	34-38	40-45
20°C'deki yoğunluğu	1,023	1,035	1,038	1,055	1,058	1,061	1,068	1,083	50°C'da 1,073	50°C'da 1,071
25°C'deki refraktif indeksi	1,498	1,494	1,491	1,489	1,482	1,486	1,485	1,470	1,466	
Alevlerme noktası COC F	>450	"	"	"	"	"	"	"	"	"
% 1'lik çözeltinin 20°C'deki PH'si	6-7,5									
Viskosit C/S										
20°C	344	292	359	343	324	347	398	384,4	Katı	Katı
40°C	84,7	82,3	86	94,3	97,7	99,4	104,7	113,2	Yarı katı	Yarı katı
60°C	30,2	31,3	32,6	37,6	38,6	39	43,5	47,2	78,3	117,6
HLB değerleri	9	10,5	10,9	12,2	12,9	13,2	14,0	14,5	16,6	17,5

3.2. Deterjanların Fizikokimyasal Tesirleri

3.2.1. Suyun Üst ve Sınır Yüzey Geriliminin Düşürülmesi

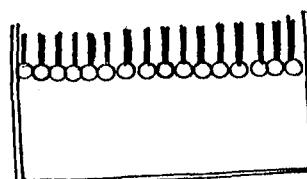
Bütün tensidler suyun yüzey gerilimini düşürürler. Çünkü yüzey aktif maddeler suyun üst yüzeyinde mono moleküller bir tabaka teşkil ederler. Moleküllerin hidrofil kısımları suyun içine doğru, hidrofob kısımları ise suyun dışına doğru yönlenirler. Suyun yüzey geriliminin düşmesi ıslatma yeteneğinin artması demektir.



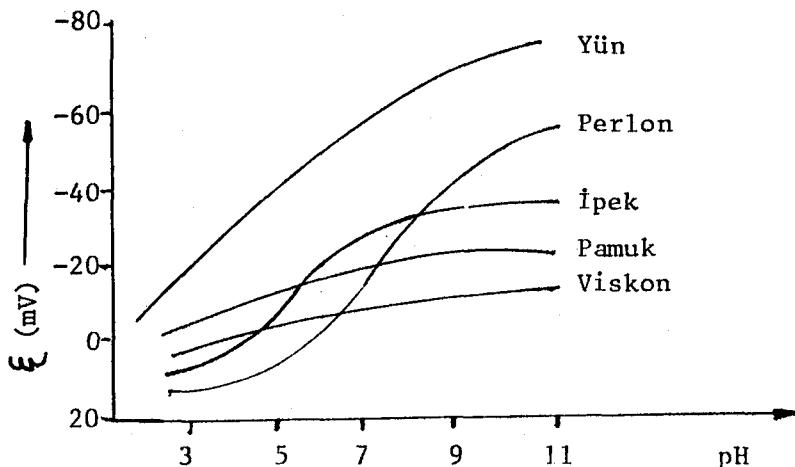
Şekil 3 : Seyreltik sodyum oleat çözeltisinin suyun yüzey gerilimini düşürmesi

Su yüzeyinde toplanan moleküller tabakanın zenginliği

- Hidrofob kısmın uzunluğuna
- Temperatüre
- Konsantrasyona
- Yabancı madde konsantrasyonuna
- Üst yüzeyin büyüklüğüne bağlıdır.



Şekil 4 : Su yüzeyinde monomoleküller tabakanın oluşması



Şekil 5 : Yüzey geriliminin değişmesi.

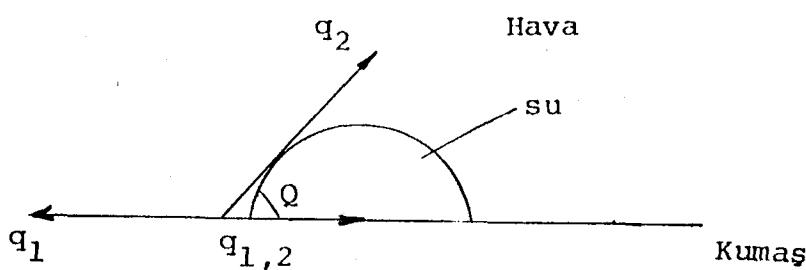
3.2.2. Deterjanların Islatma Etkisi

Islanmayı katı bir malzemenin üst yüzeyinin sıvı ile kaplanması şeklinde tanımlayabiliriz. (1) Islatma, bir sıvı ile bir katı arasındaki temas açısının sıfır veya sıfıra yakın olması ve böylece katı üzerinde sıvının kolayca yayılmasına diye de tanımlanabilir.

Bir katının islanmasında başlıca üç kuvvet rol oynar.

- Katı malzemenin üst yüzey gerilimi
- Katı malzeme ve sıvının ara yüzey gerilimi
- Sıvının üst yüzey gerilimi

Bu üç kuvvet arasındaki denge malzemenin islanmasını veya islanmamasını belirler.



Şekil 6 : Kumaş yüzeyinde su daması.

Damla kumaş ile temas noktasında (Q) temas açısını oluşturur. Bu noktada üç kuvvet etkindir.

q_1 = Kumaşın üst yüzey gerilimi

q_2 = Suyun üst yüzey gerilimi

$q_{1,2}$ = Kumaş ile suyun ara yüzey gerilimi. Young eşitliğine göre;

$$q_1 - q_{1,2} = q_2 - \cos Q$$

$q_1 - q_{1,2}$ = İslanma gerilimi veya ıslanma kuvveti.

Eğer Q açısı sıfır olursa, ıslanma ve yayılma olmaktadır. Q açısı 90° den daha fazla olursa ıslanma ve yayılma olmamaktadır. Parafin, mum ve yağların su ile olan temas açıları 90° den daha büyütür. Dolayısıyla bunlarla kaplı kumaş kolay kolay ıslanmaz. Kumaşların temas açıları ise 90° den daha küçüktür. Deterjanlar yüzey gerilimini iyice düşürerek ıslanmayı kolaylaştırırlar ve hızlandırırlar.

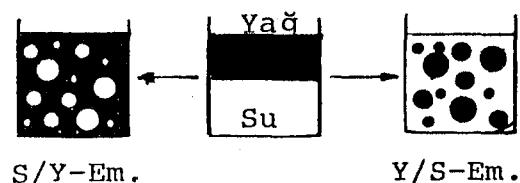
3.2.3. Deterjanların Emülsiyon Etkileri

Birbiri içinde çözünmeyen veya hatta çok güç çözünen iki sıvıdan birinin diğerini içinde kolloid büyüklükteki küçük damlacıklar halinde asılı durmasına emülsiyon denir. Emülsiyonlar tensidlerin misel oluşturmalarından ileri gelir.

İki tür emülsiyon vardır :

a) Su içinde yağ emülsiyonu,

b) Yağ içinde su emülsiyonu.



Şekil 7 : Emülsiyon tipleri.

Emülsiyon oluşturan tensidlere "emülgatör" denir. Emülgatörün vazifesi yağı küçük tanelere bölgerek askıda tutmaktadır.

3.2.4. Deterjanların Koruyucu Kolloid Etkisi

Tensidlerin koruyucu kolloid etkisi, dispers fazın koagule olmasını önlemelerinden anlaşılır. Koruyucu kolloid özellikleri kir taşıma özelliğine etki eden en önemli etkenlerden biridir.

3.2.5. Deterjanların Yıkama Yeteneği

Esas yıkama özellikleri yüzey gerilimini düşürme (ıslatma) emülsiyon etme ve dispersiyon yani koruyucu kolloid etkilerinden gelmektedir. Yıkama konusunda geniş anlatılmıştır.

3.3. Deterjan Katkıları

3.3.1. Dolgu Maddeleri

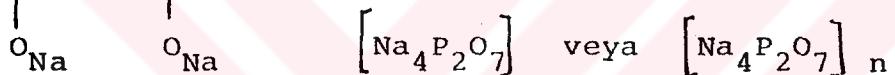
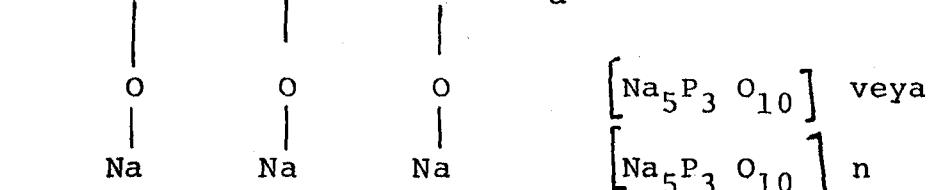
Bu amaç için en yaygın madde kondense olmuş polifosfatlardır. Bunlardan da en çok penta sodyum tripolifosfat(STP) ve bunun poliamorfları veya tetrasodyum pirofosfattır. İkinci planada Na_2CO_3 , NaHCO_3 ve Na_2SO_4 gibi maddeler kullanılmaktadır. Alternatif dolgu maddeleri olarak zeolitler, trisodyum nitrilotriasetat(NTA), tetra sodyum etilen diamintetraasetat(EDTA), poliakrilik asit ve bazı karboksilatlar kullanılmaktadır. Dolgu maddeleri yıkama ve temizleme anında aşağıdaki işlevleri yerine getirmektedir.

- 1- Çok değerli metal iyonlarının aktif madde etkinliğini azaltmasını önlemek,
- 2- Çok değerli metal iyonlarının kirlerle birleşerek sabitleşmesini önlemek,
- 3- Çamaşırдан sökülen kırın tekrar çökmesini önlemek,
- 4- Bazik ortam sağlayarak iyi yıkamayı sağlamak,
- 5- Mikroorganizmaların uzaklaşmasını sağlamak,
- 6- Serbest H_2O_2 'yi stabilize etmek.

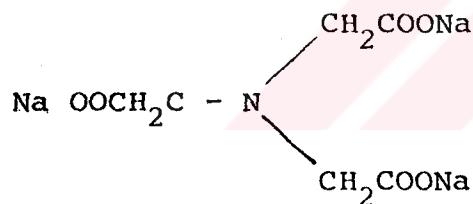
3.3.1.1. Fosfatlar

Genel olarak $\text{Na}_n + \text{P}_{2n} \text{O}_{3n} + \text{l}$ formülünde

$n = 2$ olursa pirofosfat oluşur, $n = 3$ olursa tripolifosfat oluşur ve $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ oranıyla 2 arasındadır.

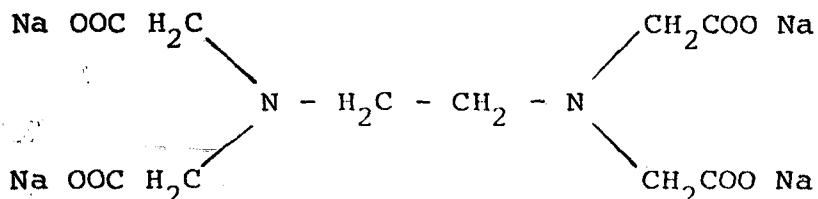


3.3.1.2. Organik Kompleks Oluşturanlar



Trisodyum nitrilotriasetat [NTA]

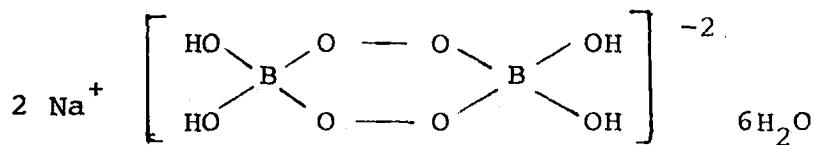
NTA ABD'de kanserejen maddeler grubunda değerlendirilmektedir.



Tetra sodyum etilen diamin tetraasetat EDTA

3.3.2. Beyazlatıcı Maddeler

Toz deterjanlarda genellikle perboratlarda bulunan aktif oksijenden yararlanılmaktadır.



Tetra hidrat % 10,46 Aktif oksijen

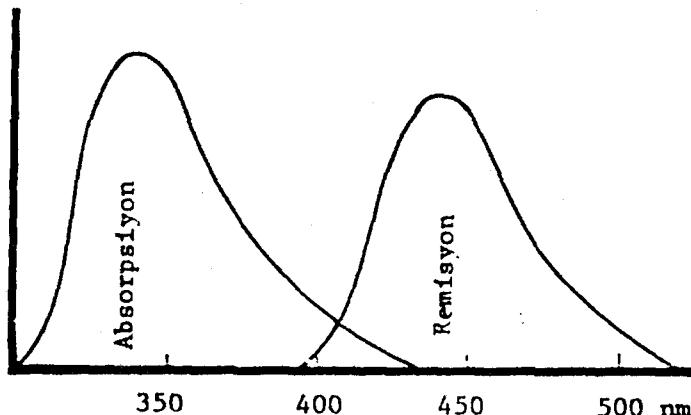
Mono hidrat % 15,5 " " (5)

3.3.2.1. Optik Beyazlatıcılar

Aynı beyazlık derecesindeki mavimtrak ve sarımtarak iki ayrı kumaştan mavimtrak olanı daha beyazmış gibi görünür. Bu insan gözünün yanılmasıdır. İşte bunun için çivit kullanılır.

Ancak optik beyazlatıcıların mekanizması daha farklıdır. Optik beyazlatıcıların beyazlatma etkisi yansıtma özelliğinden gelir. Optik beyazlatıcılar insan gözünün görmediği mor ötesi (UV) ışınlarını, insan gözünün görebildiği spektrum bölgesine kaydırıp yansıtılırlar. Bu nedenle yansıyan ışın miktarını artırdıklarından beyazı daha beyaz gösterirler. Bu ilâve ışınlar 430 - 480 nm'deki bölgeye kaydıklarından mavimtrak bir nüans da kazanırlar (6).

Optik beyazlatıcıların büyük kısmı stilben türevleri, benzimidazoller ve sulfonomidler gruplarına aittir. Bu bilesikler UV ışınları absorbe ederek aktifleşmektedirler. Optik beyazlatıcılar aktifleşmiş durumda kalamadıklarından, aldıkları bu enerjiyi bazı kayıplarla birlikte ışık enerjisi olarak vermektedirler. Bu kayıplar nedeniyle yansıyan ışığın frekansı daha düşük, dalga boyu daha uzun olmaktadır (430-480) nm. Bu bölgede yansıyan ışınlar ise mavidir.

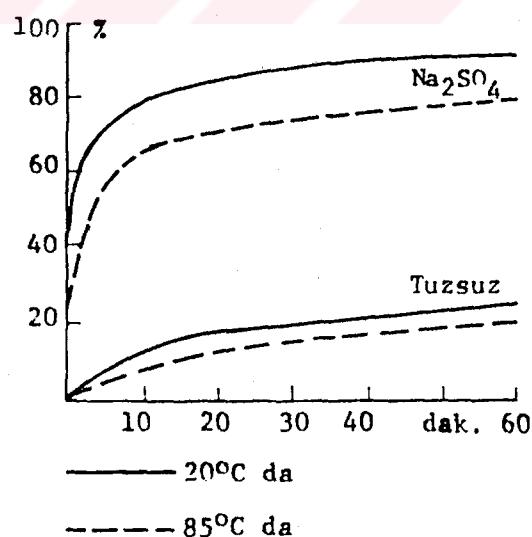


Sekil 9 : Optik beyazlaticilarin absorbsiyon ve yansitma (remisyon) egrileri

Optik beyazlaticilar renksiz gorullen organik boyar madde-lerdir. Bunun icin aplikasyonlarında düzgün alınmalarını sağlamak gerekir. Optik beyazlaticiların çamasıra bağlanma istekleri temperatur, elektrolit (tuz), PH gibi etkenlerle değişmektedir.

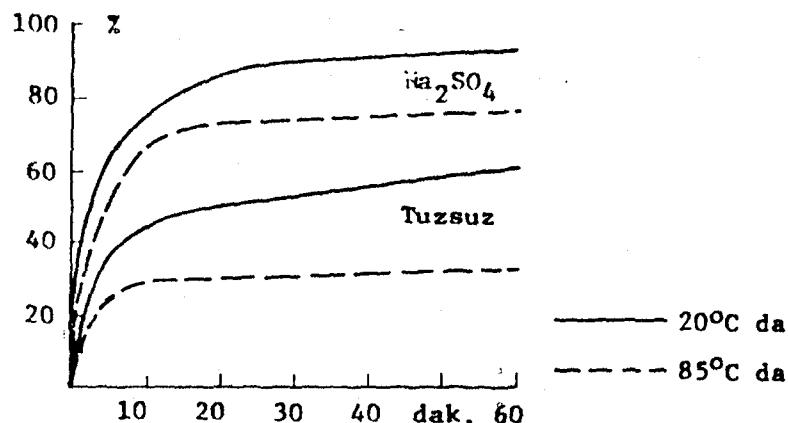
Bağlanma isteklerine göre üçe ayırmak mümkündür.

I- Bunların çamasıra ilgisi azdır, temperaturle fazla de-ğışmez. Fakat deterjanda bulunan Na_2SO_4 çamasıra ilgiyi ve bağ-lanma isteğini artırır (6).



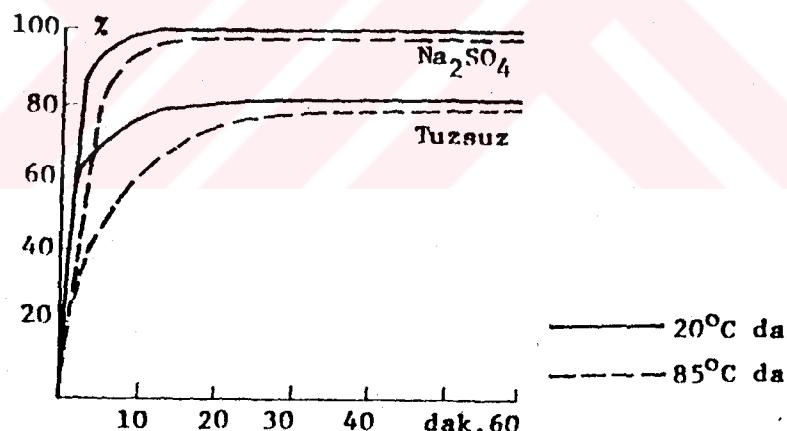
Sekil 10 : Çamasıra ilgisi az olan tipteki optik beyazla-ticiların alınma egrileri.

II- Bu tip optik beyazlatıcıların çamaşırbaşına bağlanma istekleri ve ilgisi yüksektir. Düşük temperatürlerde daha iyi sonuç verirler. Tuz veya Na_2SO_4 ilâvesinin etkisi 1. tiptekiler kadar değildir.



Şekil 11 : Çamaşırbaşına bağlanma isteği yüksek olan optik beyazlatıcılarının alınma eğrileri.

III- Bu tipteki optik beyazlatıcıların bağlanma istekleri çok yüksektir. Temperatur ve tuz ilâvesi fazla etkilemez.



Şekil 12 : Çamaşırbaşına bağlanma isteği çok yüksek olan optik beyazlatıcılarının alınma eğrileri.

Optik ağırtıcıların çoğu perboratlardan etkilenmezler, ancak hipoklorit gibi aktif klor içeren ağırtıcılarından (çamaşır suları) etkilenirler. Bunun için klordan etkilenmeyen optik ağırtıcılar çıkarılmıştır. Bunlar benzidin disulfon, naftotriazolil-stilben türevleri ve benzimidazolil türevleridir. Işık hasılıkları genellikle 2-3 civarındadır. Zamanla bozusurlar. Eğer çamaşırbaşına

fazla optik verilmişse bu bozuşma nedeniyle çamasırlar zamanla grimtrak veya sarımtrak bir görünüm alırlar. Bu nedenle deterjanlardaki optik zamanla çamasırda birikme yapacağından dozunu çok iyi ayarlamak gereklidir. Çamasırdaki optik miktarı binde 8'i geçmemelidir.

3.3.2.2. BEYAZLIK DERECESİ ve ÖLÇÜMÜ

Beyaz, gerçek anlamda bir renk olmamasına rağmen, çeşitli derecelerde olabilmektedir. Bu dereceleri rakamla ifade etmek için beyazlık ölçümüne ihtiyaç vardır. İlk olarak beyazlık üç buutlu renk uzayında ölçülmektedir. Dereceleri belirtirken bazı istatistikî değerlerde hesaplama lara katılmaktadır. Çünkü beyazlık anlayışı insandan insana değişmektedir. Bu nedenle değişik formüller kullanılmaktadır.

D65 Gün ışığı standart lambasıyla 10° aralıkta Berger'e göre; Beyazlık (W) = $0,333 y + 1,067 - 1,277 x$

CIE'ye göre; $W = y - 800 (x-x_o) - 1700 (y-y_o)$

W yeşilimsi = $y - 1700 (x-x_o) - 900 (y-y_o)$

W kırmızımlıtrak = $y + 800 (x-x_o) - 3000 (y-y_o)$

formülleri kullanılmaktadır. Bu formüllerden başka aşağıdaki formüllere benzer birçok formül kullanılmaktadır. (16).

$WI = \sqrt{Y-6700 (\Delta S)^2}$ (Judd, 1936) $WI = 10\sqrt{Y-2Pe^2}$ (Coppock, 1965)

$WIC 429 = 100 - \left\{ \frac{[220(G-B)]}{G+0.242B} + \frac{[100-6]}{2} \right\}^{1/2}$ (ASTM D 1925, Hunter 1942)

$WI = L-3b = 10\sqrt{Y-21(Y-Z\%)/\sqrt{Y}}$ (CDML Hunter, 1960)

$WI = G-4 (G-B=4B-3G=0.01 (L-5.7b))$ (ASTM E-313)

$WI = L-3b+3a$ (Stensby, 1967)

3.3.3. Enzimler

Düşük seviyedeki enzimler deterjanlarda çok az miktarlar-
da kullanılır. Proteolitic ve emilolitic enzimler protein ve kar-
bonhidrat bileşikleri ile leke ve kirleri (vücut kirleri, çeşitli
yiyecek lekeleri, çimen ve kan lekeleri) kaybederler (7).

3.3.4. Kirin Tekrar Birikmesini Önleyen Maddeler

Çamaşırдан sökülen kirlerin tekrar çökmesini önlemek ama-
cıyla karboksimetil selüloz ve polivinilalkol kullanılır.

3.3.5. Köpük Ayarlayıcılar

En yayğını beyaz sabundur. 10-16 karbonlu yağ asitleri ve
bunların mono veya dietanolamidleri kullanılır. Silikon yağları
da uygulamada yer almaktadır.

3.3.6. Korrozyon Önleyiciler

Bu amaçla sodyum silikat kullanılmaktadır.

3.3.7. Diğer Katkı Maddeleri

Koku ve renk maddelerini sayabiliriz.

3.4. Deterjan Formülasyonları

Deterjanlar köpük durumuna göre ikiye ayrılmaktadırlar.

- Çok köpürenler
- Az köpürenler (köpüğü ayarlı)

Ayrıca aktive edici katkı maddesi bulunup bulunmamasına
göre ikiye ayrılmaktadır.

- Katkılı deterjanlar
- Katkısız deterjanlar.

3.4. 1-TS 518'e göre Deterjanlar (8)

- Az köpüren katkılı deterjanlar
- Anyonik aktif madde miktarı : En az % 6
- Toplam aktif madde miktarı : En az % 13
- Etilalkolde çözünmeyen madde miktarı : En az % 20, en çok % 76
 - Fosfatlar (sodyumtripdifosfat cinsinden), etil alkolde çözünmeyen miktarın yüzdesi olarak : En az % 40
 - 80° - 90°C 'de suda çözünmeyen inorganik madde miktarı : En çok % 2

- PH değer (Damıtık suda % 1'lik çözeltide) : 7-11
- Klorür miktarı (NaCl cinsinden) : En çok % 2
- Köpük miktarı : En çok 3 cm
- Rutubet : Belirtilmemis.

3.4.1. Az Köpüren Katkısız Deterjanlar

- Anyonik aktif madde : En az % 10
- Toplam " " : En az % 20
- 80° - 90°C suda çözünmeyen inorganik madde : En çok % 2
- PH değeri (% 1'lik çözelti) : 7-10,5
- Klorür miktarı (NaCl cinsinden) : En çok % 2
- Köpük " : En çok 3 cm
- Rutubet : Belirtilmemiş

3.4.1.2. Çok Köpüren Katılımlı Deterjanlar

- Anyonik aktif madde : % 12
- Toplam " " : En az % 16

- Etilalkolde çözünmeyen madde : En az % 20 en çok % 76
- Fosfatlar (Tripolifosfat cinsinden) etilalkolde çözünmeyen madde miktarının yüzdesi olarak : En az % 40
 - 80° - 90° C de çözünmeyen inorganik madde : En çok % 2
 - PH değeri (% 1'lik çözelti) : 7-11
 - Klorür miktarı (NaCl cinsinden) : En çok % 2
 - Köpük miktarı : En az 3 cm.
 - Rutubet toz deterjanlarda belirlenmemis

3.4.1.3. Çok Köpüren Katkısız Deterjanlar

- Anyonik aktif madde : En az % 15
- Toplam aktif madde : En az % 20
- 80° - 90° C de suda çözünmeyen inorganik madde miktarı :
En çok % 2
 - PH değeri (% 1'lik çözeltide) : 7-10,5
 - Klorür miktarı (NaCl cinsinden) : En çok % 2
 - Köpük miktarı : En az 3 cm
 - Rutubet : Toz deterjanda belirtilmemis.

3.4.2. Deterjanların Kullanım Amacına Göre Sınıflandırılması (9)

3.4.2.1. Genel Yıkama Maddeleri

Örnek : 1

Etkinliği	Yapısı	%'si
Anyonik tensid	Alkil benzen sulfonat	5-10
Noniyonik tensid	Yağ alkolü poliglikol eteri	1,5
Köpük ayarlayıcı	Sabun, silikon yağı	1,5
Kompleks oluşturucu	Na-Trifosfat	10-40
İyon tutucu	Zeolit A	0-30
Ağartıcı	Na-Perborat	15-35
Ağartma aktivatörü	Tetraasetil-etylendiamin(TEAD)	0-4
Stabilizatör	Etilendiamintetraasetat,mp silikat	0,2-2,0
Çökme önleyici	Karboksimetil selüloz	0,5-2,0
Enzim	Proteenzim	0,3-1,0
Optik beyazlatıcı	Sitilben-disulfonasidi,Bis(stiril)bi feniltürevi	0,1-0,3
Korrozyon inhibitörü	Na silikat	2-7
Koku		0,05-0,3
Boyar madde		0-0,001
Dolgu maddesi	Na sulfat (anhidr)	2-20

Örnek : 2.

<u>Etkinliği</u>	<u>Yapısı</u>	<u>Yüzdesi</u>
Anyonik tensid	Alkil benzen sulfonat Yağ alkolü sulfatı Yağ alkolü eter sulfatı	9-20
Noniyonik tensid	Alkil poliglikol eter	1-3
Kompleks yapıcı İyon tutucu	Na-Trifosfat, Na-Difosfat Zeolit A	5-33 0-25
Kalevi	Na-Karbonat, Na silikat	5-25
Çökme önleyici	Karboksimehtilselüloz	0-1
Enzim	Proteenzim	0-1,5
Optik beyazlatıcı	Stilben-disulfonasidi Bis (stiril)-Bifenil türevi	0,1-0,3
Koku		+
Boyar madde		+
Dolgu maddeleri		+

3.4.2.2. 60°C de yıkama maddeleri :

Örnek : 3.

<u>Etkinliği</u>	<u>Yapısı</u>	<u>Yüzdesi</u>
Anyonik tensid	Alkil benzen sulfonat	0,8
Noniyonik tensid	Alkil poliglikil eter	3-11
Köpük inhibitörü	Sabun, silikon yağı	0,1-3
Kompleks yapıcı	Na-Trifosfat	20-40
İyon tutucu	Zeolit-A	0-30
Ağartıcı	Na-Perborat	0-15
Stabilizatör	Etilendiamin tetraasetat	0,1-0,5
Çökme önleyici	Karboksimetil selüloz, selülozeter	0,2-2
Enzim	Proteenzim	0,2-1
Optik ağartıcı	Stilben-disulfon asidi Bis(stiril)bifenil türevi	0,1-0,3
Korrozyon inhibitörü	Na silikat	2-6
Koku		+
Dolgu maddesi	Nasulfat	5-20

4. MATERİYAL ve YÖNTEM

4.1. Kullanılan Materyal ve Aygıtlar

4.1.1. Bu araştırmada, 7 türden kirletilmiş standart kumaşlar kullanılması gerekiyordu. Bu kumaşlar İsviçre'den temin edilmektedir. Bunun için Hayat Kimya Sanayi A.Ş. girişimlerde bulundu ve kumaşlar gelmekte gecikti. Bu araştırma bitmek üzere iken hala gelmemiştir.

Bu nedenle araştırmada Mensucat Santral T.A.Ş.'den temin edilen kasarlanmış, optik beyazlatıcı kullanılmamış (şeker kasar), 134 g/m^2 ağırlığında, atkı sıklığı 24 tel/cm ve çözgү sıklığı 24 tel/cm olan, open-and % 100 pamuk ipliginde dokunmuş çarşaflık kumaş kullanılmıştır. Ayrıca aynı kumaşın hamı perborat etkisini değerlendirme amacıyla kullanılmıştır. Kirletmeler laboratuarda yapılmıştır.

4.1.2. Deterjanlar toptancı firmadan ve piyasadan temin edilmiştir. Bu deterjanlar alfabetik sıraya göre, ABC, Alo, Bingo (süper toz), Bingo (poşet), Biotursil, Fab, Mintax, Omo, Omo Sıvı, Ringo ve Wipp markalarını temsil edecek orijinal ambalajlarında alınmıştır. Omo Sıvı ve Wipp haricindeki deterjanlar TSE 518'e göre iki grupta toplanmaktadır.

1) Çok köpüren katkılı deterjanlar

- Alo
- Bingo (süper toz)
- Biotursil
- Fab
- Omo

2) Çok köpüren katkısız deterjanlar

- ABC
- Bingo (poşet)
- Mintax
- Rinso

Makinede kullanılan Alomatik, Bingomatik, Fabmatik, Omomatik ve Tursilmatik gibi deterjanlarda sadece katkılılarından fark olarak köpük kontrol edici madde (sabun ya da silikon yağı) içerdiklerinden bu çalışmada kullanılmamışlardır.

Tablo 6. Araştırmada Kullanılan Deterjanların
Yapılan Analiz Sonuçları.

Deterjan No	Anyonik Aktif madde % AD	% Nem	% Perborat
1	22,26	10,23	10,61
2	17,21	11,93	11,72
3	17,9	15,1	6,15
4	17,94	12,87	14,65
5	18,0	17,04	7,31
6	22,97	12,0	-
7 (Sıvı)	11,08	57,57	-
8	22,089	10	-
9	19,37	7,9	-
10	22,10	11,4	-
11	19,73	6,0	-

Tablo 7. Normal Katkılı Deterjan Formülleri ve Alt ve Üst Değerler.

<u>Kimyasal Madde</u>	<u>Ortalama %</u>	<u>Piyasadaki Deterjanlarda</u>	
		<u>Alt Değer</u>	<u>Üst Değer</u>
A.y.m. (Lineer alkil benzensülfanikasit sodyum tuzu)	17	15	20
Noniyonik yüzey aktif madde	3	1	5
Silikat	5	2	9
CMC	1	0,2	2
Sodyumtripolifosfat	30	25	40
Perborat	12	10	24
Optik beyazlatıcı	0,2	0,1	0,2
E.D.T.A.	0,2	0,2	0,5
Sodyumsulfat	5	5	20
Enzim	0,5	0	1,5
Sodyum karbonat	8	5	25
Rutubet	5-15	15	22
Parfüm	+	+	+

Tüm yıkamalarda yukarıda isimleri yazılı deterjanlardan 4 g/l kullanılmıştır.

4.1.3. Kumaşların Pigmentlerle Kirletilmesi

5 m/dak.hızda ve 2 kg/cm sıkma basıncında çalışan yerli yapım laboratuvar fullardında;

4 g/l kırmızı demiroksit

2 g/l sarı demiroksit

86 g/l kaolen

8 g/l çini mürekkebi (karbon siyahı)

İçeren flotteyle kirletilmıştır ve 105°da kurutulmuştur.

4.1.4. Kumaşların Yüzey Geriliminin Artırılması

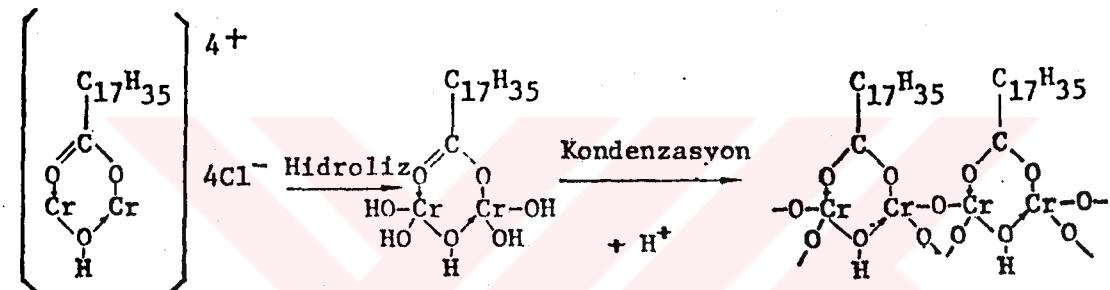
5 m/dak.hızda ve 2 kg/cm sıkma basıncında çalışan yerli yapım laboratuvar fulardında;

50 g/l Detaperl B (Deteks)

16 g/l Detaperl Katalizatör

İçeren flottey emdirilmiş 120°C kurutulmuştur.

Detaperl B, alkolde çözülmüş stearikasit kromklorür esaslı bir su iticilik ürünüdür.



4.1.5. Kullanılan Aygıtlar

1) Linitest : Laboratuvar yıkamaları $60^{\pm}2^{\circ}C$ 'de liniteste yapılmıştır. Termostatlı ve elektrikle ısınan bu cihazın 500 ml'lik hapları kullanılmıştır. Yıkamalarda 1:50 flotte oranında su konulmuştur.

2) Renk ve Beyazlık Ölçüm Cihazı : Instrumental Colour ICS Systems MicroMatch marka ve tipindeki cihaz kullanılmıştır. Renk ölçümlerinde % intensite düşmesi relativ olarak değerlendirilmiştir. Hiç yıkanmamış kumaş % 100 kabul edilmiştir.

Beyazlık ölçümlerinde ise standart beyaz ve standart siyahla cihazın kalibrasyonu yapılmış,

CIE'82 ve

Berger beyazlığı olmak üzere iki değer okutulmuştur.

3) Mukavemet Ölçüm Cihazı : Kopma mukavemetleri standartlara uygun mukavemet ölçme cihazında yapılmıştır.

4) Deterjan tartımları Mettler PM 4600 markalı, sıfır-dan sonra iki haneli terazide yapılmıştır.

5. DENEYLER ve BULGULAR

5.1 Linitestte Yapılan Yıkamalar

4 g/l Deterjan

F.O. 1/50 olacak şekilde

60^{+2}°C 'de 30 dak. yıkamalar yapılmıştır. Yıkamalara 60^{+2}°C 'ye kadar ısıtılmış suyla başlanmıştır. Yıkama sonlarında akar suyla durulama yapılmış, kumaşlar serbest vaziyette açık havada kurutulmuştur. Yıkamalar en iyi deterjanla temiz denebilecek düzeyde sonuc alıncaya kadar devam etmiştir (9 yıkama).

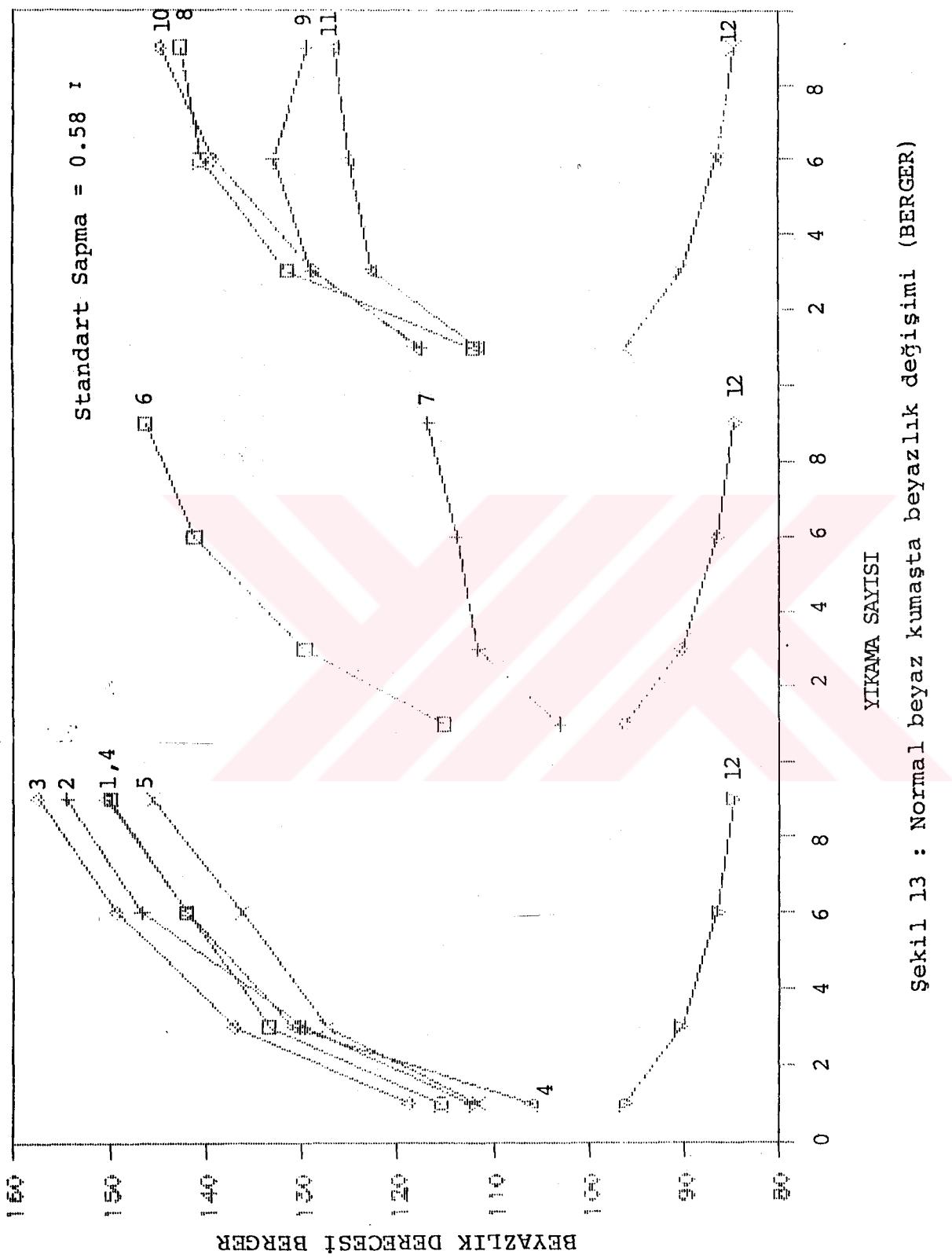
5.1.2. Elle-Bekletmeli Yapılan Yıkamalar

4 g/l Deterjan

F.O. 1/50 olacak şekilde

oda sıcaklığında 8 saat cam beherlerde bekletilen kumaşlar belirli miktar oğusturulmuş ve akar suyla durulanmıştır. Bekletmeli yıkama 15 kere tekrarlanmıştır.

5.2. Bulgular



Tablo 9 : Şekil 13 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

NORMAL BEYAZ KUMASTA BEYAZLIK DEGISIMI BERGER

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1	115.65	112.43	118.9	106.09	111.74	115.21	103.13	112.23	117.63	117.85	111.61	96.21
3	133.48	129.91	137.15	131.05	127.48	129.82	111.74	131.6	129.11	128.74	122.82	90.35
6	142.1	146.79	149.55	142.21	136.45	141.3	113.89	140.58	133	139.32	125.17	86.58
9	150.12	154.53	157.56	150.5	145.64	146.28	116.85	142.65	129.65	144.75	126.8	84.8

Denklem no= 1.1
 $a = 4.036944$ $b = 116.162$ $Tx = 19$ $Ty = 541.35$ $T x*x = 127$ $T y*y = 73920.25$ $T x*y = 2719.77$

Denklem no= 1.2
 $a = 5.205025$ $b = 111.1912$ $Tx = 19$ $Ty = 543.6601$ $T x*x = 127$ $T y*y = 74943.94$ $T x*y = 2773.67$

Denklem no= 1.3
 $a = 4.644359$ $b = 118.7293$ $Tx = 19$ $Ty = 563.16$ $T x*x = 127$ $T y*y = 80137.69$ $T x*y = 2845.69$

Denklem no= 1.4
 $a = 5.175854$ $b = 107.8772$ $Tx = 19$ $Ty = 529.85$ $T x*x = 127$ $T y*y = 71303.13$ $T x*y = 2707$

Denklem no= 1.5
 $a = 4.01138$ $b = 111.2736$ $Tx = 19$ $Ty = 521.31$ $T x*x = 127$ $T y*y = 68666.57$ $T x*y = 2623.64$

Denklem no= 1.6
 $a = 3.784838$ $b = 115.1745$ $Tx = 19$ $Ty = 532.61$ $T x*x = 127$ $T y*y = 71490.11$ $T x*y = 2668.99$

Denklem no= 1.7
 $a = 1.54265$ $b = 114.3747$ $Tx = 19$ $Ty = 445.61$ $T x*x = 127$ $T y*y = 47450.46$ $T x*y = 2173.34$

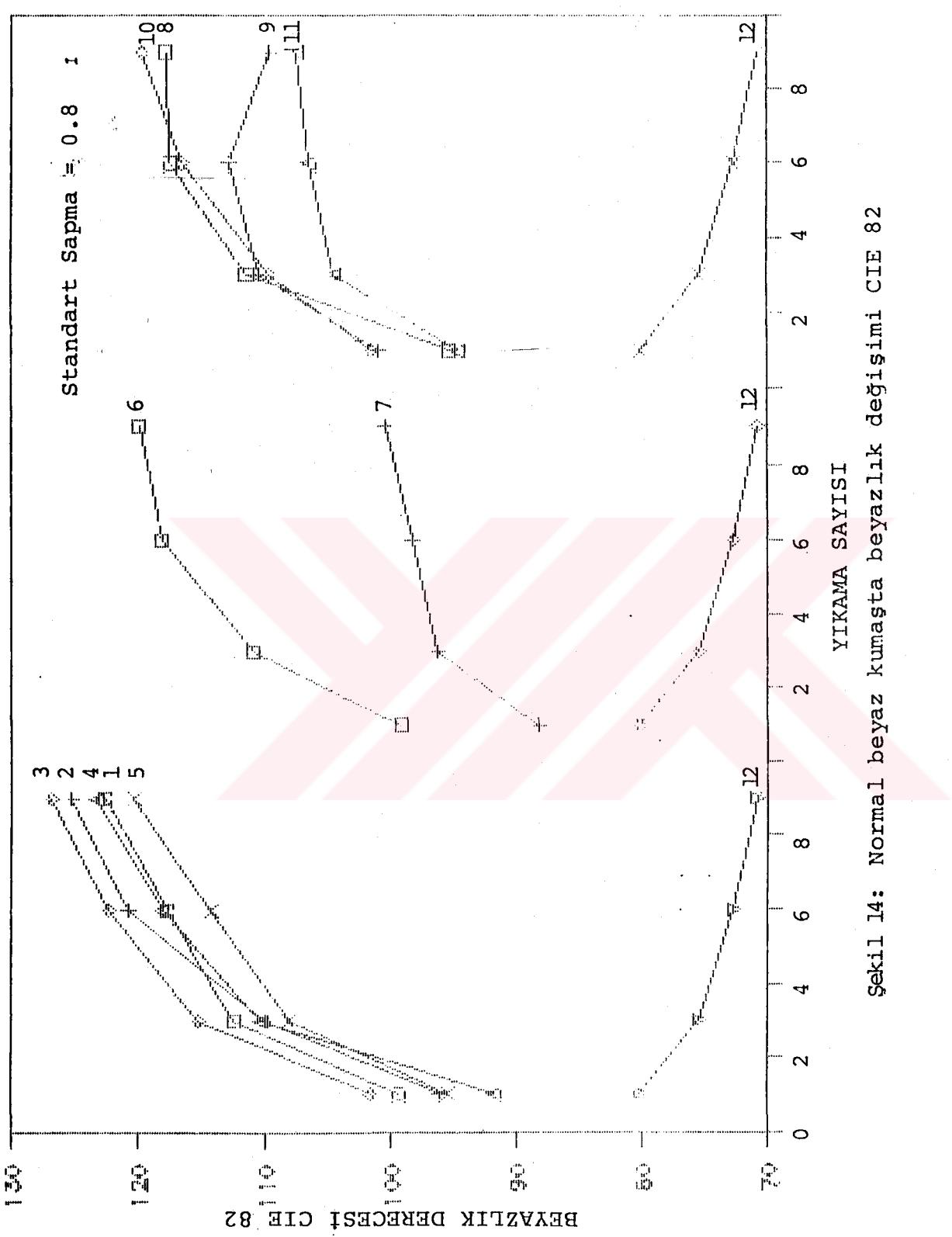
Denklem no= 1.8
 $a = 3.559856$ $b = 114.8557$ $Tx = 19$ $Ty = 527.0601$ $T x*x = 127$ $T y*y = 70025.9$ $T x*y = 2634.34$

Denklem no= 1.9
 $a = 1.366191$ $b = 120.8581$ $Tx = 19$ $Ty = 509.39$ $T x*x = 127$ $T y*y = 65004.33$ $T x*y = 2469.81$

Denklem no= 1.10
 $a = 3.322585$ $b = 116.8828$ $Tx = 19$ $Ty = 530.6601$ $T x*x = 127$ $T y*y = 70825.24$ $T x*y = 2642.74$

Denklem no= 1.11
 $a = 1.684085$ $b = 113.6006$ $Tx = 19$ $Ty = 486.4$ $T x*x = 127$ $T y*y = 59287.32$ $T x*y = 2372.29$

Denklem no= 1.12
 $a = -1.368028$ $b = 95.98312$ $Tx = 19$ $Ty = 357.94$ $T x*x = 127$ $T y*y = 32106.62$ $T x*y = 1649.94$



Şekil 14: Normal beyaz kumasta beyazlık değişimi CIE 82

Tablo 10 : Şekil 14 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

NORMAL BEYAZ KUMASTA BEYAZLIK DEGISIMI CIE 82

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1	99.45	96.2	101.73	91.83	95.52	99.23	88.3	95.4	101	101.59	94.8	80.24
3	112.61	110.18	115.37	110.49	108.24	110.95	96.3	111.46	110.54	109.64	104.51	75.49
6	117.79	120.86	122.38	118.16	114.37	118.16	98.32	117.48	112.85	116.49	106.57	72.78
9	122.71	125.34	126.93	123.42	120.41	119.97	100.49	117.77	109.7	119.67	107.52	70.86

Denklem no= 2.1

$$m = 2.687082 \quad b = 100.3764 \quad Tx = 19 \quad Ty = 452.56 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 51503.54 \quad T_{x*y} = 2248.41$$

Denklem no= 2.2

$$m = 3.542995 \quad b = 96.31576 \quad Tx = 19 \quad Ty = 452.58 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 51711.33 \quad T_{x*y} = 2279.96$$

Denklem no= 2.3

$$m = 2.967142 \quad b = 102.5086 \quad Tx = 19 \quad Ty = 466.41 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 54747.32 \quad T_{x*y} = 2324.49$$

Denklem no= 2.4

$$m = 3.660269 \quad b = 93.58873 \quad Tx = 19 \quad Ty = 443.9 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 49835.07 \quad T_{x*y} = 2243.04$$

Denklem no= 2.5

$$m = 2.913877 \quad b = 95.79411 \quad Tx = 19 \quad Ty = 438.54 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 48419.04 \quad T_{x*y} = 2190.15$$

Denklem no= 2.6

$$m = 2.484289 \quad b = 100.2772 \quad Tx = 19 \quad Ty = 448.31 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 50511.08 \quad T_{x*y} = 2220.77$$

Denklem no= 2.7

$$m = 1.369592 \quad b = 89.34694 \quad Tx = 19 \quad Ty = 383.41 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 36835.65 \quad T_{x*y} = 1871.53$$

Denklem no= 2.8

$$m = 2.573262 \quad b = 98.30451 \quad Tx = 19 \quad Ty = 442.11 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 49195.82 \quad T_{x*y} = 2194.59$$

Denklem no= 2.9

$$m = .9548921 \quad b = 103.9868 \quad Tx = 19 \quad Ty = 434.0901 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 47189.31 \quad T_{x*y} = 2097.02$$

Denklem no= 2.10

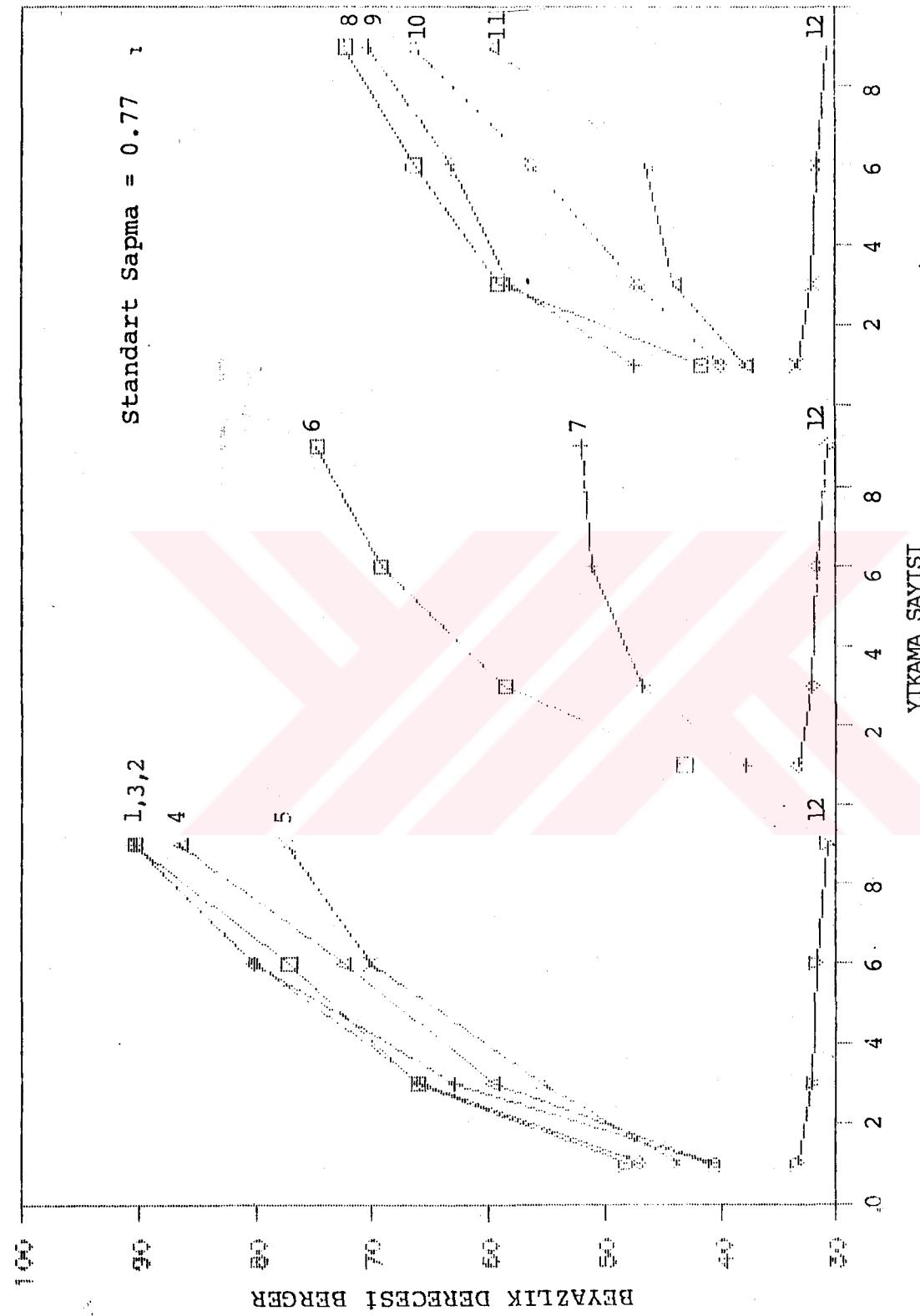
$$m = 2.214352 \quad b = 101.3293 \quad Tx = 19 \quad Ty = 447.39 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 50232.28 \quad T_{x*y} = 2206.48$$

Denklem no= 2.11

$$m = 1.40898 \quad b = 96.65734 \quad Tx = 19 \quad Ty = 413.4 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 42827.1 \quad T_{x*y} = 2015.43$$

Denklem no= 2.12

$$m = -1.112311 \quad b = 80.12597 \quad Tx = 19 \quad Ty = 299.37 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 22455.27 \quad T_{x*y} = 1381.13$$



Sekil 15 : Ham kumasta beyazlık değişimi (BERGER)

Tablo 11 : Sekil 15 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

HAM KUMASTA BEYAZLIK DEGISIMI BERGER

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1	48.27	41.03	47.07	40.78	43.75	43.13	37.96	41.62	47.42	40.03	37.77	33.35
3	66.13	62.98	65.84	59.69	55.49	58.64	46.71	59.21	58.26	47.21	44	32.14
6	77.25	80.28	80.26	72.52	70.22	69.23	51.11	66.5	63.33	56.39	46.48	31.73
9	90.44	90.54	90.59	86.54	77.45	74.91	52.16	72.4	70.38	66.45	59.77	30.78

Denklem no= 3.1

$$m = 5.012041 \quad b = 46.71531 \quad Tx = 19 \quad Ty = 282.09 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 20850.13 \quad T_{x*y} = 1524.12$$

Denklem no= 3.2

$$m = 6.015446 \quad b = 40.13413 \quad Tx = 19 \quad Ty = 274.83 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 20292.31 \quad T_{x*y} = 1526.51$$

Denklem no= 3.3

$$m = 5.268023 \quad b = 45.91688 \quad Tx = 19 \quad Ty = 283.76 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 21198.71 \quad T_{x*y} = 1541.46$$

Denklem no= 3.4

$$m = 5.471089 \quad b = 38.89483 \quad Tx = 19 \quad Ty = 259.53 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 17974.23 \quad T_{x*y} = 1433.83$$

Denklem no= 3.5

$$m = 4.238574 \quad b = 41.59428 \quad Tx = 19 \quad Ty = 246.91 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 15922.55 \quad T_{x*y} = 1328.59$$

Denklem no= 3.6

$$m = 3.824425 \quad b = 43.31149 \quad Tx = 19 \quad Ty = 245.91 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 15703.15 \quad T_{x*y} = 1308.62$$

Denklem no= 3.7

$$m = 1.672789 \quad b = 39.03926 \quad Tx = 19 \quad Ty = 187.94 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 8955.684 \quad T_{x*y} = 954.19$$

Denklem no= 3.8

$$m = 3.568233 \quad b = 42.98339 \quad Tx = 19 \quad Ty = 239.73 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 14902.06 \quad T_{x*y} = 1269.85$$

Denklem no= 3.9

$$m = 3.156396 \quad b = 42.35462 \quad Tx = 19 \quad Ty = 229.39 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 13541.72 \quad T_{x*y} = 1205.6$$

Denklem no= 3.10

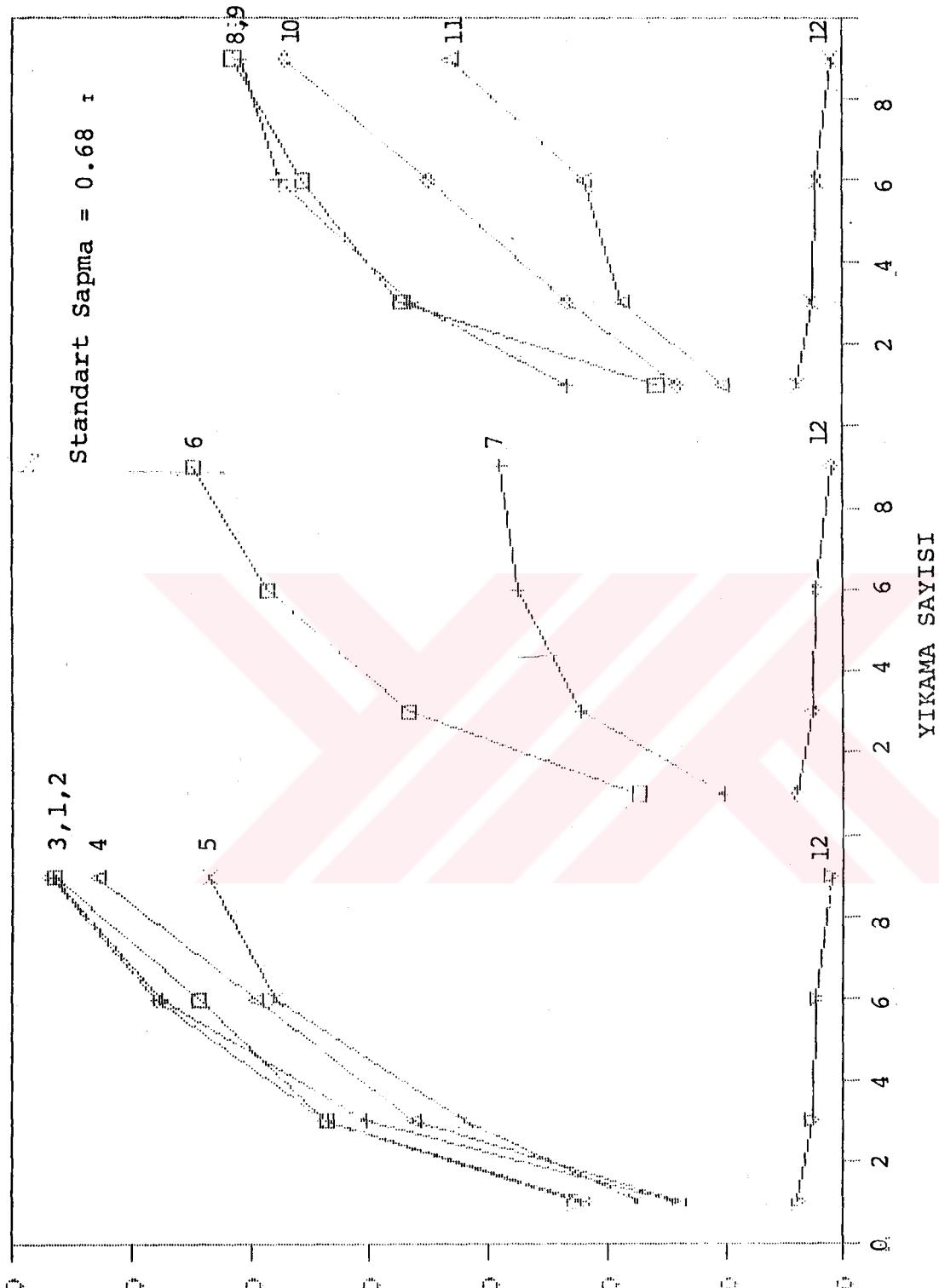
$$m = 3.267933 \quad b = 39.98782 \quad Tx = 19 \quad Ty = 210.08 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 11426.62 \quad T_{x*y} = 1118.05$$

Denklem no= 3.11

$$m = 2.543809 \quad b = 34.92191 \quad Tx = 19 \quad Ty = 188.02 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 9095.416 \quad T_{x*y} = 986.58$$

Denklem no= 3.12

$$m = -0.2946927 \quad b = 33.39579 \quad Tx = 19 \quad Ty = 128 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 4099.403 \quad T_{x*y} = 597.1701$$



Sekil 16 : Ham kumasta beyazlık değişimi (CIE 82)

Tablo 12 : Sekil 16 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

HAM KUMAŞTA BEYAZLIK DEĞİŞİMİ CIE 82

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1	32.86	24.47	31.85	23.92	27.55	27.43	20.26	25.89	33.48	24.06	20.19	13.94
3	53.75	50.38	53.89	46.36	42.09	46.73	32.33	47.51	46.71	33.53	28.81	12.66
6	64.34	67.62	67.96	59.6	57.99	58.69	37.66	55.8	57.72	45.17	32.07	12.29
9	76.55	76.59	76.88	72.93	63.6	64.9	39.09	61.6	60.93	57.18	43.28	11.06

Denklem no= 4.1

$$a= 5.128571 \quad b= 32.5143 \quad Tx= 19 \quad Ty= 227.5 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 13968.38 \quad T_{x*y}= 1269.1$$

Denklem no= 4.2

$$a= 6.669522 \quad b= 22.08477 \quad Tx= 19 \quad Ty= 215.06 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 13395.66 \quad T_{x*y}= 1266.64$$

Denklem no= 4.3

$$a= 5.360201 \quad b= 32.00027 \quad Tx= 19 \quad Ty= 200.56 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 14442.65 \quad T_{x*y}= 1293.2$$

Denklem no= 4.4

$$a= 5.812857 \quad b= 23.09143 \quad Tx= 19 \quad Ty= 202.81 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 11592.36 \quad T_{x*y}= 1178.97$$

Denklem no= 4.5

$$a= 4.512038 \quad b= 26.37532 \quad Tx= 19 \quad Ty= 191.23 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 9938.371 \quad T_{x*y}= 1074.16$$

Denklem no= 4.6

$$a= 4.477486 \quad b= 28.16944 \quad Tx= 19 \quad Ty= 197.75 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 10592.62 \quad T_{x*y}= 1103.86$$

Denklem no= 4.7

$$a= 2.194695 \quad b= 21.9102 \quad Tx= 19 \quad Ty= 129.34 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 4402 \quad T_{x*y}= 695.02$$

Denklem no= 4.8

$$a= 4.11755 \quad b= 28.14164 \quad Tx= 19 \quad Ty= 190.8 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 9835.691 \quad T_{x*y}= 1057.62$$

Denklem no= 4.9

$$a= 3.371292 \quad b= 33.70137 \quad Tx= 19 \quad Ty= 198.86 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 10349.24 \quad T_{x*y}= 1068.48$$

Denklem no= 4.10

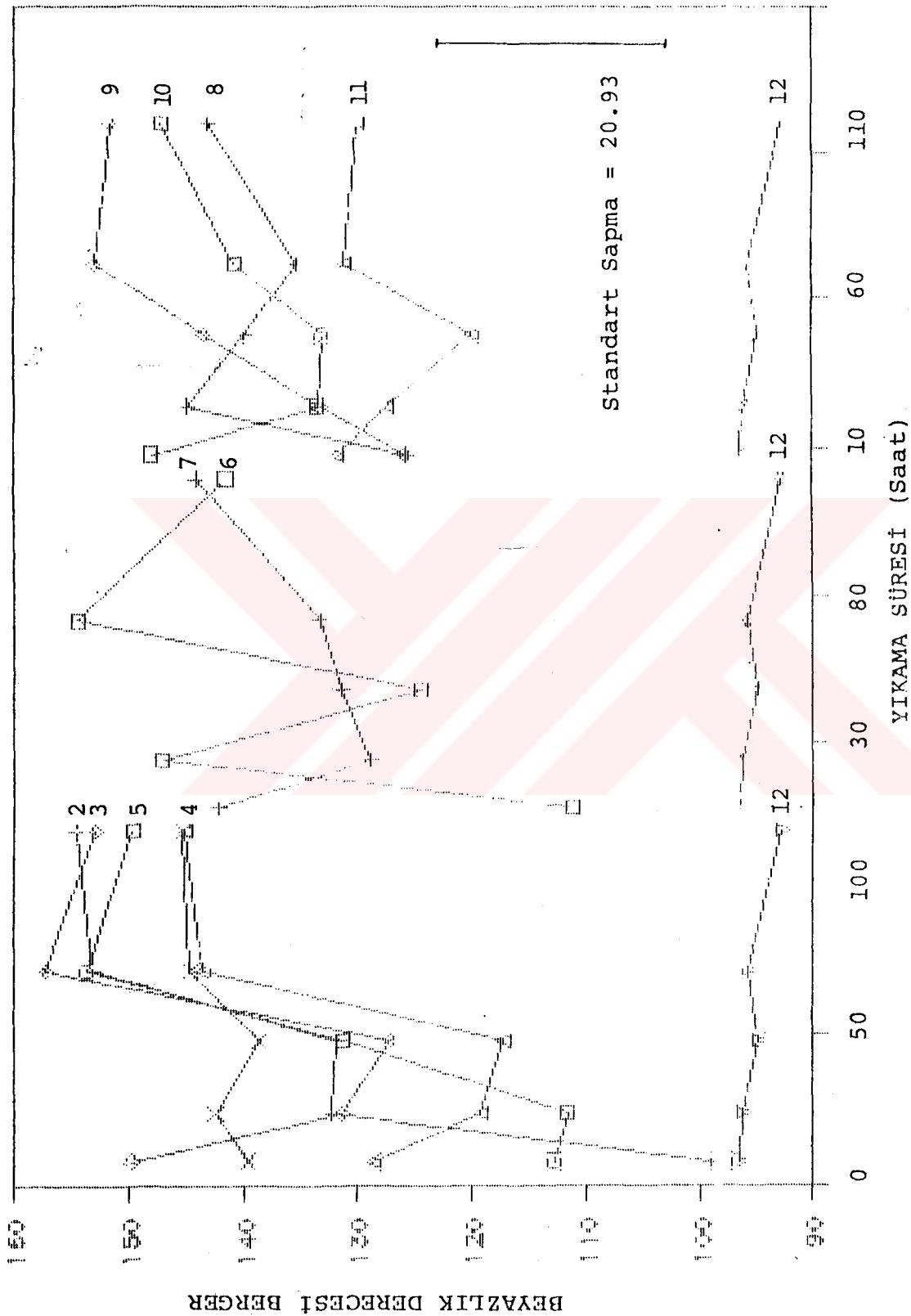
$$a= 4.097278 \quad b= 20.52293 \quad Tx= 19 \quad Ty= 159.94 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 7013.026 \quad T_{x*y}= 910.29$$

Denklem no= 4.11

$$a= 2.663878 \quad b= 18.43408 \quad Tx= 19 \quad Ty= 124.35 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 4139.296 \quad T_{x*y}= 688.56$$

Denklem no= 4.12

$$a= -3.3282313 \quad b= 14.0466 \quad Tx= 19 \quad Ty= 49.95 \quad T_{x*x}= 127 \quad T_{y*y}= 627.967 \quad T_{x*y}= 225.2$$



Sekil 17 : Beyaz kumasta bekletmeli elle yapılan yıkamalarda beyazlık değişimi

Tablo 13 : Sekil 17 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

BEYAZ KUMASTA BEKLETMELİ ELLE YAPILAN YIKAMALARDA BEYAZLIK

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
8	112.83	99.03	149.8	128.75	139.57	111.29	142.26	148.1	125.75	125.82	131.78	96.5
24	111.65	132.41	131.54	119.33	142.5	147.1	128.93	133.66	144.93	133.32	127.5	96.17
48	131.36	131.87	127.21	117.34	138.67	124.46	131.51	133.23	139.88	143.45	119.99	94.87
72	153.79	153.15	157.32	143.65	144.76	154.57	133.38	140.79	135.49	153.07	131.24	95.77
120	149.75	154.66	153.01	145.17	145.44	141.58	144.17	147.22	143.13	151.75	130.07	92.78

Denklem no= 5.1
 $m = 5.051398$ $b = 13.16706$ $T_{x,y} = 25875.23$ $T_{x,y} = 32$ $T_y = 227.48$ $T_{x*x} = 640$

Denklem no= 5.1
 $m = .3958154$ $b = 110.3437$ $T_{x,y} = 88528.21$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 659.38$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.2
 $m = .4367906$ $b = 110.4626$ $T_{x,y} = 92103.68$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 671.12$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.3
 $m = .1348574$ $b = 136.4398$ $T_{x,y} = 104086.8$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 718.88$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.4
 $m = .2197306$ $b = 118.8940$ $T_{x,y} = 86294.53$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 554.24$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.5
 $m = 4.714783E-02$ $b = 132.8742$ $T_{x,y} = 101065.5$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 710.24$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.6
 $m = .8039943$ $b = 72.06271$ $T_{x,y} = 81192.96$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 579$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.7
 $m = 5.7305555E-02$ $b = 132.9326$ $T_{x,y} = 92730.94$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 880.25$ $T_{x*x} = 2252$

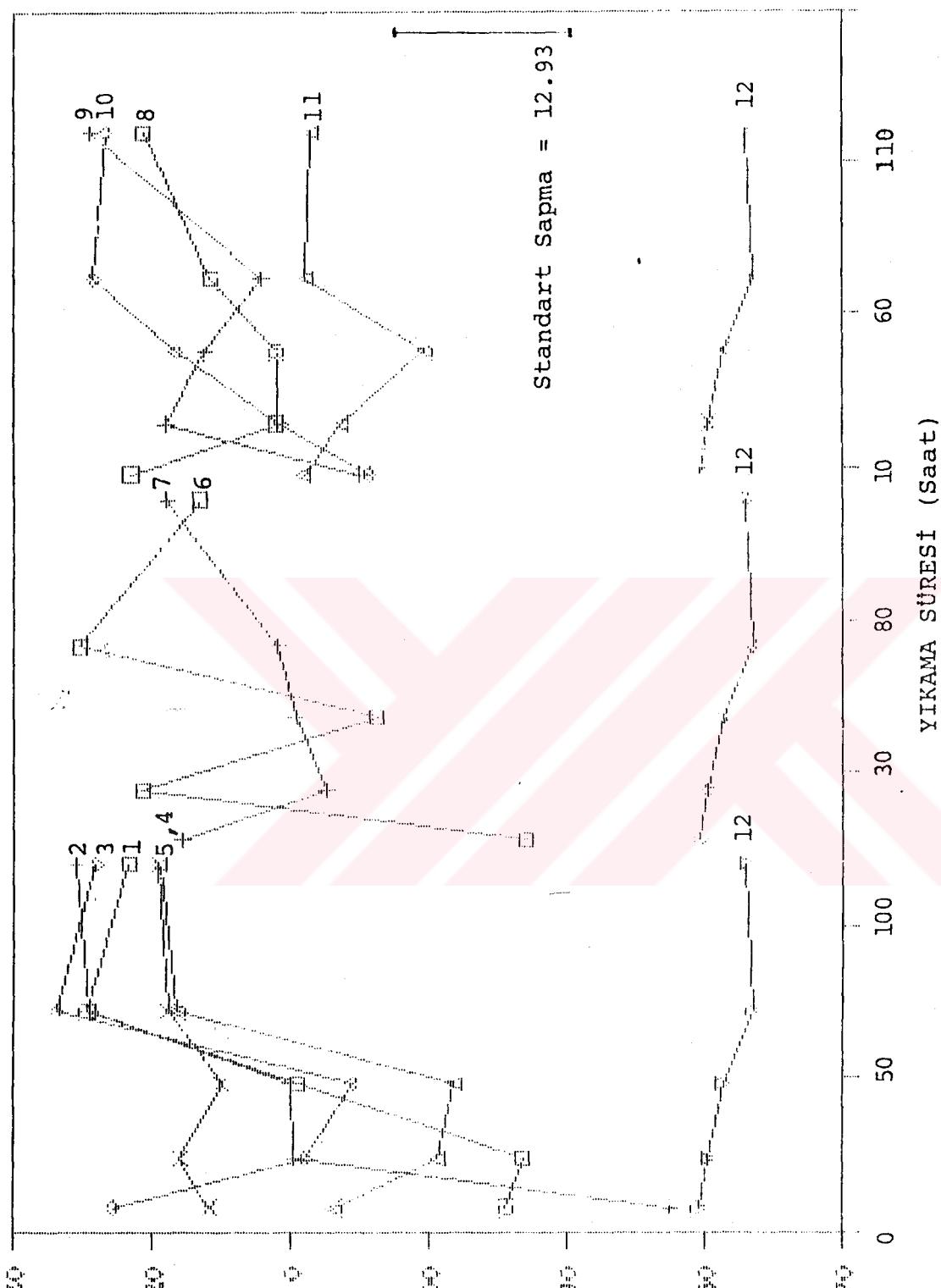
Denklem no= 5.8
 $m = .0449817$ $b = 138.153$ $T_{x,y} = 99044.39$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 703$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.9
 $m = 8.252923E-02$ $b = 133.3464$ $T_{x,y} = 95227.92$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 689.18$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.10
 $m = .2379676$ $b = 128.5366$ $T_{x,y} = 100641.3$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 707.4101$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.11
 $m = 1.085011E-02$ $b = 137.5258$ $T_{x,y} = 82161.97$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 540.58$ $T_{x*x} = 2252$

Denklem no= 5.12
 $m = -3.057963E-02$ $b = 96.86151$ $T_{x,y} = 45341.26$ $T_{x,y} = 272$ $T_y = 476.04$ $T_{x*x} = 2252$



Sekil 18 : Beyaz kumasta bekletmeli elle yapılan yıkamalarda beyazlık değişimi

Tablo 14 : Şekil 18 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

BEYAZ KUMASTA BEKLETMELİ ELLE YAPILAN YIKAMALARDA BEYAZLIK

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
8	94.57	82.55	122.9	106.94	115.9	93.11	117.93	121.69	105.17	104.45	109.18	80.47
24	93.26	109.99	109.04	99.48	118.07	120.81	107.55	111.11	119.12	110.83	106.52	79.83
48	109.53	110.11	105.67	98.25	115.04	103.85	109.73	111.11	116.27	118.38	100.44	78.75
72	124.81	124.62	127.01	118.35	118.95	125.36	111.04	115.9	112.22	124.33	109.07	76.62
120	121.8	125.55	124.15	119.6	119.64	116.58	119.08	120.77	124.54	123.48	108.69	77.1

Denklem no= 6.1

$$m = .2926575 \quad b = 92.87345 \quad Tx = 272 \quad Ty = 543.97 \quad T_{x*x} = 2252$$

$$T_{y*y} = 60050.51 \quad T_{x*y} = 31854.56$$

Denklem no= 6.2

$$m = .3299193 \quad b = 92.61639 \quad Tx = 272 \quad Ty = 552.82 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 62329.46 \quad T_{x*y} = 32624.08$$

Denklem no= 6.3

$$m = 8.872491E-02 \quad b = 112.9274 \quad Tx = 272 \quad Ty = 588.77 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 69705.05 \quad T_{x*y} = 32715.04$$

Denklem no= 6.4

$$m = .1732348 \quad b = 98.30002 \quad Tx = 272 \quad Ty = 538.62 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 58526.38 \quad T_{x*y} = 30640.24$$

Denklem no= 6.5

$$m = 3.085671E-02 \quad b = 115.8414 \quad Tx = 272 \quad Ty = 587.6001 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 69070.37 \quad T_{x*y} = 32204$$

Denklem no= 6.6

$$m = .154751e-02 \quad b = 101.5235 \quad Tx = 272 \quad Ty = 559.71 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 60355.38 \quad T_{x*y} = 31644.54$$

Denklem no= 6.7

$$m = -.1859729 \quad b = 103.1829 \quad Tx = 272 \quad Ty = 465.33 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 51817.1 \quad T_{x*y} = 23876.16$$

Denklem no= 6.8

$$m = 2.937287E-02 \quad b = 114.5181 \quad Tx = 272 \quad Ty = 580.58 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 67517.53 \quad T_{x*y} = 31810.64$$

Denklem no= 6.9

$$m = .1163637 \quad b = 109.1338 \quad Tx = 272 \quad Ty = 577.32 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 66872.56 \quad T_{x*y} = 32305.84$$

Denklem no= 6.10

$$m = .1701102 \quad b = 107.04 \quad Tx = 272 \quad Ty = 581.47 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 67912.18 \quad T_{x*y} = 32947.12$$

Denklem no= 6.11

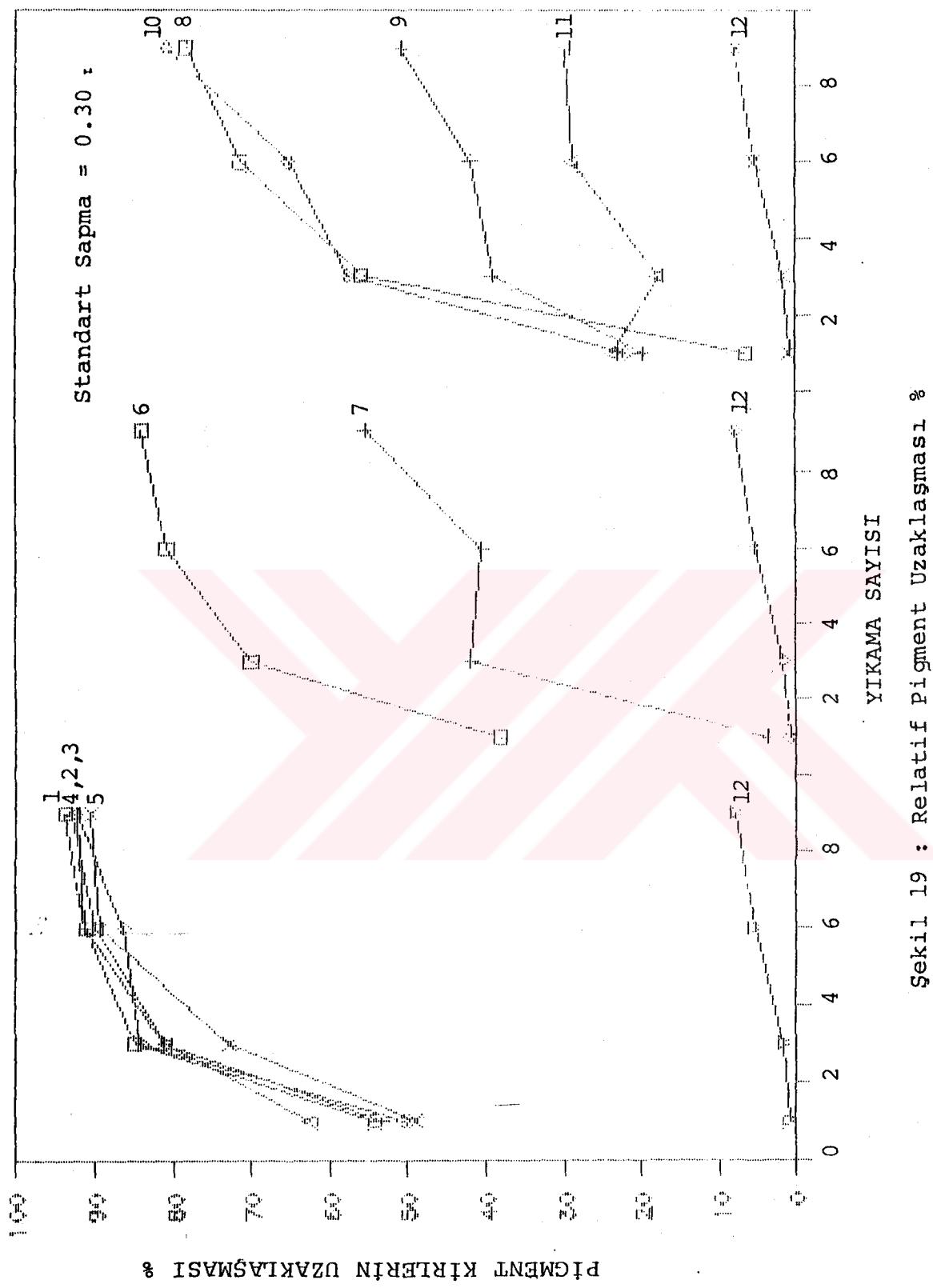
$$m = 1.328626E-02 \quad b = 106.0572 \quad Tx = 272 \quad Ty = 533.9 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 57064.76 \quad T_{x*y} = 29146.88$$

Denklem no= 6.12

$$m = -3.341897E-02 \quad b = 80.372 \quad Tx = 272 \quad Ty = 392.77 \quad T_{x*x} = 22528$$

$$T_{y*y} = 30864.85 \quad T_{x*y} = 21108.32$$



Sekil 19 : Relatif Pigment Uzaklaşması %

Tablo 15 : Şekil 19 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

RELATİF PIKMENT UZAKLAMASI

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
1	54.28	53.34	50.49	62.56	48.86	38.11	3.58	6.53	19.84	21.96	23.7	0.88
3	84.83	81.11	84.03	81	72.94	70.14	41.9	55.83	39.16	57.59	17.92	1.67
6	91.24	91.47	86.35	89.95	89.33	80.92	40.55	71.44	41.98	65.3	28.92	5.5
9	93.81	92.34	92.48	93	90.56	83.98	55.46	78.39	50.97	80.84	30	7.84

Denklem no= 7.1

$$m = -0.2073471 \quad b = 18.01915 \quad Tx = 85.83 \quad Ty = 54.28 \quad T_{x*x} = 7197.129 \quad T_{y*y} = 2946.318 \quad T_{x*y} = 54.28$$

Denklem no= 7.1

$$m = 4.373877 \quad b = 60.26409 \quad Tx = 19 \quad Ty = 324.16 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 27267.5 \quad T_{x*y} = 1700.5$$

Denklem no= 7.2

$$m = 4.484757 \quad b = 58.26239 \quad Tx = 19 \quad Ty = 318.26 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 26317.42 \quad T_{x*y} = 1676.55$$

Denklem no= 7.3

$$m = 4.478572 \quad b = 57.06428 \quad Tx = 19 \quad Ty = 313.35 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 25619.16 \quad T_{x*y} = 1653$$

Denklem no= 7.4

$$m = 3.573807 \quad b = 64.65191 \quad Tx = 19 \quad Ty = 326.51 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 27214.76 \quad T_{x*y} = 1682.26$$

Denklem no= 7.5

$$m = 5.052313 \quad b = 51.42402 \quad Tx = 19 \quad Ty = 301.69 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 23888.51 \quad T_{x*y} = 1618.7$$

Denklem no= 7.6

$$m = 5.235581 \quad b = 43.41849 \quad Tx = 19 \quad Ty = 273.15 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 19972.68 \quad T_{x*y} = 1489.87$$

Denklem no= 7.7

$$m = 5.43245 \quad b = 9.568359 \quad Tx = 19 \quad Ty = 141.47 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 6488.541 \quad T_{x*y} = 871.72$$

Denklem no= 7.8

$$m = 8.170545 \quad b = 14.23742 \quad Tx = 19 \quad Ty = 212.19 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 14408.3 \quad T_{x*y} = 1308.17$$

Denklem no= 7.9

$$m = 3.433132 \quad b = 21.68012 \quad Tx = 19 \quad Ty = 151.95 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 6287.393 \quad T_{x*y} = 847.9301$$

Denklem no= 7.10

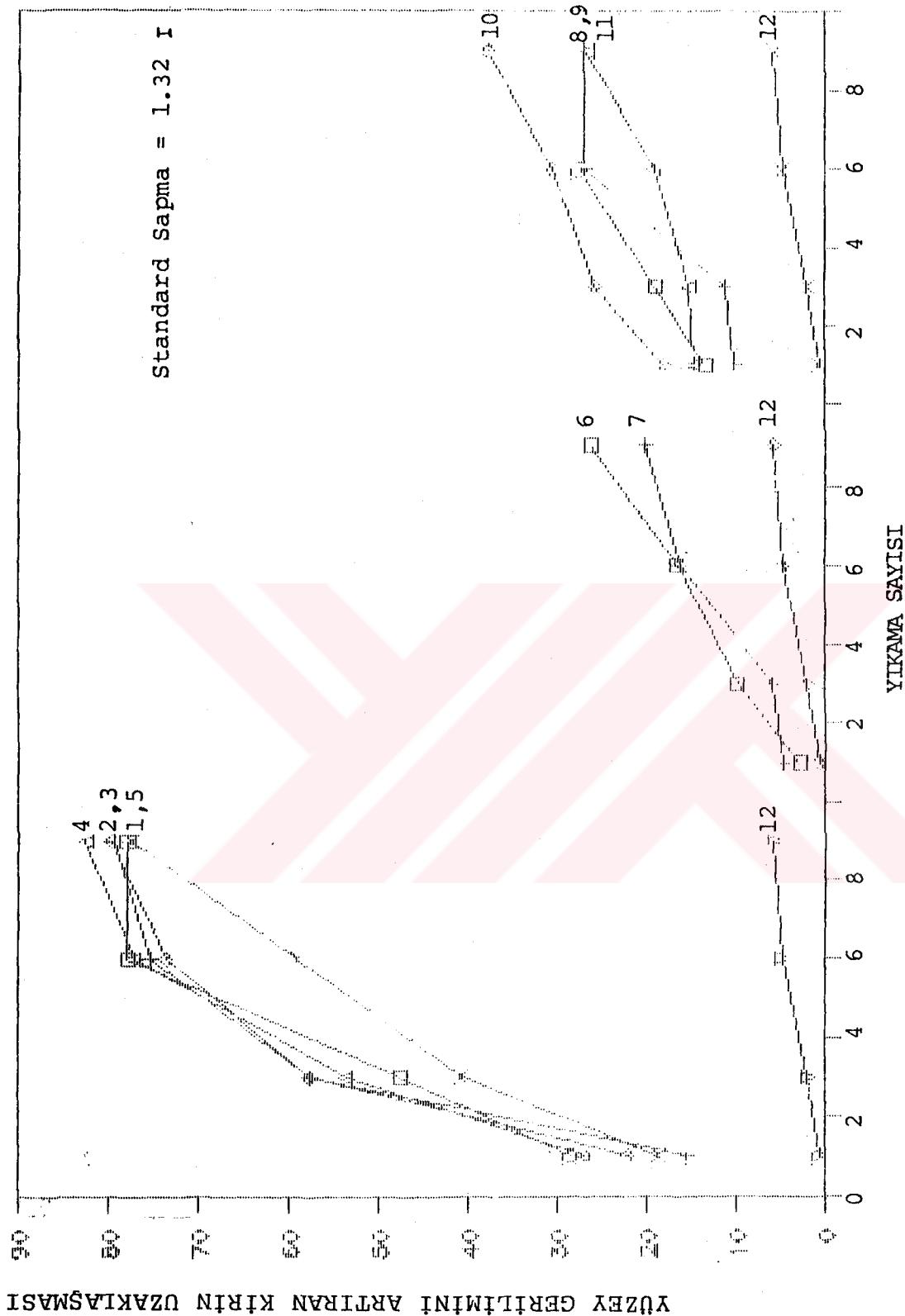
$$m = 6.586735 \quad b = 25.13552 \quad Tx = 19 \quad Ty = 225.69 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 14598.05 \quad T_{x*y} = 1314.09$$

Denklem no= 7.11

$$m = 1.18136 \quad b = 19.52354 \quad Tx = 19 \quad Ty = 100.54 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 2619.183 \quad T_{x*y} = 520.48$$

Denklem no= 7.12

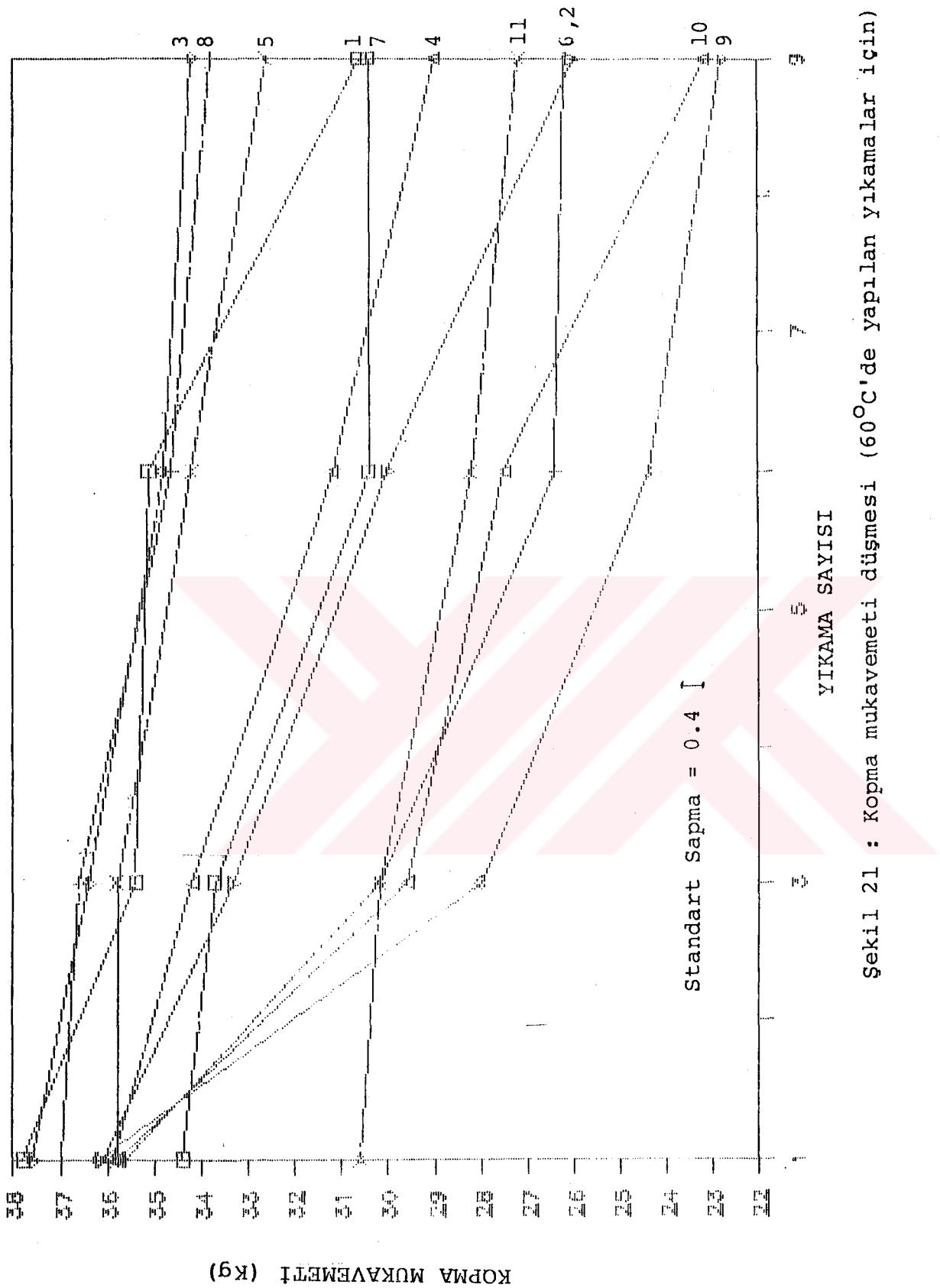
$$m = .9244217 \quad b = -.4185017 \quad Tx = 19 \quad Ty = 15.89 \quad T_{x*x} = 127 \quad T_{y*y} = 95.2789 \quad T_{x*y} = 109.45$$



Sekil 20 : Yüzeý gerilimini arttirici kirin uzaklasmasi

Tablo 16 : Şekil 20 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

YUZEY GERILIMINI ARTIRICI KIRIN UZAKLAMASI %													
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	
1	28.72	15.62	22.27	27.3	18.84	2.96	4.95	13.56	10.31	18.26	14.85	0.87	
3	47.69	57.77	57.89	53.78	40.75	9.9	5.97	19.22	11.43	25.9	15.43	2.07	
6	77.95	75.53	73.79	77.33	59.21	16.76	16.35	27.79	27.08	30.65	19.34	4.95	
9	78.05	79.51	80	82.67	77.61	26.53	20.31	28.33	27.26	37.78	26.78	5.97	
<hr/>													
Denklem no= 8.1													
m=	6.475988	b=	27.34156	Tx=	19	Ty=	232.41	T x*x=	127	T y*y=	15267.18	T x*y=	1341.94
<hr/>													
Denklem no= 8.2													
m=	7.419251	b=	21.86066	Tx=	19	Ty=	228.43	T x*x=	127	T y*y=	15607.98	T x*y=	1357.7
<hr/>													
Denklem no= 8.3													
m=	6.732445	b=	26.5084	Tx=	19	Ty=	233.95	T x*x=	127	T y*y=	15892.17	T x*y=	1358.08
<hr/>													
Denklem no= 8.4													
m=	6.844079	b=	27.78063	Tx=	19	Ty=	241.08	T x*x=	127	T y*y=	16451.84	T x*y=	1390.05
<hr/>													
Denklem no= 8.5													
m=	7.126325	b=	15.25246	Tx=	19	Ty=	196.41	T x*x=	127	T x*y=	11544.65	T x*y=	1194.84
<hr/>													
Denklem no= 8.6													
m=	2.864694	b=	.430209	Tx=	19	Ty=	56.15	T x*x=	127	T y*y=	1091.51	T x*y=	371.99
<hr/>													
Denklem no= 8.7													
m=	2.11551	b=	1.846328	Tx=	19	Ty=	47.58	T x*x=	127	T y*y=	739.962	T x*y=	303.75
<hr/>													
Denklem no= 8.8													
m=	1.922585	b=	13.09272	Tx=	19	Ty=	88.9	T x*x=	127	T y*y=	2128.155	T x*y=	492.73
<hr/>													
Denklem no= 8.9													
m=	2.477278	b=	7.25293	Tx=	19	Ty=	76.08	T x*x=	127	T y*y=	1713.375	T x*y=	452.42
<hr/>													
Denklem no= 8.10													
m=	2.315035	b=	17.15109	Tx=	19	Ty=	112.59	T x*x=	127	T y*y=	3370.988	T x*y=	619.88
<hr/>													
Denklem no= 8.11													
m=	1.594762	b=	11.45238	Tx=	19	Ty=	50.4	T x*x=	127	T x*y=	1547.012	T x*y=	418.2
<hr/>													
Denklem no= 8.12													
m=	.6714285	b=	.2757145	Tx=	19	Ty=	13.86	T x*x=	127	T y*y=	65.1852	T x*y=	90.50999



Sekil 21 : Kopma mukavemeti düğmesi (60°C'de yapılan yıkamalar için)

Tablo 17 : Şekil 21 Verileri ve Doğru Denklemi Değerleri

KOPMA MUKAVEMETİNIN DÜSMESİ

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
1	34.4	35.6	37.6	35.9	35.8	36.1	37.8	37	36.2	35.8	30.6
3	33.7	30.2	36.4	34.2	35.8	33.3	35.4	36.6	28	29.6	30.2
6	30.4	26.4	34.8	31.2	34.2	30	35.1	34.6	24.4	27.5	28.2
9	30.4	26.2	34.2	29	32.6	26	30.6	33.8	22.8	23.2	27.2

Denklem no= 9.100001
 $a=-.5653068$ $b= 34.91021$ $Tx= 19$ $Ty= 128.9$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 4167.37$ $T_{xy}= 571.5$

Denklem no= 9.2
 $a=-1.142857$ $b= 35.02857$ $Tx= 19$ $Ty= 118.4$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 3562.8$ $T_{xy}= 520.4001$

Denklem no= 9.3
 $a=-.4312919$ $b= 37.79863$ $Tx= 19$ $Ty= 143$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 5119.4$ $T_{xy}= 663.4$

Denklem no= 9.4
 $a=-.8768701$ $b= 36.74014$ $Tx= 19$ $Ty= 130.3$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 4272.89$ $T_{xy}= 586.7$

Denklem no= 9.5
 $a=-.4244875$ $b= 36.61631$ $Tx= 19$ $Ty= 138.4$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 4745.58$ $T_{xy}= 641.8001$

Denklem no= 9.6
 $a=-1.242176$ $b= 37.25033$ $Tx= 19$ $Ty= 125.4$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 3788.1$ $T_{xy}= 550$

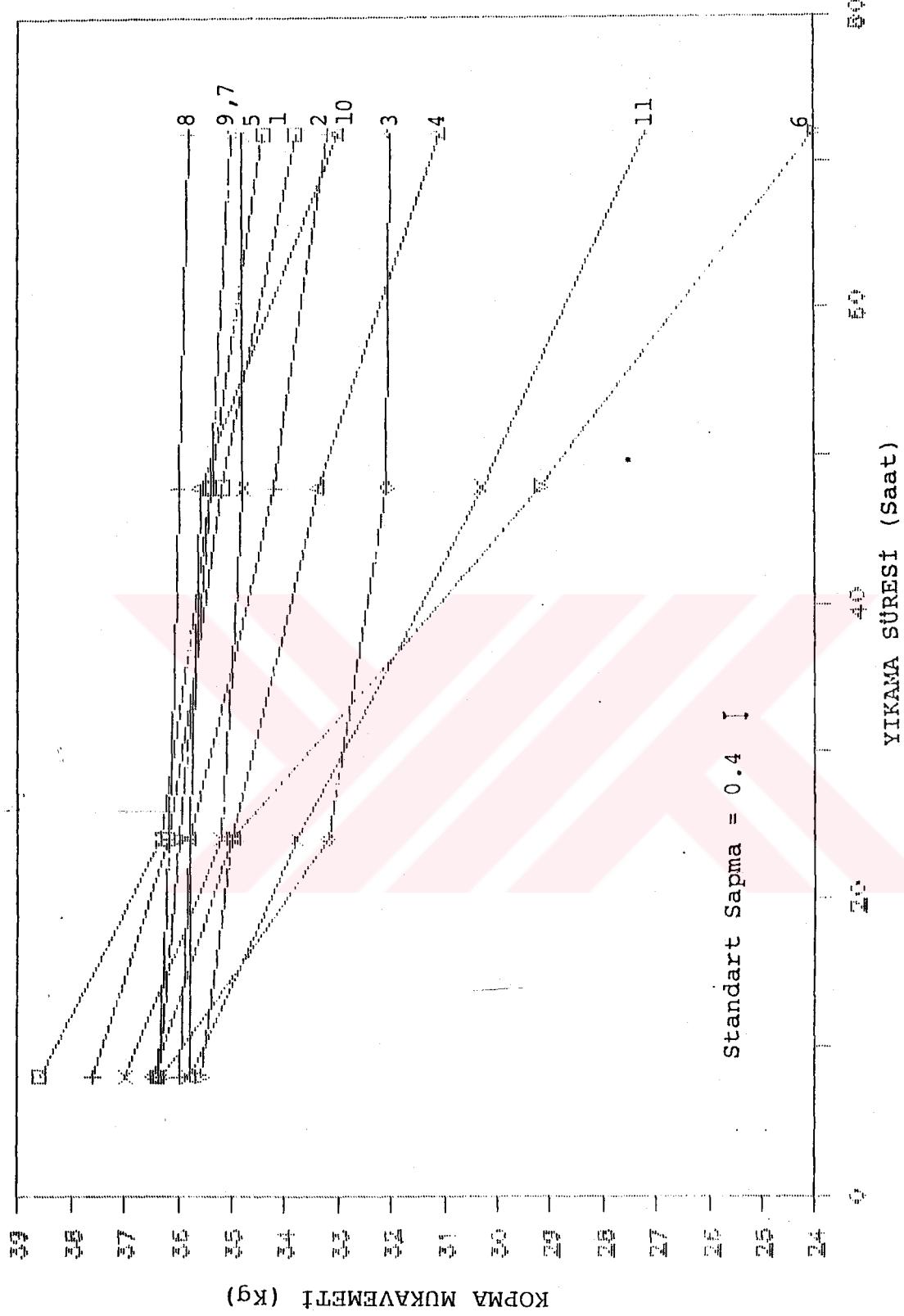
Denklem no= 9.7
 $a=-.8102031$ $b= 38.57346$ $Tx= 19$ $Ty= 139.9$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 4850.37$ $T_{xy}= 630$

Denklem no= 9.8
 $a=-.4326538$ $b= 37.55511$ $Tx= 19$ $Ty= 142$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 5048.16$ $T_{xy}= 658.6$

Denklem no= 9.9
 $a=-1.560544$ $b= 35.26258$ $Tx= 19$ $Ty= 111.4$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 3209.64$ $T_{xy}= 471.8$

Denklem no= 9.10
 $a=-1.444218$ $b= 35.88504$ $Tx= 19$ $Ty= 116.1$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 3452.29$ $T_{xy}= 498.4$

Denklem no= 9.11
 $a=-.4557807$ $b= 31.21497$ $Tx= 19$ $Ty= 116.2$ $T_{xx}= 127$ $T_{yy}= 3383.48$ $T_{xy}= 535.2$



Sekil 22 : Elle yapılan yıkamalarda kopma mukavemetinin değişimi.

Tablo 18 : Sekil 22 Verileri ve Dogru Denklemi Değerleri

ELLE YAPILAN YIKAMALARDA KOPMA MUKAVEMETININ DEGISIMI

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
8	36.4	36	36.3	36.5	37	35.58	38.6	37.6	36.4	35.8	35.8
24	36.2	35.8	33.2	35	35.2	35	36.3	36.2	36	35.8	33.8
48	35.2	34.2	32.1	33.4	34.8	29.2	35.4	36	35.4	35.6	30.3
72	33.8	33.2	32	31.1	34.8	24	34.4	35.8	35	33	27.2

Denklem no= 10.1
 $m=-4.149664E-02$ $b= 36.97688$ $Tx= 152$ $Ty= 141.6$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 5016.88$ $T_{xy}= 5283.2$

Denklem no= 10.2
 $m=-4.693853E-02$ $b= 36.58366$ $Tx= 152$ $Ty= 139.2$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 4849.52$ $T_{xy}= 5179.2$

Denklem no= 10.3
 $m=-6.156475E-02$ $b= 35.73947$ $Tx= 152$ $Ty= 133.6$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 4474.34$ $T_{xy}= 4932$

Denklem no= 10.4
 $m=-8.231276E-02$ $b= 37.12789$ $Tx= 152$ $Ty= 130$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 4640.02$ $T_{xy}= 4474.401$

Denklem no= 10.5
 $m=-5.935379E-02$ $b= 37.20545$ $Tx= 152$ $Ty= 137.8$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 4894.92$ $T_{xy}= 5172.8$

Denklem no= 10.6
 $m=-1.1910714$ $b= 38.20571$ $Tx= 152$ $Ty= 123.78$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 3919.577$ $T_{xy}= 4254.24$

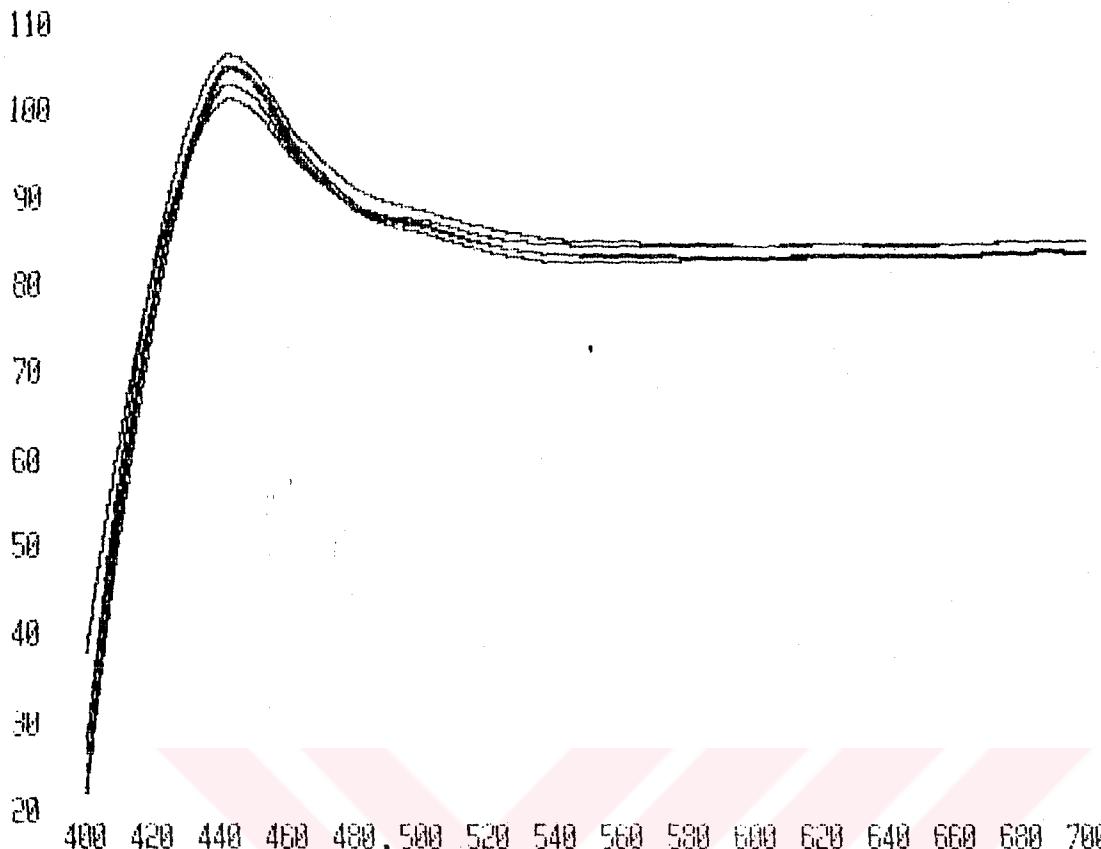
Denklem no= 10.7
 $m=-6.062909E-02$ $b= 38.4789$ $Tx= 152$ $Ty= 144.7$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 5244.17$ $T_{xy}= 5350$

Denklem no= 10.8
 $m=-2.448984E-02$ $b= 37.33062$ $Tx= 152$ $Ty= 145.6$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 5301.84$ $T_{xy}= 5475.2$

Denklem no= 10.9
 $m=-2.210884E-02$ $b= 36.54014$ $Tx= 152$ $Ty= 142.8$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 5099.12$ $T_{xy}= 5374.4$

Denklem no= 10.10
 $m=-4.132641E-02$ $b= 36.6204$ $Tx= 152$ $Ty= 140.2$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 4919.64$ $T_{xy}= 5230.4$

Denklem no= 10.11
 $m=-1.1357993$ $b= 36.93538$ $Tx= 152$ $Ty= 127.4$ $T_{xx}= 8128$
 $T_{yy}= 4082.01$ $T_{xy}= 4510.4$



Sekil 23 : Renk ölçüm cihazında alınan remisyon eğrileri.

F19-1

1461	22.44	72.27	93.93	86.41	79.82	77.84	75.99	75.01
	75.26	75.42	75.60	75.84	76.03	76.04	76.53	76.63

Illuminant D65 10 Degree Observer
C.I.E.'82 Whiteness = 106.75
Illuminant C 2 Degree Observer
Berger Whiteness = 122.16

F19-2

1462	22.85	72.94	93.79	86.25	79.55	77.65	75.96	75.05
	75.32	75.41	75.66	76.05	76.02	76.14	76.63	76.62

Illuminant D65 10 Degree Observer
C.I.E.'82 Whiteness = 106.59
Illuminant C 2 Degree Observer
Berger Whiteness = 121.72

F19-3

1463	22.08	71.95	92.43	84.88	78.33	76.22	74.69	73.76
	74.12	74.37	74.61	74.95	75.03	75.15	75.63	75.71

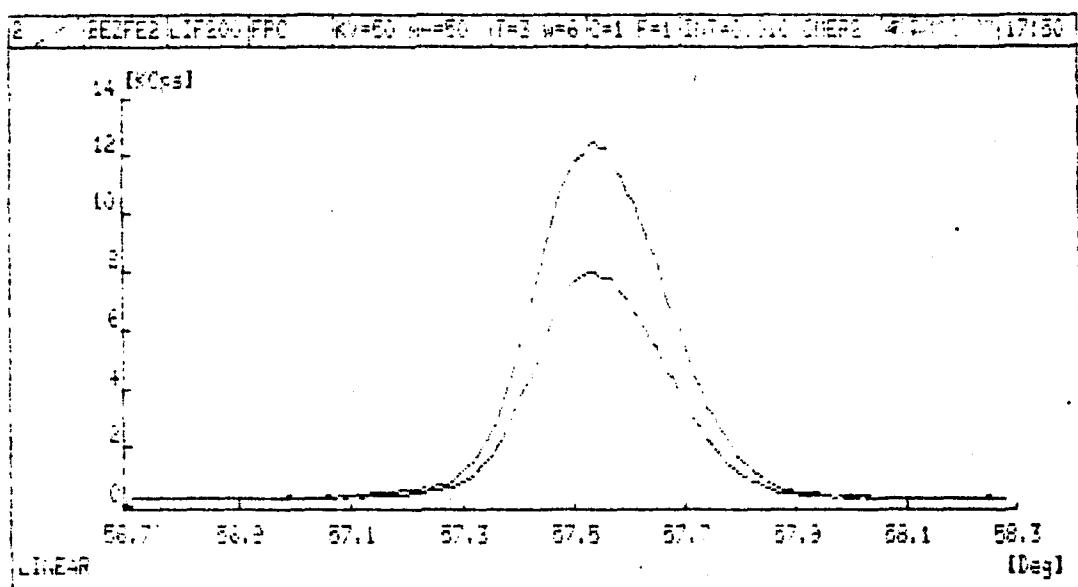
Illuminant D65 10 Degree Observer
C.I.E.'82 Whiteness = 105.55
Illuminant C 2 Degree Observer
Berger Whiteness = 119.64

F19-4

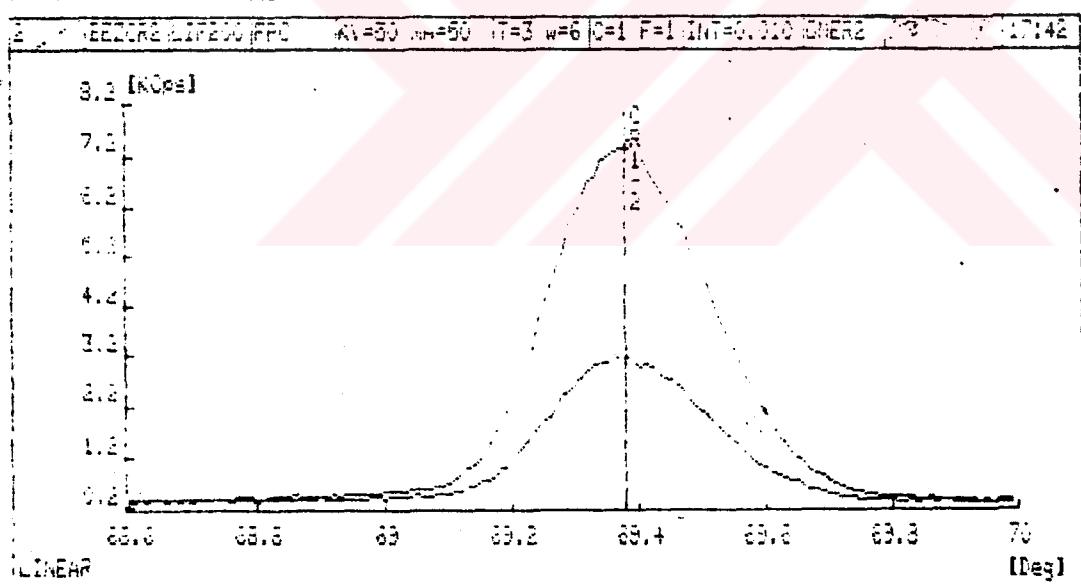
1464	21.42	71.49	93.63	86.03	79.34	77.22	75.52	74.54
	74.82	74.99	75.19	75.52	75.57	75.70	76.17	76.21

Illuminant D65 10 Degree Observer
C.I.E.'82 Whiteness = 106.49
Illuminant C 2 Degree Observer
Berger Whiteness = 121.54

Tablo 19 : Renk Ölçüm Cihazı Verilerine Örnek.



Şekil 24 : X-RF Cihazında pigment intensiteleri.(Fe).



X-RF İNTESENİTİ RAPORU

DEĞİT	DEĞER	DEĞER	DEĞENİZİ	DEĞENİZİ	RATIO,
DEĞİT	DEĞER	DEĞER	DEĞENİZİ 1	DEĞENİZİ 2	RATIO,
1.00	1.00	0.94579	0.315	3.170	1.308

Şekil 25 : X-RF Cihazında ölçülen Cr intensiteleri.

TARTIŞMA ve SONUÇ

Yapılan bu araştırmada kullanılan deterjanlar dört grupta toplanabilir.

- I. Normal katkılı çok köpüren deterjanlar
- II. Normal katkısız çok köpüren deterjanlar
- III. Sıvı deterjanlar
- IV. Hızlı yıkama tozları

I. Gruptaki deterjanların (Alo, Bingo sübertoz, Biotursil Fab, Omo) hemen hemen bütün özellikleri birbirine çok yakındı. Bunların beyazlatma dereceleri, pigment uzaklaştırma özellikleri ve yüzey gerilimini artırıcı kirleri uzaklaştırma özellikleri çok yüksekti. Ayrıca ham kumaşta sağladıkları beyazlık artışları oldukça iyiydi. Bu içerdikleri perboratla ilgili olabilir. Yüzey gerilimi artırıcı kirin uzaklaştırılmasında gösterdikleri etki diğer deterjanların gösterdiği etkinin yaklaşık iki katıyordu.

II. Gruptaki deterjanların yıkama etkilerinin genelde düşük olduğu gözlenmiştir. Özellikle ham kumaşta sağladıkları beyazlıklar I. gruba göre % 25 daha düşük kalmıştır. Bu gruptaki deterjanlarında birinde altıncı yıkamadan sonra beyazlık değerinin düşüğü gözlenmiştir. Bu deterjanda muhtemelen yıkama etkisinin zayıflığını kapatmak için aşırı optik beyazlatıcı

kullanılmış olabilir. Optik beyazlatıcının fazlası zamanla kumaşta akümüle olmakta (birikmekte) ve sararmaya neden olmaktadır.

III. Grupta bulunan sıvı deterjanların hemen hemen bütün özellikleri zayıftır. Ancak suda çözünmesi kolaydır. Mukavemet kayipları düşüktür. Bu sıvı deterjanın formülasyonunda perborat kullanılmadığı için özellikleri zayıf olabilir. Formülünde yapılacak geliştirmeler belki gelecekte en çok kullanılacak deterjan olabilir. Çünkü toz deterjanlarda toz olmalarından dolayı yıkama anında ancak % 60-70'i yıkamaya katılmaktadır.

IV. Gruptaki hızlı yıkama deterjanının özellikleri I. Grup deterjanların hemen altında yer almaktadır. Özellikle toz-toprak gibi pigment kirlerin uzaklaştırılmasında etkili olmaktadır.

Genelde mukavemet düşmesi fazla değildir, ancak I. gruptan bir deterjanla ve hızlı yıkama tozuyla yapılan yıkamlarda mukavemet kaybı oldukça fazladır. Bu iki deterjanda bulunan enzim miktarının diğerlerinden fazla olduğu bilinmektedir. Enzim miktarlarını değişken kabul eden bir araştırma yapılabilir.

Elle yapılan yıkamlarda standart sapmaların yüksek çıkışısı gözle de fark edildiği gibi abrajlı beyazlatmanın belirtisidir. Kullanılan deterjanların hemen hemen tümü akşamdan ıslatarak beklemeli yıkamaya uygun değildir.

Sonuç olarak, piyasada ve televizyon reklamlarında bütün deterjanların aynı kalitede olduğu sadece fiyatının farklı olduğu tüketiciye empoze edilmesine rağmen, katkısız deterjanların tüm özelliklerinin zayıf olduğunu, sıvı deterjanların ekonomik kullanım açısından gelecek vaad etmesine rağmen formülasyonunda geliştirmelere ihtiyaç gösterdiğini hızlı yıkama tozlarında ve bazı katkılı deterjanlarda olduğu gibi enzim miktarında aşırıya gidilirse mukavemet düşmelerine neden olabileceğini ve optik beyazlatıcıının fazlasının sararmalara neden olabileceğini söyleyebiliriz. Ayrıca yapılan analizlerde nem miktarının yüzde 17'lere vardığını bununda haksız kazanca neden olabileceğini ve Türk standartlarında nem miktarının belirtilmemis olmasının eksiklik olduğunu ve standartların özellikle çevre kirliliğini gözönüne alarak yeniden düzenlenmesinin gerekliliğini olduğunu belirtebiliriz.

Yine bu arastırmada, deterjanların değişik özelliklerini (pigment uzaklaştırma, yüzey gerilimini artırıcı kirleri uzaklaştırma ve beyazlık artırma tarafsız enstrumental yöntemlerle (X-RF ve Renk ölçüm cihazları) değerlendirebileceğimizi gördük.

7. KAYNAKLAR

1. Perşembe, F., Tekstil Yardımcı Maddeler Kimyası ve Fizikokimyası Ders Notları 1,3,8,9 2. kısım, 4,6,7 E.Ü. Tekstil Fak. İZMİR
2. Tarakçioğlu, I. Tekstil Terbiye İşletmelerinde Enerji Tüketimi ve Tasarrufu, 125-168, U.Ü. Basımevi-BURSA, 1984.
3. Biran, M. Yüzey Aktif Maddeler ve Fizikokimyası 1-46, İ.Ü. Yayınları, Sayı 3385, İstanbul 1986.
4. Cebe, M. Kolloidal Sistemlerin Fizikokimyasal Analizi 146-148, E.Ü. Kimya Fak. Yayın Çoğaltma No: 22, Bornova-İZMİR, 1981.
5. Othmer, K. Encyclopedia of Chemical Technologia, Third Edition 3. Cild.
6. Tarakçioğlu, I. Tekstil Terbiyesi ve Makinaları, I. Cilt 298, E.Ü. Matbaası, Bornova-İZMİR, 1979.
7. Büyükkoca, E. Kimya ve Sanayi Dergisi, Cilt 30, Sayı 47-148, 71-89, Türkiye Kimya Derneği, İstanbul, 1987.
8. Boztepe, H., Taner, F. Kimya ve Sanayi Dergisi, Cilt 30, Sayı 149-158, 71-86, Türkiye Kimya Derneği, İstanbul, 1987.
9. T.S.518, TSE, Ankara, 1988.
10. Stache, H. Tensid Taschenbuch 1-24, 283-324, 1981, Carl Hanser Verlag München Wien.

11. Davidson, A. Mildwidshy. B.M. Fundamental of Detergency 61, 66, 221 (Turyağ A.Ş. Kütüphanesi, Fotokopi).
12. Niren, W.W. Development of The Detergent Industry 9, 33, 51. (Turyağ A.Ş. Kütüphanesi, Fotokopi).
13. Mc Donald, R, Colour Physics For Industry, Society of Dyers and Colourists, 1987.
14. Cebe, M. Kimyacılar İçin Matematik, U.Ü. Fen-Edebiyat Fak., Kimya Bölümü, Yayın no: 11-001-0119, U.Ü. Basımevi-1985. Bursa.
15. Duran, K, Renkmetrik Ders Notları, 1978-79, E.Ü. Tekstil Fakültesi, İzmir.
16. İskender, M.Abdülhalik (Yard. Doç. Dr.), Bahar Erdoğan (Aras. Gör.), "Boyalı Mamiüllerde Reflektans Verileri ve Tristimulus Değerlerinin İncelenmesi", U.Ü. Fen Bilimleri Enstitüsü, Yayınlanmamış Yüksek Lisans Tezi, Şubat 1989, Bursa.

T. C.
Yükseköğretim Kurulu
Dokümantasyon Merkezi