

13905

T.C.

DİCLE ÜNİVERSİTESİ

Sağlık Bilimleri Enstitüsü

Protetik Diş Tedavisi Anabilim Dalı

**SABİT PROTETİK RESTORASYONLarda KULLANILAN
NIKEL İÇERİKLİ ALAŞIMLARIN SERUM İMMÜNOGLOBULİN
DÜZEYLERİNE ETKİSİ**

(DOKTORA TEZİ)

T. C.

**Tükreköyretim Kurulu
Dokümantasyon Merkezi**

Dt. Remzi NİGİZ

Doktora Yöneticisi

Doç. Dr. S. Nilüfer DENLİ

TEŞEKKUR

Doktora tezimin hazırlanmasında ve yazılmasında
değerli katkılarından dolayı Doç.Dr.Nilüfer DENLİ'ye
içtenlikle teşekkür ederim.

Ayrıca laboratuvar çalışmalarımı katkılarından
dolayı D.O.Tıp Fakültesi Mikrobiyoloji Anabilim Dalı
Başkanı Prof.Dr.Eralp ARIKAN'a ve tüm çalışma
arkadaşlarına teşekkür ederim.

Dt.Remzi NIGIZ

IÇ İNDEKİLER

	SAYFA
GİRİŞ	2
GENEL BİLGİLER	3
GEREÇ VE YONTEM	34
BULGULAR	39
TARTIŞMA	49
SONUÇ	65
ÖZET	67
SUMMARY	68
KAYNAKLAR	I-IX

GİRİŞ

Nikel içtiva eden alaşımaların, dişhekimliğinde sabit ve hareketli bölümlü protezlerin metal konstrüksiyonunda kullanılması yeni değildir (5). Nikel içeren alaşımalar 25-30 yıldan beri dişhekimiği materyalleri arasında yerini almış ve oldukça yaygın bir şekilde kullanılmaya başlanmıştır (44).

Dental restorasyon materyali olarak kullanılan bu alaşımarda nikel oranı % 60-80 oranında değişmektedir (3, 5, 14, 20). Nikel, alaşima sertlik ve elastiklik kazandırmak amacıyla katılır (40). Fakat döküm zorluğu, aşırı oksitlenmenin estetik materyalin rengini değiştirmesi ve nadirdə olsa allerjik ve toksik etkilerinin olması arzu edilmeyen özelliklerindendir (39). Dental alaşımarda Nikel, Krom ve kobalt dışında Demir, Molibden, Aliminyum, Kalay, Boron, Karbon, Titan, Berilyum ve Niobyum da az miktarda bulunmaktadır (39).

Dental alaşımarda, siman asitleri ve tükrüğün elektrolit özelliği nedeniyle korozyon oluşması kaçınılmazdır. Korozyon sonucu serbestleşen iyonlar metionin ve lizin aminoasitlerine bağlanarak gingiva ve diş pulpasından genel dolaşma katılırlar. Böylece sistemik dolaşma geçen Nikel iyonları hümoral immüniteyi etkiler denilmektedir (51).

Yapılan araştırmalarda hastaların dental protezlerdeki nikeli hassas hale gelmelerinin olanaklı olmadığını düşündüren kuvvetli bulgular vardır (7). Bunun sebe-

binin ağız dokularının duyarılık semptomlarına karşı dirençli olmasıdır (7). Nikelin duyarılık semptomları daha çok vücutun başka yerlerinde ürtiker, xerostomia, ekzema ve veziküler erüpsiyonlar şeklinde görülür (5).

Nikelin, immünolojik düzeydeki etkileri çok az araştırmada incelenmiştir. Günümüzde oldukça yaygın biçimde kullanılan nikel insan sağlığı üzerinde ne derece olumsuz etkilere sahip bulunmaktadır?, immün sistemi nasıl etkilemektedir?

Bu tür sorulara cevap arama amacıyla, daha önce hiçbir dental restorasyon taşımayan bireylere, nikel içeriği protetik restorasyon uygulayarak söz konusu bu bireylerin tedavi öncesi ve tedavi sonrası hümoral immünitede görevli IgE, IgG, IgM ve IgA seviyeleri arasında meydana gelen değişiklikler kıyaslanarak nikelin immün sistem üzerindeki etkilerinin incelenmesi amaçlanmıştır.

GENEL BİLGİLER

Metallerin dental uygulamalara uygun mekanik özelliklere sahip olabilmesi için, başka metallerle合金aları elde edilmiştir (40). Alloyalar; Basit inleyler, köprü protezleri, bölümlü hareketli protezler, ortodontik tedavide kullanılan teller gibi dental uygulamalara en uygun özellikleri üretmek için oluşturulur (40).

Dental restorasyonlarda iyi bir metalik yüzeye sahip olmaları ve korozyona karşı dirençli olmaları nedeniyile soy (Asıl) metaller tercih edilmektedir. Bunlar Altın, Platin, Palladyum, İridium, Radium, Osmium ve Rutheniumdur (39,40).

PLATIN: Ağız şartlarına ve yüksek ısuya dirençleri nedeniyile dişhekimliğinde sayısız kullanım alanı vardır (39,40). Platin, yüksek ısında okside olmaması, genleşme katsayısının yüksek olması yüzünden porselen kron-köprü protezlerinde matriks olarak en ideal metaldir (40). Platin birçok metalle合金 yapabilir. Ancak yüksek özgül ağırlığı (39,40)合金dan ayrılmaya eğimli olması ve yüksek ısında erimesi (39) nedeniyile kolayca合金 yapılamaz (39). Platin, büyük oranda altının sertliğine ve elastiklik özelliğine uyar. Dental amaçlı合金larda platin % 5-8 oranında bulunur. % 2-3 oranında iridium içtiva eden yüksek türkipteki platin合金larında dişhekimliğinde kullanılır (4).

PALLADIUM: Dişhekimliğinde, Altın veya Gümüşle合金 şeklinde kullanılır (40). Platinden ucuz olduğu ve

platinin birçok özelliğini taşıdığı için sıkılıkla platinin yerine kullanılır (8,40). Tel ve levha haline gelebilme özelliği çok azdır (8). Sınırlı oranda altın,bakır ve diğer metallerle büyük oranda palladium ve gümüş içeren beyaz altın alaşımıları diye adlandırılan alaşımalar ideal sayılabilecek özelliklere sahiptir (8).

Gümüş; Dental alaşımında yer alan diğer bir metaldir (8). Birçok altın alaşımına küçük oranlarda katılarak kullanılır.Saf gümüş ağızda kullanıldığında metal yüzeyinde siyah sülfit lekeleri oluşturur (8). Dişhekimliğinde saf gümüş kanal tedavilerinde kanal konu olarak kullanılır (40).

Iridium ve Radium; Altın grenlerini düzgünleştirmek için çok düşük miktarlarda (50 ppm) alaşima katılır.Rutheniumda benzer özellikler gösterir (40). Son derece sert bir metaldir (8,40).

İndium,Kalay,Çinko ve Bakır,saf metallere belli özellikleri kazandırmak amacıyla katılan diğer temel metallerdir (40).

İndium; Aliminyum grubu metallerdendir.Erimə noktası düşüktür. Hava ve su ile bozulmaz (40). Altın ve platin içine çok az katılarak hazırlanan alaşımıları çok sert ve dayanıklıdır (39).

Kalay; Endüstride olduğu gibi dişhekimliğinde de sayısız yararları olan temel metallerdendir.Bütün dental amalgam alaşımlarında kalay essansiyel bir metaldir (8).

Çinko;Saf olarak dental protezlerde pek yer almaz.
Saf olarak kırılgan ve kesici bir metaldir (8).Dental alaşımın dökülebilirliğini kolaylaştırdığı için,az miktarda katılır (40).

Bakır; Dişhekimliğinde saf bir metal olarak birçok uygulama alanı vardır.Daha çok altın'a arzu edilen sertliği kazandırmak için katılır (8).Bakır,porselende yeşilimsi bir renge neden olacagından porselen uygulacak alaşımдан hazırlanan metal yapıda bakır hiç bulunmaz (40).

ALTIN VE ALAŞIMLARI

Altın;Değişik tipteki döküm protezler için,rölatif olarak zayıftır,yumuşaktır (4).Bu nedenle saf olarak uygulanmaları sınırlıdır.Protezin tipi daha çok kompleks hale geldikçe alaşımın bu amaç için kompozisyonu daha kompleks olur (8,40).

Altın alaşımıları;inleylere,kronlara,köprülere ve hareketli bölümlü protезlere uygun olmak üzere 4 grupta toplanır.ADA sınıflamasına göre bu gruplar Tip I, Tip II, Tip III, Tip IV veya yumuşak,orta,sert ve extra sert terimleri ilede adlandırılır (8,40).

TIP I:Çıgneme fonksiyonu sırasında,hafif bir stresse maruz kalan inley kavitelerinde kullanılır (8,40)

TIP II:Bu altın alaşımının çıgneme kuvvetlerine dayanıklılığı nispeten daha iyidir (40).Bu tip alaşımalar tip I alaşımlara göre daha yoğun kullanım alanına sahiptir(8).

TIP III:Kron-Köprü protezleri için uygun özellikle-re sahiptir.Dayanılıklığı tip I ve tip II'den daha iyidir. Platin ve palladium dayanılıklılığını artıran metaldir(40).

TIP IV:Bölümülü iskelet protezlerin ve sabit protez-lerin metal konstrüksiyonunda kullanılmak üzere hazırlan-mıştır (40).Tüm serideki en sert ve dayanıklı alaşım türü-dür (8).

Yukarıda söz ettigimiz yüksek değerli altın alaşım-ları yanında,Altın oranının daha düşük düzeyde bulunduğu alaşımında,dental protezlerde sıkılıkla kullanılmaktadır. Fakat bu tür alaşımında da değerli metal yüzdesinin % 75 olmasını gerektiren sebepler vardır (40). Bunlar,alaşımın oral kavitede bozulmasını ve aşınmasını minimize indirmek ve metal alaşımının dökülebilirliğini artırmak amacıyla alaşima katılır (4,40).

Degerli metallerin daha az kullanıldığı alaşımalar üç sınıfta incelenebilir.

TIP A:Yüksek oranda Altın ve Palladium içerirler.

TIP B:Daha düşük oranda Altın içerirler (%10-20) Palladium içerikleri daha fazladır.

TIP C:Altın bulunmaz.Palladium ve Gümüş içerirler.

Altın ve benzeri kıymetli metallerin maliyetinin artması, dişhekimliğinde nikel içeren daha ucuz birçok alaşımında dahil olduğu maliyeti daha düşük alaşımaların geliştirilmesine neden olmuştur (5,27).

Dental protezlerin yapımında kullanılan metaller Üzerindeki araştırmalar, mekanik özellikleri geliştirmeye amacı kadar ekonomik nedenlerede bağlı olmaktadır (39). Bir protez metalinde fizikal özellikler söz konusu edildiğinde temel olarak; Basma direnci, çekme direnci ve yüzey sertliği gibi özellikler kaydedilmektedir. Bu özelliklere yorulma, uzama, elastiklik modülü gibi özelliklerinde ilave edilmesiyle bir metale ait mekanik özellikler tam olarak ortaya konmuş olur (47,57).

Dişhekimliğinde, dental restorasyonlarda kullanılan alaşımaların % 90 kadarını; Cr, CO ve Nikelin alaşımaları teşkil etmektedir (39).

Nikel ve Kobalt alaşına sertlik, sağlamlık ve rijidite sağlar. Krom ise bu alaşımaların paslanmazlığını ve dayanıklılığını artırmak için katılırlar. Fakat krom miktarının fazla olması alaşının dökümünü zorlaştırır (40).

Nikel, peryodik element tablosundaki VIII-B grubu elementlerindendir. Nikelin atom ağırlığı 58.7, dansisitesi 8.9 dır. Asitler içinde bir dereceye kadar solubl özelliği olmakla beraber, baz içinde solubl değildir (11).

Nikel, günümüzde çağdaş yaşamın bir parçası olarak görülmektedir. Havada, besinlerde, hayvansal gıdalarda mutfak gereçlerinde, nikel bulunmaktadır (5). Nikel, tıp alanında da yaygın olarak kullanılmaktadır. Ortopedik protezlerde, yapay kalp kapakçığı olarak kullanılan aletlerde, sutur ignelerinde, damar'a giren kanüllerde ve benzeri aklimiza gelen

herşeyde nikel bulunmaktadır (19).

Nikel, yeni doğmuş bebeklerde de mevcuttur. Bu mevcut diyetini yaşam boyu sürdürür. Nikel dokular içinde epitel tercih eder. Yaşlılıkta akcigerdeki nikel miktarı fazladır (5).

Modern dişhekimliğinde kullanılan alet ve malzemelerin yapıldığı alaşımında da nikel büyük oranda mevcuttur. Ayrıca ortodontik tellerde, cerrahide kullanılan şinelerde ve dental alaşımında da nikel bulunmaktadır. % 60-80 nikel içeriği dental alaşımının kullanımı günümüzde oldukça yaygınlaşmıştır (3,5,14,29,40).

Organizmada eser elementlerden olan nikel'in yaşamın değişik alanlarında bu denli fazla ve yüksek oranda kullanılması kişilerde nikelle karşı duyarlılığın gün geçtikçe fazlalaşmasına neden olmuştur (2,5,7,9,13,18,22).

Altın ve benzeri kıymetli metallerin maliyetinin artması, dişhekimliğinde nikel içeren daha ucuz birçok alaşımında dahil olduğu alaşımının geliştirilmesinde yardımcı olmuştur (57,60). Bu nedenle son yıllarda insanlarda oluşan nikel duyarlılığı, dişhekimliği alanında gittikçe artan bir ilgi kaynagi haline gelmiştir (14,16,26,45,60).

Tüm degersiz metallerde olduğu gibi nikel'inde korozya uğradığı bilinmektedir.

Dental alaşımında bulunan nikel, ağız ortamının daima ıslak olması, alınan besinlerin farklı pH değerlerine sahip olması ve bunların oluşturduğu asitlik nedeniyle alaşımından ayrılır (46).

Duyarlılık reaksiyonlarına neden olması yanında, toksik ve kanserojen özelliğide olan nikelin,dental alaşımardan açığa çıkışının klinik olarak organizmayı etkileyecek oranda olup olmadığı bilinmemektedir(27,52).Fakat, nikel alaşımalarında molibden ve krom miktarının yüksek olmasının (% 28 cr,% 2 mo) nikelin alaşımından ayrılmasını azalttığı söylenmektedir (39,46,60).Buna bağlı olarak nikel içerikli alaşımaların toksik etkisi azalmaktadır (60).

Nikel içeren alaşımaların kanserojen özelliği daha çok nikel tozlarının solunmasına bağlı olarak gelişir (60). Nikel, sanayii işçilerinde ve diş teknisyenlerinde akciger ve batın kanseri gelişme insidansının,normal kişilerden fazla olması,tozların solunmasını önleyecek tedbirlerin alınmasını gerektirmektedir (60).Oral kavitede kullanılan nikel bileşiklerinin kanserojen olmadığı, fakat nikelle sensitif kişilerde 0,6-2,5 μ g/lt oranında nikel alınımının allerjik reaksiyonlara neden olduğu bildirilmiştir (11). Yapılan bir araştırmada allerji hikayesi olan bireylerin % 81.9'lık kısmı nikelle karşıda hipersensibilite göstermişlerdir (13).

Nikel allerjisiniñ,kadınlarda daha büyük oranda görüldüğü (% 31.9) ve allerji gelişme insidansının erkeklerde (% 20.7) nazaran daha yüksek oranda görülmesinin bayanların nikel içeren takılar nedeniyle daha önce hassaslaşmalarına bağlanmıştır (11,15,27,29,35,45).

Degersiz metallerin oluşturduğu dental alaşımında nikel, krom ve Molibden dışında alaşımın mekanik özellikleri artırmak için; Aliminyum, Demir, Berilyum, Karbon silikon ve Manganez katılmaktadır (39).

Karbon; %0.2'nin üzerinde kullanılması, metalin sertliğini artırır. Eğer karbon oranı % 0.2'nin altına düşerse metal kırılgan ve çok sert olacagından dişhekimliğinde kullanım alanı olmayacağıdır (39).

Demir; % 0.2 veya daha az oranda alaşım katılmaktadır. Demir oranının % 0.2'nin üzerine çıkması alaşımın direnci azaltır (39,40).

Molibden; % 3-6'lık katkısı metale sertlik kazandırır. Metalin dayanıklılığını artırır (39).

Aliminyum; Nikel-Aliminyum bileşimi oluşturarak alaşımın gerilme kuvvetini ve direncini artırır.

Berilyum; % 1 oranında Berilyum alaşımın erime derecesini 100 dereceye düşürür ve döküm grenlerinin ince olmasını sağlar. Fakat Berilyum katılan alaşımının möllenmesi ve cıalanması esnasında akut veya kronik zehirlenmeler neden olabilir. Etkisini uzun sürede gösteren Berilyum sonuçta kanserojen bir faktör olarak kendini gösterir (10,39).

Silikon ve Manganez; Alaşımın, döküm esnasında akıcılığını artırmak amacıyla katılır (39).

Amerikan Dental Association 14 nolu Spesifikasyonu Crom, Kobalt ve Nikelin alaşım içinde ağırlık olarak % 85

den daha az olmaması gerektiğini bildirmiştir (39).

Dişhekimliğinde sabit ve hareketli protezlerin metal alt yapısında genellikle 3 tür degersiz metal alaşımı kullanılmaktadır. Bunlar Krom-Kobalt alaşımları, paslanmaz çelik alaşımaları ve Krom Nikel alaşımalarıdır (40).

Krom-Kobalt Alaşımaları;

Bu tip alaşımalar, Altından daha yoğundur. Korozyona dirençleri iyidir. Parlaklıklarını ağız içinde de muhafaza eder ve kolayca temizlenirler. Yüksek erime derecesi ve yoğunluğu işlenmesini biraz zorlaştırır. Krom-Kobalt alaşımalarının arzu edilen ısında dökülmeleri zordur. Berilyum bu amaçla katılır. Fakat Berilyumun toksik özellikte olduğu bilinmektedir (39).

Paslanmaz Çelik Alaşımaları

Paslanmaz çelik, demir ve karbonun; Krom, Nikel, Manganez ve özellikleri artırıcı bazı metaller ihtiyaç eden alaşımalarına verilen isimdir. Paslanmaz çeligin dişhekimliği alanında kullanılırken alaşımın paslanmaz karakteri, yapım sırasındaki yüksek ısından ve uygulama esnasındaki aşındırıcıların kullanılmasından değişebilir, hatta azalabilir. Ancak daha ileri araştırmalar sonucu dişhekimliği alanında kullanımının yaygınlaşacağı düşünülmektedir (39,40).

Krom-Nikel Alaşımaları

Krom-Nikel alaşımalarının sertlik derecesi Krom-Ko-

balt alaşımlarına göre 2-2,5 misli daha küçüktür ve çok büyük yüklerə dağanıklıdır. Bu durum Kron-Köprü gövdelerinde bir avantaj olarak kabul edilir. Fakat, dişhekimliğinde % 60-80 Nikel ihtiva eden alaşımının yaygın olarak kullanılması Nikelin sebep olduğu potansiyel allerjik özelliklerin ortayamasına neden olmuştur(39). Korozyon olayında Nikel alaşımının istenmiyen bir diğer özelliğidir (39).

Dişhekimliğinde kullanılan materyallerin çogu, genelde allerji yapan madde olarak bilinmekle beraber, Nikel bunların arasında en çok bilinen allerjendir (2,5,7,9,14, 16,29). Nikel kontakt dermatiti, endüstri işçilerinde sıkılıkla rastlanmaktadır (54). Hassas kişilerin nikelle temas etmesi, hipersensitivite reaksiyonlarını oluşturabilir (27).

Nikel ihtiva eden degersiz alaşımının, ekonomik olmaları, sertlik ve mukavementlerinin yüksek olması, diferençleri nedeniyle daha ince yapıda hazırlanabilece avantageları vardır. Fakat, döküm ve lehimleme işleminin daha güç olması, dikkatli bir çalışma gerektirmeleri, nikel allerjisi, tesviye ve bitirme sorunları yanında, berilyum içeren alaşımlarda metal tesviyesi sırasında metal tozlarının solunmasına bağlı ortaya çıkabilecek ciddi sağlık sorunlarına neden olabilen dezavantajları da vardır (41,44).

Ayrıca alaşımın protetik restorasyon olarak kullanımı sırasında ortaya çıkabilecek korozyon hadiseside istemeyen özellikleridir (29). Bu durumun korozyon stabilitesi az olan ($0,5 \mu\text{g}/\text{cm}^2$) alaşımının kullanılması ile

minimal seviyede görülebileceği söylənməktedir (35).

KOROZYON

Korozyon, doğadaki maddelerin etrafını saran bir atmosfer içindeki nəm və gazlar ilə etkileşerek aşınması olayıdır (59).

Korozyon olayı, maddenin çevresi ilə doğrudan ilişkilidir. Ayrıca bu olaya maddenin doğasında yardımcı olmaktadır. Elementel halde bulunan maddelerin bileşiklerinin sebəp olduğu iç enerjilerinden daha düşük olduğu için elementlerin bileşik yapmaya meyilleri vardır. Maddelerin elementel haldən iyon haline geçmesiyle çözünürlüğü artmakta ve bulunduğu madde üzerinden ayrılmakta, ayrılan iyonlarda fiziki yapının bozulmasına neden olmaktadır (59).

Atmosferde korozyon elektriksəl bir olay olduğu halde, diş protezlerində hem elektriksəl, hemdə kimyasal korozyon oluşmaktadır. Alaşımları oluşturan atomların herhangi bir etkənlə yükseltgənərək metal oksit veya metal sülfürlerin oluşumunu kimyasal korozyona örnək veriləbilir. Bu oluşumla birlikdə alaşımların metalik parlaklıkları kaybolur. Metal oksit meydana gelmişse, beyaz; metal sülfür oluşmuşsa restorasyon yüzeyində gri-siyah bir tabaka oluşur. Metal oksit, çوغу kez döküm və ısi işləmələrinə bağlı olaraq görülebilir (59).

Dental restorasyon bulunan bir ağızda en çox cereyan edən korozyon türü elektro-kimyasal olanıdır (12).

Bilindiği gibi agızdaki alaşımalar iki veya daha fazla metalden oluşmaktadır. Bu alaşımardan yapılan restorasyonlar ağza uygulandıktan sonra ağız içinde sürekli olarak çözünmüş gazlar, tuzlar, asidik ve alkali maddelerin elektrolit çözeltisi içindedir. Bu açıklamalarla birlikte yukarıdaki bilgiler birleştirildiğinde alaşımı oluşturan metal atomlarının herbiri birer mikroelektrolit işlevi yaparak doğal bir pil düzenegi meydana getirmektedir. Ve elektrotlar arasında bir potansiyel farkı oluşmaktadır (12,48). Bu durumda; Galvanik pillere benzer şekilde standart elektrot potansiyeli daha negatif olan metalin atomları yükseltgenerek alaşım yüzeyinden ayrılmaktadır (48).

Vanloon ve arkadaşlarından öğrendigimizde göre; Darwell, "diş restorasyonlarındaki por, çatlak, çukur ve diş taşlarının çok olduğu bölgelerde restorasyon yüzeyinde oksijen derişiminin daha düşük olacağını ve bu bölgede korozyonun daha fazla olacağını" bildirmiştir (48).

Son yıllarda yapılan araştırmalarda protetik diş tedavilerinde kullanılan alaşımaların yüzeylerinin parlatılması ile, alaşımın korozyon potansiyelerinin azaldığı belirtilmektedir (59).

Korozyonun, klinik olarak en alt düzeye indirilmesi için, oral kavitede protetik tedavilerde aynı cins metal kullanılması, ekstrasellüler sıvı yoluyla metalik restorasyonların korozyonunu önlemek için iyi bir izolasyon kaide materyali seçilmesi, plak birikimini sağlayacak yapılanmadan kaçınılması ve lehim işleminin yapılmaması gereklidir (59).

Korozyon ürünü olan nikel iyonları antijen özelliği taşırlar, antijene maruz kalan insan organizması immün sistemi harekete geçer ve immün yanıt başlar (14).

IMMUNOLOJİ

İnsan organizması immün sistemi, iç ve dış maddeleri yabancı antigen olarak tanıma yeteneğine sahiptir (26,51).

Organizmanın kendi kalitsal yapısına yabancılık özelliği taşıyan moleküllerle karşı gösterdiği tepkiye bağışıklık (immünlite) adı verilir (6,26). Antigenlerin ortadan kaldırılması non spesifik immünlite elemanları olan makrofajlar ve spesifik immünliteye alt T ve B lenfositleri tarafından gerçekleştirilir (6,26).

Immunoloji ve immünlite ile ilgili ilk fikirler insanların enfeksiyon hastalıkları ile olan ilişkileri gözlenerek oluşmuştur (6).

Antijen, konaga yabancı ve kendine özgü antikor cevabı meydana getiren maddeler olarak bilinir(26). Bunlar, protein, karbonhidrat, lipit ve nükleik asit olabilir. Buna ilaveten antijenler immunolojik reaksiyon başlatmak için konak proteinleriyle birleşen küçük yabancı moleküllerin (Hapten) kombinasyonları olabilir (26).

Immün yanıt, Antijenin organizmaya girmesi ile başlar. Makrofajlar antijeni fagosit'e ettikten sonra yoğunlaşır ve RNA'ya bağlar. Oluşan Antijen+RNA bütün immün yanıt olaylarının başlangıcıdır. Lenfositlerde hücresel ve hümoral bağışıklıkta rol oynayan diğer savunma hücreleri-

dir. Hücresel bağışıklıktan T; hümoral bağışıklıktan ise B lenfositler sorumludur (6,26).

Yüzeylerinde immünoglobulinleri taşıyan B lenfositlerin, yaşamları birkaç gün ila birkaç hafta arasındadır. Bu nedenle yüzeyler elektron mikroskopta pürüzlü görülür. B lenfositleri, antijen uyarısı karşısında plazma hücrelerine dönüşerek antikor oluşturur. Bir kısmında tekrar küçük lenfositler haline dönüşür (6,26).

İmmün yanıtın mekanizması; Antijenin organizmaya girmesi ve organizmanın bu antijeni tanıması ile başlar (26,28).

Antijen organizmadan üç yolla eliminé edilir (26).

Antijen hücre dışında metabolize edilerek organizmadan atılır. Herhangi bir bağışık yanıt oluşmaz (6,26).

Antijen hücre içinde fagositozla yok edilir ve herhangi bir bağışık yanıt oluşmaz (6,26).

İmmün yanıta yol açması beklenen antijenler makrofajlar tarafından tutulur. Bağışık yanıtta bu ilk aşamadır. Makrofajlar tarafından tutulan antigenler burada hazırlanır ve tanınır. Özellikle B lenfositlerin yüzeyinde yer alan immünoglobulinlerin algaçları tarafından antijenlerin tutulması bu maddelerin tanındığının işaretidir (6).

Antijenle uyarılan B lenfositler lenf bezlerinin germinal bölgelere, hücresel bağışıklıkta rol oynayan T lenfositlerde lenf bazi folikülünün perikortikal kısmına yerleşerek başkalaşırlar (26).

Başkalaşımı ugrayan immünoblastlar iki ayrı hücre oluştururlar.

Bunlardan plazmositler antikor yapmaya başlarlar(26). Antikorların vücutta saptanabilmesi için抗原in vücuda girişinden itibaren 4-10 gün beklemek gereklidir. Immünoblastların oluşturduğu diğer hücre ise, bellek hücreleridir. Bu hücreler抗原lere ait bilgileri saklarlar. Primer immün yanıtta oluşan plasma hücreleri ve Bellek hücreleri seconder immün yanıtta rol oynarlar (6,26).

Immunglobulinler

Immün yanıtta rol oynayan ve antikor diye adlandırılan immünoglobulinler farklı fiziksel ve kimyasal ayrıcalıklar gösterirler (26).

Genel olarak immünoglobulinler, polipeptit zincirlerinden oluşur. Elektron mikroskopta Y şeklinde görülür (6).

Antikor molekülü bir Fc, iki Fab parçasından meydana gelir (56). Polipeptit zincirleride ağır (H) ve hafif (L) zincir olmak üzere 2 kısımdan oluşur gelir. Fab kısmı hem "H", hemde "L" zinciri Fc kısmı ise, sadece H zinciri içindedir. Antikor molekülünün,抗原 yakalama özelliği Fab kısmındadır (6,26).

Dünya Sağlık Teşkilatı (WHO) immünoglobulinler temel yapılarına göre 5 gruba ayırmıştır. Bunlar IgE, IgG, IgM, IgA ve IgD'dir (6,26,43).

Immunglobulin E

Normal serumlarda immünoglobulin E çok küçük mik-

tarlarda bulunur. Bu immünoglobulin, deri ve diğer dokularaki allerji olaylarında rol oynar. Mast hücreleri ve bazofilere bağlanma özelliği vardır. Immünoglobulin E 56°C de dört saatte özelliğini kaybeder. Erken allerjik reaksiyon gösteren hastalarda ve helmintiaz gibi parazitik enfeksiyonlarda immünoglobulin E'nin serumdaki miktarı artar (6,26,43). Normal serumdaki miktarının, 6-780 ng/ml arasında değiştiği söylenmektedir (24).

İmmünoglobulin G

IgG; Normal insan serumundaki immünoglobulinlerin %80'inden fazmasını teşkil ederler. Birbirlerine kükürt Bağları ile bağlanan 2 kısa ve 2 uzun zincirden oluşmuşlardır. Plasentadan geçen tek immünoglobulin G'dir. Ve deride pasif anafilaksi oluşturan tek immünoglobulindir. Serumdaki miktarı doğumdan sonra hızla çoğalır ve iki yaşında erişkin miktarına ulaşır. Yarı ömrleri 23 gündür özellikle presipitasyon, kompleman birleşmesi, toksin nötralizasyonu testlerinde etki gösteren antikorlardır (6,26). IgG1, IgG2, IgG3, IgG4 olmak üzere dört alt gruba ayrılır. Normal olarak kabul edilen bir kişideki serum IgG değeri 1020-1600 mg/dl olarak kabul edilir (6,30).

İmmünoglobulin M

IgM; Normal insan serumunda %7 oranında bulunur. Boyut olarak en büyük immünoglobulinlerdir. Kısa ve uzun zincirlerden başka J zinciri de vardır. 5 adet antijen molekülü bağlayabilir (56). Immünoglobulin M; aglunitasyon, hemoglo-

tasyon,virus nötralizasyonu olaylarında etkilidir.Ayrıca kompleman bağlama özelliği vardır.Fötal yaşamda,enfeksiyon etkenleri ve antijenlere karşı fötüste oluşabilmeleri önemli bir özellikleridir.Plasentadan geçemeyezler.Bu nedenle,yeni doğanlarda rastlanması fötüsün enfeksiyonlarla karşılaşmış olduğunu gösterir.Kan grupları ve hemaglutinlerin immünoglobulin M sınıfından olduğu belirtilmektedir

(6).Serumdaki ortalama değeri 70-178 % mgr (26)

İmmünoglobulin A

İmmünoglobulin G'ye benzer.İki veya daha çok molekülü J zinciri ile birleşerek polimer şeklinde bulunduğu saptanmıştır.Normal insan serumunda % 15 oranında bulunur.Çoğu polimer şeklinde ziyade monomer şeklindedir.Solunum yolları,sindirim kanalı salgıları,genital organ salgıları,göz yaşı,tükrük ve sütte bulunur.Aglutinasyon ve Opsonizasyon özelliklerine sahiptir (6,26).Görevi vücutun dış yüzeylerini mikroorganizmalardan korumaktır (32).

IgA, vücut salgılarında diğer immünoglobulinlerden fazla bulunur (26,32). Serumdaki ortalama değeri 200-300 %mgr'dır (26).

İmmünoglobulin D

İlk defa bir myeloma globulini olarak bulunan bu immünoglobulinin normal insan serumlarında da bulunduğu saptanmıştır. Çabuk parçalanan kısa ömürlü bir immünoglobulindir.Bu immünoglobulinin antikor etkinliğinin olduğu ispatlanamamıştır (56).Normal insan serumunda 0.3-14 %mg gibi çok az miktarda bulunur.

İmmünoglobulin D, lenfositlerin yüzeyinde, kordon kanında ve lenfatik lösemi hücrelerinde bulunduğu saptanmıştır (26).

Antijen-antikor reaksiyonu ile gelişen immün yanıt sonucu şu klinik tablolardır.

- İmmünojik tolerans (6).
- Antikorlara bağlı sıvısalbagışıklık (Hümoral bag) (6,26).
- Erken tip aşırı duyarlılık olayları.
- Hücreselbagışıklık (6,26).
- Geç tip aşırı duyarlılık olayları (6,26).
- Otoimmün hastalıklar.
- Kontakt dermatitler.
- Doku ve organ transplantasyonun kabul veya red edilmesi.
- Tümör immünojisi ile ilgili olaylardır (6).

Hümoral immünite; Serbest antikor sentezi ve antikorun kan, diğer vücut sıvılarına salgılanması ile karakterizedir. Bu antikorlar oluşmalarına neden olan antijenlerle özgül olarak birleşirler. Bu birleşme sonucu partikül halindeki antijenlerin kümelenmesi toksinlerin nötralizasyonu, hücresel antijenlerin erimesi gibi olaylar oluşurlar (26).

Hücresel immünite; Yüzeylerinde antikora benzer moleküller taşıyan duyarlı lenfoid hücrelerin oluşması ile karakterizedir. Bu duyarlı lenfoid hücre özgül antijenle temasa geçince sitotoksik etki göstererek hedef hücrenin ölümüne yol açar (6).

Hümorall ve hücresel immünitede lenfositlerin rolü
büyüktür (26).

Organizma,antijenlere karşı 2 türlü cevap verebilir.

Primer immün Cevap; Antijen,canlıya ilk defa verildiğinde bir iki gün içinde reaksiyon gözlenmez. İlk antikor cevabı plazmada 4-5.günlerde görülür. Meydana gelen ilk grup antikorlar IgM'dir. Bir müddet sonra (14-15 gün) IgM kaybolur, IgG oluşur. Primer immün yanıtta IgG 30-40 gün sonra kaybolmaya başlar (26).

Sekonder immün Cevap; Primer immün cevabının oluşmasına neden olan aynı tip antijen aynı canlıya ikinci kez verildiğinde bu kez bir beklemeye sahip olmadan ve daha yüksek konsantrasyonlarda IgG oluşur. Bu duruma sekonder immün cevap adı verilir (26).

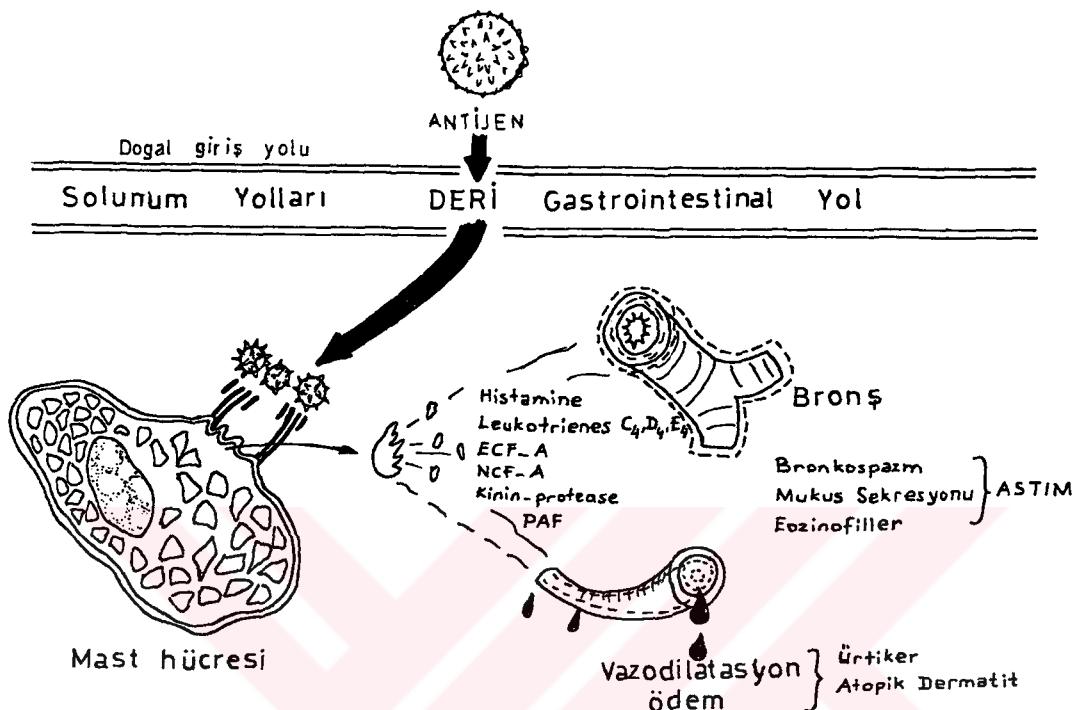
Aşırı Duyarlılık Reaksiyonları

Bir birey evvelce duyarlılaştırılmış ise,antijenle daha sonraki teması bağılıklığı sağladığı gibi doku hasarına neden olan reaksiyonlarında oluşturabilir. Bunlara aşırı duyarlılık reaksiyonları denir (1,2,5,7,42). Aşırı duyarlılık 5 sınıfta tarif edilmiştir. Aşırı duyarlılığın tip I,II,III ve V türlerinde antijenle hümorall antikorlar birleşerek reaksiyon oluştururlar. Bunlar ani veya hemen oluşan reaksiyonlar olarak değerlendirilir. Tip IV duyarlılık ise diğerlerine nazaran daha uzun zamana gerek gösterdiği için gecikmiş tipte duyarlılık diye adlandırılır (6, 7,9,15,17,21,25,26).

Tip I; Anafaksi ve atopiye bağlı tepkimelerde verilen antijenlere karşı oluşan antikorlar mast ve bazofil hücrelere Fc kısımlarıyla yapışırlar. Hücreye yapışık durumdaki bu antikorların Fab kısımları yeniden verilecek抗原lerle birleşmek üzere serbesttirler. İleride organizmaya verilen抗原leriyle birleşir ve yapışık oldukları hücreleri uyararak bazı ara maddelerin salgılanmasına ve tepkimelere neden olurlar (6,17,28,42). Anafaksi de rol oynayan antikor IgE'dir. Bununla birlikte IgG homositotropik antikorların ve kompleman parçalanma ürünlerinin bu şekilde rol oynayabilecekleri ileri sürülmüştür (26).

Antikorlar Fc kısımlarıyla bahis konusu hücrelere yapışıp, hücreleri uyarır (6,42). Organizmayı ikinci defa抗原 verildiği zaman bu hücrelerdeki antikorlara ulaşarak Fab parçalarına bağlanır ve抗原 antikor kompleksi yaparlar. Bu kompleks, hücreleri uyarır ve farmakolojik olarak etkin bazı kimyasal maddelerin salgılanmasına neden olurlar. Bunlar histamin, serotonin, kinin ve yavaş etkileyen maddelerdir (SRS-A). Bunların yanında ikinci derecede etkili bazı maddeler ve prostoglandinlerdir. Klinikte görülen anafaksi semptomları bu hazır olan ve o sırada yapılan kimyasal mediatörlerin üç organlar üzerindeki etkileri şeklinde ortaya çıkar. Histamin kılcal damarlardaki geçirgenliği artırır. Derideki damar matriksine bozarak ürtiker meydana getirir, akciğerlerdeki salgıları

artırır, damarlarda genel bir genişleme yapar ve kan basıncını düşürür ve şoka yol açar (21).



Şekil-1: Anafaksi ve atopiye bağlı tepkimelerin şematik olarak gösterilmesi.

Tip II; Antikorlara bağlı sitotoksik tip aşırı duyarlılık: Hücre Üzerinde antijene bağlı antikorlar birinci tip reaksiyondan farklı olarak Fab kısımları ile bağlanmıştır (26). Olay konağın zararına gelişmektedir. Tip II duyarlılığında antikorlar genellikle hücrenin yüzeyindeki抗jenlere karşıdır. Hücre içindeki抗jenlere karşı ise çoğu kez sitotoksik olmayabilir.

Tip III; Komplekslerle olan aşırı duyarlılık: Humoral antikorla抗jenin yaptığı kompleksler kompleman sistemi aktive ederek trombositlerin agregasyonuna sebep olur.

Tip IV; Hücre aracılığı ile (Gecikmiş) aşırı duyarlılık: Yüzeylerinde özgül reseptörler taşıyan timus-tan gelme T lenfositleri antijenle temasa geldikleri zaman lenfokin adı verilen faktörler açığa çıkarır ki bu faktörler gecikmiş aşırı duyarlılık reaksiyonlarının araçlarıdır. Hücresel aşırı duyarlılık ve hücreselbagışıklık olayları birbirine sıkı sıkıya bağlıdır (6).

Hücresel bagışıklıkta organizmaya giren çeşitli bakteri, virüs gibi mikropların ve canlı hücrelerin, hücresel bagışık yanıt yolu ile ortadan kaldırılmaları söz konusudur. Hücresel aşırı duyarlılıkta ise, organizmaya giren antijenlere karşı hücresel immün cevap sonucu ortaya çıkan zarar verici tepkimeler yer alır. Her iki olayda da temel öge T lenfositleri ve bunların ürünleridir (6).

T hücreleri antijene duyarlıdır. Daha önce aktive edilmiş T hücreleri immünoglobulini Fc bölgesiyle bağlar. Bu immünoglobulin antijenle bir kompleks yaparak T hücresi iş birliği ve T hücresi rozet oluşumunda rol oynadığı düşünülmektedir.

Hücresel aşırı duyarlılık tepkimelerinin mikrobiyolojide en çok önem taşıdığı alan çeşitli enfeksiyon hastalıklarının tanısındaki değerleridir. Uygun antijenler kullanarak yapılan deri testlerinde yerel hücresel tepkimelerin ortaya çıkıp çıkmamasının bir çok enfeksiyon hastalığında tanı değeri vardır. Bir çok kimyasal maddeler, (Nikel, Formaldehit, ilaçlar, kozmetikler ve bitkisel maddeler)

bu alanda çalışan ya da bu maddeleri kullanan kimselerin derisine uygulanacak olursa 12-48 saat içerisinde eritem, ödem, papül, kaşıntı ve nekroza kadar varabilen çeşitli yerel lezyonlar ortaya çıkar. Bu lezyonların, aşırı duyarlı olan kimselerin derisine sürülen maddelerin derideki yağların adjuvan etkisi ve proteinlerin tamamlayıcı etkiyle antijen olarak etki yapıp geç tip aşırı duyarlılık reaksiyonları şeklinde olduğu kabul edilmektedir (42).

Tip V; Uyarıcı aşırı duyarlılık: Antikor, hormon reseptörü gibi bir hücre yüzeyi bileşeni ile reaksiyona girerek hücreyi uyarır (42).

Korozyon sonucu ortamdaki nikel iyonlarına karşı gelişen hipersensitivite reaksiyonu birçok araştırmada bahsedilmiştir (5,7,11,16). Nikele karşı hipersensitivite rol oynayan diğer önemli sebepler; mekanik irritasyon, deri yapısı, kişisel duyarlılık, ısı, iklim ve kullanım süresidir (13).

Nikel dışında, krom, kobalt ve civa gibi metallerle, prokain ve benzokain türü lokal anestezikler, sabun, akrilik, röntgenografik solüsyonlar, formaldehit, kaucuk veya lastik, fenoller, amomyum bileşikleri, benzalkonyum klorit gibi maddelerde, dişhekiminde ve dental tedavi gören hastalarda allerjik reaksiyonlara neden olabilmektedir (1,5).

Dental materyallerdeki metallerden nikel, krom ve civa, organizmada toksik ve allerjik özelliklerini;
-Direkt toksik etki yapabilmeleri.

- Bu metalleri içeren kalp pili,kalça eklemi protezi taşıyan hastaların duyarlı hale gelmesiyle.
- Implant,bulundugu bölgede allerjik reaksiyona neden olması ve implantın reddi.
- Mukoza da allerjik reaksiyonlara rastlanması ve daha önce mevcut deri hassaslaşmasının şiddetlenmesi.
- Lichen planus gibi bazı hastalıkları olan hastaların metallere karşı hipersensitivite reaksiyonlarının gelişmesine eğilimli olmaları şeklinde gösterirler (7).

Krom;Nikelden,metal halinin antijenik olmaması özelliği ile farklıdır.Sadece hekzavalent tuzu antijeniktir.Alaşımdaki kromat miktarının fazla olması nikelin koroziona uğramasını engeller (7).

Civa; Her ne kadar metalik civayla hassaslaşmak mümkünse,dental amalgamların insanları civaya hassas hale getirmeleri nadiren görülür (7).

Patch testi;basit bir kimyasal madde veya bileşigin derinin bir bölgесine özel bir teknikle uygulanmasıyla, o bölgede deneysel olarak küçük bir allerjik kontakt dermatit alanının geliştirilmesi prensibine dayanan bir araştırma yöntemidir.Yani kısaca,tamamen deneysel olarak nedeni araştırılmakta olan hastalığın bir minyatür şekli geliştirilmektedir (1).

Patch testi ile hastalarda geç tip (IV tip) (hücresel immunoallerjik) allerjik reaksiyonlar araştırılır (1). Patch testleri,günümüzde allerji kliniklerinde geç tip

ilaç allerjilerinin ve allerjik kontakt dermatitlerin nedenlerinin ortaya çıkarılmasında uygulanır (1,2).

Allerjik kontakt dermatit araştırması amacıyla, patch testi yapılabilecek maddeler oldukça fazla sayıdadır (1,50). Potasyum dikromatın % 5'lik ve nikel sülfatının % 2.5-5'lik solüsyonları bu amaçla kullanılır. Bu metallerin solüsyonlarının dışında, ilaçlar, lastik ve kimyasal maddeler, formaldehitin % 2'lik sudaki solüsyonu, Epoksi resinin % 1'lik ve Turpentin Peroksitin % 0.3'lük çözeltileri kontakt dermatitin araştırılmasında rutin kullanılan diğer maddelerdir (1). Patch testi, deriye olduğu gibi ağız mukozasına da uygulanabilir. Mukozaya uygulanırken dental materyalin uygulandığı ortam ve koşullarda uygulanmalıdır (36).

Nikel allerjisinin teşhisinde de, patch testinden yararlanılır (11), fakat oral kavitenin kompleks yapısı nedeniyle dental protezlere karşı duyarlılığın saptanmasında patch testi en etkili bir araç olarak kabul edilmez (11).

Patch testi sınıflamasında, duyarlılık reaksiyonlarının pozitif veya negatif olması aşağıdaki kriterlerle saptanır.

-Eritem, yalnız başına negatif olarak tanımlanır.

-Başlangıç irritan reaksiyonlar, duyarlılık olarak kabul edilmemiş, fakat deride hasara neden olması sebebiyle bu grupta kabul edilmiştir.

-Eritem, papul ve eritem, papül, vezikülün beraber görülmesi durumu pozitif reaksiyon olarak kabul edilmiştir (13).

IMMUNOGLOBULIN TESPİTİ

Kantitatif immünoglobulin tayini 1949 yılında Ouchterlony'nin antijen-antikor konsantrasyonuna dayanan presipitasyon halkasını bulunmasıyla başlanmıştır. Lineer jel diffuzyon metodu, disk elektroforez tekniginin modifikasiyonu, kantitatif immunoelektroforez gibi semi kantitatif metodlar aynı amaçla denenmiş, 1957'de Feinberg immünoglobulin tayinini kantitatif bir düzeye getirmiştir, 1965'te Mancini ve arkadaşları tarafından radial immuno diffuzyon metodu tarif edilmiştir (38).

Serolojik Tepkimeleler

Antikor yapısındaki immünoglobulinlerinin tespiti serolojik tepkimele yapılmaktadır (6,26,38,43).

Günümüzde immünoglobulin tespitinde 1-Presipitasyon, 2-Aglunitasyon, 3-Erotrositlerin yer aldığı aglunitasyon testleri uygulanır (6).

1-Presipitasyon; Suda erimiş durumda bulunan antijenlerin kendi immünoglobulinleri ile birleşmeleriyle önce bulanıklık sonra bir çökme olayı şeklinde sonuçlanan olaya presipitasyon denir (6).

Immünoglobulin G ve IgM bazında IgA'nın presipitan özelliği vardır. Değişik presipitasyon uygulama yöntemi vardır (6,26).

a-Halka Deneyi; ince bir tüp içeresine az miktarda bağısık serum konur, üzerine iki sıvı karışmayacak ve tabakalaşacak kadar antijen eriyiginden eklenir. Eğer ortamda

birbirine uyan antijen ve antikor bulunuyorsa bir süre sonra iki sıvının birleştiği yerde beyaz bir presipitasyon halkası oluşur (6).

b-Tüp te sulandırma yöntemi;

c-Jel içinde presipitasyon

Olayın temeli saf agar ile oluşturulmuş jel tabakalarının içinde yayılma bırakılan antijen ve antikorun birbirlerine uygun oldukları bölgelerde bulanık presipitasyon çizgileri halinde çökmeleridir (6).

Jel içinde yayılma ile presipitasyonun değişik yöntemleri vardır. Günümüzde çeşitli değişiklikler yapılmak suretiyle geniş çapta uygulanmaktadır (6).

Temelde Petri kutuları içinde, elektrolitli ortamda ve PH'si ayarlanmış saf agar kullanarak hazırlanan plakların içerisinde antijenle antikorun karşılaşmasından oluşan presipitasyon çizgilerinin incelenmesi şeklindedir (6,33, 37,38).

Bu temele dayalı olarak bilinen yöntemlerin önemlileri Mancini ve Ouchterlony yöntemleridir (6,33,37,38).

Mancini (33) yönteminde antisérum, bu şekilde hazırlanmış bir agarın içine sogumakta iken karıştırılır. Ve plak şeklinde dökülür. Donuktan sonra zımba gibi özel aletler kullanılarak yuvarlak çukurlar açılır ve içeri boşaltılır. Bu çukurlara içinde antijen bulundugundan kuşkulanan sıvı konur. Nem kaybetmesi önlenecek sogukta bir

gece bekletilir. Hangi çukurlarda agar'daki antiserumun antikoruna uyan antijen varsa o çukurun atrafında halka şeklinde beyaz beyaz presipitasyon çizgisi oluşur (6,33, 37,58).

Ouchterlony yönteminin, Mancini yönteminden farkı, agar plaqının içerisinde antiserum karıştırılmadan ve hem antijenin hemde antikorlu antiserumun karşılıklı açılan çukurlara konulmasıdır (6,26,37).

2-Aglutinasyon; İmmünoglobulinlerin tespitinde kullanılan diğer serolojik tepkimedir. Bakteri, Eritrosit, lokosit gibi hücrelerle yada inorganik maddelerden yapılı parçacıkların yüzeyinde doğal olarak bulunan antijenler, kendilerine karşı oluşturulan antikorlarla birleşecek olursa bu hücre ve parçaların birbirine yapışıp gözle görülebilecek büyülükté kümeler halinde çökmesine aglutinasyon denir. Aglunitasyonda IgG, IgM ve IgA rol oynar (26,37).

Enzym işaretli immün Deney (6,42).

Enzym işaretli immün deney, antijen-antikor ilişkisini bunlardan birine bağlanmış bir enzimin aktivitesini izlemekle araştırma temeline dayanır. En çok kullanılan şekli Enzyme-Linked-İmmunoabsorbant Assay =(ELISA) yöntemidir (24,42).

İmmünoglobulin ararken;

a-Bilinen antijen plastik bir yüzeye yapıştırılır.

Bu plastik bir tüp olabilir.

b-Antikor aranacak serum buna eklenir. Serumda antikor varsa antijene bağlanacak ve yıkama ile gitmeyecektir.

c-Bir enzym ile etkenlenmiş insan antiglobulin serumu eklenir. Bir süre beklenir ve yıkanır. İncelenmekte olan serumda antikor varsa antijene yapışmış olacagından bu son eklenen enzym ile işaretlenmiş insan antiglobulini tutacak ve yıkama ile bırakmayacaktır (6,37).

d-Enzym substrat eklenir. Sisteme yapışmış enzym bu substrat parçalayacagından arta kalan substrat kolorimetrik ölçümelerde ölçülür. Ve antikor hakkında bilgi edinilir (6,58).

KONU İLE İLGİLİ ÇALIŞMALAR

Son yıllarda diş hekimliğinde, protetik diş tedavisinin metal konstrüksiyonunda, Nikel içeren alaşımalar sıkılıkla kullanılmaya başlanmıştır. Nikel içeren alaşımaların korozyon özelliğinin bulunması, duyarlı kişilerde bu metale karşı allerjik reaksiyonların ortaya çıkmasına neden olmuştur. Nikelin hümoral immünite üzerindeki etkilerini inceleyen çok az çalışma vardır. Dental alaşımaların hümoral immünite üzerindeki etkilerinin belirsiz kalması büyük bir eksiklik olarak görülmelidir. Nikelin, daha çok allerjik kontakt dermatit üzerindeki etkileri çeşitli araştırmalara konu edilmiştir (1,5,9,15,18).

Wahlberg (1976), tarafından yapılan bir araştırmada, Atopy ile nikel allerjisi arasında bir ilişki bulunup

bulunmadığını IgE ölçümü yaparak təşhis etmeye çalışmıştır. Ve atopı'ya bağlı IgE artışını solunumsal atopyle kombinə olanlar haricinde nadiren gözlemiştir (53).

Wahlberg başka bir araştırmasında, atopı şikayetini ile gelen 35 berber hastada yaptığı araştırmada nikel reaksiyon veren ve vermeyenlerde immünoglobulin E düzeyleri bir ayırım yapmaya yardımcı olacak şekilde değişiklige ugramadığını bildirmiştir (55). Aynı araştırmacı Skogla birlikte yaptıkları bir araştırmada, nikel alerjisi olan ekzemali 47 hastada immünoglobulin E değerlerini ölçmüştür ve 47 hastadan sadece 4'ünde immünoglobulin E düzeylerini normal değerlerin üstünde tespit etmiştir (54).

Jones ve Arkadaşları (1986) 100 hastalık bir grupta nikel hipersensitivitesini standart patch testi uygulayarak incelemiştir. Sonuçta bayan hastalarda % 20 pozitif cevap, erkek hastalarda ise, % 2 oranda pozitif cevap almıştır (27).

Gjerdet ve Arkadaşları (1987) tarafından yapılan diğer bir araştırmada Tavşanlara ortodontik tedavide kullanılan teller uygulanmış ve bu tellerin doku reaksiyonları incelenmiştir. Bu araştırmada nikel ihtiiva eden tellere karşı duyarlılık geliştiği ispatlanamamıştır (23).

Feazby ve Arkadaşları (1988), yaşları 5-12 arasında değişen 700 çocuk hastada nikel hassasiyetini patch testi ile araştırmış, sonuçta erkek çocuklarda %6.8, kız çocuklarında ise %8.1 oranında pozitif cevap gözlemiştir (19).

Vitsenzos ve Arkadaşları (1988) Gümüş-Palladyumdan alaşımından yapılan sabit protezlerin serum IgG,M,A sınıfı immünoglobulinlere etkisiyle ilgili araştırmalarında, daha önce alaşım uygulanmamış 14 hastada alaşım yerles-tilidikten 20 gün sonra serum örneklerini incelemiş ve protez uygulaması sonrasında IgG,M,A seviyelerinde hafif artma gözlemişlerdir (51).

Van Loon ve Arkadaşları (1988) 15 hastada Nikelin allerjen özelliğini incelemiştir. Klinik ve immünohistolojik yönünden; yüksek oranda nikel içtiva eden dental alaşımların duyarlı hastalarda allerjik kontakt stomatite neden olabi-leceği sonucuna varmıştır. Nikeli karşı oral mukozanın kon-nektif dokusunda langerhans hücrelerinin çoğalmasını an-lamlı bulmuştur (48).

Beyli ve Arkadaşları (1989) 100 öğrencide yap-tıkları bir araştırmada patch testi ile, 58 kız öğrenciden 16'sında, 42 erkek öğrencinin ise 9'ında değişik derecelerde pozitif cevap almışlardır (5).

Eggleston (1984), Dental amalgam ve nikel alaşım-la-rının insan T lenfositleri üzerindeki etkilerini incele-miştir. Dental amalgam ve nikel içtiva eden alaşımıları ta-şıyan bireylerde T lenfosit oranını yüksek bulmuştur (16).

GEREC VE YONTEM

Araştırmamız; Dicle Üniversitesi Dişhekimliği Fakültesi Protetik Diş Tedavisi Anabilim Dalı Kliniği, Dicle Üniversitesi Tıp Fakültesi Mikrobiyoloji Laboratuvarında ve Hematoloji Kliniği Laboratuvarında gerçekleştirildik.

Yaşları 20-45 arasında değişen 12 bayan ve 18 erkektен oluşan hasta grubunda bireylerin herhangi bir sistemik hastalıklarının olmamasına dikkat edildi. Ayrıca ayrıntılı bir anamnez alınarak allerjik hastalıklar yönünden değerlendirildi. Saman nezlesi, bronşiyal astım gibi solunumsal allerjisi olan bireyler çalışmamızda yer almadı. Ayrıca çalışma için seçilen bireylerin yakın tarihte antibiyotik, steroid ve immünosupressif ilaç kullanmamış olduğu anamnezle belirlendi. Bütün bireylерden kan alma işlemi saat 16'da yapıldı.

Klinigimize Köprü protezi yaptırmak üzere başvuran sağlıklı bireylerin kron-köprü protezi, amalgam dolgusu, Endodontik tedavili diş ve metal destekli bölümlü protez taşımamasına dikkat edildi.

Bireyler için hazırlanan bilgi formlarında hastanın adı, soyadı, yaşı, cinsiyeti, adresi, sabit protezin uygulama tarihi ve anamnez bölümü yer aldı.

Hastalardan kron-köprü protezi uygulamadan önce ve sonra serum IgE, G, M, A seviyelerini belirlemek amacıyla, steril ve tek kullanımlık enjektörlerle 5cc kan alındı,

serumları ayrılarak derin dondurucuda muhafaza edildi.

Protetik tedavi öncesinde hastalardan kan alındıktan sonra, hemen protetik tedavilerine başlandı. Köprü protezinin metal konstrüksiyonunda Wirrolloy (R) (Bego-West Germany)合金 kullanıldı. Wirrolloy合金 %63 Nikel %23 Krom %3 Molibden dışında, Silisyum, Demir, Mangenez, Karbon içermekteydi.合金 berilyum içermiyordu.

Protetik tedavi bitirildikten sonra üç hafta sonra hastalar çağrılarak, kontrol kanı alındı ve serumları ayrılarak IgE, G, M ve A tespitleri yapılmaya kadar derin dondurucuda muhafaza edildi.

Serum immunoglobulin E tespiti;

ALASTAT total IgE (DPC-U.S.A) kitiyle bakıldı.

Alastat total IgE, Enzyme Linked-immunoabsorbant Assay (ELISA) yöntemine göre hazırlanmıştır.



Resim-1: Serum IgE'nin bakıldığı kit.

Uygulama;

1-Alastat total immünoglobulin kitinde mevcut kalibratör (AA',BB',CC',DD',EE',FF'),kontrol (1,2,3) ve hastalardan temin edilen serumlardan 25 μ lt antijenle kaplı özel tüplere aktarıldı.

2-Bütün tüplere 100 μ lt ligant etiketli monoclonal anti immünoglobulin E ilave edildi.

3-Bu tüplere 100 μ lt Enzyme labeled monoclonal anti immünoglobulin E ilave edilip Rak'a vibrasyon yaptırdık.

4-Bu şekilde 15 dakika oda ısısında inkubasyona bıraktık.

5-Bu tüplere 50 μ lt antiligand ilave edilip vibrasyon yaptırdık.

6-Tüpler dakikada 200 döngülü çalkalayıcıda 15 dakika çalkalandı.

7-Tüpler üç kez 2,0 ml buffered yıkama solusyonu ile yıkanıp emici kagitla fazla nem alındı yani dekantlama işlemi yapıldı.(Buffered yıkama solusyonu; 50 μ lt konstantre buffered solusyonu+750 mgr distile su)

8-Bu safhada substrate çalışma solusyonu hazırlandı.(80 tüp için, 5-6 OPD tablet ve 50-60 μ lt buffered peroksidase solusyon karıştırılarak hazırlandı) ve kalayla kaplı karanlık bir cam şişeye konuldu.Tabletler iyice eridikten sonra bu solusyon tüplere 500 μ lt aktarıldı.Bu solusyonu aktarırken ve hazırlarken temiz pipet kullanarak enzyme etiketli anti immünoglobulin E ile kontamine olması engellendi.

9-Gerektigi kadar nazik bir şekilde ajite edilerek kahve rengi-sarı rengin tüpe yayılması saglandı. Ve oda ısısında 10 dakika inkubasyona bırakıldı.

10-Bütün tüplerde 500 ml' t 1 N sülfirik asit ilave edilip Rak hafifçe sallandı.

11-Tüplerde oluşan renk 490 nanometredede kalibratör A tüpleri ile sıfıra ayarlanarak,değerler ng/ml cinsinden bulundu.

Serum İmmünoglobulin G, M, A'nın Tespiti:

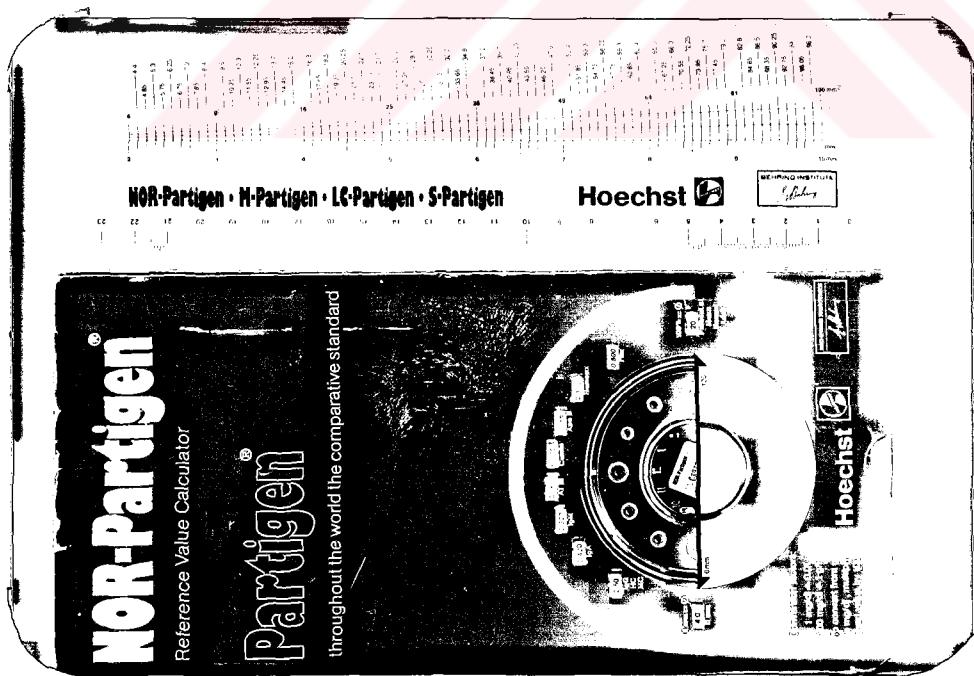
Norpartigen G, M ve A immünodiffüzyon plakları (Behring Werke A.G-West Germany) ile jel içinde yayılma ve presipitasyon esasına göre immünoglobulin incelemesi yapıldı(26). Kullandığımız plak, Mancini ve Arkadaşlarının 1965'te geliştirdikleri single Radial immünodiffüzyon yöntemine uygun şekilde hazırlanmıştır (33).

Antigen içerikli jeloz plaklardaki çukurcuklara otomatik mikropipet yardımı ile antikor olduğu düşünülen serumdan 5 ml' t bırakıldı. Immünodiffüzyon için kapakları kapatılan jel plaklar 48 saat oda sıcaklığında bekletildi. Oluşan presipitasyon halkalarının çapları plakları üreten firmanın hazırlamış olduğu standart cetvelle ölçüldü. Yine aynı firmanın hazırlamış olduğu çap ve işlemen konsantrasyon değerlerinin karşılığını gr/l t cinsinden veren tablo dan alınarak mgr/100 ml' ye çevrildi (Resim-2,3).

Serum IgE,G,M ve A'nın protez öncesi ve sonrası değerleri istatistiki olarak değerlendirildi.



Resim-2: Serum IgG, M ve A'nın antijen içerikli jelöz plaklarda oluşturduğu presipitasyon halkaları.



Resim-3: Behring Werke A.G'nin Norpartigen IgG, M, A immuno diffüzyon plaklarının presipitasyon çaplarının okundugu cetvel ve tablo.

BULGULAR

Çalışmamızda %63 Nikel içeren dental alaşımlardan hazırlanan köprü protezlerini taşıyan bireylerde, serum IgE, IgG, IgM ve IgA düzeyleri ve protetik tedavi öncesi serum IgE, IgG, IgM ve A değerleri tespit edildi.

Serum IgE değerleri nanogram cinsinden serum IgG, M ve A değerleri ise mg/100 ml cinsinden bulunmuştur. Tüm gruptaki bireylerin tedavi sonrası IgE, G, M, A düzeylerindeki değişim Tablo 1'de gösterilmiştir.

n=30		IgE	IgG	IgM	IgA
Bayan n=12	Artma	7	3	7	6
	Azalma	3	6	2	3
	Aynı Seviye	2	3	3	3
Erkek n=18	Artma	8	7	9	7
	Azalma	5	5	4	4
	Aynı Seviye	5	6	5	7

TABLO 1: Protetik Tedavi Sonrası İmmünonoglobulin Seviyelerindeki Değişim.

Bayan hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve protetik tedavi sonrası IgE değerleri Tablo 2'de gösterilmiştir. Protetik tedavi sonrası, bayan hasta grubunda IgE değerlerinde 7 hastada artma gözlenmiş, 3 hastada azalma gözlenmiş, 2 hastada ise IgE saptanmamıştır.

n=12	Protez öncesi	Protez sonrası
1	—	21.85
2	23.46	50.6
3	10.12	9.66
4	16.01	11.96
5	64.04	62.1
6	50.6	59.8
7	—	55.2
8	29.9	73.6
9	9.2	16.1
10	—	—
11	36.8	69
12	—	—

Tablo 2: Bayan Hasta Grubunda Protetik Tedavi Öncesi ve Protetik Tedavi sonrası IgE Değerleri (ng/ml).

Bayan hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve sonrası IgG,M,A değerleri Tablo 3'te gösterilmiştir.

IgG;protetik tedavi sonrası 3 hastada artmış, 3 hastada seviye aynı kalmış, 6 hastada ise değerler çokaz düşmüştür.

IgM;tedavi sonrası 7 hastada artmış, 3 hastada seviye aynı kalmış, 2 hastada ise biraz azalma gözlenmiştir.

IgA; 6 hastada değerler biraz yükselmiş, 3 hastada bir miktar azalma göstermiş, 3 hastada ise aynı seviyede kalmıştır.

n=12 Bayan	Protetik tedavi öncesi			Protetik tedavi sonrası		
	IgG	IgM	IgA	IgG	IgM	IgA
1	1560	160	263	1560	160	263
2	1560	243	101	1430	160	380
3	1250	160	355	1250	168	393
4	1900	160	263	2260	200	263
5	1690	123	263	1560	160	263
6	1830	176	263	2260	200	319
7	1690	243	118	1970	339	263
8	1690	243	118	1560	123	319
9	1560	234	252	1560	243	210
10	1560	160	343	1500	160	296
11	1690	271	319	1560	184	319
12	1900	243	210	1560	243	210

Tablo 3: Bayan Hasta Grubunda Protetik Tedavi Öncesi ve Sonrası IgG, IgM, IgA değerleri (mg/100 ml).

Erkek hasta grubunda, protetik tedavi öncesi ve sonrası IgE değerleri Tablo 4'te gösterilmiştir.

Tablo 4'te görüldüğü gibi protetik tedavi sonrasında 8 hastada bir miktar artma göstermiştir. 5 Hastada değerler biraz düşmüş, 5 hastada ise protetik tedavi öncesi ve sonrası IgE saptanmamıştır.

n=18 Erkek	Protez öncesi	Protez sonrası
1	59.8	64.4
2	14.72	32.2
3	64.4	—
4	—	—
5	32.2	29.9
6	—	52.9
7	32.2	33.35
8	—	11.96
9	—	—
10	16.1	39.1
11	—	16.56
12	21.85	16.56
13	—	—
14	—	—
15	16.33	—
16	59.8	48.76
17	29.9	32.2
18	13.57	10.12

Tablo 4: Erkek Hasta Grubunda Protetik Tedavi Öncesi ve Sonrası IgE değerleri (nanogram/mlt).

Erkek hastalarda protetik tedavi öncesi ve sonrası IgG,M,A değerlerinde meydana gelen değişim Tablo 5'te gösterilmiştir.

n=18 Erkek	Protez öncesi			Protez sonrası		
	IgG	IgM	IgA	IgG	IgM	IgA
1	2260	243	445	2040	243	445
2	1900	160	445	2190	123	515
3	1830	123	319	2260	200	210
4	1900	200	263	1560	192	263
5	1250	208	153	2040	339	252
6	1900	243	319	1560	243	309
7	2190	89.6	355	2040	109	445
8	1560	261	126	1830	271	126
9	1900	160	445	1760	226	445
10	1560	243	319	1830	200	319
11	1560	160	355	1500	200	296
12	1900	160	319	1560	184	319
13	1020	152	162	1190	109	135
14	1370	123	319	1250	109	319
15	1500	192	263	1370	200	319
16	2110	160	231	1630	138	252
17	1900	234	285	1760	234	319
18	1830	123	126	1900	123	162

Tablo 5: Erkek hasta grubunda tedavi öncesi ve tedavi sonrası IgG, IgM, IgA seviyelerindeki değişim.

Tablo incelendiginde, IgG degerleri 8 hastada yükselmiş, 10 hastada ise düşmüştür.

IgM; 8 hastada yükselmiş, 6 hastada düşmüş, 4 hastada ise tedavi öncesi ve sonrası degerler eşit bulunmuştur.

IgA değerleri ise; 7 hastada artmış, 4 hastada düşmüş, 7 hastada ise seviye değişmemiştir.

Bayan ve erkek hasta gruplarında IgE,G,M,A değerlerindeki değişim eşleştirilmiş student's "t" testiyle analiz edilmiştir.

Bayan hastalarda ortalama IgE değerlerine ait istatistiksel sonuç Tablo 6'da görülmektedir.

n=12	Protez öncesi	Protez sonrası	t	P
	$\bar{X} \pm Sd$	$\bar{X} \pm Sd$		
IgE	20.04 ± 21.66	35.82 ± 28.27	2.81	P< 0.05

Tablo 6: Bayan hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve sonrası ortalama IgE değerlerin kıyaslanması sonucu istatistiksel değerlendirme (ng/mlt).

Protetik tedavi öncesi ortalama IgE (20.04 ± 21.66) değerinden, (35.82 ± 28.27) değerine yükselmiştir. İlk ve ikinci seviyelerin kıyaslanması ve istatistiki değerlendirilmesi yapıldı. Sonuç, istatistiki olarak ($P<0.05$) anlamlı bulundu.

Protetik tedavi sonrası yapılan klinik muayenede, tüm hastalarda allerjik reaksiyon olduğunu gösteren semptomlara rastlanmamıştır.

Bayan hastalara ait IgG,M,A değerlerinin istatistiksel sonuçları Tablo 7'de gösterilmiştir.

n=12 Bayan	Protez öncesi		Protez sonrası		t	P
	X̄	Sd	X̄	Sd		
IgG	1656.6±179.8		1669±319.3		0,270	P>0.05
IgM	201.3±49.06		203.8±63.4		0,160	P>0.05
IgA	239±86.5		294±55.05		1,357	P>0.05

Tablo 7: Bayan hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve sonrası ortalama IgG, IgM, IgA değerlerinin istatistiksel sonuçları.

Protetik tedavi öncesi bayan hastalarda IgG ortalama değeri (1656.6 ± 179.8) değerinden, tedavi sonrası (1669 ± 319.3) değerine yükselmiştir. IgG değerlerindeki bu artış istatistik olaraq anlamlı ($P>0.05$) bulunmamıştır.

IgM ortalama değeri protetik tedavi öncesi (201.3 ± 49.06) değerinden, tedavi sonrası (203.8 ± 63.4) değerine yükselmiştir. IgM değerlerinde meydana gelen artış istatistik olaraq önemli ($P>0.05$) bulunmamıştır.

IgA ortalama değeri ise protetik tedavi öncesi (239 ± 86.5) bulunmuş, protetik tedavi sonrasında (294 ± 55.05) bulunmuştur. IgA değerlerindeki artış istatistik olaraq anlamsız ($P>0.05$) bulunmuştur.

Erkek hasta grubuna ait IgE değerlerinin istatistiksel değerlendirilmesi Tablo 8'de gösterilmiştir.

n=18 Erkek	Protez öncesi	Protez sonrası	t	P
	\bar{x} Sd	\bar{x} Sd		
IgE	20.04±22.27	21.55±21.40	1.631	P>0.05

Tablo 8: Erkek hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve sonrası IgE ortalama değerlerinin istatistiksel sonuçları.

Erkek hastalarda IgE ortalama değerlerinde tedavi sonrası bir artış gözlenmiştir. Meydana gelen artış istatistik olarak ($P>0.05$) anlamsız bulunmuştur.

Erkek hasta grubunda IgG,M,A değerlerinin istatistiksel sonuçları Tablo 9'da gösterilmiştir.

n=18 Erkek	Protez öncesi	Protez sonrası	t	P
	\bar{x} Sd	\bar{x} Sd		
IgG	1746±328	1737±309.81	0.177	P>0.05
IgM	179.6±50.5	204.77±63.8	1.029	P>0.05
IgA	291.6±102.5	302.7±108.9	0.969	P>0.05

Tablo 9: Erkek hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve sonrası ortalama IgG, IgM, IgA değerlerin, istatistiksel sonuçları.

Tablo incelendiginde, erkek hasta grubunda; IgG ortalama değerleri tedavi öncesi (1746 ± 328) iken, tedavi sonrasında (1737 ± 309.81) değerine inmiştir. IgG değerlerindeki azalma istatistik olarak ($P>0.05$) anlamlı bulunmamıştır.

IgM; Protetik tedavi öncesi ortalama değeri (179.6 ± 50.5)'ten (204 ± 63.8) değerine yükselmış olmakla beraber istatistikî yönünden ($P > 0.05$) anlamsız bulunmuştur.

IgA; Ortalama değerleride tedavi öncesi (291.6 ± 102.5)'ten (302.7 ± 108.9) değerine yükselmiştir. IgA değerlerindeki artış istatistiksel olarak ($P > 0.05$) anlamlı bulunmamıştır.

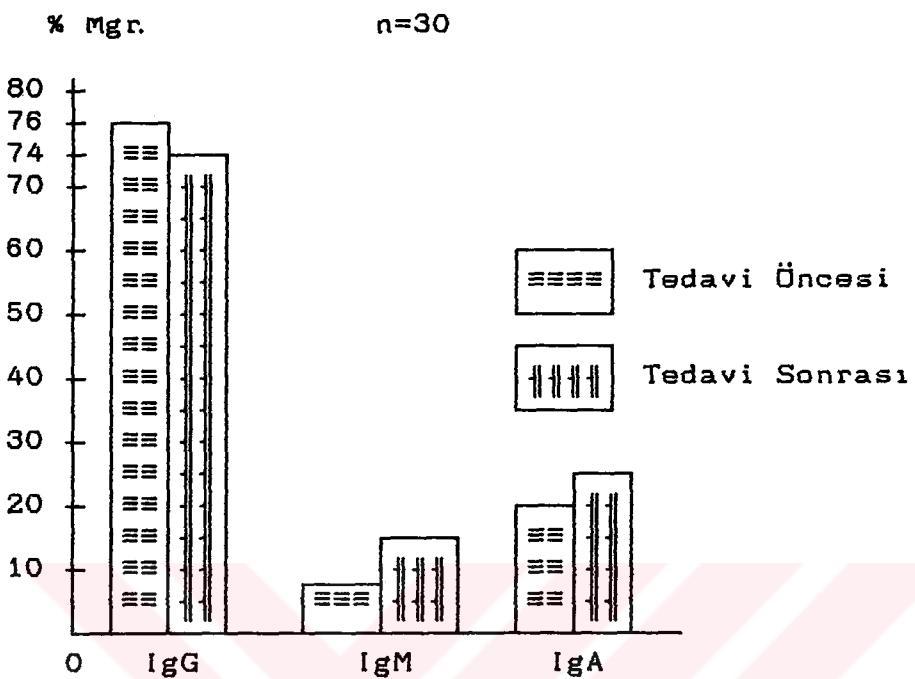
Çalışmamızın son bölümünde, serum immünoglobulin komponentlerinin tedavi öncesi ve sonrası yüzde oranları Tablo 10'da gösterilmiştir. Sonuçlar grafikle de sutun grafigi olarak verilmiştir.

%	IgG	IgM	IgA
Tedavi Öncesi	76.18	8.60	11.38
Tedavi Sonrası	74.78	8.81	13.06

TABLO 10:Tedavi öncesi ve tedavi sonrası IgG, IgM, IgA'nın serumdaki yüzde değerlerindeki değişim.

IgG tedavi öncesi %76.18'den tedavi sonrası %74.78'e
IgM tedavi öncesi %8.60'dan tedavi sonrası %8.81'e
IgA ise %11.38'den tedavi sonrası %13.06 değerine yükselmistiir.

IgE yüzde değeri immünoglobulinler içinde yüzde olarak çok düşük düzeyde olduğundan Tablo 10'da gösterilmemiştir.



Grafik 1: Tedavi öncesi ve tedavi sonrası serum immüno-globulin komponentlerinin yüzde değerleri.

TARTIŞMA

Nikel, günlük yaşamda oldukça sık kullanılan bir metaldir. Madeni paralar, pişirme kabları, saat kayışları, giysi aksesuarları, mücevherler v.b. birçok eşyanın yapısında mevcuttur (11).

Soy metallerin fiyatlarındaki artışlar, Nikel'in diş hekimliği alanında sıkılıkla kullanılmasını zorunlu kılmıştır. Nikel'in bu oranda kullanılması, duyarlı kişilerde bazı rahatsızlıkların ortayamasına neden olmuştur. Değersiz ilaçlardaki nikelin allerjen özelliğinin olduğu bir çok araştırmada ifade edilmiştir (1, 2, 5, 7, 9, 13, 15, 19, 45).

Akkor ve Tekülden (1) öğrendigimizde göre Fisher "Allerjik kontakt dermatit nedeni olan maddeleri; sırasıyla, Parafenil diamin, Nikel bileşikleri, lastik eşyalar ve dikromatlar" olarak belirtmiştir.

Nikele karşı hassas kişilerde meydana gelen reaksiyon, hücresel tip immunoallerjik reaksiyonlardır (1). Nikel içeren ve sensitize etme yetenekli olan maddelerin sayısı oldukça çoktur (11, 15, 19, 60).

Sanayi kesiminde kullanılan Nikel, Krom ve Berilyumun kansinojen özelliği olduğu bilinmektedir (4). Bu yüzden nikel partiküllerin çalışma ortamında bulunması diş hekiminden çok diş teknisyenini ilgilendiren bir konu olarak görülmeye karşın (5). Dişhekimliğinde dental ilaçlarda nikelin sıkılıkla kullanılması, insanlarda genel ve lokal bazı rahatsızlıkların ortayamasına neden olabileceği

araştırmacılar tarafından ifade edilmiştir (2,5,45,56).

Araştırmamızda, protetik restorasyonlarda sıkılıkla kullanılan nikel alaşımının oluşturabileceği olumsuz etkilerin incelenmesi amaçlanmıştır. Çalışmamıza dahil edilen bireylerin daha önce herhangi bir protetik restorasyon, amalgam dolgu taşımamasına ve dişlerine endodontik tedavi uygulanmamış olmasına özen gösterdik. Yanılmaları önlemek amacıyla, bağılıklık sistemini etkileyebilecek solunum sisteminin allerjik karakterli hastalıkları, immuno-supressif ilaç kullanan, genel sistemik hastalığı olan bireylerle, oral mukozada Virütik ve bakteriyel rahatsızlığı olan bireyler değerlendirme dışında tutuldu.

Çalışmamızda, toksik ve allerjik özelliği olduğu söylenen nikelin, nikel içerikli dental alaşımından hazırlanan protetik restorasyonlar yoluyla, genel sistem üzerindeki etkileri immüโนlojik yönden incelenmiştir. Protetik tedavi öncesi ve sonrası serum IgE, G, M ve A düzeyleri ölçülecek fark kıyaslanmasıdır. Immünoglobulin düzeylerindeki değişimlerin, dolayısıyla hümoral immünenin, nikel içerikli dental alaşımardan ne derece etkilendiği araştırılmıştır. Bu incelemede Mancini'nin (33) geliştirdiği single Radial immünodiffüzyon plakları ile IgG, M, A'yı ve enzim etiketli immunoabsorbant assay teknigiyle de serum IgE tespiti yapılmıştır. Mancini (33) serum IgG, M ve A tespitiinin, bilinmeyen mikardaki antikorun, antijen içeren agarın uniform ince tabakasının bulunduğu koyudan radyal

olarak diffuze olmasına ve antijenle birleşerek presipitatın yayıldığı alanın ölçülmesiyle yapılabileceğini bildirmiştir.(6,33).Mancini'nin (33) Antijen-Antikor presipitation esasına dayanan single radial immünodiffuzyon yöntemi bu konuda tek ve etkin bir yöntem olduğu için (6,17,25,26, 58), bizim çalışmamızda da uygulanmıştır.Normal serumdaki miktarı nanogram düzeyinde olan immünoglobulin E ise, Gleich,Arlene ve Swedlund'ın (24), fıkraladı duyarlı sonuç alınabileceğini bildirdiği enzim etiketli immunoabsorbant assay teknigiyle incelenmiştir.Çalışmamızda, ALASTAT total IgE kiti kullanılmıştır.

Nikel karşı duyarlılığın tespitinde, genellikle patch testinden yararlanılır.Akkor ve Teküle (1) göre,patch testinin bazı sakincaları vardır. Nikel tuzları veya bazı kozmetik boyaları gibi materyallerin yüksek dozlarda kullanıldıkları takdirde test yerlerinde uzun süre kalan nedbelere sebep olabileceğini ve ayrıca test sahasının kaşınma ve sürtünmesinin sonuçları etkiliyebileceğini bildirmiştir (1).Beyli,Nayır ve Pamuk (5), test sonucu duyarlı olmayan hastalarda duyarlık gelişebileceğini söylemişdir.Çalışmamızda,daha önce herhangi bir şekilde duyarlanmamış kişilerde nikel içerikli dental alaşım uygulanması sonucu hümoral sisteme etkilendmenin serum immünoglobulin değişimleriyle tespiti amaçlanmıştır. Bireylere daha önce patch testi uygulandığı taktirde duyarlı hale gelebileceği düşünüldüğünden,hastalarımıza patch testi uygulanmamıştır.

Frick (21) normal serum IgE konsantrasyonunun erişkinlerde 56-1840 ngr/mlt. arasında değiştigini ortalama değerin 207 ngr/mlt. olduğunu bildirmiştir. Gleich, Arlene ve Swedlund (24), yaptıkları bir çalışmada belirgin allerjik semptomları olmayan normal kişilerden alınan serum örneklerinin analizi ile serum IgE değerlerinin 6-780 ngr/mlt. arasında yaklaşık 130 misli olacak şekilde değişimini bildirmiştir. Tedavi edilmiş ve edilmemiş allerjik kişilerde IgE değerinin dağılımını, normal kişilereinkinden anlamlı derecede farklı bulunduğunu bildirmiştir. Allerjik hastalardaki IgE değerlerini 55-12750 ngr/mlt. arasında tespit etmişlerdir.

Çalışmamızda, tedavi öncesi ve tedavi sonrası tespit edilen total IgE değerleri araştıracılar (21,24) tarafından normal kabul edilen düzeyler arasında bulunmuştur. En yüksek serum IgE seviyesi bir hastada tedavi sonrası 73.6 ngr/mlt. olarak bulunmuştur. 30 bireylik hasta grubunda tedavi öncesinde IgE seviyelerinin yaş ve cinsiyete göre farklılık göstermediği tespit edilmiştir. Protetik tedavi sonrasında ise bayan ve erkek hasta gruplarında bir artış gözlenmiştir. 12 bireylik bayan hasta grubunda protez öncesi serum IgE ortalama değeri 20.04 ± 21.66 , protez sonrası 35.82 ± 28.27 değerine yükselmiştir. Meydana gelen bu artış istatistikî olarak anlamlı ($P < 0.05$) bulunmuştur. Erkek hasta grubunda ise, tedavi öncesi serum IgE ortalama değeri 20.04 ± 22.67 değerinden tedavi sonrası 21.55 ± 21.40

olarak tespit edilmiştir. Erkek hasta grubunda IgE değerlerinde görülen bu artış istatistikî olarak anlamsız ($P>0.05$) bulunmuştur. Sağlıklı bireylerde nikel içeren dental alaşım uygulanmasına karşı oluşan hümoral cevabın derecesini saptamaya çalıştığımız araştırmada serum IgE değerlerinde özellikle bayan hastalarda anlamlı ($P<0.05$) derecede artış gözlenmesi hastalarda hümoral immün yanıtının gelişliğini düşündürmektedir.

Burrows (7), hastaların dental protezlerdeki nikelé hassas hale gelmelerine imkan olmadığını düşündüren kuvvetli bulgular olduğunu bildirmiştir. Burrows (7)'tan öğrendigimize göre, Moffanın bir çalışmasında, ağız içindeki nikel alaşımına maruz kalan hastalarda nikel alleji insidansını % 4, bu tür alaşımı olmayanlarda ise, % 6 olarak saptanmış olduğunu bildirmiştir. Burrows (7), özellikle hanımların % 10'unun mücevher ve elbise tokalarındaki nikelé karşı duyarlılığını söylemiştir.

Duniap, Vinsent ve Berkes (15), Oral allerjik reaksiyon gösteren hasta sayısının çok az olmasını, deri lezyonlarını provake edebilmek için gerekli olan nikel konsantrasyonunu oral mukozada lezyon oluşturabilecek nikel oranının 5-12 kat daha az olmasına baglamışlardır. Aynı araştırcılar nikelé pozitif deri testi cevabı veren ve nikelé allerjik deri reaksiyonu gelişmiş olan bir kişi bu metali içeren dental materyalleri ve protezleri tolore edilebilir durumda olabildiğini bildirmiştir.

Nayır, Beyli ve Pamuk (5) ise ağız içi dokularının duyarılılık semptomlarına karşı oldukça dirençli olduğunu, ancak ağız içi dokularının nikel ile teması sonucunda duyarılılık semptomlarına vücutun başka yerlerinde rastlandığını bildirmiştir.

Samitz ve Arnold (44) Fisher'in "dental alaşımdan vücut sıvılarına ve tere geçen nikel varlığının allerjik reaksiyona neden olamayacak düzeyde kaldığı düşüncesinde olduğunu bildirmiştir.

Nikel içerikli dental protez uyguladığımız hastaların, IgE düzeylerinde azda olsa artma gözlenmesine karşın, klinik olarak oral mukozada veya vücutun hiçbir yerinde duyarılılık semptomlarına rastlanmamıştır. Bu anlamda, normal bireylerde dental protezlerdeki değişik miktarlardaki nikel varlığına bağlı olarak allerjik reaksiyon görülmeye insidansının çok küçük olduğu düşüncesine (5, 7, 15, 44) katılmaktayız.

Espane ve arkadaşları (18), Nikel içerikli alaşım kullanımına bağlı oral lezyonların çok az görülmemesini tükürüğün yıkama özelliğinin olmasına yorumlamışlardır.

Oral mukozada, nikel içeren dental alaşımlara bağlı allerjik reaksiyonların nadir görülmesine karşın toplumun önemli bir kısmında nikel temasına bağlı atopik dermatitler önemli bir sağlık problemi olarak görülmüştür (13, 14, 16, 18, 19, 25, 44).

Axell ve Arkadaşları (2), Nikeli duyarlı 10 hastada Oral mukozada uyguladıkları patch testinde, 3 hastada,

nikel içeren disklerin yerleştirilmesini müteakip palatal mukozada reaksiyon meydana geldigini gözlemişlerdir.

Temesvari ve Racz (45), Nikelin allerjen özelikte oldugunu ve metal mücevherlerin çocuklukun erken dönemlerinde kullanılmasının duyarlılığı ortaya çıkardığını bildirmiştir.

Beyli, Nayır ve Pamuk (5), 58 erkek ve 42 kız öğrencide % 2.5'luk nikel sulfatla ön kol derilerine patch testi uygulamışlar ve test yapılan 58 öğrenciden 16'sında; 42 kız öğrencinin ise 9'unda değişik derecelerde duyarlılık saptamışlardır. 8 kız öğrencide eritem, papül ve vezikülün görüldüğü üçüncü derece duyarlılık saptamalarına karşılık erkek öğrencilerin hiçbirinde bu belirtilerin görüldüğü üçüncü derece duyarlılık saptamamışlardır.

Luis Blanco-Dalmau ve arkadaşlarıda (13), 403 hastada uyguladıkları patch testinde kadınların % 31.9'luk kısmının nikeli pozitif reaksiyon gösterdigini, bu oranın erkeklerde % 20.7 düzeyinde değişik derecelerde pozitif reaksiyonlara neden oldugunu saptamışlardır. Bunun sebebi de kadınların nikel içeren takılarla bağlı olarak erken yaşlarda nikeli duyarlı hale gelmeleriyle açıklanmıştır (7,13).

Feazby, Ecclestone ve Grainger'in (19), bildirdigine göre Fisher'in "allerjik dermatitin en önemli nedeninin nikel oldugunu ve daha çok kadınlarda görüldüğünü" söylediğini bildirmiştir.

Çalışmamızda, normal bireylere uygulanan nikel içeren alaşımdan hazırlanan sabit protezlerin humoral sistem üzerindeki etkileri araştırılmış olmakla beraber, dental protezin uygulandığı ortamdaki lokal etkileri gözlenmiş ve nikel alaşımına karşı oral dokularda pozitif reaksiyon gelişliğini gösteren klinik herhangi bir semptoma rastlanmamıştır.

Wahlberg (55), 35 atopik berberde IgE ölçümü yapmış, 28 hastada IgE düzeyini 250 ng/ml'nin altında, 3 hastada 250-500 ng/ml, 2 hastada ise 1000 ng/ml'nin üzerinde tespit etmiştir. Araştırmacı, IgE ölçümünün nikeli allerjik olan ve olmayan bireyler arasında bir ayırım yapacak şekilde yardımcı olmadığını bildirmiştir. Yine aynı araştırmacı (53), nikeli temas allerjisi olan 47 vakada IgE değerlerini tespit etmiş ve sadece 4 hastada anormal derecede yüksek bulmuştur. IgE ölçümü için kullanılan metodla, nikeli bağlı atopik ekzemanın solunumsal atopiyle kombine olması haricinde IgE'deki artmayı nadiren gösterdigini bildirmiştir.

Wahlberg ve Skog (54), yaptıkları başka bir araştırmada nikel allerjisi olan ekzemalı hastaları, IgE ve sensivite eşigi nikel sulfatın dilüsyonları ile yapılan patch testi aracılığı ile belirlemiştir. IgE değerlerini saptadıkları 47 hastadan 4'ünde artma görüldüğünü belirtmektedirler. Bu 4 hastada IgE değerlerini 1000 ng/ml üzerinde tespit etmişlerdir. Diğer 27 hastada IgE değerlerini normal (70-480 ng/ml) bulmuşlardır.

Çalışmamızda, genel allerji sorunu, solunumsal atopi hikayesi ve nikel temasına bağlı kronik atopik dermatiti olmayan sağlıklı bireylerde dental alaşımındaki nikelle bağlı, serum IgE değerlerinde bir artış gözlenmiştir. Ancak klinik olarak hiçbir hastada allerji oluşturabilecek düzeyde bulunmamıştır. Nikel içeren dental alaşım kullanımı ile, IgE değerlerinde görülen sınırlı artış immün sistemi etkilenmesinin minimum düzeyde kaldığı (5, 7, 15, 44) anlamındadır.

Nikel içeren dental alaşımının oral kavitede koroz-yona uğraması sonucu genel dolaşımı geçen nikel iyonlarının duyarlı hastalarda allerjik reaksiyonlara yol açtığını düşünülmektedir (11, 23, 30, 60).

Covinton, McBride, Slagle ve Disney (11), yüksek oranda nikelle sensitif kişilerde nikel alınım konsantrasyonunun 0.06 mg/l'tı'yi aşmaması gerektiğini bildirmiştir. Allerjik cevap oluşturan bir dozdaki nikel miktarı 0.6-2.5 mg/l't. olduğu bildirilmiştir. Lamster, Kalfus, Steigerwald ve Chasens (30), Nikel içeren alaşımının korozyonunun hassas kişilerde kontakt dermatitin gelişmesinde önemli rol oynadığını bildirmiştirlerdir.

Menne ve Arkadaşları (35), Altı haftalık sürede ve 30°C'de % 0.5 NaCl, % 0.1 laktik asit % 0.1 üre, de mineralize su ve asitliği düzenleyici amonyaktan oluşan sentetik terde, korozyon testi yapmış ve ucuz mücevher yapımında kullanılan nikel bileşiklerinde korozyonun çok fazla olduğunu bildirmiştirlerdir.

Gjerdet,Erichsen ve Remlo (23) ortodontik aperey uygulaması sonrası yaptıkları incelemede,nikel ve demirin hem konsantrasyonunda hemde kitlelerinde artma gözlemişlerdir. Aperey yerleştirilmesinin başlangıcında nikel yüksek oranında ortaya çıkmakta fakat bu korozyonun zamanla azalmakta olduğunu bildirmiştir.

Wilson ve Gould (56),zayıf bir tuz içinde, 37°C'de bırakılan ortodontik aletlerdeki nikelin ayrıldığını bildirmiştir. Ve takriben 40 μ gr/gün nikelin paslanmaz dental alaşımından ayrıldığını bildirmiştir.

Gjerdet,Ericsen ve Remlo (22) ise,sabit ortodontik aperey yerleştirildikten sonra nikel ve demir konsantrasyonlarında,sabit ortodontik aperey taşımayan aynı kişilerein tükrüklerindeki nikel ve demir miktarilarından istatistik olarak anlamlı bir farklılık saptamamışlardır.

Çalışmamızda kullandığımız nikel-krom alaşımının 20 gün gibi kısa süreli kullanımı sonucunda bir miktar korozyona maruz kalabilecegi görüşündeyiz.Fakat,klinik ve laboratuvar şartlarını korozyonu en alt düzeye indirecek şekilde düzenledigimizden meydana gelebilecek korozyonun önemsiz oldugu ve allerjik reaksiyon oluşturabilecek dozda (0.06-2,5 mg/gün) (11),nikelin alaşımından ayrılmadığı düşünüsediriz.

Korozyonu minimal düzeye indirebilmek için,galvanik akıma neden olabilecek farklı cinsten metal kullanılan dental restorasyon taşıyan hastalar çalışmamız dışında bırakılması,amalgam dolgusu olan vakaların seçilmemesi ve

sabit protezlerin hijyenik tarzda hazırlanmasıyla alaşım-daki nikelin korozyonunun minimal düzeyde kalabileceği düşüncesindeyiz.

Korozyon dışında nikelle karşı hipersensitivite gelişiminin değişik sebepleri olduğu bildirilmiştir (13). Dalmau, Aliberty ve Parra (13), Nikelle karşı hipersensitivite nedeni olarak mekanik irritasyon,deri yapısı, ısı, iklim ve kullanım süresi ile kişisel duyarlılık olarak bildirmiştirlerdir. Ayrıca allerjik geçmişle nikel hipersensitivitesi arasında pozitif bir korelasyon olduğunu söylemişlerdir.Allerjik rahatsızlığı olan bireylerin %81.1'lik kısmının nikelle karşı da allerjik reaksiyon gösterdiklerini tespit etmişlerdir.

Çalışmamızda,protetik tedavi yapılmak üzere allerji hikayesi olmayan sağlıklı bireylerin seçilmesi ve protetik tedavilerinde % 63 nikel içeriği dental alaşım kullanılması,ayrıca uyguladığımız köprü protezlerinin dışetinde ve mukozada herhangi bir mekanik irritasyona neden olmayacak şekilde planlanması sonucunda çalışma grubumuzdaki bireylerde lokal veya genel olası herhangi bir allerjik reaksiyona rastlanmamıştır.

Eggleston'un (16),dental amalgam ve nikel alaşımının T lenfositleri üzerindeki etkilerinin incelendiği araştırmasında,nikel alaşımlarının T lenfositlerinin tüm lenfositler içindeki oranını yükselttigini bildirmiştir. Eggleston (16) dental amalgam ve nikel alaşımının

bulundugu agizlarda T lenfositlerinin tüm lenfositlerdeki oranının, bu dental alaşimların ve amalgamların çıkarılmasıyla azalığını saptamışlardır. Araştırcı T lenfositlerinin azalma veya artmasının dental materyallerin kullanım süresine ve fazlalığına bağlı olduğunu söylemişlerdir. İnsan T lenfositlerinin kendilerine özgü antijenlerini baglayıp fonksiyonlarını kısıtlayarak hücresel ve húmoral cevabı düzenliyebilecegini bildirmiştir.

Aynı araştırcı, nikelin karsinojenik özelliginin bilinmesine karşılık (5,16,31,52), dental alaşimlardaki nikelin karsinojen olup olmadığını bilinmediğini söylemiştir (16). Normal immün fonksyon T lenfositlerinin nicelik ve niteliği yanında Helper ve Supresör lenfositlerinin oranına bağlıdır. Eggleston (16), T4/T8 oranının (T4-Helper, T8-Supresör) oranının 2/1-1.8/1 olduğunu ve bu nazik oranın 1.8/1'den aşağı ve 2/1'den yukarı olmasının otoimmün hastalıkları önleyemedigini bildirmiştir. Vanloon ve Vanelsas'ın (49), yaptıkları bir araştırmada, nikel içeren dental alaşimların oral mukozayla temasında T lenfosit ve Langerhans hücrelerinin normal ve allerjik durumlardaki dağılımını incelemiştir. Bu araştırcılar (49), allerjik vakalarda, oral mukozanın konnektif dokusunda Langerhans hücrelerinin çoğalmasını anımlı bulmuşlardır. Yine saf nikel varak kullanılan hastalarda T lenfositlerinin özellikle konnektif dokuda infiltrasyon gösterebilecegini gözlemiştir. Çalışmamız her ne kadar T lenfositlerle ilgili sonuçlar içermiyorsada T lenfosit düzeylerinin nikel içe-

rikli alaşım kullanan hastalarda, nikelin korozyon derece ile doğru orantılı değişebilecegi ve çalışmamızda Ig seviyelerinde görülen artışın hücresel immüniteden sorumlu T lenfositleri ve humoral immüniteden sorumlu B lenfositlerin nikel içerikli dental alaşım kullanılmasına bağlı olarak aktive olmasıyla açıklanabilecegi düşüncesindeyiz.

Vitsentzos, Vlahogiannis, Glaros ve Vlahomitros (51), gümüş-palladyum alaşımından yapılmış sabit restorasyonların serum IgG,M ve A üzerine etkisiyle ilgili olarak 22 hastada, dental alaşım yerleştirilmeden önce ve 20 gün sonra serum IgG,M ve A miktarlarını kıyasladıkları çalışmalarda ilk defa gümüş-palladyum alaşımı uygulanan hastaların serum IgG,M ve A seviyelerinde minimal artma saplıtlarıdır. Daha önce dental alaşım taşıyan 2.grup hastalarda gümüş-palladyum alaşımı uygulandıktan sonra ise IgM ve A seviyelerinin azaldığı IgG seviyelerinde ise bir değişim olmadığını gözlemişlerdir. Araştıracılar (51), dental restorasyonlarda kullanılan yarı kıymetli metaller ve baz metal alaşımlarının oral kavitede korozyona uğradığını ve metionin ve lizin aminoasitleriyle birleşen serbest iyonların gingiva ve diş pulpası aracılığıyla serbest dolaşma geçtigini ve bunun sonucu serum Ig'lerin konsantrasyonlarını etkiledigini belirtmektedir. İlk kez gümüş-palladyum alaşımı uygulanan hastalarda serum immünglobulinlerdeki bu minimal artışın antijenle ilk kez karşılaşmadan sonra B lenfosit klonunun oluşmasıyla açıklanmaktadır. Yani amino-

asit + metal kompleksine karşı gelişen primer immün cevap oluşturmaktadır. 2.grup hastalarda serum IgA ve M'nin 20 gün sonunda seviyelerindeki azalmayı ise T lenfosit miktarının azalmasına bağlamaktadır.IgM ve A'nın azalmasını antijenle 2.kez karşılaşma sırasında immün cevabın baskıllanması ve dolayısıyla segonder immün yanıt oluşmasıyla açıklanmıştır.Çalışmamızda % 63 nikel içerikli dental alaşımından yapılan sabit protez uyguladığımız hasta grubunda tedavi öncesinde ve tedaviden takriben 3 hafta sonra yaptığımız ölçümlerde, tedavi sonrasında bayan ve erkek hasta gruplarında IgM ve A seviyelerinde bir artış olduğu gözlenmiştir. IgG seviyeleri ise tedavi sonrası degişmemiştir.IgM ortalama değeri bayan hastalarda tedavi öncesi (201.3 ± 49.06) değerinden,tedavi sonrası(203.8 ± 63.4) değerine ulaşmıştır.Erkek hastalarda ise (179.6 ± 50.5) ortalama değerinden (204.77 ± 63.8) değerine ulaşmıştır.IgA ortalama değerleri ise bayan hastalarda tedavi öncesinde (239 ± 86.5) değerinden tedavi sonrasında (294 ± 55.05) değerine gelmiştir.Erkek hasta grubunda ise IgA ortalama değeri tedavi öncesi (291.6 ± 102.5),tedavi sonrası (302.7 ± 108.9) olmuştur.Protez uygulaması öncesine göre serum Ig seviyelerinde protez uygulaması sonrası meydana gelen artış araştırmacıların (51) bulgularıyla paralellik göstermiştir.Protetik tedaviden yaklaşık 21 gün sonra yaptığımız ölçümlerde IgG seviyeleri erkek ve bayan hastalarda büyük oranda degişmeden kalmıştır.IgM düzeyleri bayan hastaların 7'sinde,erkek hasta grubunun ise 9'unda

artış göstermiştir. IgA seviyelerinde bayan hasta grubunda 6, erkek hasta grubunda ise, 7 hastada artış göstermiştir. Çalışmamızda korozyon sitabilitesi gümüş-palladyum alaşımından daha düşük olan nikel alaşımı kullanmış olmamız Vitsentzos ve arkadaşlarının (51), yaptığı araştırma sonuçlarında farklı durumların ortaya çıkmasına neden olmuştur. Ayrıca protetik tedavi sonrası IgG, M ve A düzeylerinde görülen geniş dağılımı, bireylerin antijen olarak nitelendirdigimiz nikel iyonlarına karşı farklı cevap verdigini gösterir diyebiliriz. Serum IgM ve A seviyelerinde görülen artışı organizmanın, metal+aminoasit kompleksine karşı oluşturduğu primer immün cevab olarak düşünülmektedir. IgM seviyelerindeki artış primer immün. yanıtta ilk defa IgM antikoru oluşur (6,28,37,41) düşüncesini destekler niteliktedir.

Lee, Kimball ve Rom (31), hayvan deneylerinde, nikel iyonlarının solunmasının kansere neden olduğunu ve nikel təsviyesi yapan işçilerde burun ve akciger kanserlerinde artış olduğunu bildirmiştir. Yurdukorlu (60), nikel iyonlarının hücre kültür deneyleriyle gösterilen toksik etkilerinin, alaşına % 20'nin üzerinde krom ilavesiyle belirginligini kaybettigini bildirmiştir. Nikelin korozyona direncini artırmak amacıyla alaşına % 20'nin üzerinde krom katılmasıyla, toksik ve allerjik reaksiyonların ortaya çıkmasına sebeb olabilecek düzeyde nikelin alaşımından ayrılmadığı düşüncesine, araştırcılara (31,60), bulgula-

rımız doğrultusunda katılmaktayız. Ancak nikel içerikli alaşımlardan hazırlanan dental protezlerin, humoral immünitete elemanlarından olan immünoglobulinlerin serum düzeylerinde, istatistik olarak anlamlı bulunmamasına rağmen matematiksel bir artış gözlenmesi nedeniyle, protetik reabilitasyonda nikel içerikli dental alaşım kullanmasında dikkatli davranılması gerektiği söylenebilir.

SONUÇ

Dental alaşımlardaki Nikelin normal bireylerde immün sistem üzerindeki etkisinin araştırıldığı bu çalışmamızda, Nikel içerikli (%63) dental alaşım taşıyan 18 erkek ve 12 bayan bireyde immünglobulin E, IgG, IgM ve IgA seviyeleri belirlenmiştir. Bu değerler protetik tedavi uygulamasından önceki serum IgE, IgG, IgM ve IgA değerleri ile kıyaslanımda aşağıdaki sonuçlar elde edilmiştir.

1- IgE değerleri, protetik tedavi uygulanmadan önceki ortalamaya ve standart sapmaları bayan hasta grubunda 20.04 ± 21.66 iken, protetik tedavi sonrasında 35.82 ± 28.27 değerine erkek hasta grubunda ise, 20.04 ± 22.27 değerinden 21.55 ± 21.40 değerine ulaşmıştır. Bayan hasta grubundaki artış istatistik olarak ($P < 0.05$) anlamlı bulunmuştur. Erkek hasta grubundaki artış ise, istatistiksel açıdan ($P > 0.05$) anlamlı bulunmamıştır.

2- IgG değerlerindeki değişim, bayan ve erkek hasta grubunda 1656.6 ± 179.8 'den 1669 ± 319.3 'e erkek hasta grubunda ise 1746 ± 328 değerinden 1737 ± 309.81 'e düşmüştür. Bayan ve erkek hasta grubunda protetik tedavi öncesi ve sonrası IgG seviyelerindeki değişim istatistik olarak ($P > 0.05$) anlamlı bulunmamıştır.

3- IgM değerleri, erkek hasta grubunda 179.7 ± 50.5 değerinden, 204.77 ± 63.8 değerine ulaşmakla beraber artış istatistik yönünden ($P > 0.05$) anlamlı bulunmamıştır. Bayan hasta

grubunda ise, tedavi öncesi ortalama değer 201.3 ± 49.06 'dan tedavi sonrası 203.8 ± 63.4 'e yükselmiş ve istatistiksel olarak ($P > 0.05$) anlamlı bulunmamıştır.

4- IgA değerleride, tedavi sonrası yükselmiş fakat bu yükselme bayanlarda 239 ± 86.5 'den 294 ± 55.05 erkeklerde ise, 291 ± 102.5 'den 302.7 ± 108.9 değerine ulaşmış olmakla beraber her iki cinstedeki istatistiksel yönden ($P > 0.05$) anlamlı bulunmamıştır.

OZET

Degersiz dental alaşimların bileşiminde değişik oranlarda bulunan nikelin, allerjen özelliği olduğu bilinmektedir. Nikelin korozyona ugramasının derecesi ile bu allerjenik özelliğinin daha belirgin ortaya çıkabileceği olasılığı düşünülmektedir.

Araştırmamızda, kullandığımız dental alaşimdaki nikeli karşı, immün sistemin etkilendigini, fakat bu etkilenmenin bireylerde herhangi bir patolojiye neden olmayacak düzeyde kaldığını gözledik. Buna rağmen immün sistem üzerinde etkili olduğunu düşündüğümüz nikel içeriği li dental alaşimların protetik tedavi amacıyla kullanımında dikkatli davranılmalıdır.

SUMMARY

It is known that nickel which found at unvaluable dental alloys with different ratio, has allergic property. The degree of nickel's corrosion, allergic property can be thought to be more evident.

In our study, we aspect that immune system is affected by nickel which found at dental alloys but this affect never cause any pathology on patients at that level. However when we use dental alloys which contains nickel that affects immune system, on prosthetic treatment, we must be careful.

KAYNAKLAR

1-Akkor,A. ve Tekül,N.:

Egzamatöz allerjik kontakt dermatit ve geç tip ilaç alerjisi reaksiyonları gibi hücresel (tip IV) immunoallerjik mekanizma ile oluşan reaksiyonların təshisində patch testlerinin degeri,

Türk Tıp Dər.Dərg., 43:302-312, 1977.

2-Axell,T., spiechavicz,E., Glauntz,P.O., Andersson,G and

Larsson,A.:

A new method for intra oral patch testing, Contact Dermatitis, 15:58-62, 1986.

3-Baran,G.R.: The metallurgy of Nickel-Chrom alloys for fixed prosthodontics,

J.Prosthet.Dent., 50(5):639-646,1983.

4-Belger, L.:

Dişhekimīligi Metallurjisi, Kader Basimevi, İstanbul, 1960.

5-Beyli, M., Nayır, E.H. ve Pamuk, S.:

Nikel içeren dişhekimīligi alaşımalarına karşı allerji, Dişhek.de klinik, 2:141-143, 1989.

6-Bilgehan,H.:

Genel Mikrobiyoloji ve Bağısıklık Bilimi,
3. baskı, E.O. Matbaası, İzmir 1981.

7-Burrows,D.: Hypersensitivity to Mercury, Nickel and Chromium in relation to dental materials,
Int. Dent.J., 36:30-34, 1986.

8-Caniklioglu, B. ve Kayadeniz, I.:
Dişhekimliğinde Kullanılan Altın ve Altın
Alaşımları,
I.U.Dişhek.Fak.Yayınları, Ar Basımevi, İstanbul,
1982.

9-Cavelier,C., Fousseureau, J. and Zissu, D.:
Allergy to Nickel or Cobalt:Tolerance to Nickel
and Cobalt.Samples in man and in the quinea Pig
allergic or sensitized to these materials,
Contact dermatitis, 21:72-78, 1989.

10-Cohen, S.M., Vaidyanathan, T.K. and Schulman, A.:
The effect of limited Beryllium additrons on
a Ni-Cr alloy,J.Prosthet.Dent.,60:688-692, 1988.

11-Covington, J.S., McBride, M.A., Slagle, W.F. and
Disney, L.A.:
Quantization of Nickel and Berryllium leakage
from base metal casting alloys,
J.Prosthet.Dent.,54:127-134,1985.

12-Çuhadaroğlu İ.:
Kron-Köprü Protezi,Beta Basım Dağıtım, 3.baskı
İstanbul, 1983.

13-Dalmau, L.B., Albetiy, H.C. and Parra, L.S.:

A study of Nickel allergy,

J.Prosthet.Dent., 52(1):116-119, 1984

14-Dalmau, L.B.:

The Nickel problem,

J.Prosthet.Dent., 48(1):99-101, 1982

15-Dunlap,C.K., Vincent, S.K. and Berkes, B.F.:

Allergic reaction to orthodontic Wire, Report of Case, J.A.Dent.Ass., 118:449-450, 1989.

16-Eggleston, D.:

Effect of dental amalgam and Nickel alloys on T-lymphocytes; preliminary reports,

J.Prosthet.Dent., 51 (5); 617-619, 1984.

17-Erdoganlar, Ç.:

Bagışıklık mekanizması,

E.U.Dişhek.Fak.Derg., 5 (3): 25-32, 1982.

18-Espana, A., Alonso, M.L., Soria, C., Guimoraens,D. and

Ledo,A.:

Chronic Urticaria after implantation of nickel-containing dental prostheses in a nickel-allergic patients, Contact Dermatitis, 21:204-205, 1989.

19-Feazby, W.H., Ecclestone, E.R. and Grainger, R.M.:

Nickel sensitivity in pediatric dental patients, Ped. Dent., 10 (2): 127-129, 1988.

- 20-Fernandez,J.P., Veron, C.,Hildebrand,H.F.,Martin,P.:
Nickel allergy to dental prostheses,Contact
Dermatitis, 14: 312, 1986.
- 21-Frick,O.L.:Immediate hypersensitivity,Immunoal Today,
197-205, 1987.
- 22-Gjerdet, N.R., Erichsen, E.S., Remlo, H.E.:Nickel and
iron in Saliva of patients with fixed Orthodontic
appliances,
ACTA Odontal.Scand., 49:74-78, 1991.
- 23-Gjerdet, N.R., Kallus, T. and Hensten-Pettersen,A.:
Tissue reactions to implanted Orthodontic Wires in
rabbits,
ACTA Odontal.Scand., 45:163-169, 1987.
- 24-Gleich,G.J.,Arlene,K.A. and Swedlund, H.A.:
Measurement of IgE in normal and allergic serum by
radioimmunoassay,
J. Lab. Clin. Med., 77 (4): 690-698, 1971.
- 25-GÜLMEZOĞLU, E.:
Bağısıklığın Temelleri,
H.U.Yayınları,Sevinç Matbaası Ankara, 1983.
- 26-Güven, O.:
Agız hastalıkları ve çene cerrahisinde immünoloji,
A.U.Dışhek.Fak.yayınları,A.U.Basımevi,Ankara,1988.
- 27-Jones,T.K.,Hansen,C.A.,Singer,M.T. and Kessler,H.P.
Dental implications of Nickel hypersensitivity,The
J.Prosthet.Dent., 6:507-509, 1986.

28-Kılıçturgay, K.:

Immunolojiye Giriş, Karar Matbaası, Bursa, 1991.

29-Lamster, I.B., Kalfus, D.I., Steigerwald, P.S. and

Chasens, A.I.: Nickel hypersensitivity, J.Perio.,
58: 486-491, 1987.

30-Lamster, I.B., Kalfus, D.I., Steigerwald, P.S. and

Chasens, A.I.: Rapid loss of alveolar bone associated
with nonprecious alloy crown in two patients with
Nickel hypersensitivity,

J.Perio., 58 (7): 481-488, 1987.

31-Lee, J.S., Kimball, A.C. and Rom, W.N.:

Dental laboratory health hazards,
Dental laboratory Review, 23:25, 1983.

32-Lehner, T.; cardwell J.E. and Clarry, E.D.:

Immunoglobulins in saliva and serum in dental
caries, The lancet, 1294, 1967.

33-Mancini, G., Carbonara, A.O. and Heremans, J.F.:

Immunochemical Quantitation of antigens by single
radial immunodiffusion,

Immunochemistry, 2:235-254, 1965.

34-Mclean, J.W.:

Alloys for porcelain bonding,

Quintess.Dent.Tech., 8 (7), 409-414, 1984.

35-Menne, T., Brandrup, F., Thestrup-Pedersen K.,

Veien, N.K., Andersen, J.R., Yding, F. and Valeur, G. :
Patch test reactivity to Nickel alloys,
Contact dermatitis 16:255-59, 1987.

36-Okuyan, M.:

Oral Mikrobiyoloji,

H.U.Yayınları, Yargıcıoğlu Matbaası, Ankara 1976.

37-Ozgüven, O., Büke, M., Kabakçı, T.: Immunitet ve İmmünoglobulinler, E.U. Matbaası, Bornova-İzmir, 1975.

38-Ozgüven, O.: Normal erişkinlerde serum immünoglobulin seviyeleri, E.U.Tıp Fak.Derg., 16 (1):19-29, 1977.

39-Oztan, E.:

Ağız içinde uygulanan ve köprülerde kullanılan kıymetsiz metal alaşımıları, M.U.Dişhek.Fak.Derg., 11 (2):64, 1986.

40-Peyton, C.A.:

Restorative Dental Materials,

Third ed. The C.V. Mosby Company St Louis, 1968.

41-Ramaguare, C., Vilaplana J., Grimalt, F.: Contact Stomatitis from a dental prosthesis, Contact Dermatitis, 21:204, 1989.

42-Roitt, I.:

Temel İmmünloloji,

Çeviri; Prof.Dr.Asuman MUFTUOĞLU

Güven Kitabevi Yayınları, Ankara, 1978.

43-Rowe, D.S.:

Immunoglobulins,

Clinical Aspects Of Immunology,

Third Edition, Blackwell Scientific Publications, Oxford, 1973.

-VII-

44-Samitz, M.H.,and Klein A.:

Nickel dermatitis hazards from prostheses,

J.Ame.Med.Ass.,16:223 (10), 1973.

45-Temesvari, E.,and Racz I.:

Nickel Sensivity from dental prosthesis,Contact Dermatitis, 18:50, 1988.

46-Tuncel, M., Ersoy, A.E. ve Yurdukoru, B.:

Sabit protez alaşımlarının döküm öncesi ve sonrası polarizasyon egrilerinin incelenmesi,A.U.Dişhek.

Fak. Derg., 16 (2):255-259, 1989.

47-Türköz Y.:

Bir iskelet protez döküm metalinde mükerrer eritmelerin fiziki özellikler üzerindeki etkileri,
A.U.Dişhek.Fak.Derg.,16 (1): 13-17, 1989.

48-Vanloon,L.A.J.,Vanelsas,P.W.:

Bos,J.D.,Harkel-Hagenaar H.C.,Krieg,S.R.,Davidson, C.L.,T-Lymphocyte and Langerhans Cell distribution in normal and allergically induced oral-mucoza in contact with nickel-containing dental alloys,
Oral path., 17 (3): 129-137, 1988.

49-Vanloon,L.A.J.,Vanelsas,P.W.,Joost thvan and

Davidson, C.L.:

Test battery for metal allergy in dentistry,
Contact Dermatitis, 14:158-161, 1986.

50-Vander Burg, C.K.H.,Bruynzeel,D.P.,Vreeburg,K.J.J.,

VonBloomberg,B.M.E. and Schepers,R.J.:

-VIII-

Hand eczema in hairdressrs and nurses:
aprospектив study, Contact Dermatitis,
14:275-279, 1986.

51-Vitsentzos,S.J.,Vlahogiannis E.,Glaros,D.and
Vlahomitros J.:

The effect of fixed partial dentures made of
Silver-Palladium alloy on serum immunoglobulin
G,M,A, J.Prosthet.Dent.,59 (5): 587-589, 1988.

52-Vreeburg,K.J.J.,Groot,K.,Blomberg,M.V.and scheper R.J.:
Induction of immunological tolerance by oral
administration of nickel and Chromium,J.Dent.Res.,
63 (2): 124-128, 1984.

53-Wahlberg, J.A.:

Immunoglobulin E,Atopy and Nickel allergy,
CUTIS, 18:715-716, 1976.

54-Wahlberg,J.A. and Skog E.: Nickel allergy and atopy,
Brit.J.Derm., 85:97-104, 1971.

55-Wahlberg,J.E.:

Nickel allergy and atpoy in hairdressers,
Contact dermatitis, 1:161-165, 1975.

56-Wilson,A.G. and Gould,D.J.:

Nickel Dermatitis from a dental prosthesis without
buccal involvement,Contact Dermatitis,21:53, 1989.

57-Winkler,S.,Morris,H.F. and montciro,J.M.:

Chenges in mechanical properties and microstruzture
following heat treatment of Nickel-Chromium base
alloy, J.Prosthet.Dent., 52 (6): 821-827, 1984.

- IX -

58-Yegin, O.:

Temel İmmünoloji ve İmmün Eksiklik Hastalıkları,
Palme Yayın Dağıtım, Ankara, 1990.

59-Yurdukoru, B. ve Tuncel, M.:

Diş hekimliğinde korozyonun önemi,
A.U.Dişhek.Fak.Derg. 12 (3): 747-754, 1985.

60-Yurdukoru, B.:

Sabit protez alaşımlarının oluşturduğu biyolojik
uyumluluk problemleri,
Oral Derg., 6 (64-65-66), 6-7, 1989.

W. G.
Vihseköyretim Kurulu
Dokümantasyon Merkezi