# <u>İSTANBUL TEKNİK ÜNİVERSİTESİ ★ FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ</u>

# BİYOMEDİKAL UYGULAMALAR İÇİN ASTM F75 KOBALT-KROM ALAŞIMININ YÜZEY MODİFİKASYONU

YÜKSEK LİSANS TEZİ

Doğukan ÇETİNER

Malzeme Bilimi ve Mühendisliği Anabilim Dalı

Malzeme Bilimi ve Mühendisliği Programı

OCAK 2015

# <u>İSTANBUL TEKNİK ÜNİVERSİTESİ ★ FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ</u>

## BİYOMEDİKAL UYGULAMALAR İÇİN ASTM F75 KOBALT-KROM ALAŞIMININ YÜZEY MODİFİKASYONU

YÜKSEK LİSANS TEZİ

Doğukan ÇETİNER (521121006)

Malzeme Bilimi ve Mühendisliği Anabilim Dalı

Malzeme Bilimi ve Mühendisliği Programı

Tez Danışmanı: Prof. Dr. Hüseyin ÇİMENOĞLU Tez Eş Danışmanı: Doç. Dr. Erdem ATAR

OCAK 2015

İTÜ, Fen Bilimleri Enstitüsü'nün 521121006 numaralı Yüksek Lisans Öğrencisi **Doğukan ÇETİNER** ilgili yönetmeliklerin belirlediği gerekli tüm şartları yerine getirdikten sonra hazırladığı **"BİYOMEDİKAL UYGULAMALAR İÇİN ASTM F75 KOBALT-KROM ALAŞIMININ YÜZEY MODİFİKASYONU"** başlıklı tezini aşağıda imzaları olan jüri önünde başarı ile sunmuştur.

| Tez Danışmanı : | <b>Prof. Dr. Hüseyin ÇİMENOĞLU</b><br>İstanbul Teknik Üniversitesi |  |  |  |
|-----------------|--|--|--|--|
| Eş Danışman :   | <b>Doç. Dr. Erdem ATAR</b><br>Gebze Teknik Üniversitesi            |  |  |  |
| Jüri Üyeleri :  | <b>Prof. Dr. Eyüp Sabri KAYALI</b><br>Haliç Üniversitesi           |  |  |  |

#### **Prof. Dr. Mustafa Lütfi ÖVEÇOĞLU** İstanbul Teknik Üniversitesi

#### **Doç. Dr. Murat BAYDOĞAN** İstanbul Teknik Üniversitesi

Teslim Tarihi :15 Aralık 2014Savunma Tarihi :22 Ocak 2015

Aileme,

# ÖNSÖZ

Yüksek lisans eğitimim boyunca hemen her konuda bana destek olan, tecrübesini benimle paylaşan değerli danışman hocalarım Prof. Dr. Hüseyin ÇİMENOĞLU ve Doç. Dr. Erdem ATAR'a teşekkürlerimi sunarım.

Deneysel çalışmalarımda laboratuvar firsatlarını bana sunan Prof. Dr. Lütfi ÖVEÇOĞLU ve Doç. Dr. Nevin Gül KARAGÜLER hocalarımıza teşekkür ederim.

Tüm bu süreçte hep yanımda olan ve yardımlarını esirgemeyen çalışma arkadaşlarım Yük. Müh. Onur TAZEGÜL, Yük. Müh. Faiz MUHAFFEL, Müh. Emre TEKOĞLU ve Yük. Müh. Yakup YÜREKTÜRK' e, biyoaktivite deneylerinde yol gösteren ve yardımcı olan Yük. Müh. Dilek TEKER AYDOĞAN' a, antibakteriyel testlerde yardımcı olan Yük. Müh. Meryem MENEKŞE' ye, haritalama analizleri konusunda yardımcı olan Uzman Ahmet NAZIM' a teşekkürü bir borç bilirim.

Eğitim hayatım boyunca ilgisini ve desteğini benden esirgemeyen, her zaman yanımda olan ve bugünlere gelmemi sağlayan aileme çok teşekkür ederim.

Ocak 2015

Doğukan ÇETİNER Malzeme Bilimi Mühendisi

# İÇİNDEKİLER

# <u>Sayfa</u>

| ÖNSÖZ  | vii  |
|--|------|
| İÇİNDEKİLER  | ix   |
| KISALTMALAR  | xi   |
| ÇİZELGE LİSTESİ  | xiii |
| ŞEKİL LİSTESİ  | XV   |
| ÖZET   | xvii |
| 1. GİRİŞ   | 1    |
| 2. BİYOMALZEMELER  | 5    |
| 2.1 Biyomalzemelerin Temel Özellikleri                               | 5    |
| 2.2 Biyomalzemelerin Sınıflandırılması                               | 7    |
| 2.2.1 Metalik biyomalzemeler   | 7    |
| 2.2.1.1 Kobalt-krom alaşımları                                       | 11   |
| 2.2.1.2 Paslanmaz çelikler   | 14   |
| 2.2.1.3 Titanyum ve alaşımları                                       | 18   |
| 2.2.2 Seramik biyomalzemeler   | 20   |
| 2.2.3 Polimerik biyomalzemeler                                       | 20   |
| 2.2.4 Kompozit biyomalzemeler  | 20   |
| 3. SOĞUK DİNAMİK GAZ PÜSKÜRTME TEKNİĞİ                               | 23   |
| 3.1 Soğuk Dinamik Gaz Püskürtme Prosesinde Kullanılan Parametrelerin |      |
| Püskürtülen Tozun Hızlanması Üzerindeki Etkileri                     | 25   |
| 3.2 Soğuk Dinamik Gaz Püskürtme Tekniğinin Avantaj Ve Dezavantajları | 26   |
| 4. TERMAL OKSİDASYON   | 29   |
| 4.1 Titanyumun Termal Oksidasyonu                                    | 29   |
| 5. DENEYSEL ÇALIŞMALAR   | 33   |
| 5.1 Kullanılan Malzemeler  | 33   |
| 5.2 Kaplama Üretim Aşamaları   | 34   |
| 5.2.1 Altlık malzemelerin hazırlanması                               | 34   |
| 5.2.2 Soğuk dinamik gaz püskürtme                                    | 34   |
| 5.2.3 Termal oksidasyon  | 35   |
| 5.3 Kaplamaların Karakterizasyonu                                    |      |
| 5.3.1 Kesit mikroyapı incelemeleri                                   |      |
| 5.2.2 Yüzey haritalama analizleri                                    |      |
| 5.3.3 X-Işınları analizleri  |      |
| 5.3.4 Yüzey pürüzlülüğü ölçümleri                                    | 36   |
| 5.3.5 Mikro sertlik ölçümleri  |      |
| 5.4 Aşınma Testleri  | 37   |
| 5.5 In-Vitro Biyoaktivite Testleri                                   | 37   |
| 5.6 Anti Bakteriyellik Testleri                                      |      |
| 6. DENEYSEL SONUÇLAR VE DEĞERLENDİRME                                |      |
| 6.1 Kesit Mikroyapı İncelemeleri                                     |      |
| 6.2 Yüzey Haritalama Analizleri                                      | 45   |

| 6.3 X-Işınları Analizleri          |  |
|------------------------------------|--|
| 6.4 Yüzey Pürüzlülüğü Ölçümleri    |  |
| 6.5 Sertlik Ölçümleri              |  |
| 6.6 Aşınma Testleri                |  |
| 6.7 İn-vitro Biyoaktivite Testleri |  |
| 6.8 Antibakteriyellik Testleri     |  |
| 7. GENEL SONUÇLAR                  |  |
| KAYNAKLAR                          |  |
| EKLER                              |  |
| ÖZGEÇMİŞ                           |  |
|                                    |  |

### KISALTMALAR

ASTM: American Society for Testing and MaterialsSEM: Taramalı Elektron MikroskobuXRD: X Işınları DifraksiyonuDC: Doğru AkımVE: Vakum ErgitmeVAE: Vakum Ark ErgitmeEDS: Enerji Dispersif Spektrometresi

# ÇİZELGE LİSTESİ

## <u>Sayfa</u>

| Çizelge 2.1 : Biyomalzeme türleri ve temel uygulama alanları   | . 8 |
|--|-----|
| <b>Çizelge 2.2 :</b> Metalik implant malzemelerin bileşiminde bulunan ana elementlerin biyolojik etkileri. | .10 |
| <b>Çizelge 2.3 :</b> Biyomedikal alanda kullanılan metalik malzemelerin mekanik                            | 1.0 |
| özellikleri  | 12  |
| <b>Cizelge 2.4</b> : Biyomedikal alanda kullanılan Co-Cr alaşımlarının kimyasal                            |     |
| kompozisyonları  | .15 |
| Cizelge 3.1 : Taşıyıcı gazların özellikleri  | .26 |
| Çizelge 5.1 : Kullanın ASTM 75 kobalt-krom alaşımının elementel analizi                                    | .33 |
| <b>Cizelge 5.2</b> : Soğuk gaz dinamik püskürtme tekniği sırasında kullanılan tozların                     |     |
| saflık değerleri ve boyutları  | .34 |
| <b>Cizelge 5.3 :</b> Calışmada kullanılan kaplama toz bileşimleri  | .35 |
| Çizelge 5.4 : Taş yapay vücut sıvısı bileşimi  | .38 |
| Çizelge 6.1 : Bütün kaplama türleri için oksidasyondan önce ve sonra elde edilen                           |     |
| yüzey pürüzlülüğü değerleri  | .52 |
| Çizelge 6.2 : Kaplama yüzeylerinden alınan sertlik değerleri   | .54 |

# ŞEKİL LİSTESİ

## <u>Sayfa</u>

| Şeki 2.1 : Implant malzemeden beklenen özemikler  | 6   |
|---|---|
| Şekil 2.2 : a)Co-Cr kalça implantı, b)Titanum diş implantı, c)Co-Cr eklem iplan   | .1,   |
| d)Paslanamaz çelik kemik sabitleme çivisi   | 9   |
| Şekil 2.3 : Bazı metal ve alaşımlarının biyouyumluluk ve polarizasyon   |   |
| dırençlerinin karşılaştırılması   | 19  |
| Şekil 3.1 : Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ekipmanlarının şematik  | ~~  |
|   | 23  |
| <b>Şekil 3.2 :</b> Laval tipi nozülün şematik gösterimi.  | 24  |
| <b>Şekii 5.5</b> : 102 boyutu ile çarpma hizinin kaplama malzemesinin altılık üzerinde  | 24  |
| çarpması sırasında gerçekleşecek olan mekanizmaya etkisi  | 24  |
| Jekii 4.1 : Oksijeli uliuzyoli alalilili settiigilili oksijeli kolisalulasyoliu lie   | 20  |
| Sekil 4.2 • Titanyum-Oksijen Faz Divagram   |   |
| Sekil 5.1 : Soğuk gaz dinamik nüskürtme cihazı  | 34  |
| Sekil 5.2 : İn-Vitro vanav vücut sıvısı testi sematik görünümü  | 37  |
| <b>Sekil 6.1 :</b> Kaplamaların keşit mikroyapı SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al  |   |
| b) $T_i + \%5A_i + \%5Z_n$ c) $T_i + \%5A_i + \%5Z_nO_i$ d) $T_i + \%5A_i + \%5Z_nO_2$ .  |   |
| e)Ti+%5Al+%5Ag  |   |
| <b>Şekil 6.2 :</b> Kaplamaların SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al 600 °C 60 Saat,  |   |
| b)Ti+ %5Al +%5Zn 600°C 60 Saat c)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Sa  | aat   |
| d)Ti+%5Al+%5ZrO <sub>2</sub> 600°C 60 Saat,e)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Sa   | at 42   |
|   | ut. 12  |
| Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen  | ut. 12  |
| <b>Şekil 6.3 :</b> Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları  | 45  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen</li> </ul>   | 45  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> </ul>   | 45<br>47  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası</li> </ul>   | 45<br>47  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası<br/>X-Işınları Paternleri.</li> </ul>  | 45<br>47<br>49                                    |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve</li> </ul>   | 45<br>47<br>49                                    |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası<br/>X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> </ul>  | 45<br>47<br>49<br>50                              |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve</li> </ul>  | 45<br>47<br>49<br>50                              |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> </ul>   | 45<br>47<br>49<br>50<br>50                        |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> </ul>  | 45<br>47<br>49<br>50<br>50                        |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> </ul>  | 45<br>47<br>49<br>50<br>50                        |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası<br/>X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> </ul>   | 45<br>47<br>49<br>50<br>50<br>51                  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> </ul>   | 45<br>47<br>49<br>50<br>51<br>51                  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.10 : Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra yüzey nürüzlülükleri a)Ti+%5Al 600 °C 60 Saat b)Ti+%5Al+%5 Ar 600°C</li> </ul> | 45<br>47<br>49<br>50<br>51<br>51                  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası<br/>X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.10 : Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra yüzey<br/>pürüzlülükleri a)Ti+%5Al 600 °C 60 Saat d) Ti+%5Al+%5ZnO<br/>60Saat c)Ti+%5Al+%5ZnO</li> </ul>   | 45<br>47<br>49<br>50<br>51<br>51                  |
| <ul> <li>Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.4 : Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen<br/>haritalama analizi sonuçları.</li> <li>Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası<br/>X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.6 : Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.7 : Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.8 : Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.9 : Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve<br/>sonrası X-Işınları Paternleri.</li> <li>Şekil 6.10 : Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra yüzey<br/>pürüzlülükleri a)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZnO<sub>2</sub><br/>600°C 60.Saat e) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub></li> </ul>   | 45<br>47<br>49<br>50<br>50<br>51<br>51<br>2<br>53 |

| Şekil 6.11         | Kaplama yüzeylerinden derinlik hassasiyetli sertlik ölçüm sırasında           |
|--------------------|---|
|                    | alinan batma derinlik grafikleri a) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat,b)                 |
|                    | $T_1+\%5AI+\%5Zn 600$ °C 60 Saat c) $T_1+\%5AI+\%5ZnO 600$ °C 60              |
|                    | Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO <sub>2</sub> 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5Ag            |
|                    | 600°C 60 Saat55   |
| Şekil 6.12 :       | Aşınma izleri optik fotoğrafları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C          |
|                    | 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat d) Ti+%5Al+%5ZnO                     |
|                    | 600°C 60 Saat, e)Ti+%5Al+%5ZrO <sub>2</sub> 600°C 60 Saat,                    |
|                    | f)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat  |
| Şekil 6.13 :       | AN 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda                   |
|                    | aşındırıcı bilya üzerinde meydana gelen deformasyonun optik                   |
|                    | mikroskop fotoğrafları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat,           |
|                    | c) Ti+%5Al+%5 Zn 600°C 60 Saat d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60                      |
|                    | Saat, e)Ti+%5Al+%5ZrO <sub>2</sub> 600°C 60 Saat,                             |
|                    | f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat   |
| Şekil 6.14 :       | 2-3-4 N da 25 m mesafede yapılan aşınma testlerinde elde edilen               |
| 2                  | sürtünme katsayısı grafikleri   |
| Sekil 6.15         | 4N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde              |
| 3                  | edilen asınma izlerinin SEM fotografları a)islemsiz co-cr. b) Ti+%5Al         |
|                    | 600°C 60 Saat. c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat.                               |
|                    | d)Ti+%5Al+%5ZnO600°C 60 Saat e) Ti+%5Al+%5ZrO <sub>2</sub> 600°C 60           |
|                    | Saat f) $Ti+\%5Al+\%5Ag 600^{\circ}C 60 Saat$ 61                              |
| Sekil 6.16         | İslemsiz kobalt-krom alaşımı üzerinde üc hafta sonunda biriken                |
| Şemî 0.10          | vanıların SFM görüntüleri ve FDS analizleri                                   |
| Sekil 6 17         | z Ti+%5A1 600 °C 60 Saat kanlama üzerinde üc hafta sonunda hiriken            |
| ŞCMI 0.17          | vanıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri                                   |
| Sabil 6 18         | yapıların SEWi görüntüleri ve EDS ananzieri                                   |
| ŞCKII 0.10         | birikan yanıların SEM görüntüləri ya EDS analizləri                           |
| Sabil 6 10         | $v_{\rm Ti+}$ 5 A 1+9/5 7 nO 600 °C 60 Soot kanlama üzarinda üz hafta sonunda |
| Şekii 0.19         | hirikon vondorun SEM görüntüləri və EDS ənəlizləri                            |
| Salvil 6 20        | Difficility application SEIVI gorunduletti ve EDS analiziett                  |
| Şekii 0.20         | hirikan yanıların SEM görüntülari ya EDS analizlari                           |
| G . I .: I . ( ) 1 | Diriken yapıların SEM gorunluleri ve EDS analizleri                           |
| Şekii 6.21         | 11+%SAI+%SAg 600 °C 60 Saat kapiama uzerinde uç nana sonunda                  |
| G 1 1 C 22         | biriken yapıların SEM goruntuleri ve EDS analizleri                           |
| Şekii 6.22         | i um kapiamaiarin işlemsiz kobalt-krom alaşımına oranla                       |
| <b>0 1 1 4 1</b>   | gösterdikleri% antibakteriyel etki  |
| Şekil A.I :        | 2N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde              |
|                    | edilen şinma izlerinin SEM fotografları a)ışlemsiz co-cr, b)11+%5Al           |
|                    | 600 °C 60 Saat, c)11+%5Al+%5 Zn 600°C 60 Saat,                                |
|                    | d) $T_1+\%5Al+\%5ZnO 600°C 60$ Saat, e) $T_1+\%5Al+\%5ZrO2 600°C 60$          |
|                    | Saat, t)T1+%5Al+%5Ag 600°C 6080   |
| Şekil A.2 :        | 3N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde              |
|                    | edılen şınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b)Ti+%5Al           |
|                    | 600 °C 60 Saat, c)Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat,                               |
|                    | d)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e)Ti+%5Al+%5ZrO <sub>2</sub> 600°C 60          |
|                    | Saat, f)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat82  |

#### BİYOMEDİKAL UYGULAMALAR İÇİN ASTM F75 KOBALT-KROM ALAŞIMININ YÜZEY MODİFİKASYONU

### ÖZET

Kobalt-krom alaşımları yük taşıma kabiliyetleri ile beraber sahip oldukları yüksek aşınma ve korozyon dirençleri sayesinde biyomedikal alanda oldukça tercih edilen malzemelerdir. Özellikle kalça ve eklem implantlarında kullanılan bu malzemeler mekanik açıdan üstün özelliklere sahip olmasına rağmen biyolojik olarak implante edildiği bölge ile yüksek bir uyumluluk göstermez. Bu noktada karşımıza çıkan ve biyoaktivite adı verilen özellik implant malzemenin vücut içerisinde bulunduğu bölge etkileşime geçerek dokunun kendi üzerinde herhangi bir toksit etki yaratmadan büyümesine olanak sağlaması olarak tanımlanır. Günümüzde kobalt-krom alaşımlarının yüzeylerinin kendisini çevreleyen doku ile biyolojik yönden daha uyumlu yani biyoaktif hale getirmek için birçok çalışma yapılmaktadır. Kobalt-krom malzemelerin yüzeyleri biyoaktif camlar ya da biyokaktivite yönünden daha üstün özelliklere sahip metaller ile kaplanarak modifiye edilmeye çalışılmaktadır.

Titanyum ve alaşımları metalik malzemeler içerisinde biyoaktivite konusunda en iyi özelliklere sahip olanlardır. Titanyum ve alaşımlarının yüzeylerinde oluşabilen TiO<sub>2</sub> filmi biyoaktif bir yapı olmakla beraber korozyona karşı dirençlidir. Bununla beraber titanyum içerisine farklı metaller eklenerek mekanik yönden daha avantajlı alaşımlar oluşturulmak istense de titanyum ve alaşımları henüz kendi başına yük taşıyan implantlarda tercih edilmemektedir. Özellikle yorulma ve aşınma konusunda yetersiz kalmaları titanyum ve alaşımlarının en büyük dezavantajlarıdır. Titanyum alaşımları yüzeyinde oluşan oksit filmi düşük yüklerde bile olsa aşınmaya maruz kaldığında vüzevden kolayca kalkabilmekte ve tüm özelliğini kaybedebilmektedir. Titanyumun bu dezavantajını geliştirmek amacıyla yüzeyinde mekanik ve kimyasal açından daha kararlı bir oksit tabakası oluşturmak için çalışmalar yapılmaktadır. Termal oksidasyon, mikroark oksidasyon ve anodik oksidasyon bu amaçla titanyum ve alaşımlarına uygulanan oksit oluşturma yöntemleridir. Termal oksidasyon ile yüzeyde oluşturulan oksit tabakası oksijenin titanyum içine difüzyonu ile oluşan difüzyon alanı ile desteklenir. Yüzeydeki oksit tabakasının görece sert oksijen difüzyon alanı ile desteklenmesi aşınma konusunda yapıya ekstra bir direnç sağlar ve termal oksidasvonu diğer oksidasvon vöntemlerinden bir adım öne tasır.

Çalışmada ASTM F-75 biyomedikal kobalt-krom alaşımı yüzeyi soğuk dinamik gaz püskürtme yöntemi ile titanyum ve titanyum matrisli kompozit kaplamalar ile kaplanmış, kaplanan numuneler 600°C' de 60 saat boyunca termal oksidasyona maruz bırakılarak yüzeydeki titanyumun oksidasyonu gerçekleştirilmiştir. Böylece iki adımlı proses sonucunda kobalt-krom alaşımı yüzeylerinde TiO<sub>2</sub> (rutil) ağırlıklı bir yapı oluşturulmuştur.

Çalışmada kullanılan soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği toz halindeki kaplama bileşiminin altlık malzeme yüzeyine ses üstü hızlar ile çarptırılarak tozların plastik deformasyonu sonucu kaplama oluşması temeline dayanır. Çalışmada ASTM F75

biyomedikal kobalt-krom alaşımı yüzeyi soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile beş farklı toz bileşimi ile kaplanmıştır. Bu kaplamaların bileşimleri kütlece %95Ti-%5Al, %90Ti-%5Al-%5Zn, %90Ti-%5Al-%5ZnO, %90Ti- %5Al-%5ZrO<sub>2</sub> ve %90 Ti-%5Al-%5Ag'dir. Kaplamada bulunan yüksek titanyum oranı kobalt-krom alaşımı yüzeylerini biyokativite yönünden geliştirilmesi amaçlı iken Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub> ve Ag gibi diğer katkılar kaplamaya antibakteriyel etki kazandırmak için yapıya eklenmiştir. Hazırlanan kaplamalar 600 °C' de 60 saat termal oksidasyona maruz bırakıldıktan sonra kaplama karakterizasyonu kesit incelemeleri, EDS yüzey haritalama analizleri, X-ışınları analizleri, yüzey pürüzlülüğü ölçümleri ve sertlik ölçümleri ile yapılmıştır. Bununla beraber aşınma testleri ile kaplamaların tribolojik karakterleri incelenmiş, in-vitro biyoaktivite testleri ile kaplamanın kobalt-krom alaşımı yüzeyine kıyasla biyoaktivitesi araştırılmış ve antibakteriyellik testleri ile eklenen diğer ekletilerin (Zn, ZnO. ZrO<sub>2</sub> ve Ag) yapıya kattığı antibakteriyel etki gözlemlenmeye çalışılmıştır.

Kesit incelemelerinde üretilen tüm kaplamaların bir miktar porozite içerdiği fakat yüzeye sıkı bir tutunma karakteri gösterdiği dikkat çekmektedir. Termal oksidasyon sonrası yüzeyde yaklaşık 3 µm' lik bir oksit tabakası oluştuğu bu oksit tabakasının bazı yerlerde kırılmaya ve çatlamaya uğradığı kesti incelemelerinde diğer göze çarpan noktalardır. Yüzey haritalama analizlerinde yapıya eklenen üçüncül bilesenlerin (Zn, ZnO. ZrO2 ve Ag) gümüş hariç titanyum matris içerisinde homojen bir dağılım sergilediği görülmüştür. Yüzey pürüzlülüğü ölçümlerinde termal oksidasyon sonrası yüzey pürüzlülüğünde 5-6 kat bir artış olduğu görülmüştür. Literatür incelendiğinde meydana gelen bu artışın titanyumun termal oksidasyonu üzerine olan diğer calısmalar ile paralellik gösterdiği tespit edilmiştir. X-ısınları analizlerinde yüzeyde oluşan oksit yapının yüksek miktarda Rutil (TiO<sub>2</sub>) içerdiği, bunula beraber yapıda bir miktar alümina da (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) oluştuğu görülmüştür. Kaplama sertliği ölçümleri 10 gr yük ile yüzeyden derinlik hassasiyetli cihaz ile alınmış, tüm kaplamaların sertliğinin ortalama 950 HV olduğu görülmüştür Bu durum kaplama bileşimine eklenen Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub> ve Ag gibi eklentilerin sertlikte herhangi bir değişime yol açmadığı şeklinde yorumlanmıştır. Aşınma testleri kobalt-krom altlık malzemeye ve tüm kaplamalara üç farklı yükte (2-3-4N) 25m mesafede yapılmıştır. Kaplamalara yapılan aşınma testlerinde oluşan aşınma izlerinin derinlik-genişlik profilleri yüzeyin çok az aşınması ve kaplama pürüzlülüğü sebebi ile profilometre yardımı ile alınamamıştır. Oluşan izlerin optik mikroskop ve SEM fotoğrafları yüzeydeki aşınma miktarının düşüklüğü konusunda fikir verirken sürtünme katsayısı grafikleri oksit vüzeler ile alümina asınma bilyası arasında asınmadan daha cok oksit-oksit karakterli kayma meydana geldiğini göstermektedir. Kaplamalar aşınma performansı olarak kendi içlerinde karşılaştırıldığında çinko katkılı kaplama sahip olduğu düsük sürtünme katsayısı sayesinde en iyi sonucları vermistir. Üretilen kaplamalara biyolojik testler in-vitro biyoaktivite testi ve antibakteriyellik testi ile yapılmıştır. İn-vitro biyoaktivite testinde işlemsiz kobalt-krom ve kaplamalı numuneler üç hafta boyunca 36.5 °C' de yapay vücut sıvısında bekletilmiştir. Üç hafta sonunda numune yüzeylerinde biriken yapıların görüntüleri SEM ile alınmış elementel analizleri EDS modu ile yapılmıştır. Sonuçlar incelendiğinde tüm kaplamaların farklı seviyelerde de olsa biyoaktif bir karakter sergilediği görülmüştür. Antibakteriyellik testlerinde sayısı bilinen miktarda E.coli bakterisi bulunduran ortama işlemsiz kobalt-krom ve beş farklı kaplamaya sahip numuneler bırakılmış bir süre beklenildikten sonra bakteri sayısındaki değişim incelenmiştir. Bu çalışmada en iyi sonucu işlemsiz kobalt-krom alaşımına göre gösterdiği %98 antibakteriyel etki ile gümüs katkılı kaplama göstermiştir.

#### SURFACE MODIFICATION OF ASTM F75 COBALT-CHROMIUM ALLOY FOR BIOMEDICAL APPLICATIONS

#### SUMMARY

Among the metallic biomaterials, cobalt-chromium alloys are widely used in production of load bearing orthopedic implants especially in our country due to good combination of their high strength and improved corrosion resistance as well as their machinability. Despite their superior properties, service life of the implants made of these materials is limited to 10-15 years. Development of localized corrosion, microwear and dissolution of their surfaces in the human body adversely affect their performance and may lead to early failure of the implants. In addition, surface of this alloys is not classified as bioactive. Bioactivity is interaction of implant material with body tissue at good conditions. Material, which helps growing body tissue on itself with no toxic effect, can be called as bioactive. A biomaterial must be bioactive, because any toxic reactions on body tissue near the implant causes re-implantation. Re-implantation operations are very painful and costly. So this reasons make people life more difficult and uncomfortable. For this reasons improving cobalt- chromium allovs direction of surface bioactivity is one of the actual topics of the world. They use surface modification techniques like PVD or flame spraying to coating cobaltchrome alloys surface more bioactive systems. In our study, we prefer using cold gas dynamic spraying and thermal oxidation processes combination to improve bioactivity of cobalt-chromium surfaces.

Titanium is one of the most biocompatible material in metallic biomaterials. The oxide film, which occurs titanium and its alloys surface, has good bioactivity and good corrosion resistance. But this oxide film, which is, occurs at titanium and its alloys surface natively, have poor mechanical properties and they are easily fractured under fretting and sliding wear conditions. For this reason lots of study about developing mechanically and chemically more stable oxide film on the surface of titanium and its alloys are working. Micro arc oxidation, anodic oxidation and thermal oxidation are very favorite topics for developing titanium oxide films on titanium and its alloys. In thermal oxidation, oxidation occurs at temperatures above 200°C, promotes the development of a crystalline oxide film. Increasing temperature induces the formation of a thicker oxide layer, which is accompaniment with oxygen diffusion zone. At this zone titanium dissolves oxygen amounts of maximum 30 at. %. Hardness of this zone increases with oxygen percent dissolving in titanium. So this oxygen diffusion zone also acts like transition zone between soft titanium and hard titanium oxide layer.

Cold gas dynamic spraying process is a relatively new technique used for the surface modification of materials like metals, composites and polymers. This technique discovered by Professor Papyrin et al. in the mid 1980's to be alternative way to thermal spraying process. During thermal spraying process, powders were melted to form the coating but during cold spray process, coating formation depends on the plastic deformation of particles. Plastically deformation of particles occurred by the factor of kinetic energy obtained from high particle velocity. Particle and process gas temperature during cold spray process does not reach to the melting point of coating particles. So that is why this system called cold gas dynamic spraying. Due to low process temperature, oxide free coating can be obtained by this technique especially for easily oxidize materials such as copper and titanium. All of the particle strikes to the substrate surface are not result in deposition as a result of plastic deformation. During the impact of particles on substrate, lots of different characteristic can be seen. These characteristics can be categorized as sticking or erosion at low velocities, ballistic effect at high velocities and cold spray deposition at medium velocities

In this study, cobalt-chromium alloy (ASTM F75) coated with commercially pure titanium and titanium matrix composite reinforced by Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub> and Ag by cold gas dynamic spray process. Subsequently, coated alloys thermally oxidized at 600 °C for 60 hours in order to obtain a thick, stable, well adhered, bioactive and antibacterial titanium based oxide layer. In the frame of this project, multilayered coatings comprising an inner titanium (titanium matrix composite) layer and an outer titanium oxide layer produced. Main purpose of the study is to improve bioactive and antibacterial properties of cobalt chromium materials without sacrificing their wear resistance. Characterizations of the titanium and particle reinforced titanium matrix composite coatings on cobalt-chromium alloys made by microstructural surveys, surface mapping analyses, hardness measurements, roughness analyses and X-Ray diffractions. Triboligical behaviors of the coatings investigated by ball on disc wear tests technique with different forces. Additionally, antibacterial and bioactivity tests done to determine bioactivity and antibacterial behaviors of the thermally oxidized coatings.

As a starting ASTM F75 cobalt-chromium alloy coated with cold gas dynamic spray process with five different coating composition. This coatings consist of (%w) %95 Ti-%5Al, %90Ti-%5Al-%5Zn, %90Ti-%5Al-%5ZnO, %90Ti-%5Al- %5ZrO<sub>2</sub>, %90 Ti-%5Al -%5Ag. High titanium percent in coatings used for provide bioactivity and other components (Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub>, Ag) used to give antibacterial effect to coatings. After producing coatings with cold gas dynamic spray process, thermal oxidation treatments were conducted at 600 °C for 60 hour at normal atmospheric condition Characterization of coatings started with cross-section microstructure analyses. Cross-sections of samples examined with optical and scanning electron microscope. This analyses show that all the coatings have some porousity at their structre and there is an oxide layer on the surface of the coatings. This oxide layer has nearly 3 um thickness. Oxide is cracked at some places; it might be reason of stress occurring during thermal oxidation process. Surface mapping analyses show that there is a homogeneous distribution of third components (Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub>, Ag) in titanium matrix except silver. Silver particles accumulated at some places like a line in titanium matrix. This might be the reason of particle sizes of silver powders. XRD analyses pointed out that after thermal oxidation treatment all of the coatings have alfa titanium, rutile phase of titanium dioxide (TiO<sub>2</sub>) and aluminum oxide (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) at their structure. Roughness measurements carried out for all the coatings with contact profilometer. Roughness measurements carried out for investigation effect of thermal oxidation on titanium based coatings roughness. Surface roughness measurements shows that roughness increased 5-6 times after thermal oxidation process. Average surface roughness of the coatings after thermal oxidation are approximately 0,5-0,6 micrometer. Having a rough surface like these values is one of the most important feature a biomaterial must have. Hardness measurements done with deep sense

Vickers hardness technique with 10 mN force. All the coatings shows 920-970 average HV values. These results can be commented as there is no change in hardness with adding other components like Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub> and Ag to coating composition. Indentation depth graphs shows Vickers indenter gone nearly 600 nanometers depth on the surface. We had 3 micrometers oxidation layer, so indenter did not pass this layer when measuring harness values.

Wear tests were conducted untreated cobalt-chromium alloy and coatings with 2-3-4N force at distance of 25m. Depth-width profiles of wear tracks could not take by contact profilometer. Because wear tracks created on coating surface did not depth enough to measure on profilometer. Optical microscope and electron microscope pictures of the wear tracks shows that there is only sliding between abrasive ball and surface of the coatings. It might be the reason of oxide-oxide interaction alumina abrasive ball and oxide layer. Comparative friction coefficient graphs also showing coatings decreases the friction coefficients of cobalt-chromium alloys. If we compare coatings with each other, the coating with including Zinc additive shows best performance. Zinc particles in the coating acts like a lubricant so this coating have very low friction coefficient. Decreasing friction coefficient of the surface results with decreasing abrasion of the surface.

Biological performance of the coatings against untreated cobalt-chromium alloy conducted with in-vitro bioactivity tests and antibacterial tests. In-vitro bioactivity tests were carried out by soaking the untreated cobalt-chromium alloy and coated samples in the SBF solution for three weeks at 36,5 °C. At the end of three weeks surfaces of the samples examined by SEM. SEM photographs showed that there is a flat-like precipitations both untreated cobalt-chromium and coated samples surface. These precipitates on the samples surface were composed of fine flakes with some amount of Ca and P as revealed by EDS analysis. Morphology and EDS analyses of this precipitates can be commented as they are apatite structre. If we compare untreated cobalt-chromium alloy and coatings bioactivity, they both have some apatite precipitates on the surface. But after three weeks, apatite forming on the surface of untreated cobalt-chromium alloy cracked and rised from the surface. So it can be commanted as there is not enough holding between surface and apatite layer. If we examine coated samples, apatite layer has good holdig on the coatings surface after three weeks. This results shows we have improved surface bioactivity of cobaltchromium alloy with this coatings.

Antibacterial tests examined by E.Coli bacterias. Antibacterial affects of the coatings calculated as a referance of untreated cobalt-chromium alloy. Best antibacterial performance showed by the coating, which is reinforced with silver particles. This coating showed %98 antibacterial effect against untreated cobalt-chromium alloy.

### 1. GİRİŞ

Kobalt-krom alaşımları yüksek mukavemetleri, üstün korozyon dirençleri ve kolay işlenebilirlikleri nedeniyle yük taşıyan ortopedik implantların imalatında yaygın bir şekilde kullanılmaktadırlar [1,2]. Tüm bu üstün özelliklerine rağmen kobalt-krom alaşımları östeointegrasyon bakımından düşük seviyededir ve biyoinert olarak lanse edilir [3]. Literatürde kobalt-krom alaşımı üzerine biyoaktif ve östeointegrasyon bakımından daha avantajlı kaplamalar üretmek için yapılan çalışmalar bulunmaktadır.

Metalik malzemelerden imal edilen implantların vücut içerisinde kalma süresi genel olarak 10-15 yıl ile sınırlıdır. Vücut sıvısı içerisinde oluşabilecek bölgesel korozyon, aşınma ve/veya implant çevresinde gelişecek enfeksiyon implantların performansını olumsuz yönde etkilerken erken dönem hasarlarına da sebep olabilmektedir. Örneğin diğer bir metalik biyomalzeme olan paslanmaz çelik implantların erken dönem hasarında korozyonunun rolü %25, implant/doku etkileşiminin rolü %10 ve aşınmanın rolü % 8 mertebelerinde rapor edilmiştir[4].

Çalışma kapsamında ortopedik implant malzemesi olarak kullanılmakta olan kobaltkrom alaşımı (ASTM F75) yüzeylerinin soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile saf titanyum ve ZnO, ZrO<sub>2</sub>, Zn ve Ag gibi eklentiler takviye edilmiş titanyum matrisli kompozit malzeme ile kaplaması ve daha sonra bu kaplamaların 600 °C' de 60 saat boyunca termal oksidasyon yöntemi ile yüzeylerinde kararlı, kalın, iyi tutunmuş, biyoaktif ve anti bakteriyel bir oksit tabakasının oluşturulması hedeflenmiştir. Özetlemek gerekirse çalışmanın genel amacı altık malzemenin (ASTM F75) aşınma özelliklerinden taviz vermeden yüzeyini gerek biyoaktivite gerekse de antibakteriyellik yönünden modifiye etmektir. Kobalt-krom altlıkların kaplanmasında titanyum ve/veya titanyum matrisli kompozit kullanılmasının nedeni titanyumun biyouyumluluğu en yüksek metal olmasından kaynaklanmaktadır.

Titanyum ve alaşımları yüzeylerinde oluşturdukları oksit film ve sahip oldukları düşük elastik modülleri sayesinde biyouyumlulukları yüksek olan malzemelerdir. Korozyona karşı dirençli ve biyolojik olarak vücut ile uyumlu olarak tanımlanan bu oksit filmin en büyük dezavantajı oda şartlarında oluştuğunda (yaklaşık 10 nm) herhangi bir mekanik etkiye maruz kalınca yüzeyden kolayca ayrılabilmesidir [5]. Günümüzde titanyum ve alaşımları yüzeyinde oluşan bu oksit filmin daha kalın ve mekanik açıdan daha dayanıklı üretilmesi amaçlı yapılan çalışmalar elektrokimyasal yöntemler (anodik ve ya mikroark oksidasyon) ve termal oksidasyon odaklı ilerlemektedir. Tüm bu yöntemlerle yüzeyde kimyasal ve fiziksel açıdan daha karalı bir oksit tabakası oluşturulabilmektedir. Bu yöntemler ile oluşturulan oksit tabakları yapının aşınma direncini arttırmasının yanı sıra metalden vücuda iyon geçişini de engelleyebilmektedir. Ayrıca yüzeyde görece pürüzlü bir oksit tabakasının bulunması implant malzemenin kemik doku östeointegrasyonuna olumlu etki yaparak biyoaktiviteyi geliştirmektedir.

Titanyum yüzeyinde kimyasal ve fiziksel açıdan daha kararlı bir oksit tabakası oluşturmak için tercih edilen yöntemler arasında gösterilen termal oksidasyonda yüzeyde bir titanyum-oksit tabakası oluşur. Bu oksit tabakasının altında oksijenin titanyum içerisine difüzyonu ile oluşan oksijen difüzyon alanı yapıya mekanik açıdan ekstra bir direnç sağlar. Özellikle tribolojik yönden yapının daha üstün özellikler sergilemesini sağlayan bu durum termal oksidasyon yöntemini diğer oksidasyon yöntemlerinden bir adım öne çıkarır [6,7]. Termal oksidasyon sisteminin diğer oksit oluşturma amaçlı kullanılan sistemlere göre daha basit ve daha az maliyetli olması diğer avantajlarıdır.

İmplant malzemelerinin mekanik özellikleri, biyo-uyumlulukları, korozyon dirençleri geliştirilirken üzerinde durulması gereken bir diğer önemli bir konu da yüzeyin antibakteriyel özellik göstermesidir. Yapılan çalışmalarda implant yüzeyine gümüş, bakır, çinko gibi anti-bakteriyel özellik gösteren metaller biriktirilmeye çalışılmış ve bu metallerin anti-bakteriyel özellikleri yapıya kazandırılmaya çalışmıştır. Bunlar içinde gümüş yüzyıllardır bilinen en önemli anti-bakteriyel metallerden biridir. Günümüz çalışmaları ortaya çıkarmıştır ki gümüş iyonları bakterilerin yüzey proteinleri ile reaksiyona girip onları inaktif hale getirmektedir. Ayrıca bakteri hücresi içine giren gümüş iyonları proteinlerin thiol gruplarıyla etkileşime girerek DNA bölünmesini durdurmaktadır [8]. Bununla beraber günümüze kadar çok yaygın olarak kullanılan gümüşün maliyetinin fazla olması sebebi alternatif iyonlar üzerine çalışmalar artmıştır. Çinko ve çinko oksit bu bağlamda en çok tercih edilen eklentilerdendir ve gösterdikleri antibakteriyel etki çalışmalar ile kanıtlanmıştır. [9,10,11]

Tez kapsamında kobalt-krom alaşımlarının yüzeylerinde soğuk gaz dinamik püskürtme yöntemi ile oluşturulan titanyum ve titanyum matrisli kompozit kaplamaların termal oksidasyonu sonucu elde edilen yapıların karakterizasyonu mikroyapı incelemeleri, yüzey haritalama analizleri, X-ışınları analizleri, yüzey pürüzlülüğü analizleri ve sertlik ölçümleri ile yapılacaktır. Aşınma testleri ile kaplamaların tribolojik davranışları incelecek, biyoaktivite ve antibakteriyellik özelliklerini incelemek üzere in-vitro biyo-uyumluluk ve anti-bakteriyellik testleri gerçekleştirilecektir.

#### 2. BİYOMALZEMELER

#### 2.1 Biyomalzemelerin Temel Özellikleri

Biyomalzemeler, insan vücudundaki hasta organ, doku veya fonksiyonel kısmın tedavi edilmesi ya da tamamen değiştirilmesi amacı ile kullanılan doğal karakterli olabildiği gibi yapay olarak da üretilebilen malzemelerdir [12,13]. Biyomalzemelerin temel kullanım amacı, kırılma, enfeksiyon, dokunun veya organın şeklinin bozulması veya fonksiyonunu kaybetmesi gibi bazı patolojik işlemler sonucu hastalıklı veya hasar görmüş hale gelen dokunun çıkarılması ve yerine sentetik ve ya doğal karakterli malzemenin yerleştirilmesidir [14]. Bu amaçla kullanılan malzemelere örnek olarak kemik çivileri, kalça ve diz implantları, diş implantları ve yapay kalp cihazları verilebilir.

Vücut içerisine yerleştirilen ve insan yaşam standartlarını arttırmasının yanında hayati rollerde üslenen biyomalzemelerin sahip olması gereken özellikler birçok başlık altında incelenir.(Şekil 2.1) Bu özelliklerin arasında en kritik olanı biyouyumluluktur. Biyouyumluluk kullanılan biyomalzemenin kendisini çevreleyen doku ile biyolojik yönden uyumlu bir davranış sergilemesi daha kısa tabirle dokuda herhangi bir olumsuz etki varatmaması durumudur. İmplante edilen biyomalzemelerde özellikle kalça ve diz implantlarında, sonradan meydana gelen dokudaki olumsuz reaksiyonlar implantasyon işleminin tekrarlanmasına yol açmaktadır. Acı seviyesi yüksek olan bu tıbbi işlemler hastanın tüm bu süreçten son derece yıpranmış ve mutsuz olarak ayrılmasına sebep olmaktadır. Bu olumsuz etkiler göz önünde bulundurulduğunda son yıllarda biyomalzemeler alanında yapılan çalışmaların daha biyouyumlu malzemeler üretmek ve ya mevcut biyomalzemelerin yüzey özelliklerini geliştirmek üzerine olduğunu söyleyebiliriz.

Biyomalzemelerde biyouyumluluğun yanısıra korozyon direnci ve mekanik özelliklerde göz önünde bulundurulması gereken ana başlıklardır. Vücut içerisinde kullanılacak implantların vücut sıvısının korozif etkilerinden etkilenmeyecek yapıda olması, implant üzerinde meydana gelecek malzeme kaybı ve iyon salınımının önüne geçmek için kritik bir noktadır. Mekanik özellikler göz önünde bulundurulduğunda özellikle yük taşıyan implantlarda kullanılan malzemelerin gerekli çekme ve ya basma dayanımına sahip olmasının yanı sıra yerleştirildiği doku ile (genellikle kemik doku) benzer elastisiteye sahip olması gerekmektedir.



Şekil 2.1: İmplant malzemeden beklenen özellikler[14]

İmplant malzemelerinin mekanik özellikleri, biyouyumlulukları, korozyon dirençleri geliştirilirken üzerinde durulması gereken bir diğer önemli bir konu da yüzeyin antibakteriyel özellik göstermesidir. Daha önce de belirtildiği gibi implantasyon sonrası meydana gelen enfeksiyonlar, hastanın iyileşme süresini uzatmakta hatta implantasyonun başarısız olmasına sebep olmaktadır. Amerika Birleşik Devletlerinde (ABD) implantasyon sonrası meydana gelen enfeksiyonların gerçekleşme oranı % 4.3 seviyesindedir [15, 16].

Yapılan çalışmalarda implant yüzeyine gümüş, bakır, çinko gibi anti-bakteriyel özellik gösteren metaller biriktirilmeye çalışılmış ve bu metallerin anti-bakteriyel özellikleri yapıya kazandırılmaya çalışmıştır. Bunlar içinde gümüş yüzyıllardır bilinen en önemli anti-bakteriyel metallerden biridir. Günümüz ortaya çıkarmıştır ki gümüş iyonları bakterilerin yüzey proteinleri ile reaksiyona girip onları inaktif hale getirmektedir. Ayrıca bakteri hücresi içine giren gümüş iyonları proteinlerin thiol gruplarıyla etkileşime girerek DNA bölünmesini durdurmaktadır [8]. Bununla beraber günümüze kadar çok yaygın olarak kullanılan gümüşün maliyetinin fazla olması sebebi alternatif eklentiler üzerine çalışmalar artmıştır. Çinko ve çinko oksit bu bağlamda en çok tercih edilen eklentilerdendir ve gösterdikleri antibakteriyel etki çalışmalar ile kanıtlanmıştır. [8, 9, 10]

#### 2.2 Biyomalzemelerin Sınıflandırılması

Biyomalzemeler kullanım yerleri ve amaçlarına göre;

- Metalik
- Seramik
- Polimer
- Kompozit

esaslı olabilmektedir. Kullanılan malzeme türleri ve temel uygulama alanları Çizelge 2.1' de görülmektedir

#### 2.2.1 Metalik biyomalzemeler

Metalik biyomalzemeler implantasyon işlemlerinde en çok tercih edilen malzemelerdir. Yüksek statik ve dinamik mukavemetleri ile beraber aşınma ve korozyon yönünden yeterli seviyede olmaları metalik biyomalzemeleri özellikle yük taşıyan implant uygulamalarında alternatifsiz kılmaktadır. Bazı metalik malzemelerin vücut içi uygulamaları Şekil 2.2' de verilmiştir. Vücut içi implantasyonlarda kullanılan ilk metalik malzeme kırılan kemikleri sabitlemekte kullanılan vanadyum çeliğidir. Biyomalzemelerin geliştirilmesi süresince demir, krom, kobalt, nikel, titanyum, tantalyum, niyobyum, molibden ve tungsten gibi metallerin çeşitli alaşımları üretilerek yeni implant malzemeleri kullanılmaya başlanmıştır [17]. Biyomedikal alanda kullanılan metalik malzemelerin mekanik özellikleri Çizelge 2.3' de verilmiştir.

Dünya nüfusunun yaş ortalaması gün geçtikçe artmaktadır. Artan yaşlı nüfus ile beraber meydana gelebilecek sert doku yaralanmalarının sayısının artacağı öngörülebilir bir durumdur. Bu durum sert doku uygulamalarında kullanılan metalik biyomalzemelere olan ihtiyacın artacağı anlamına gelmektedir. Metalik biyomalzemelerin diğer kullanım alanları ağız-yüz cerrahisi (diş telleri, çene kemiğini sabitleyici vida ve telleri) ve kalp cerrahisidir [12,13].(yapay kalp parçaları, mekanik olarak kalp atışlarını düzenleyen cihazlar ve yapay kalp kapakçıkları)

Metalik implantlar mekanik özelliklerinin yanı sıra şekillendirilebilme yönünden iyi seviyededir. Basit ve ya komplex yapılar çeşitli fabrikasyon yöntemleri ile (döküm, dövme, işleme) üretilebilmektedir [18]. Bu durum implant malzemenin yerleştirileceği bölge konusunda implantasyon işlemine kolaylık sağlamaktadır.

| Malzeme   | Temel uygulama alanları  |  |  |  |  |  |
|---|--|--|--|--|--|--|
| Metal ve alaşımları                                     |  |  |  |  |  |  |
| 316L paslanmaz çelik                                    | Kırık sabitlemesi, stentler, cerrahi aletler                                     |  |  |  |  |  |
| CP-Ti, Ti-Al-V, Ti-Al-Nb, Ti-13Nb-<br>13Zr, Ti-Mo-Zr-Fe | Kemik ve bağlantı elemanları, kırık<br>sabitlemesi, diş implantları, kalp cihazı |  |  |  |  |  |
| Co-Cr-Mo, Cr-Ni-Cr-Mo                                   | Kemik ve bağlantı elemanları, diş<br>implantları, diş onarımı, kalp kapakçığı    |  |  |  |  |  |
| Ni-Ti   | Stentler, diş telleri  |  |  |  |  |  |
| Altın alaşımları  | Diş onarımları   |  |  |  |  |  |
| Gümüş ürünleri  | Antibakteriyel ajanlar   |  |  |  |  |  |
| Platin ve Pt-Ir   | Elektrotlar  |  |  |  |  |  |
| Hg-Ag-Sn amalgamı                                       | Diş onarımları   |  |  |  |  |  |
| Seramik   | ve Camlar  |  |  |  |  |  |
| Alümina   | Bağlantı parçaları, diş implantları  |  |  |  |  |  |
| Zirkonya  | Bağlantı parçaları   |  |  |  |  |  |
| Kalsiyum fosfat   | Kemik onarımı ve büyümesi, metallerde<br>yüzey kaplamaları                       |  |  |  |  |  |
| Biyoaktif camlar  | Kemik uygulamalarında  |  |  |  |  |  |
| Porselen  | Diş onarımları   |  |  |  |  |  |
| Karbon  | Kalp kapakçıkları, deri içine yerleştirilen cihazlar, diş implantları            |  |  |  |  |  |
| Poli  | nerler   |  |  |  |  |  |
| Polietilen  | Bağlantı parçaları   |  |  |  |  |  |
| Polipropilen  | Dikişler   |  |  |  |  |  |
| PET   | Dikişler, damar protezleri   |  |  |  |  |  |
| Poliamid  | Dikişler   |  |  |  |  |  |
| PTFE  | Yumuşak doku büyümesi, damar protezleri  |  |  |  |  |  |
| Poliester   | Damar protezleri, ilaç salınım sistemleri  |  |  |  |  |  |
| Poliüretan  | Kanla temas eden cihazlar  |  |  |  |  |  |
| PVC   | Tüplerde   |  |  |  |  |  |
| РММА  | Diş onarımları, lensler, bağlantı parçaları<br>(kemik çimentosu)                 |  |  |  |  |  |
| Silikon   | Yumuşak doku, göz hekimliği  |  |  |  |  |  |
| Hidrojeller   | Göz hekimliği, ilaç salınım sistemleri   |  |  |  |  |  |
| Kompozitler   |  |  |  |  |  |  |
| BIS-GMA-kuartz/silika dolgu                             | Diş onarımları   |  |  |  |  |  |
| PMMA/cam dolgu  | Diş onarımları (diş çimentoları)   |  |  |  |  |  |

| Cizelge 2.1: Bivomalzeme türleri ve temel uvgulama al     | lanları [ | 13.14 | I  |
|---|-----------|-------|----|
| gizoige zero Digeniaizenne tarieri ve tenner aggaranna ar |           | 12,11 | i. |

Kısaltmalar: CP-Ti, ticari saflıkta titanyum; PET, polietilen terephthalates (Dacron, E.I. DuPont de Nemours Co.); PTFE, poliettra fluoroetilen (Teflon, E.I. DuPont de Nemours Co.); PVC, polivinil klorür; PMMA, polimetil metakrilat; BIS-GMA, bisphenol A-glycidyl



Şekil 2.2: a)Co-Cr kalça implantı, b)Titanum diş implantı, c)Co-Cr eklem iplantı, d)Paslanamaz çelik kemik sabitleme çivisi

Tüm bu olumlu özelliklerine rağmen metalik implant yüzeylerinde vücutta kullanım esnasındaki mikro-hareketler sonucu meydana gelen aşınma ve/veya aşınma olayı sonrasında mikro ve/veya makro seviyede oluşan ve vücut sıvısı içerisinde cözünebilir ve/veya çözünemez karakterli aşınma ürünleri bu implant malzemelerin erken safhada fonksiyonlarını yitirmelerine ve aynı zamanda vücutta çeşitli olumsuz reaksiyonların veya komplikasyonların oluşmasına yol açmaktadır. Metalik implant malzemelerde meydana gelen aşınma sadece aşınma ürünlerinin ortaya çıkmasına neden olmamakta bununla birlikte özellikle metalik biyomalzemelerin genellikle yüzeylerinde oluşan ince koruyucu oksit tabakasının bütünlüğünü bozarak veya tamamen bu oksit tabakayı kaldırarak vücut içerisindeki vücut sıvıları ile etkileşimini artırmakta ve bunun sonucunda implant malzemenin hızlı bir sekilde korozyona uğramasına neden olmaktadır. Literatürde ortopedik implant malzemeler üzerinde klinik düzeyde ve/veya laboratuvar düzeyinde yapılan çalışmalarda, aşınma olayı sonrasında makro veya mikro çözünebilir veya çözünemez karakterde oluşan aşınma ürünlerinin biyolojik olarak aktif olduğu rapor edilmektedir. İmplant malzemenin aşınması esnasında makro düzeyde oluşan ve çözünemez karakterli aşınma ürünleri kemik/implant arayüzeyinde birikerek implant çevresinde ki kemik hücrelerinin kendilerini yenileyememeleri nedeniyle kemik hücresi kayıplarına ve buna bağlı olarak implant çevresinde enfeksiyona yol açmaktadır. İmplant çevresindeki kemik hücre kaybı kemik/implant arayüzeyinin genişlemesine ve bu bölgede biriken aşınma ürünlerinin vücut sıvılarının kolay hareketi sayesinde vücudun diğer organ veya dokularına taşınmasına neden olmaktadır. Bu prosesin ilerlemesi daha öncede belirtildiği gibi vücuda takılan implantın yenisi ile değistirilmesi yani yeni bir cerrahi operasyonun uygulanması ile sonuçlanmaktadır. Bu durum ise implantasyon yapılan hasta için yeni bir ağrı verici periyot yola açmasının yanısıra yeni implant ve cerrahi operasyon için ekstra maliyet durumu yaratmaktadır. Diğer yandan implant malzeme yüzeyinde oluşan aşınma sonucu meydana gelen ve vücut sıvısı içerisinde çözünebilir karakterli (iyon halinde vücut sıvısına geçme veya iyon salınımı) aşınma ürünlerinin vücut sıvısı içerisinde çözünmesi vücut sıvılarındaki çözünen malzeme tipine bağlı olarak iyon konsantrasyonunun artmasına ve/veya değişmesine ve bunun sonucu olarak ta hastada farklı semptomların ve/veya hastalıkların ortaya çıkmasına neden olmaktadır. Metalik implant malzemelerden aşınma sonucunda oluşan çözünebilir karakterli aşınma ürünleri aşırı duyarlılık, sinir sistemi bozuklukları, alerjik reaksiyonlar (şişme, kızarma vs.) gibi vücutta olumsuz semptomlara yol açarken yine bazı çözünebilir karakterli aşınma iyonlarının vücut sıvısına geçmesi ve belirli organlarda birikmesi sonucunda zehirlevici ve hatta bir ileri safha olarak kanser gibi hastalıklara yol açtığı kliniksel çalışmalarda rapor edilmiştir. Yapılan bu çalışmalara göre implant malzemelerin aşınması sonucu oluşan aşınma ürünlerinin vücut sıvısında çözünmesi sonucunda vücut sıvısına aşırı miktarda salınan veya geçen metal iyonlarının insan vücudunda potansiyel olarak oluşturabileceği biyolojik etkileri Çizelge 2.2 'de verilmiştir.

|      | Nikel  | Allerji, aşırı hassasiyet ve kötü ur gelişimi gibi etkiler [19, 20, 21, 22, 23, 24]                     |
|------|--------|---|
|      | Kobalt | Alyuvar üretim artışı, kötü ur üretimi gibi etkiler [19, 20, 21, 22, 24]                                |
| Krom |        | Ülser, merkezi sinir sistem bozuklukları, aşırı duyarlılık ve kötü ur gelişimi [19, 20, 21, 22, 23, 24] |

**Çizelge 2.2:** Metalik implant malzemelerin bileşiminde bulunan ana elementlerin biyolojik etkileri.

**Çizelge 2.2 (devam):** Metalik implant malzemelerin bileşiminde bulunan ana elementlerin biyolojik etkileri.

| Aluminyum                                    | Epilepsi etkileri, anomali, alzheimer [19, 20, 21, 22, 24]   |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|--|
| Vanadyum                                     | Kalp ve böbrek yetmezlikleri, depresyon [19, 20, 21, 22, 24]   |  |  |  |  |
| Molibden Düşük düzeyde hücre aktivitesi [22] |  |  |  |  |  |
| Demir  | Allerjik ve kötü tümor oluşumu [22, 23]  |  |  |  |  |
| Titanyum                                     | Genel olarak inert kabul edilmekle birlikte aşırı derecede insan<br>ve/veya hayvan bünyesine geçme halinde akciğer hastalıklarına<br>yol açtığı belirtilmekte [20, 22, 24] |  |  |  |  |

Kobalt-krom alaşımları, paslanmaz çelikler ve titanyum bazlı alaşımlar en çok tercih edilen metalik biyomalzemelerdir. Kobalt-krom alaşımları ve paslanmaz çelikler statik ve dinamik yüklemeye uygunlukları ve korozyon dirençleri ile ön plana çıkarken titanyum ve alaşımları ise düşük elastik modülleri ve biyouyumlulukları ile ön plana çıkmaktadır.

### 2.2.1.1 Kobalt-krom alaşımları

Kobalt-Krom alaşımlarının biyomedikal alanda kullanılması 1940'lı yıllara dayanmaktadır. Kullanılan malzemeler genelde kobalt-krom-molibden esaslı olmakla beraber yüksek statik ve dinamik mukavemetleri sayesinde yük taşıyan kalça ve eklem implantların tercih edilmektedir. Kobalt ve krom %65 kobalta kadar katı ergiydik oluştururken, eklenen krom yapıyı daha mukavim kılar ve korozyon direncini arttırır. Molibden ise tane küçültücü etki göstererek yapının mukavemetine ekstra katkı sağlar [25].

Biyomedikal alanda kullanılan kobalt-krom alaşımları bileşim ve üretim teknikleri göz önünde bulundurularak dört ana başlık altında incelenir. Bu alaşımların ayrıntıları bileşimleri Çizelge 2,4' te görülmektedir.

- ASTM F75, Co-28Cr-6Mo döküm alaşımı
- ASTM F90, Co-20Cr-15W-10Ni dövme alaşımı
- ASTM F799, Co-28Cr-6Mo F75 ile benzer bileşime sahip olan termomekanik yöntem ile üretilen döküm alaşımı
- ASTM F562, Co-35Ni-20Cr-10Mo dövme alaşımı

| Malzeme            | ASTM gösterimi       | Koşul   | Elastisite<br>Modülü<br>(GPa) | Akma<br>dayanımı<br>(MPa) | Çekme<br>dayanımı<br>(MPa) | Yorulma<br>dayanım sınırı<br>(10 <sup>7</sup> çevrimde)<br>(MPa) |
|--------------------|----------------------|---|-------------------------------|---------------------------|----------------------------|--|
|                    | F745                 | Tavlanmış   | 190                           | 221                       | 483                        | 221-280  |
| Declanmaz celik    |                      | Tavlanmış   | 190                           | 331                       | 586                        | 241-276  |
| r asiaiiiiaz çelik | F55, F56, F138, F139 | %30 Soğuk işlenmiş                                  | 190                           | 792                       | 930                        | 310-448  |
|                    |                      | Soğuk dövülmüş                                      | 190                           | 1213                      | 1351                       | 820  |
|                    |                      | Döküm/tavlanmış                                     | 210                           | 448-517                   | 655-889                    | 207-310  |
|                    | F75                  | Sıcak izostatik preslenmiş<br>toz metalurjisi ürünü | 253                           | 841                       | 1277                       | 725-950  |
|                    | F799                 | Sıcak dövülmüş                                      | 210                           | 896-1200                  | 1399-1586                  | 600-896  |
| Co-Cr alaşımları   | F90                  | Tavlanmış   | 210                           | 448-648                   | 951-1220                   | Kullanılabilir<br>değil  |
|                    |                      | %44 Soğuk işlenmiş                                  | 210                           | 1606                      | 1896                       | 586  |
|                    |                      | Sıcak dövülmüş                                      | 232                           | 965-1000                  | 1206                       | 500  |
|                    | F562                 | Soğuk işlenmiş,<br>yaşlandırılmış                   | 232                           | 1500                      | 1795                       | 689-793<br>(eksenel gerilme<br>R= 0.05, 30 Hz)                   |
|                    | F67                  | %30 Soğuk işlenmiş                                  | 110                           | 485                       | 760                        | 300  |
| Ti alagumlari      |                      | Dövülmüş, tavlanmış                                 | 116                           | 896                       | 965                        | 620  |
| 11 alaşınınar1     | F136                 | Dövülmüş, ısıl işlem<br>yapılmış                    | 116                           | 1034                      | 1103                       | 620-689  |

**Çizelge 2.3:** Biyomedikal alanda kullanılan metalik malzemelerin mekanik özellikleri [14]
ASTM F75 döküm Co-Cr-Mo alaşımı genel olarak Vitallium ve Haynes 21 olarak bilinmektedir ve biyomedikal alanda uzun süredir kullanılmaktadır. Bu alaşımın en temel özelliği yapısındaki yüksek krom oranı sayesinde sahip olduğu klor ortamındaki yüksek korozyon direncidir. Yüzeyde oluşan krom oksit tabakası (genelde Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) bu korozyon direncini sağlamaktadır. Yapı olarak kobaltça zengin martix içerisinde dentritler arası ve tane sınırlarında M<sub>23</sub>C<sub>6</sub> (buradaki M kobalt, krom ve ya molibden olabilmektedir) yapısında metal karbürler bulundurmaktadır. ASTM F75 alaşımı 1350-1450 derecelerde seramik kalıplara dökülerek femur başı üretiminde kullanılmaktadır [26].

ASTM F90 dövme Co-Cr-W-Ni alaşımı genel olarak Haynes 25 ve L-605 olarak bilinmektedir. Yapıya tungsten ve nikel katılarak fabrikasyon sürecinde daha iyi işlenilebilirlik kazandırılmıştır [26]. ASTM F90'ın mekanik özellikleri tavlamadan sonra ASTM F75 ile benzer olmasına rağmen %44 oranında soğuk işlem gördükten sonra mekanik özellikleri ASTM F75'in iki katına çıkmaktadır. Tavlanmış ve soğuk işlem görmüş ASTM F90 alaşımı arasındaki mekanik özellikler açısından bu farklılık deformasyon işleminin yapılışı sırasında büyük bir hassasiyet gerektirmektedir [27]. Aksi durumda mekanik özelliklerdeki kontrol dışı değişim beklenmeyen olumsuz etkilere yol açmaktadır.

ASTM F799 döküm Co-Cr-Mo alaşımı ASTM F75 ile benzer bileşime sahip olmasına rağmen döküm işlemi ardından yaklaşık 800 °C' de sıcak dövme uygulanması ASTM F75' den farklı yanıdır. Bu alaşım genel olarak termomekanik işlem görmüş Co-Cr-Mo olarak bilinmektedir. Yorulma dayanımı, akma ve çekme mukavemeti ASTM F75'in iki katı kadardır [12].

ASTM F562 dövme Co-Ni-Cr-Mo alaşımı MP35N olarak bilinmekle beraber ilk olarak havacılık sektöründe kullanılmak üzere geliştirilmiştir. Yüksek mukavemet, yüksek süneklik ve yüksek korozyon direnci gösteren bu malzemede mukavemetlendirme mekanizması soğuk işlem ile yüksek oranlı kobalt matrixin kristal yapısının bazı bölgelerde değiştirilmesidir. Sistemin iki faklı kristal yapı içermesi dislokasyon hareketini engellemekte ve mukavemet artışını getirmektedir.

Bu dört Co-Cr temelli alaşımdan döküm CoCrMo alaşımı ve dövme CoNiCrMo alaşımı günümüzde implant malzemesi olarak en yaygın kullanılanlarıdır.

Co-Cr alaşımları paslanmaz çelikler ile karşılaştırıldıklarında daha yüksek mukavemet, sertlik ve yorulma direnci; daha düşük süneklik, tokluk ve talaşlı şekillendirebilirlik gösterirler. Maliyet açısından karşılaştırıldıklarında ise kobalt-krom alaşımları paslanmaz çeliklere nazaran oldukça pahalıdır [25,28]. Kobalt-krom alaşımlarının elastisite modülü 220-253 GPa aralığında olmakla beraber paslanmaz çeliğinkinden yüksektir. Özellikle kalça eklemlerinde görülen metal-metal temasında sertlik ve toklukları nedeniyle aşınma konusunda gösterdikleri direç bu alaşımların önemli avantajlarıdır [12].

Yük taşıma kabiliyeti, yüksek aşınma direnci ve görece düşük üretim maliyetine sahip olmasına rağmen kobalt-krom alaşımları östeointegrasyon bakımından düşük bir seviyededir ve biyoinert olarak lanse edilir. [3, 29] Biyomalzeme olarak kullanılacak bir ürünün östeointegrasyon bakımından düşük seviyede olması kısıtlayıcı bir etkendir. Bu sebepten literatürde basta yüzey modifikasyonları olmak üzere kobalt kromun alaşımı yüzeyini biyoaktif hale getirmek amacı ile yapılan çalışmalar bulunmaktadır.

- R. Martınez ve arkadaşları ASTM F75 standartlı Co-Cr alaşımının yüzeyini biyoaktif hale getirmek için farklı bileşenlere sahip cam-seramikler ile ısıl işlem yolu ile etkileşime sokmuş ve biyoaktivite yönünden en uygun olan çözelti bileşimini tespit etmişlerdir. [1]
- Vuong-Hung Pham ve arkadaşları Co-Cr alaşımın yüzeyini DC sputtering methodu ile tantalyum kaplayarak biyoaktivitesini arttırıken mekanik özelliklerinede katkı yapacağı öngörüsünden yola çıkarak bir çalışma yapmış ve tantalum kaplamanın Co-Cr alaşımının biyoaktivitesini arttırdığını görmüşlerdir. [30]

#### 2.2.1.2 Paslanmaz çelikler

Paslanmaz çelikler yapılarında %10.5 den fazla krom barındıran çeliklerdir. Kullanılan paslanmaz çelikler arasında %30 oranından fazla krom içerenler olduğu gibi %50 oranından az demir içerenlerde bulunmaktadır. Yapıda bulunan krom sayesinde yüzeyde oluşan krom-oksit tabakası korozyona karşı direnci arttırmaktadır. Bu tabaka yaklaşık 2 nm olmakla beraber ortamda oksijen bulunduğu sürece kendini yenileme eğilimindedir. Ayrıca yapıya kazandırılan paslanmazlık özelliği bu oksit tabaka sayesindedir [12].

| ASTM<br>NO | Kompozisyon (kütlece %) |        |       |      |               |      |      |       |       |      |                   |       |
|------------|-------------------------|--------|-------|------|---------------|------|------|-------|-------|------|-------------------|-------|
| Element    | Cr                      | Мо     | Ni    | Fe   | С             | Si   | Mn   | W     | Р     | S    | Diğer             | Со    |
| F75        | 27-30                   | 5-7    | 1     | 0,75 | 0,35          | 1    | 1    | 0,2   | 0,02  | 0,01 | 0,25N,<br>0,30Al, | Kalan |
| F90        | 19-21                   | -      | 9-11  | 3    | 0,05-<br>0,15 | 0,4  | 1-2  | 14-16 | 0,04  | 0,03 | -                 | Kalan |
| F562       | 19-21                   | 9-10,5 | 33-37 | 1    | 0,025         | 0,15 | 0,15 | -     | 0,015 | 0,01 | 1 Ti              | Kalan |
| F563       | 18-22                   | 3-4    | 15-25 | 4-6  | 0,05          | 0,5  | 1    | 3-4   | -     | 0,01 | 0,5-3,5 Ti        | Kalan |
| F799       | 26-30                   | 5-7    | 1     | 0,75 | 0,35          | 1    | 1    | -     | -     | -    | 0,25N             | Kalan |

Çizelge 2.4: Biyomedikal alanda kullanılan Co-Cr alaşımlarının kimyasal kompozisyonları

Paslanmaz çeliklerde yapıya katılan farklı elementler ile değişik korozyon mekanizmalarına karşı direnç sağlanırken mekanik özelliklerde geliştirilebilmektedir. Örneğin yapıya eklenen molibden çukurcuk korozyonuna karşı direnci arttırırken, azot eklenmesi mekanik özelikleri geliştirmesinin yanında çukurcuk oluşumuna karşı direnç sağlamaktadır [12].

Dünyada üretilen paslanmaz çelik miktarının yaklaşık olarak sadece %1' i biyomedikal amaçlı kullanılmaktadır. Cerrahi ve dental uygulamalarda implantasyon işlemleri dışında kullanılan malzemelerde (neşterler vs.) vücutla teması çok kısa süreli olduğu için standart kalitede paslanmaz çelikler kullanılmaktadır. İmplantasyon işlemlerinde kullanılan paslanmaz çeliklerde ise vücut içerisindeki korozif ortama daha dirençli ve daha mukavemetli bir yapı istenir. Bu amaçla implantasyon işlemine uygun paslanmaz çelik üretimi için vakum ergitme (VE), Vakum ark ergitme (VAE) ya da elektro cürüf saflaştırması (ESR) gibi özel yöntemler kullanılmaktadır.

Paslanmaz çelikleri kristal yapısına ve sertleştirme mekanizmasına bağlı olarak ferritik, martensitik, ostenitik, dubleks (ferritik-ostenitik) ve çökelme ile sertleşen paslanmaz çelikler olmak üzere beş ana grupta sınıflandırabiliriz. Bunlar arasında öztenitik paslanmaz çelikler statik ve dinamik mukavemetleri, korozyon dirençleri ve yüksek işlenilebilirlikleri sayesinde vücut içerisinde kırık tedavisinde ve bazı yük taşıyan bölgelere implantasyonda kullanılmaktadır. Öztenitik paslanmaz çeliklerin diğer bir avantajı ise manyetik özellik taşımamalarıdır. Bu sayede vücut içerisine yerleştirilen öztenitik paslanmaz çelikten bir implant manyetik yöntemler yardımı ile görülebilmektedir.

Özeniştik paslanmaz çeliklerin hepsinde bulunan ana iki bileşen krom ve nikeldir. Krom oluşturduğu krom oksit ile yapıya paslanmaz özelliği kazandırır iken nikel oda sıcaklığında öztenitik fazı kararlı hale getirir. Günümüzde biyomedikal alanda öztenitik paslanmaz çelikler arasında en çok tercih edileni 316L standartında olanlardır. 316L paslanmaz çelikler 316 paslanmaz çeliklerinin karbon oranları %0,08 den %0,03'e indirgenmesi ile geliştirilmiştir [31]. Karbon oranının düşürülmesindeki amaç tane sınırlarında oluşması mümkün krom karbür bileşiklerini engellemektir. Bu bileşiklerin tane sınırlarında çökeldiği durumlarda çevresindeki yapının krom miktarını absorbe ederek yüzeyin pasifliğinin ortadan kalkmasına sebep oluğu görülmüştür. Bu bölgelerde pasif filmin ortadan kalkması sonucu başlayan korozyon yapının dayanımını düşürmektedir.

Biyomedikal alanda kullanılan öztenitik paslanmaz çeliklerin en büyük avantajlarından biride maliyetleridir. Kobalt-krom alaşımları ve titanyuma göre çok daha ucuz olan öztenitik paslanmaz çelikler işlenilebilirlik konusunda makul seviyededir. Yüksek yük taşıma kabiliyeti ve korozyon direncine rağmen öztenitik paslanmaz çelikler yüzey mukavemeti konusunda zayıftırlar [32,33]. Bazı uygulamalarda yüzeyde meydana gelen aşınma implanta zarar vermekte ve vücuda iyon salınımına sebep olmaktadır.

İmplant olarak kullanılan öztenitik paslanmaz çeliklerde (özellikle 316L) yüzey özellikleri östeointegrasyon bakımından kobalt-krom alaşımı ile benzer seviyededir ve biyoinert olarak kabul edilir. 316L paslanmaz çeliğinin yüzeyinin biyoaktivite yönünden geliştirilmesi amaçlı çalışmalar literatürde mevcuttur.

- D. Gopi ve arkadaşları ön işlem uyguladıkları 316L paslanmaz çeliğine electrodeposition yöntemi ile hidroksil apatit kaplamış, kaplanmanın metalden iyon salınımının önüne geçtiğini gözlemlemiş ve yüzeydeki hidroksil apatit fazının kemiğin ana bileşenlerinden biri olduğu için biyoaktivite yönünden katkı sağlayacağını öngörmüşlerdir. [29]
- S. Anne Pauline ve arkadaşları 316L paslanmaz çeliği üzerine sol gel metodu ile stronsium katkılı nanoporoz titanyum dioksit kaplamış, elde edilen kaplamanın biyoaktivite ve korozyon direncine yaptığı katkıyı incelemiştir.
  [34]
- S. Sutha ve arkadaşları ise 316L paslanmaz çeliği üzerinde spin coating methodu ile çinko-hidroksilapatit-chitosan bileşimli kaplama üretmiş, üretilen kaplamanın biyoaktiviteye olan katkısının yanı sıra kaplamadaki çinko miktarının korozyon direncine ve antibakteriyel etkiye yaptığı katkıyı incelemiştir. [35].
- Chenglong Liu ve arkadaşları arc ion planting ile 316L paslanmaz çeliğini çoklu tabakalı Ti/TiN kaplamış, üretilen kaplamanın in vitro korozyon testlerinden sonra 316L paslanmaz çeliğinin korozyon direncini arttırdığını gözlemlemişlerdir. [36]

#### 2.2.1.3 Titanyum ve alaşımları

Titanyum ve alaşımları hafif olmaları, korozyon dirençleri ve biyouyumlulukları sebebi ile biyomedikal alanda oldukça tercih edilen metalik malzemelerdendir. Titanyum ve alaşımlarının yüzeylerinde oluşan pasif titanyum oksit tabakası korozyona karşı direnci arttırırken yüzeye biyoaktif bir karakter kazandırır. Yüzeyin biyoaktif bir yapıda olması implantasyon işleminde implant malzeme ile çevreleyen doku arasındaki biyolojik yönden uyumu arttırmaktadır. Yüzey karakteristiğinin yanı sıra sahip oldukları elastik modül değerleri (100-120 GPa) sayesinde titanyum ve alaşımları kemiğin elastik modülüne (10-30 GPa) en yakın metalik malzemelerdir. Hem biyolojik açıdan hem de mekanik açıdan bu özelliklere sahip olması titanyum ve alaşımlarını biyouyumluluk yönünden kobalt-krom alaşımları ve paslanmaz çeliklerin önüne taşımaktadır [13], (Şekil 2.3)

Ticari kalitedeki titanyum (ASTM F67) ve Ti-6Al-4V (ASTM F136) titanyum alaşımı implant malzeme üretiminde en çok tercih edilen titanyum esaslı malzemelerdir. Ticari kalitedeki titanyum (ASTM F67) %98,9-99,6 oranında titanyum içermektedir. Ticari kalitedeki titanyum içerdiği oksijen miktarı ve minimal seviyede diğer alaşım elementleri miktarına göre kalite 1 ile 4 arasında tanımlanmaktadır. Yapıda bulunan oksijen miktarı ticari kalitedeki titanyumun akma ve yorulma mukavemetini etkilemektedir. Örnek vermek gerekirse yapıda %0.18 (kalite 1) lik oksijen bulunduğu durumda akma mukavemeti yaklaşık 170 MPa iken %0.4 (kalite 4) oksijen bulunduğu durumlarda akma mukavemeti 475 MPa olmaktadır [12].

Ti-6Al-4V alaşımının ise ana bileşenleri aluminyum (%5.5-6.5) ve vanadyum (%3.5-4.5) 'dur [12]. Üretilen titanyum ve alaşımları göz önünde alındığında Ti-6Al-4V alaşımının toplam üretimin %45' i gibi bir orana sahip olduğu görülmektedir. Yüksek mukavemetleri ve kemikle uyumlu yapıları sebebi ile bu alaşım özellikle diş implantı, kalça implantı ve kalça implantı baş kısmı uygulamaları için oldukça cazip bir malzemedir. Ti-6Al-4V alaşımı 1970'li yıllarda kalça implantı uygulamalarında kısa bir süre oldukça popüler olmasına rağmen kalça implantı baş kısmı olarak vücut içerisinde uzun süre dayanıklılığı konusunda bazı kaygılar ortaya çıkmasından dolayı 1980'lerin sonunda popülaritesini yitirmiştir[28]. Titanyum ve alaşımları biyouyumluluk yönünden sahip olduğu tüm olumlu özelliklerin yanında mekanik açıdan (özellikle aşınma direnci) yetersizdirler.



Şekil 2.3: Bazı metal ve alaşımlarının biyouyumluluk ve polarizasyon dirençlerinin karşılaştırılması

Yüzeyde oluşan pasif film çok düşük yüklerde kolayca yüzeyden sıyrılabilmekte ve pasif filmden gelen korozif direnç ve biyoaktivite ortadan kalkmaktadır. Aşınmanın metal yüzeyinde kemik çimentosu-protez ve kemik çimentosu-kemik arasındaki mikro hareketler sonucu meydana geldiği durumlarda titanyum oksit ve titanyum alaşım partikülleri salınmaktadır [25]. Oluşan bu hasarlar kobalt-krom veya ostenitik paslanmaz çelik yük taşıyıcı bağlantı implantına göre oldukça fazladır. Bu nedenle daha öncede belirtildiği üzere Ti-6Al-4V alaşımı uzun yıllar yaygın olarak kullanılsa da bugün için yük taşıyıcı olarak uzun süreler kullanılması önerilmemektedir.

Günümüzde titanyum ve alaşımları üzerinde bulunan oksit filmin daha kalın ve mekanik açıdan daha dayanıklı üretilmesi amaçlı yapılan çalışmalar elektrokimyasal yöntemler (anodik ve ya mikroark oksidasyon) ve termal oksidasyon odaklı ilerlemektedir. Bu iki yöntemlede yüzeyde kimyasal ve fiziksel açıdan daha karalı bir oksit tabakası oluşturulabilmektedir. Bu yöntemler ile yüzeyde üretilen oksit tabakaları yapının aşınma direncini arttırmasının yanı sıra metalden vücuda iyon geçişini de engellemektedir. Ayrıca bu tabakaların görece pürüzlü yapıda olması implant malzemenin kemikle östeointegrasyonuna olumlu etki yaparak biyoaktiviteyi geliştirmektedir.

## 2.2.2 Seramik biyomalzemeler

Seramik malzemeler düşük çekme ve darbe dayanımları, kırılgan ve gözenekli yapılarından dolayı biyomedikal alanda uzun yıllar tercih edilen malzemelerden olmadı. Fakat son yıllarla yapılan çalışmalar ile bazı seramik malzemelerin (hidroksilapatit, zirkonya vb.) vücutta biyoaktif ve ya biyoinert bir etki gösterdiği ve yük taşıyan uygulamalar dışında tercih edilebileceği görüldü. Bu bağlamda kullanılan biyoseramikler kimyasal ve morfolojik yapılarına göre biyoinert (zirkonya, alumina), biyoaktif (hidroksiapatit, biyo-aktif cam, cam seramikler) ve çözünebilir (kalsiyum fosfat) olarak olarak sınıflandırılabilir.

Biyoseramikler içerisinde içerisinde hidroksiapatit (HA) kemik yapısıyla benzer kimyasal ve fiziksel özellikler gösterdiğinden diğer seramik biyomalzemelerden bir adım öne çıkmaktadır. Hidaroksiapatit özellikle ağır yüklere maruz kalan ve yüzeyleri biyoktivite yönünde zayıf olan metalik implantların kaplanmasında kullanılmaktadır. Hidroksiapatit ile kaplanan implantların mekanik özelliklerini koruduğu gibi yüzeylerinin biyoaktivite yönünde geliştiği görülmüştür [37].

## 2.2.3 Polimerik biyomalzemeler

Polimer biyomalzemeler medikal, dental ve ortopedik uygulamalarda sıklıkla tercih edilen malzemelerdir. Metalik ve seramik biyomalzemelere karşı en önemli avantajları kolay ve ucuz üretimleri, şekil alabilme kabiliyetleri, geri dönüşümlerinin kolay olması, çok geniş farklılıkta kimyasal ve fiziksel yapılarda üretilebilmeleri, yüzey işlemlerinin kolaylıklarıdır. Tüm bu olumlu özelliklerine rağmen polimerik biyomalzemelerin kısıtlayıcı yönleri ise; mekanik dayanımlarının zayıf olması, sterilizasyonlarının zor olması ve vücut içinde kullanımları sırasında bazı zararlı kimyasalları açığa çıkarmalarıdır [37].

Biyomedikal alanda en çok kullanılan polimer malzemeler; Polivinilklor (PVC), polietilen (PE), polipropilen (PP), polidimetilsiloksan (PDMS), polistiren (PS) ve polyamide'dir [25]. Bu malzemeler, lensler, yapay damarlar, diz ve çene iplantları ve göğüs implantları gibi vücut içerisindeki birçok uygulamada kullanılmaktadır.

## 2.2.4 Kompozit biyomalzemeler

Kompozit malzemeler, birden fazla malzemenin bir araya getirilerek olumlu yönlerinin sisteme dahil edilmesi amacı ile üretilen malzemelerdir. Biyomedikal alanda kullanılan kompozit malzemelerde en yaygın sistem mekanik özellikler ile biyouyumluluğun bir araya getirilmeye çalıştığı durumlardır. Mekanik özellikleri yeterli seviyede olan ve daha biyouyumlu hale getirilmeye çalışılan metalik malzemelere seramik takviyeler yapılarak oluşturulan kompozitler en yaygın olarak üretilenlerdir. Kompozit biyomalzemeleri matris çeşitlerine göre sınıflandırmak gerekirse:

- Metal matrisli kompozitler (HA/Ti, HA/Ti-6Al-4V vb.)
- Polimer matrisli kompozitler (karbon/PEEK, HA/HDPE vb.)
- Seramik matrisli kompozitler (paslanmaz çelik/HA vb.)

Kompozit malzemeleri biyo-aktifliklerini göre sınıflandırmak gerkirse:

- Biyo-inert kompozitler (karbon/PEEK vb.)
- Biyo-aktif kompozitler (paslanmaz çelik/biyocam, HA/Ti-6Al-4V vb.)
- Çözünebilir kompozitler (kalsiyum fosfat/laktik asit vb.) [37]

# 3. SOĞUK DİNAMİK GAZ PÜSKÜRTME TEKNİĞİ

1980'lerin ortalarında Rusya'da Profesör Anatolii Papyrin ve meslektaşları tarafından geliştirilmiş olan soğuk dinamik gaz püskürtme (SDGP) tekniği ile çok sayıda saf metalin, metal alaşımların, polimerlerin ve kompozitlerin farklı altlık malzemeleri üzerine kaplanmasını başarı ile gerçekleştirilmiştir. [38]. Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinin şematik görünümü Şekil 3.1' deki gibidir.



Şekil 3.1: Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ekipmanlarının şematik gösterimi [39]

Katı haldeki tozları ergime gerçekleşmeden malzeme yüzeyinde biriktirme işlemi olan soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde Şekil 3.2'de görüldüğü gibi küçük partikül boyutundaki (genellikle <50µm) tozlar sıkıştırılmış gaz ile sağlanan yüksek hıza sahip gaz akımına beslenir ve ses üstü hızlara ulaştırılır. [39]. Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde gazın akış hızı (300-1200 m/s) Şekil 3.2' de gösterilen Laval (daralan-genişleyen) tipi nozül içerisinden basınçlı bir şekilde geçirilmesi ile sağlanır. Başlangıçta ayrı bir gaz akımı ile taşınan tozlar nozüle beslenir. Nozüle beslenen tozlar nozüldeki ana gaz akımı ile hızlanır ve nozülü terk ettikten sonra altlık yüzeyine çarpar. Ses üstü hıza (300-1200 m/s) ulaştırılan toz partiküllerin altlık üzerine çarpması sonucu plastik deformasyona uğrayarak altlık yüzeyine yapışması sağlanır [40, 41, 42]. (Şekil 3.2) Kaplama süresince tozlar altlık yerine yüzeye yapışan malzeme (kaplama) ile bağ oluşturarak kendi üzerinde büyümeye devam

eder. Bu mekanizmanın sonunda altlık malzemesine iyi yapışan, homojen ve düşük poroziteli istenen kalınlıkta kaplama elde edilir.



Şekil 3.2: Laval tipi nozülün şematik gösterimi [45].

Küçük toz parçacıklarının tüm çarpışmaları plastik deformasyon sonucu yüzeyde birikme ve dolayısıyla kaplama oluşması şeklinde gerçekleşmez. Küçük toz parçacığın katı bir yüzeye çarpması sırasında pek çok olay gözlemlenebilir. Bu olaylar düşük hızlarda yapışma veya erozyon, yüksek hızlarda balistik ve orta hızlarda soğuk püskürtme birikmesi olarak sınıflandırılabilir. Şekil 3.3 toz boyutu ile çarpma hızındaki değişimin altlık malzeme üzerinde ne tür bir etki yapacağı görülmektedir. Bu tablodan açıkça görüldüğü üzere yaklaşık 300-1200 m/s hıza ve 10-100 µm aralığında partikül boyutuna sahip tozlar altlık yüzeyine biriktirilebilir.



**Şekil 3.3:** Toz boyutu ile çarpma hızının kaplama malzemesinin altlık üzerinde çarpması sırasında gerçekleşecek olan mekanizmaya etkisi [43].

## 3.1 Soğuk Dinamik Gaz Püskürtme Prosesinde Kullanılan Parametrelerin Püskürtülen Tozun Hızlanması Üzerindeki Etkileri

Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde elde edilebilecek toz hızı kullanılan gazın türüne, sıcaklığına, basıncına ve püskürtülen tozun yoğunluğu, boyutu ile morfolojisi gibi karakteristik özelliklerine bağlıdır.

Nozül geometrisinde en önemli nokta genişleme oranıdır. Genişleme oranı nozülün çıkış alanının (A) nozülün minimum kesit alanına (boğaz,  $A^*$ ) oranı olarak tanımlanmakta ve nozülün Mach sayısını belirlemektedir. Mach sayısı gazın akış hızının (V) o gazdaki ses hızına (c) oranıdır (Denklem 3.1) [44].

$$\frac{A}{A^*} = M = \frac{V}{c} = \frac{V}{\sqrt{\gamma RT}}$$
(3.1)

Bu denklemde  $\gamma$  gazın öz ısılarının oranını (C<sub>p</sub>/C<sub>v</sub>), *R* öz gaz sabitini (universal gaz sabitinin gazın molekül ağırlığına oranı) ve *T* gazın sıcaklığını göstermektedir.

Genel olarak diğer proses parametreleri (kullanılan gazın sıcaklığı, basıncı, türü ve püskürten tozun boyutu) sabit tutulduğunda teorik olarak ana gaz akım hızının sürekli artmasına rağmen belli bir genişleme oranına kadar genişleme oranı arttıkça püskürtülen tozun hızının arttığı ve maksimum değere ulaştığı görülmüştür. Bu genişleme oranından daha çok arttırıldığında ise püskürtülen tozun yavaşlamaya başladığı belirlenmiştir [45].

Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde kullanılan gazlar proses içerisinde ses üstü hıza ulaştırılarak momentum transferi ile toz partiküllerin hızlandırılmasını sağlarlar. Gaz dinamik kanunlarından (Denklem 3.1) kullanılan gazın molekül ağırlığı düşürüldüğünde ve/veya öz ısı oranı ( $\gamma$ ) arttırıldığında daha yüksek gaz akış hızları elde edildiği bilinmektedir. Diğer taraftan kullanılan gazın reaktif olmaması tozların oksitlenmesi gibi problemlerin yaşanmaması açısından önemlidir. Ayrıca kullanılan gazın ucuz olması da diğer bir önemli husustur bunun nedeni ise işlem sırasında büyük miktarda gazın tüketilmesidir [38]. Bu teknikte genel olarak kullanılan beş farklı gaz türünün özellikleri Çizelge 3.1' de verilmiştir.

Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde en çok tercih edilen iki gaz helyum ve azottur. Reaktif olmamaları bu gazların en büyük avantajlarıdır. Hava, taşıyıcı gaz amaçlı kullanılan diğer gaz türüdür. Havanın maliyeti düşük olmakla beraber içerdiği oksijen sebebi ile püskürtülen tozların oksitleme riski vardır [38].

| Gaz  | Ses Hızı Yoğunluk<br>(m/sn) (kg/m <sup>3</sup> ) |       | Soy ya da<br>reaktif | Fiyat      |  |
|--|--|-------|----------------------|------------|--|
| Hava(80% N <sub>2</sub> +20%0 <sub>2</sub> ) | 343  | 1.225 | Reaktif              | Ucuz       |  |
| Azot (N <sub>2</sub> )                       | 349  | 1.185 | Yarı reaktif         | Ucuz       |  |
| Hidrojen (H <sub>2</sub> )                   | 1303   | 0.085 | Reaktif              | Pahalı     |  |
| Argon (Ar)                                   | 319  | 1.69  | Soy                  | Pahalı     |  |
| Helyum (He)                                  | 989  | 0.168 | Soy                  | Çok pahalı |  |

**Çizelge 3.1:** Taşıyıcı gazların özellikleri [38]

Denklem 3.1' den proses gaz sıcaklığı arttırıldığında gazın akış hızının artacağı görülmektedir. Smith ve arkadaşları [39] büyük toz boyutundaki tozlarının farklı gaz giriş sıcaklıklarındaki hızlanma davranışlarını incelemiş ve proses gazının nozül giriş sıcaklığı arttıkça püskürtülen tozların nozül çıkışında daha yüksek hız değerlerine ulaştıklarını tespit etmişlerdir.

Yüksek nozül giriş basıncı nozül boyunca yüksek basınç değerlerinin elde edilmesine ve dolayısıyla nozül içi ile dışı arasında yüksek basınç farkının oluşmasını sağlar. Bu yüksek basınç farkı daha yüksek gaz akış hızının ve dolayısıyla yüksek püskürtme hızlarının elde edilmesine olanak tanır.

Püskürtülen tozların boyutu ve yoğunluğu toz ağırlığını belirlediği için hızlanma davranışı üzerinde önemli etkileri vardır. Sabit çekim gücü altında ağır partiküller düşük hızlanma ivmesine ve düşük püskürtme hızına sahiptir. Toz ivmelenmesi tozun yoğunluğu ve çapının karekökü ile ters orantılıdır [46,47]. Küçük ve hafif partüküllerin yüksek çarpma hızına sahip olması beklenmektedir [43,48].

#### 3.2 Soğuk Dinamik Gaz Püskürtme Tekniğinin Avantaj Ve Dezavantajları

Soğuk gaz dinamik püskürtme tekniği ile çoğu metal, alaşım ve kompozit türleri için çok yüksek birikme verimlilik değerleri elde edilmiştir. Yapılan çalışmalarda görülmüştür ki besleme stoğundaki oksijen miktarının en aza indirilmesi, tozlardaki gerilmelerin azaltılması, toz boyut dağılımının en uygun duruma getirilmesi ve püskürtme koşullarının en iyi şekilde ayarlanması durumunda çok yüksek oranda birikme verimliliğin elde edilmesi mümkündür [38].

Kaplama sırasında herhangi bir ergime oluşmadan tozlar kazanılan kinetik enerji sayesinde altlık üzerine yapıştırılmaktadır. Bu nedenle soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ısıya duyarlı ve Ti gibi oksijen afinitesi yüksek metalleri kaplamak için çok uygun bir tekniktir.

Kaplama sırasında tozların altlık yüzeyine yapışması sırasında meydana gelen yüksek orandaki plastik deformasyon nedeni ile ana malzemeden daha sert kaplamalar elde edilmektedir [38].

Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile kompozit partiküller püskürtülebilirken, saf seramikler ve bazı metal alaşımları püskürtülemezler. İyi bir yapışma mukavemeti elde edebilmek için altlık malzemesinin sünekliği belirli bir değerin üstünde olmamalıdır. Soğuk gaz dinamik püskürtme tekniğinde toz püskürtme tabancasının sadece gördüğü yerleri kaplaması nedeniyle karmaşık şekilli parçaların ve iç yüzeylerin kaplanması zordur [38].

## 4. TERMAL OKSİDASYON

Metallerde oksidasyon metal ile oksijen arasında meydana gelen kimyasal reaksiyon sonucunda bir metal oksit yapısı oluşması olarak tanımlanır. Metallerde oksidasyon genelde kendiliğinden başlar. Bununla beraber reaksiyon termal enerji ya da elektrik alan yardımı ile başlatılıp devam ettirilebilmektedir. Termal oksidasyon işleminde verilen ısı ile difüzyon hızlandırılarak yüzeyde oksit tabakası oluşurken, elektrolitik oksidasyon yönteminde belirli bir potansiyel yardımı ile anottaki yükseltgenme ve katottaki indirgenme reaksiyonları sonucu oksit tabakası oluşur. İki yöntemle oluşturulan oksit tabakası incelendiğinde ise farklı karakteristik gösterdikleri görülmektedir [50].

## 4.1 Titanyumun Termal Oksidasyonu

Titanyum oksijene karşı afinitesi yüksek olan bir metaldir. Oda şartlarında yüzeyinde yaklaşık 10 nm kalınlığında pasif bir oksit tabakası oluşturur.[14] Fakat oda şartlarında oluşan bu tabaka herhangi bir mekanik etkiye maruz kaldığında kolayca yüzeyden ayrılabilmekte ve metal yüzeyinin ortamla temas etmesine yol açmaktadır. Ortamla etkileşen metal yüzey oksit filmden gelen biyoaktivite ve korozyon direnci gibi özelliklerini kaybedip titanyum ve alaşımlarının sıradanlaşmasına yol açmaktadır. Bu sebeplerden titanyum yüzeyinde daha kalın ve mekanik yönden daha kuvvetli bir oksit tabakası oluşturmak için çeşitli teknikler kullanılmaktadır. Bunlar; termal oksidasyon [5], anodik oksidasyon [51] ve mikroark oksidasyondur.[52]

Titanyum ve alaşımlarının termal oksidasyonu yüzeylerini titanyum oksit tabakası ile modifiye etmek için kullanılan termokimyasal bir işlemdir. Okisasyon işlemi 200 °C ve üzeri sıcaklıklarda gerçekleştirildiğinde yüzeyde oluşan oksit tabakası kalınlığı belirgin şekilde artmaya başlar. Yüzeyde oluşan oksit tabakası Ti<sub>3</sub>O, Ti<sub>2</sub>O, Ti<sub>3</sub>O<sub>2</sub>, TiO, Ti<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Ti<sub>3</sub>O<sub>5</sub> ve TiO<sub>2</sub> gibi farklı sitokiyometrideki titanyum oksit bileşikleri içerebilmektedir. Bu titanyum oksit yapılarından en stabil olanı TiO<sub>2</sub><sup>•</sup> dir. TiO<sub>2</sub> bileşiği üç farklı kristalografik yapıda olabilmektedir. Bunlar, tetragonal yapıdaki rutil ve anataz ile ortorombik yapıdaki brokitedir [53]. Oksidasyon sıcaklığı arttırıldığında yüzeyde oluşan oksit tabakasının altında oksijen atomlarının titanyum içerisine difüzyonu sonucu katı ergiyik bölgesi oluşur. Bu bölgeye oksijen difüzyon alanı adı verilir ve bu bölgede titanyumun %30' a kadar oksijen çözebildiği görülmektedir. [54, 55] (Şekil 4.2). Oksijen difüzyon alında oksijen atomlarının sıkı paket titanyum yapıları içerisine alınması ile beraber oluşan gerilmelerin sertlik artışını sağladığı görülmüştür [56]. Oksit tabakasından aşağı doğru inildiğinde titanyum yapıları içerisine alınan oksijen miktarındaki azalış sertlikte kademeli bir düşüşü sağlar. (Şekil 4.1) Oksijen difüzyon alanında sertlikteki bu kademeli düşüş yumuşak titanyum altılık malzeme ile sert oksit tabakası arasında bir geçiş alanı oluşturur ve yapıdaki uyumsuzluğu düşürür. Ayrıca oksit tabakası altında görece sert bir oksijen difüzyon alanının bulunması yapının aşınma direncini arttırır ve termal oksidasyonu diğer oksidasyon tekniklerinden bir adım öne çıkarır. [57,58,59,60] Termal oksidasyon uygulanan titanyum ve alaşımları üzerine biyolojik çalışmalar literatürde geniş bir yer almamakla beraber [61,62,63,64]



Şekil 4.1: Oksijen difüzyon alanının sertliğinin oksijen konsantrasyonu ile değişimi

Çimenoğlu ve arkadaşları Ti6Al7Nb alaşımın termal oksidasyon işleminden sonra biyoaktivitesindeki değişimi yapay vücut sıvısı testleri ile incelemiş ve termal

oksidasyon sonrası elde edilen numunelerin işlemsiz numunelere nazaran daha iyi bir biyoaktiviteye sahip olduğunu görmüştür.[64]



Şekil 4.2: Titanyum-Oksijen Faz Diyagramı

Titanyum ve alaşımlarına uygulanan termal oksidasyon işleminin amaçlarını kısaca sıralayacak olursak;

- Yüzeyde sert bir oksit tabakası ve hemen altında oksijen difüzyon alanı ile aşınma direncini arttırmak,
- Yüzey topografyasını optimize ederek implant olarak kullanılan durumlarda kemik yapı ile daha iyi integrasyon sağlamak
- Daha kalın bir oksit film ile yapının korozif etkilere karşı direncini arttırmak.

## 5. DENEYSEL ÇALIŞMALAR

Bu çalışmada ASTM F75 biyomedikal kobalt-krom alaşımının yüzeyi soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile titanyum esaslı beş farklı toz bileşimi ile kaplanmış, daha sonra numuneler termal oksidasyon işlemine tabi tutularak yüzeydeki titanyumun oksidasyonu gerçekleştirilmiştir. Kaplama bileşimlerinde kullanılan titanyum yapıya biyoaktif bir yapı kazandırması amaçlı iken diğer bileşenler (Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub> ve Ag) antibakteriyel etki göstermesi amacıyla kaplama bileşimine eklenmiştir. Elde edilen numunelere kesit mikroyapı incelemeleri, yüzey haritalama analizleri, X-ışınları analizleri, yüzey pürüzlülüğü analizleri, yüzey sertliği öçümleri, aşınma testleri, invitro biyoaktivite testleri ve anti-bakteriyellik testleri yapılmıştır.

## 5.1 Kullanılan Malzemeler

Çalışmada kullanılan ASTM F75 kobalt-krom alaşımının bileşimi Çizelge 5.1' de verilmiştir. Kullanılan bu alaşım özellikle kalça implantlarında çokça tercih edilen metalik malzemelerdendir. ASTM F75 kobalt-krom alaşımı altlık malzemeler 12 mm çubuktan 4 mm kalınlıkta olacak biçimde kesilerek çıkartılmıştır. Numunelerin bir yüzeyi soğuk gaz dinamik püskürtme tekniği ile titanyum esaslı beş farklı toz bileşimi ile kaplanmıştır. Kaplama esnasında kullanılan tozlar ve saflık dereceleri Çizelge 5.2' de verilmiştir.

| Element | Cr | Со | Мо | Mn  | Si  | Diğer |
|---------|----|----|----|-----|-----|-------|
| %       | 27 | 65 | 6  | 0,8 | 0,8 | kalan |

Cizelge 5.1: Kullanın ASTM 75 kobalt-krom alaşımının elementel analizi

| Titanyum            | %99,5 saflıkta, -325 mesh, Alfa Aesar             |  |  |  |  |
|---------------------|---|--|--|--|--|
| Alüminyum           | %99,5 saflıkta, -325 mesh, Alfa Aesar             |  |  |  |  |
| Çinko               | %97,5 saflıkta, ortalama 6-9 mikron, Alfa Aesar   |  |  |  |  |
| Çinko oksit         | %99 saflıkta, -325 mesh, Alfa Aesar               |  |  |  |  |
| Zirkonyum(IV) oksit | %99 saflıkta, -325 mesh, Alfa Aesar               |  |  |  |  |
| Gümüş               | %99,9 saflıkta, ortalama 0,5-1 mikron, Alfa Aesar |  |  |  |  |

Çizelge 5.2 : Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği sırasında kullanılan tozların saflık değerleri ve boyutları

# 5.2 Kaplama Üretim Aşamaları

## 5.2.1 Altlık malzemelerin hazırlanması

ASTM F75 kobalt-krom alaşımı 12 mm çubuktan 4 mm kalınlıkta olacak şekilde kesildikten sonra 240-320-400-600-800-1200 grit zımparalanarak yüzeyleri soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğine uygun hale getirilmiştir. Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde yüzeyde bir miktar pürüz bulunması kapla tutunma davranışı yönünden avantaj sağlıyor olması numune hazırlanırken yüzeye ayrıca bir parlatma işlemi uygulanmasına gerek bırakmamaktadır.

## 5.2.2 Soğuk dinamik gaz püskürtme

Hazırlanan altlık malzemeler soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği kullanılarak Çizelge 5.3' deki toz bileşimleri ile kaplanmıştır. Kaplama yapılan cihaz Şekil 5.1'de görülmektedir. Kullanılan parametreler ise şöyledir:

- Kaplama hızı: 2,5 mm/sn.
- Pasolar arası mesafe: 2 mm
- Kullanılan gaz: Hava
- Gaz basıncı: 6 bar



Şekil 5.1: Soğuk gaz dinamik püskürtme cihazı

Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde kaplama teorisi tozların yüksek hızla püskürtülüp belirli bir plastik deformasyon sonucu yüzeye yapışmasıdır. Kullanılan altlık malzeme olan ASTM F75 kobalt-krom alaşımı üzerine saf titanyum kaplama mevcut şartlar ile yapılamamakla beraber yapıya eklenen %5 alüminyum sünek bir faz olması sebebi ile kaplanmanın yüzeye tutunmasını sağlamaktadır. Tüm kaplama bileşimlerinde alüminyumun kullanılmasının temel sebebi bu durumdur. Kaplamalarda kullanılan toz bileşimleri kütlece yüzdeleri Çizelge 5.3' de olacak biçimde hasas terazi ile tartılmış, sisteme verilemeden önce karıştırılarak mevcut tozların mümkün olduğunca homojen dağılması sağlanmaya çalışılmıştır.

| Kaplama No | Kaplama bileşimi (kütlece %)       |
|------------|------------------------------------|
| 1          | %95 Ti- %5 Al                      |
| 2          | %90 Ti- %5 Al-%5Zn                 |
| 3          | %90 Ti- %5 Al- %5 ZnO              |
| 4          | %90 Ti- %5 Al- %5 ZrO <sub>2</sub> |
| 5          | %90 Ti- %5 Al -%5 Ag               |

Çizelge 5.3: Çalışmada kullanılan kaplama toz bileşimleri

#### 5.2.3 Termal oksidasyon

Soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile kaplanan numuneler standart metalografik numune hazırlama yöntemleri kullanılarak hazırlanmış ve nihai olarak 0.25 mikron kolloidal silika yardımı ile parlatılmıştır. Burada amaç yüzeydeki titanyum tabakasını her noktada aynı seviyeye indirip oksidasyon öncesi ve sonrası yüzey pürüzlülüğündeki değişimi daha rahat incelemektir. Ayrıca parlatılan yüzeyde oksit tabakasının daha homojen oluşacak olması görüntülenmesini kolaylaşacaktır. Tüm bu öz hazırlık işlemlerinden sonra numuneler hava ortamlı elektrik dirençli NABERTHERM firina yerleştirilmiştir. Firin sıcaklığı 600 °C sıcaklığa dakikada 5 °C sıcaklık artışı ile çıkarılmış, numuneler bu sıcaklıkta 60 saat bekletilmiştir. 60 saat sonunda firin sıcaklığı çok yavaş bir şekilde kademeli olarak düşürülerek kobaltkrom alaşımı ve titanyum arasındaki termal genleşme katsayısı farkından oluşacak termal gerilmeler minimuma indirilmeye çalışılmıştır. Firindan çıkarılan numuneler alkol yardımı ile temizlenmiş karakterzasyon işlemlerine hazır hale getirilmiştir.

#### 5.3 Kaplamaların Karakterizasyonu

## 5.3.1 Kesit mikroyapı incelemeleri

Beş farklı toz bileşimi ile kaplanıp termal oksidasyon uygulanan numunelere ilk olarak altlık malzeme-kaplama kesit incelemeleri yapılmıştır. Numuneler dik bir şekilde soğuk kalıba alınmış 240 mesh zımpara ile altlık malzeme-kaplama arayüzüne ve yüzeyde oluşan oksit tabakasına zarar vermemek için bu şekilde zımparalanmıştır. Kaba zımpara ile dik bir şekilde zımparalanıp yeterli kesit alanı elde edildiğinde numuneler standart metalografik numune hazırlama yöntemleri ile hazırlanıp kolloidal silika yardımı ile parlatılmıştır. Hazırlanan numuneler, altlık malzeme ile kaplama arasında herhangi bir bölgesel atmanın olup olmadığını incelemek ve kaplamanın morfolojik yapısı (boşluklar vs.) hakkında bilgi edinmek amacı ile Leica optik mikroskop ve HITACHI TM-1000 marka elektron mikroskobu altında incelenmiştir. Bununla beraber kesit incelemelerinde yüzeyde oluşan oksit tabakasının kalınlığı ve yüzeye tutunması konusunda fikir sahibi olmaya çalışılmıştır.

## 5.2.2 Yüzey haritalama analizleri

Termal oksidasyondan önce ve sonra kaplamaların haritalama analizleri Philips XL 30 SFEG marka taramalı elektron mikroskobunun EDAX marka elemental analiz dedektörü ile herbir numune için 64 tarama sonucu çıkarılmıştır.

#### 5.3.3 X-Işınları analizleri

Termal oksidasyondan önce ve sonra kaplamaların X-ışınları analizi (GBC, MMA 027) 28.5 mA,35 kW güç değerlerinde CuKα tüp kullanılarak 20°-90° arasında 2°/dak.'lık artışlar ile numune yüzeyinde tarama yapacak şekilde gerçekleştirilmiştir.

## 5.3.4 Yüzey pürüzlülüğü ölçümleri

Kaplamaların oksidasyondan önce ve sonra yüzey pürüzlülüğü ölçümleri, Veeco Dectac 6000M marka profilometrede 3 mg yük altında numune yüzeylerinde 2000 µm mesafe tarama yapılarak gerçekleştirilmiştir. Bu tarama işlemleri sırsasında cihazın 12.5 mikronluk ucu kullanılmıştır. Pürüzlülük ölçümlerinde amaç titanyumun oksidasyonu ile meydana gelen titanyum oksit filmin karakteristik pürüzlü yapısının oluşup oluşmadığı konusunda fikir edinmektir.

## 5.3.5 Mikro sertlik ölçümleri

Kaplamaların mikro sertlik ölçümleri CSM marka "nano-hardness tester" sertlik cihazında numunelerin yüzeylerine 10 gr yükle Vickers uç batırılarak yapılmıştır. Oksit tabakası üzerinde 5 farklı yerden alınan ölçümlerin ortalaması standart sapmaları ile hesaplanmıştır. Sertlik ölçümlerinde ucun batırılacağı noktaların porozitenin minimum olduğu bölgeler olmasına dikkat edilmiştir.

## 5.4 Aşınma testleri

Aşınma testleri, karşıt hareketli (reciprocating) Tribotech aşınma cihazı ile kuru ortamda gerçekleştirilmiştir. Aşındırıcı malzeme olarak 6 mm çapında alümina bilya kullanılmıştır. Aşınma testleri sırasıyla 2-3-4 N yük altında, 10 mm/s kayma hızıyla toplam kayma mesafesi 25 m olacak şekilde 5 mm' lik çizik oluşturularak yapılmıştır. Aşınma testlerinin ardından, aşındırıcı bilyaların yüzeyleri Leica marka optik mikroskopta incelenirken, numune yüzeyleri hem optik mikroskopla hem de taramalı elektron mikroskobu ile incelenmiştir.

## 5.5 İn-Vitro Biyoaktivite Testleri

Hazırlanan kaplamaların in-vitro biyoaktivite testleri numunlerin yapay vücut sıvısı içerisinde (1.5X) 36.5 °C sıcaklıkta üç hafta süresince bekletilmesi ile yapılmıştır. Kullanılan sistemin şematik görüntüsü sekildeki gibidir. Çalışmada kullanılan yapay vücut sıvısının bileşimi Çizelge 5.4' deki gibidir. Sistemde 1.5X yapay vücut sıvısı kullanılmasının amacı testlerin hızlandırılmış yapay vücut sıvısı testleri standartlarında yapılmasıdır.





| İyon | Na <sup>+</sup> | $\mathbf{K}^+$ | Mg <sup>2+</sup> | Ca <sup>2+</sup> | HPO4 <sup>2-</sup> | HCO <sub>3</sub> - | Cl  | SO4 <sup>2-</sup> | Buffering<br>Agent |
|------|-----------------|----------------|------------------|------------------|--------------------|--------------------|-----|-------------------|--------------------|
| nM   | 142             | 5              | 1,5              | 2,5              | 1                  | 27                 | 125 | 0,5               | Tris               |

Çizelge 5.4: Taş yapay vücut sıvısı bileşimi

Yapay vücut sıvısı içerisinde üç hafta süresince bekletilen numuneler çıkarıldıktan sonra yüzeylerinde biriken yapılar taramalı elektron mikroskobu ile görüntülenmiş bu noktalardan EDS modu ile elementel analizler yapılmıştır.

## 5.6 Anti Bakteriyellik Testleri

Anti bakteriyellik testleri ITU Moleküler Biyoloji ve Genetik Bölümü bünyesinde bulunan laboratuvarlarda, Japon Endüstrisi Standartlarına (JIS Z2801:2000) göre optimize edilmiş olan protokol takip edilerek değerlendirilmiştir. Antibakteriyel testlerde, test organizması olarak Gram (-) grubunu temsilen Escherichia coli ATCC-25822 (E.coli) strainleri kullanılmıştır. Antimikrobiyel özellik testlerine yönelik deneyler, işlemsiz kobalt-krom ve kaplamalı numuneler üzerine sayısı bilinen miktarda ilgili mikroorganizmanın (E.coli) eklenmesiyle başlatılmış ve malzeme üzerinde uygun sıcaklıkta büyümeye bırakılmıştır. Belirli bir zaman sonrasında malzeme üzerinde kalan mikroorganizma miktarı sayılmıştır. Bu rakamlar kullanılarak işlemsiz kobalt-krom numuneler ve beş farklı bileşenli kaplama yüzeyi üzerindeki büyüme karşılaştırılmış kullanılan eklentilerin antibakteriyel etkileri tartışılmıştır.

## 6. DENEYSEL SONUÇLAR VE DEĞERLENDİRME

## 6.1 Kesit Mikroyapı İncelemeleri

Şekil 6.1' de ASTM F75 kobalt-krom alaşımı üzerine kaplanan beş farklı titanyum esaslı kaplamanın termal oksidasyondan önce ve sonra çekilen elektron mikroskobu fotoğrafları görülmektedir. Kesit fotoğrafları kaplama-altlık malzeme arayüzeylerini ve yüzeyde oluşan oksit yapısını aynı anda görebilmek için 500x gibi küçük bir büyütme oranında alınmıştır. Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinde görülen pürüzlü tabaka numunelerin soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinden sonra metalografik inceleme için yeterince hassas hazırlanamamış olması kaynaklıdır.



Şekil 6.1: Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra kesit mikroyapı SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al, b)Ti+%5Al+%5Zn, c)Ti+%5Al+%5ZnO, d)Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub>, e) Ti+%5Al+%5Ag



Şekil 6.1 (devam): Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra kesit mikroyapı SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al b)Ti+ %5Al+%5Zn, c)Ti+%5Al+%5ZnO, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub>, e)Ti+%5Al+%5Ag

Fotoğraflar kaplama kalınlıkları göz önüne alınarak incelendiğinde Ti+%5Al bileşenli kaplamanın kalınlık olarak en üst seviyede olduğu görülmektedir. Bu durum soğuk dinamik gaz püskürtme tekniğinde sadece titanyum ve alüminyum püskürtüldüğü durumlarda kaplama birikme oranının diğer bileşenli kaplamalara göre daha verimliği olduğu şeklinde yorumlanabilir. Kaplama morfolojleri incelendiğinde bütün kaplama türlerinin farklı miktarlarda olsa da porozite içerdiği görülmektedir. Ti+%5Al+%5Zn ve Ti+%5Al+%5Ag bileşenli kaplamaların bazı

noktalarda yoğunluk bakımından yüksek seviyede olması yapıya eklenen çinko ve gümüşün yapıdaki boşluklara yerleşerek bu bölgeleri doldurmasının sonucu olduğu düşünülmektedir. Özellikle termal oksidasyonda çıkılan 600 °C'nin çinkonun ergime noktası üzerinde olması çinkonun bir miktar sıvı faza geçerek boşluklarda hareketini beraberinde getirmiş olabilir.

Kesit SEM fotoğrafları termal oksidasyondan önce ve sonra karşılaştırmalı olarak incelendiğinde termal oksidasyondan sonra yapıdaki boşluk miktarının çok az bir miktar da olsa arttığı dikkat çekmekte. Kesit incelemelerinde görüldüğü üzere yapıdaki üçücül eklentilerin (Zn, ZnO, ZrO2, Ag) kaplama içerisinde dağılımı termal oksidasyondan önce ve sonra benzer şekilde olup gümüş dağılımdaki heterojenlik iki durumdada dikkat çekmektedir.

Oksidasyon sonrası kesit numunelerinin ayrıntılı taramalı elektron mikroskobu fotoğrafları (Şekil 6.2) incelendiğinde yüzeyde yaklaşık 2-3 µm kalınlığında bir oksit tabakası oluştuğu görülmektedir. Oluşan oksit tabakasının bazı bölgede çatlamış ve yüzeyden ayrılmış olduğu dikkat çekmektedir. Bu bölgelerde titanyum ve titanyum dioksit tabakası arasındaki termal genleşme katsayısı farkından oluşan termal gerilmelerin oksit tabakasındaki çatlama ve ayrılmalara yol açtığı söylenebilir [65].

Oksit tabakasında meydana gelen çatlama ve ayrılmaların başka bir sebebi ise kesit incelemeleri için numune hazırlanırken zımparalama aşamasında numunelerin maruz kaldığı mekanik etki olabilir. Titanyum matrisli kaplamalar ile ASTM F75 alaşımı arayüzeyi incelendiğinde kaplamanında yüzeye sıkı bir şekilde tutunduğu termal oksidasyon sırasındaki oluşan gerilmelerin kaplamada herhangi bir atmaya yol açmadığı görülmektedir. Genellikle sünek faz olan alüminyumun kaplama ile altlık arasında ilk temas bölgelerini oluşturduğunu ve böylece kaplamanın yüzeye tutunmasını kolaylaştırdığı SEM fotoğraflarında dikkat çeken diğer bir noktadır.

Kesit SEM fotoğraflarında kaplama kompozisyonları incelenirken eklenen üçüncü bileşenlerin (Zn, ZnO,ZrO2,Ag) kaplama içerisinde farklı dağıldıkları görülmektedir. Bu noktada en çok dikkat çeken kaplama gümüş içerendir. Yapıdaki gümüş kaplama içerisine homojen olarak dağılmamamış bazı bölgelerde birikmeler meydana getirmiştir. Yapıya eklenen gümüş toz boyutunun diğer tozların boyutlarına göre düşük olması ya da gümüş elementinin yoğunluğunun diğer bütün tozlardan daha fazla olmasının bu durumun gerçeklemesinde rol oynamış olduğu düşünülmektedir.



Şekil 6.2 : Kaplamaların ayrıntılı kesit SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, b)Ti+ %5Al+%5Zn 600°C 60 Saat, c)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, e)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil 6.2 (devam) : Kaplamaların ayrıntılı kesit SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al 600°C 60 Saat,b)Ti+%5Al+%5Zn 600°C 60 Saat, c)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, e)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



**Şekil 6.2 (devam) :** Kaplamaların ayrıntılı kesit SEM fotoğrafları a)Ti+%5Al 600°C 60 Saat,b)Ti+ %5Al+%5Zn 600°C 60 Saat, c)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, e)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat

## 6.2 Yüzey Haritalama Analizleri

Termal oksidasyondan önce ve sonra kaplama bileşenlerinin yapıdaki dağılımını incelemek amacıyla yapılan yüzey haritalama işlemi sonuçları Şekil 6.3-4' te verilmiştir. Termal oksidasyondan önce yapılan haritalam analizleri incelendiğinde tüm kaplamalarda mevcut alüminyumun titanyum matris içerisinde homojen bir dağılım sergilediği görülmektedir. Yapıya eklenen üçüncül bileşenlerin dağılımı incelendiğinde çinko, çinko oksit ve zirkonyumun oksitin yapıda homojen bir dağılım segilediği fakat gümüşün bazı noktalarda biriktiği dikkat çekmektedir.



Şekil 6.3 : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları



Şekil 6.3 (devam) : Termal oksidasyon öncesi kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları

Termal oksidasyon sonrası numune yüzeylerine yapılan haritalama analizleri incelendiğinde yapı içerisindeki alüminyumun dağılımının homojen olduğu görülmekte. Termal oksidasyon öncesine göre yapıdaki oksijen miktarındaki ciddi artış 600°C' de 60 saat boyunca gerçekleştirilen termal oksidasyon işlemin doğal bir sonucudur. Yapıya eklenen üçücül bileşenlerin dağılımı incelendiğinde ise termal oksidasyonun bu bileşenlerin dağılım karekterine herhangi bir etkide bulunmadığı söylenebilir. Çinko, çinko oksit ve zirkonyum oksitin yapıdaki homojen dağılımı termal oksidasyon sonrası devam etmekle beraber gümüş dağılımındaki tutarsızlık termal oksidasyon öncesi ile benzerlik göstermektedir. Gümüş dağılımındaki bu homojen olmama durumunun daha öncede belirtildiği gibi yapıya eklenen gümüşün tane boyutu ile alakalı olduğu düşünülmektedir.



Şekil 6.4: Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları



Şekil 6.4 (devam): Termal oksidasyon sonrası kaplama yüzeylerinden elde edilen haritalama analizi sonuçları
#### 6.3 X-Işınları Analizleri

Şekil 6. 5-9' da numunelere termal oksidasyon öncesi ve sonrası uygulanan Xışınları analizleri sonucunda elde edilen difraksiyon paternleri görülmekte. Difraksiyon paternleri incelendiğinde termal oksidasyon öncesi tüm kaplamalarda analiz edilen ortak yapıların alfa titanyum ve alüminyum olduğu görülmekte. Bununla beraber çinko ve gümüş içeren kaplamalarda bu elementlerin pikleri de yer almakta. Çinko oksit ve zirkonyum oksit eklenen kaplamalarda ise bu katkılar Xışınları analiz paternlerinde görülmemektedir.

Termal oksidasyon sonrası X-ışınları analizleri paternlerinde ise tüm kaplamalarda görülen ortak yapılar rutil (TiO2), alfa titanyum ve alümina (Al2O3)' dır. Termal oksidasyon sonrası X-ışınları analiz paternlerinde hala mevcut olan alfa titanyum pikleri yüzeydeki oksit tabakasının yanlızca 2-3 µm olmasından kaynaklı Xışınlarının bu tabaka altına penetrasyonu sunucudur. Termal oksidasyon sonucunda titanyum, TiO<sub>2</sub> yapılarının en kararlısı olan rutile dönüşmüş, yapıda yarı kararlı anataz formuna raslanmamıştır.



Şekil 6.5 : Ti+%5Al bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri



**Şekil 6.6 :** Ti+%5Al+%5Zn bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri



**Şekil 6.7 :** Ti+%5Al+%5ZnO bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri



**Şekil 6.8 :** Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri



**Şekil 6.9 :** Ti+%5Al+%5Ag bileşimli kaplamanın termal oksidasyon öncesi ve sonrası X-Işınları Paternleri

X-ışınları paterninde termal oksidasyon sonrası çinko katkılı kaplamada alüminyum ile çinko arasında Al<sub>7.1</sub>Zn<sub>2.9</sub> yapısında bir bileşiğin oluştuğu mevcut piklerden görülmektedir. Gümüş içeren kaplamada yapıdaki gümüş termal oksidasyon sırasında çinko gibi alüminyum ile reaksiyona girmiş Ag<sub>0.8</sub>Al<sub>0.2</sub> yapılı bir bileşik oluşturmuştur. Bu durum kaplama bileşimine eklenen metalik karekterli tozların 600°C' de 60 saat termal oksidasyon sonucu tercihen yapıdaki alüminyum ile reaksiyona girdiğini göstermektedir. (Şekil 6.6 ve Şekil 6.9)

# 6.4 Yüzey Pürüzlülüğü Ölçümleri

Titanyum esaslı beş farklı kaplama için termal oksidasyondan önce ve sonra ölçülen yüzey pürüzlülükleri Çizelge 6.1 ve Şekli 6.10' da verilmiştir. Grafikler incelendiğinde termal oksidasyon sonrası yüzey pürüzlülüğünün bütün kaplamalarda 5-6 kat arttığı görülmektedir. Yüzeyde meydana gelen bu pürüzlenme titanyuma uygulanan oksidasyon işlemlerinde karakteristik bir özellik olup literatürdeki çalışmalar ile paralellik göstermektedir [5]. Yüzeyde meydana gelen bu pürüzlülük artışı çalışmanın amacına katkı sağlayıcı bir etki yapmaktadır. İmplant malzeme yüzeylerindeki belirli miktardaki pürüzlülük implantasyon işlemi sonrası implantın çevreleyen doku (özellikle sert doku) ile etkileşimini arttırıp biyoaktiviteye olumlu katkı yapmaktadır.

| Kaplama Bileşimi                   | Ortalama Yüzey Pürüzlülüğü (µm) |                               |
|------------------------------------|---------------------------------|-------------------------------|
|                                    | Termal<br>Oksidasyondan Önce    | Termal Oksidasyondan<br>Sonra |
| %95 Ti- %5 Al                      | 0,09503 (+-0.01)                | 0,59831 (+-0,04226)           |
| %90 Ti- %5 Al-%5Zn                 | 0,11427 (+-0,015)               | 0,91046 (+- 0,0854)           |
| %90 Ti- %5 Al- %5 ZnO              | 0,13346 (+-0,014)               | 0,56704 (4- 0,09543)          |
| %90 Ti- %5 Al- %5 ZrO <sub>2</sub> | 0,09880 (+-0,011)               | 0,64750 (+- 0,06891)          |
| %90 Ti- %5 Al -%5 Ag               | 0,08843 (+- 0,009)              | 0,57746 (+-0,05423)           |

**Çizelge 6.1:** Bütün kaplama türleri için oksidasyondan önce ve sonra elde edilen yüzey pürüzlülüğü değerleri



Şekil 6.10 : Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra yüzey pürüzlülükleri a) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, b) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, c) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil 6.10 (devam) : Kaplamaların termal oksidasyondan önce ve sonra yüzey pürüzlülükleri a)Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, b)Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, c)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d)Ti+ %5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60Saat, e)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat

### 6.5 Sertlik Ölçümleri

Kaplamalardan alınan sertlik verileri Çizelge 6.2' de görülmektedir. Sertlik değerleri kesit yapılarının porozite içermesinden dolayı numune yüzeyleriden 10 gr yük altında derinlik hassasiyetli sertlik ölçüm cihazı yardımıyla alınmıştır.

| Kaplama Bileşimi                   | Ortalama Sertlik Değeri (HV) |
|------------------------------------|------------------------------|
| %95 Ti- %5 Al                      | 961,434 (+-110)              |
| %90 Ti- %5 Al-%5 Zn                | 955,482 (+-75)               |
| %90 Ti- %5 Al- %5 ZnO              | 964,044 (+-121)              |
| %90 Ti- %5 Al- %5 ZrO <sub>2</sub> | 925,422 (+-113)              |
| %90 Ti- %5 Al -%5 Ag               | 970,856 (+-80)               |

Çizelge 6.2: Kaplama yüzeylerinden alınan sertlik değerleri

Sertlik analizleri incelendiğinde yüzeyde oluşan oksit tabakasının yaklaşık 950 HV olduğu görülmekte. Ölçüm esnasında sertlik alınmak üzere seçilen noktaların geniş ve tek parça halinde olmasına dikkat edilmiştir. Geniş ve tek parça halindeki yapılan titanyum partikülleri olduğu göz önünde bulundurulduğunda tüm kaplamalarda benzer titanyum oksit yapısı oluşturulduğu söylenebilir. Benzer yapılar oluşması eklenen farklı bileşenlerin kaplamanın büyük çoğunluğunu oluşturan titanyum ile herhangi bir reaksiyona girmediği şeklinde yorumlanabilir. Bu yargıdan yola çıkarak eklenen bileşenlerin kaplama sertliklerinde herhangi bir değişime yol açmadığı

söylenebilir.Şekil 6.11' de derinlik hassasiyetli sertlik ölçümleri sırasında oluşan grafikler görülmekte. Aynı maksimum yük ve batma hızı ile yüzeye batırılan ucun yükleme ve yükü boşaltma sırasında ulaştığı derinlikler tüm kaplama türlerinde hemen hemen aynı mertebededir. Bu durum elde edilen sertlik değerlerinin benzer olması ile paralellik göstermektedir. Batma sırasında elde edilen maksimum deriniliğin 600 nanometre olması alınan sertliğin 3 mikronluk oksit tabakası üzerinden olduğunu, ölçüm sırasında oksit tabakası altına geçilmediğini göstermektedir.



Şekil 6.11: Kaplama yüzeylerinden derinlik hassasiyetli sertlik ölçüm sırasında alınan batma derinlik grafikleri a) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, b) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat c) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat

#### 6.6 Aşınma Testleri

İşlemsiz Co-Cr ve üretilen kaplamalara 2-3-4 N yüklerde 25m git-gel mesafesi ile yapılan aşınma testlerinde oluşturulan izlerin optik mikroskoptaki görüntüleri Şekil 6.12' de verilmiştir. Fotoğraflar incelendiğinde tüm kaplamalarda oluşan aşınma izlerinin genişlik bakımından altlık malzemede oluşturulan izden daha dar olduğu söylenebilir. Bu durum üretilen kaplamaların mevcut parametreler altında ASTM F75 kobalt-krom alaşımından daha az aşındığını göstermektedir. Kaplamaların altlık malzemeye göre daha az aşınması yüzeyde oluşan TiO<sub>2</sub> tabakasının altlık malzemeden daha sert olması ve test sırasında aşındırıcı alümina bilya ile oksit-oksit teması oluşturması sonucu yüzeyde aşınmadan çok kayma gerçekleştirmesi durumu ile açıklanabilir. Kaplama üzerinde oluşturulan aşınma izlerinde derinlik analizi de yapılmak istenmiş fakat kaplama yüzey pürüzlülüğünün fazla olması ve oluşan izlerin derin olmaması profilometrede bu izlerin seçilememesine sebep olmuştur



Şekil 6.12 : Aşınma izleri optik fotoğrafları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil 6.12 (devam) : Aşınma izleri optik fotoğrafları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat

4N 25 m parametrelerinde gerçekleştirilen aşınma testlerinde kullanılan aşındırıcı alümina bilyalarin test sonlarında çekilen optik mikroskop yüzey fotoğrafları Şekil 6.13' te görülmektedir. A kodlu fotoğrafi inceleyecek olursak mevcut parametreler ile kobalt-krom alaşımı yüzeyinde gerçekleştirilen aşınma testi sonucunda alümina bilya üzerinde meydana gelen deformasyonun şekli bu numunede abrasif bir aşınma meydana geldiği şeklinde yorumlanabilir. Aynı parametreler altında kaplamalara yapılan aşınma testleri sonucunda alümina aşınma bilyası üzerinde meydana gelen deformasyon birbirleriyle benzer karakterdedir. Bu fotoğraflar incelendiğinde kaplamalara yapılan aşınma testlerinde aşınmadan çok yüzeydeki pürüzlülüğün tıraşlanması şeklinde bir etki görüldüğü söylenebilir. (b,c,d,e,f kodlu fotoğraflar) Bununla birlikte çinko takviyeli kaplamaya yapılan aşınma testinde alümina bilya yüzeyinde deformasyon miktarının en az olduğu dikkat çekmektedir. Bu durum kaplama yüzeyinde meydana gelen aşınma izindeki küçüklük durumu ile paralellik göstermektedir.

57



Şekil 6.13 : 4N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda aşındırıcı bilya üzerinde meydana gelen deformasyonun optik mikroskop fotoğrafları a)işlemsiz co-cr, b)Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c)Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, d)Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f)Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat

2-3-4 N' da 25 m mesafede kobalt-krom altlık malzeme ve üretilen beş farklı bileşimdeki kaplamada yapılan aşınma testlerinde elde edilen karşılaştırmalı sürtünme katsayısı grafikleri Şekil 6.14' deki gibi gibidir. Grafikler incelendiğinde 2 ve 3 N' da yapılan testlerde neredeyse tüm kaplamaların sürtünme katsayısı olarak altlık malzemeden daha düşük değerlere sahip olduğu görülmektedir. 4 N' da yapılan testlerin grafikleri incelendiğinde ise sadece çinko ve zirkonyum oksit takviyeli



**Şekil 6.14 :** 2-3-4 N da 25 m mesafede yapılan aşınma testlerinde elde edilen sürtünme katsayısı grafikleri



Şekil 6.14 (devam): 2-3-4 N da 25 m mesafede yapılan aşınma testlerinde elde edilen sürtünme katsayısı grafikleri

kaplamaların sürtünme katsayıların kobalt-krom alaşımının sürtünme katsayısından daha düşük olduğu görülmekte. Bütün test koşulları birlikte değerlendirildiğinde ise çinko takviyeli kaplamanın diğer kaplamalar ve kobalt-krom altlık malzemeye kıyasla çok daha düşük sürtünme katsayısına sahip oluğu dikkat çekmekte. Çinko takviyeli kaplamada aşındırıcı bilya üzerinde meydana gelen aşınma miktarının düşüklüğü ve yüzeyde oluşan aşınma izinin oldulça küçük olması sürtünme katsayısı grafiklerini doğrular niteliktedir. Bütün bu bulgular kaplama bileşimindeki çinkonun yüzeyde yağlayıcı bir etki oluşturduğu ve aşınmayı azalttığı şeklinde yorumlanabilir. Şekil 6.15' de 4N yük ve 25 m mesafe yapılan aşınma testleri sonucu numune yüzeylerinde elde edilen aşınma izlerinin SEM fotoğrafları görülmekte. Diğer yüklerde yapılan aşınma testleri sonucu elde edilen aşınma izlerinin SEM fotoğrafları ŞekilA1 ve A2' de görülebilir. Aşınma izlerinin SEM fotoğrafları incelendiğinde kaplamalı numunelerde aşınmanın yüzeyin pürüzlü yapısını azaltacak şekilde gerçekleştiği ve oksit tabakasında yer yer çatlamalar olsada herhangi bir kalkmanın olmadığı görülmektedir.



Şekil 6.15 : 4N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde edilen aşınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+%5 Zn 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al +%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil 6.15 (devam): 4N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde edilen aşınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5Zn 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat

## 6.7 İn-vitro Biyoaktivite Testleri

Yapay vücut sıvısı içerisinde 36.5 °C'de üç hafta boyunca bekletilen işlemsiz kobaltkrom alaşımı ve beş farklı kaplamanın yüzeylerinde biriken yapıların elektron mikroskobu fotoğrafları ve EDS analizleri Şekil 6.16-21'deki gibidir. Bütün numuneler üzerinde biriken yapıların EDS analizlerinde göze çarpan Kasiyum ve Fosfor elementleri bu yapıların apatit birikimi olduğunu kanıtlar nitelikte.



Şekil 6.16 : İşlemsiz kobalt-krom alaşımı üzerinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri



**Şekil 6.17 :** Ti+%5Al 600 °C 60 Saat kaplama üzerinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri

Şekil 6.16' da işlemsiz kobalt-krom alaşımının üç hafta yapay vücut sıvısı içerisinde bekletilmesi sonucu yüzeyinde biriken apatit yapısının elektron mikroskobu fotoğrafları görülmekte. Fotoğraflarda görüldüğü üzere üç hafta sonunda işlemsiz kobalt-krom alaşımı yüzeyinde kalın bir apatit tabakası birikmekte. Fakat bu apatit tabakası üç hafta sonunda çokça bölgeden çatlayıp yüzeyden kalkmış durumda. Bu



**Şekil 6.18 :** Ti+%5Al+%5Zn 600 °C 60 Saat kaplama üzerinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri

noktalardan alınan EDS' lerde kobalt ve krom elementleri ile karşılaşılması işlemsiz numune yüzeyinden apatitin tamamen kaltığını göstermekte. Bu zayıf tutunma davranışı mevcut çalışmanın ASTM F75 kobalt-krom alaşımı için ne kadar gerekli olduğunu kanıtlar nitelikte. Şekil 6.17'de Ti+%5Al 600 °C 60 Saat kaplamanın yüzeyinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM fotoğrafları görülmekte. Yüzeyde biriken apatit homojen bir şekilde dağılmış olup yüzeydeki çekirdeklenme henüz bir



**Şekil 6.19 :** Ti+%5Al+%5ZnO 600 °C 60 Saat kaplama üzerinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri

tabaka halini almamış durumda. Tabaka kalınlığı kobalt-krom alaşımına göre ince olsada mevcut durumda apatit tabakasının yüzeyden ayrılması söz konusu değil. Bu durum üretilen kaplamanın yüzeysel olarak apatit birikimine uygun olduğunu göstermekte. Şekil 6.18' de Ti+%5Al+%5Zn 600 °C 60 Saat kaplama yüzeyinde üç hafta sonunda biriken apatit yapısı görülmekte. Apatit birikimi diğer kaplamalarda olduğu gibi yüzeyde homojen bir şekilde olup birikme miktarı daha fazladır.



**Şekil 6.20 :** Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600 °C 60 Saat kaplama üzerinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri

Yüzeyde bazı noktalarda apatitlerin üst üste aşırı büyüyerek üzüm salkımı şeklinde oluşturduğu yapılar mevcuttur. Şekil 6.19'da Ti+%5Al+%5ZnO 600 °C 60 Saat kaplama üzerinde biriken yapıların SEM fotoğrafları görülmekte. Yüzeydeki apatit birikmesi bu kaplama için de homojen bir şekilde gerçekleşmiştir. Çinko içeren kaplamada ki bazı noktalardaki aşırı büyüme durumu çinko oksit içeren kaplamada da görülmüştür. Bunula beraber üç hafta sonunda biriken apatit yapsında yüzeyden



**Şekil 6.21 :** Ti+%5Al+%5Ag 600 °C 60 Saat kaplama üzerinde üç hafta sonunda biriken yapıların SEM görüntüleri ve EDS analizleri

herhangi bir ayrılma görülmemiştir. Mevcut şartlarda apatit tabakasının yüzeydeki tutunma karakteri bu kaplamada da benzer şekilde devam etmektedir. Biyoaktivite testlerinde en dikkat çekici kaplama olan Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600 °C 60 Saat' ın üç hafta sonunda yüzeyinde biriken yapıların SEM fotoğrafları Şekil 6.20'de verilmiştir. Birikme homojen bir şeklde olup çekirdeklenme evresini geçmiş görece kalın bir apatit tabakası halini almıştır. Bu tabakanın üç hafta sonunda tutunma olarakta iyi bir

performans sergilemesi Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600 °C 60 kaplamasını biyokativite olarak diğer kaplamalaların önüne geçirmiştir.

Son kaplama olan Ti+%5Al+%5Ag 600 °C 60 Saat' ın üç hafta yapay vücut sıvısı içerisinde bekletilmesinden sonra yüzeyinde biriken yapıların SEM fotoğrafları ve EDS analizleri Şekil 6.21' deki gibidir. Diğer kaplamardan farklı olarak bu kaplama yüzeyinde birikme heterojen bir şekilde gerçekleşmiştir. Bazı noktalarda apatit birikmesi hiç gözlenmezken, birikmenin gerçekleştiği noktalardaki çekirdeklenme çok küçük boyutta olmuştur. Bu durum biyoaktivite testleri sonucunda en yetersiz sonucun bu kaplamada görülmesine yol açmıştır.

### 6.8 Antibakteriyellik Testleri

Antibakteriyellik testlerinde sayısı bilinen miktarda E.coli bakterisi bulunduran ortama işlemsiz kobalt-krom ve beş farklı kaplamaya sahip numuneler bırakılmış bir süre beklenildikten sonra bakteri sayısındaki değişim incelenmiştir. Kaplamalı numunelerin bakteri sayısı üzerindeki etkisi işlemsiz kobalt-krom alaşımın meydana getirdiği etki referans alınarak yüzdesel olarak Şekil 6.22' de verilmiştir.



Şekil 6.22 : Tüm kaplamaların işlemsiz kobalt-krom alaşımına oranla gösterdikleri % antibakteriyel etki

Antibakteriyellik testlerinde en iyi sonucu işlemsiz kobalt-krom numuneye oranla %98 antibakteriyel etki gösteren gümüş katkılı kaplama vermiştir. Çinko ve çinko oksit katkılı kaplamalar yaklaşık %13 gibi bir antibakteriyel etkiye sahipken zirkonyum oksit katkılı kaplama mevcut test düzeneğinde ihmal edilebilecek düzeyde düşük antibakteriyel etki göstermiştir. Antibakteriyellik testinde en şaşırtıcı sonucu yapısında sadece titanyum ve alüminum içeren (Ti+%5Al 600 °C 60 Saat) kaplama vermiştir. Test sonuçlarına göre işlemsiz kobalt-krom alaşımına göre %93 gibi yüksek bir antibakteriyel etki gösteren bu kaplama gümüş hariç diğer eklentilerin antibakteriyel ekiye olmsuz katkı yaptığı şeklinde yorumlanabiliyor gibi gözükmesine yol açsada yapılan testlerin tekrarı bu durumda en doğru seçenektir.

### 7. GENEL SONUÇLAR

Çalışmada ASTM F75 kobalt-krom alaşımı soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile titanyum esaslı beş farklı toz bileşimi ile kaplanmış, kaplamaların termal oksidasyonu 600 °C'de 60 saat boyunca hava ortamlı fırında gerçekleştirilmiştir. Kaplama karakterizasyonu, aşınma testleri, biyoaktivite testleri ve antibakteriyellik testleri sonucunda elde edilen genel sonuçlar şu şekildedir.

- ASTM F75 kobalt-krom alaşımı yüzeyleri soğuk dinamik gaz püskürtme tekniği ile titanyum ve titanyum matrisli kompozit kaplamalar ile kaplanabilmektedir. Yapıya eklenen % 5 oranında alüminyum kaplamaların yüzeye tutunması konusunda kritik rol oynamaktadır.
- Kaplama kompozisyonuna aynı oranda eklenen farklı bileşenler kaplamanın yüzeyde birikme verimliliğini ciddi oranda etkilemektedir. Yapısında sadece titanyum ve alüminyum içeren kaplamalar verimlilik konusunda en iyi sonuç vermektedir.
- Kobalt-krom alaşımı yüzeyinde olşturulan titanyum ve titanyum matrisli kaplamalar termal oksidasyon yöntemi ile oksitlenip yüzeyde poroz ve yer yer çatlamalara maruz kalmış ince bir oksit tabakası oluşturulabilmektedir. Termal oksidasyon sırasında oluşan bölgesel gerilmelerin seviyesi titanyum ve titanyum matrisli kaplamaların kobalt-krom altlık malzemelerden atmasına yol açacak kadar fazla değildir.
- Kaplamaların yüzey pürüzlülüğü termal oksidasyondan sonra 5-6 kat artmıştır. Elde edilen 0,5-0,6 mikron pürüzlülüğe sahip yüzey bir biyomalzemenin sahip olması gereken pürüzlülük değeri için idealdir.
- Termal oksidasyondan önce X-ışınları analizlerinde tüm kaplamalarda görülen ortak fazlar alfa titanyum ve alüminyum iken, termal oksidasyondan sonra alfa titanyum, Rutil (TiO<sub>2</sub>), ve Alümina (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) tüm kaplamalarda görülen ortak fazlardır. Bununlar beraber termal oksidasyon sonrası çinko içeren kaplamada çinkonun alüminyum ile reaksiyonu sonucu Al<sub>7.1</sub>Zn<sub>2.9</sub> sitokiyometrili bir katı ergiyik oluşurken gümüş katkılı kaplamada termal oksidasyon sonucu Ag<sub>0.8</sub> Al<sub>0.2</sub> yapılı bir bileşik oluşmuştur.

- Kaplama mikrosertlik ölçüm sonuçları tüm kaplamalar için birbirine yakın değerler olup ortalama 950 HV' dir. Tüm kaplamalarda benzer sonuçlar elde edilmesi eklentilerin (Zn, ZnO, ZrO<sub>2</sub>, Ag) kaplama sertliğinde herhangi bir değişikliğe yol açmadığını göstermektedir.
- Farklı yüklerde yapılan aşınma testleri ile kobalt-krom alaşımı ve • kaplamaların yüzeylerinde oluşturulan aşınma izlerinin optik ve elektron mikroskobu fotoğrafları kaplama yüzeylerinde oluşan izlerin daha düşük bir genişliğe sahip olduğunu göstermekte. Bu verilerden, mevcut test parametrelerinde (2-3-4 N, 25 m) aşınma sonucu oluşan kaybının kaplamalı numunelerde kobalt-krom alaşımına göre daha az oluğunu söylenebilir. Aşınma testleri sonrası aşındırıcı alümina bilya yüzeylerinin optik mikroskop fotoğrafları ve karşılaştırmalı sürtünme katsayısı grafikleri incelendiğinde asınma miktarındaki düşüşün kaplama yüzeylerinde oluşan titanyum oksit yapısının aşındırıcı alüminyum oksit bilya ile oksit-oksit teması sonucu yüzeyde aşınmadan çok kayma karakteri sergilemesi sonucu olduğu düşünülmektedir. Kaplamalar kendi içlerinde karşılaştırıldığında aşınma konusunda en verimli sonucu cinko iceren kaplamalar vermistir. Karşılaştırmalı sürtünme katsayısı grafikleri ve aşınma izleri fotoğrafları incelendiğinde yapıdaki çinkonun yüzeyde yağlayıcı bir etki yaptığı tahmin edilmektedir.
- Biyoaktivite testleri sonucunda yüzeyde biriken tabakaların morfolojik yapıları ve EDS analizleri bu yapıların kemiğin ana bileşenlerinden apatit olduğunu göstermekte. Biriken apatit yapılarının SEM fotoğrafları üretilen tüm kaplamaların biyoaktif bir karakter sergilediğini kanıtlar nitelikte. Üretilen kaplamalar Co-Cr alaşımı ile biyokativite yönünden karşılaştırıldığında kaplama yüzeylerinde apatit birikiminin daha yavaş ilerlediği fakat bu yapıların kaplama yüzeyine tutunma davranışlarının Co-Cr alaşımı yüzeyine tutunma davranışlarından daha iyi olduğu dikkat çekmekte. Kaplamalar kendi içlerinde kıyaslandığında ZrO<sub>2</sub> katkılı kaplamanın biyoktivite konusunda en iyi sonuçları verdiği söylenebilir.
- Antibakteriyel testler sonucunda Ag katkılı kaplamanın %98 oranında antibakteriyel etki ile en avantajlı kaplama olduğu düşünülmektedir.

### KAYNAKLAR

- [1] Martı'nez, R., J.C.Escobedo, D.A.Corte' s, G.G.Alves, A.B.R.Linhares, J.M. Granjeiro, M.Prado, J.C.Ortiz, J.M.Almanza, E.M.Muzquiz-Ramos (2013). "In vitro bioactivity and biocompatibility of a Co-Cr-Mo alloy after heat treatment in contact with different bioactive systems", *Ceramics International* 39(2), 2003–2011
- [2] Oksiuta, Z., Dabrowski, J.R., Olszyna, A., (2009) Co-Cr-Mo-based composite reinforced with bioactive glass. *Journal of Materials Processing Technology* 209(2), Pages 978–985
- [3] Gomez M., Mancha, H., Salinas, A., Rodriguez J.L., Escobedo, J., Castro M., (1997), Relationship between microstructure and ductility of investment cast ASTM F-75 implant alloy, *Journal of Biomedical Materials Research* 34 157–163.
- [4] Kamachimudali, U., Sridhar, T., Baldev Raj, M., (2003) Corrosion of bio implants Sadhana, Volume 28, Issue 3-4, pp 601-637
- [5] Güleryüz, H., Cimenoglu, H., (2004), Effect of thermal oxidation on corrosion and corrosion-wear behaviour of a Ti-6Al-4V alloy, *Biomaterials* 25, 3325–3333
- [6] Bloyce, A., Qi, P.-Y., Dong, H. and Bell, T. (1998), Surface modification of titanium alloys for combined improvements in corrosion and wear resistance, *Surf. Coat. Tech.*, 107, °125-
- [7] **Dong, H. and Bell, T.** (1999), Tribological behavior of alumina sliding against Ti6Al4V in unlubricated contact", *Wear*, 225-229, °874-884.
- [8] Jeon H., Yi S., and Oh S., (2003). Preparation and antibacterial effects of Ag-SiO<sub>2</sub> thin filmsby sol-gel method, *Biomaterials*, 24, 4921-4928
- [9] Yuzheng, Wang., He Yang, Xiangxin Xue (2014) Synergistic antibacterial activity of TiO2 co-doped with zinc and yttrium, *Vacuum*,107,28–32
- [10] Guodong Jin, Huiliang Cao, Yuqin Qiao, Fanhao Meng, Hongqin Zhu, Xuanyong Liu (2014). Osteogenic activity and antibacterial effect of zinc ion implanted titanium" Colloids Surf B Biointerfaces, 117,158– 165
- [11] Applerot, G. et al., (2009) Enhanced antibacterial activity of nanocrystalline ZnO dueto increased ROS-mediated cell injury, *Advanced Functional Materials* 19 (6) 842–852.
- [12] Ratner, B.D., Hoffman, A.S., Lemons, J.E. and Schoen F.J., (1996). Biomaterials Science, Academic Press, New York.

- [13] Ed. Davis, J.R.,(2003) Handbook of Materials for Medical Devices, ASM International
- [14] Çelik, Ö., Paslanmaz Çeliklere Uygulanan Düşük Sıcaklık Nitrürleme İşleminin Mekanik Ve Korozyon Özelliklerine Etkisi Doktora Tezi, İ.T.Ü. Fen Bilimleri Enstitüsü, İstanbul.
- [15] Li B., Liu X., Meng F., Chang J., and Ding C., (2009). Preparation and antibacterial properties of plasma sprayed nano-titania/silver coating, *Materials Chemistry and Physics*, 118, 99-104.
- [16] Necula B., Fratila-Apachitei L., Zaat S., Apachitei I., and Duszczyk J., (2009). In vitro antibacterial activity of porous TiO<sub>2</sub>-Ag composite layers against methicillin-resistant Staphylococcus, Acta Biomaterialia, 5, 3573-3580.
- [17] Park J., and Kim Y., (2003), Biomaterials: Principles and Applications, CRC Press LLC, Florida, USA.
- [18] Robert M. Pilliar Metallic Biomaterials. Chapter 2
- [19] Manivasagam, G., Dhinasekaran, D., Rajamanickam, A. (2010). Biomedical implants: corrosion and its prevention-a review, *Recent. Pat. Corros. Sci.* 2 S. 40-54.
- [20] Okazaki, Y., Gotoh, E. (2008). Metal release from stainless steel, Co-Cr-Mo-Ni-Fe and Ni-Ti alloys in vascular implants, *Corros. Sci.* 50 (2008) S. 3429-3438.
- [21] Hallab, N.J., Jacobs, J. J. (2009). Biologic effects of implant debris, *Bull. NYU Hosp. Jt. Dis.* 67(2) (2009) S. 182-188.
- [22] Yaszemski, M. J., Trantolo, D. J., Lewandrowski, K. U., Hasirci, V., Altobelli D. E.,(2004). "Biomaterials in Orthopedics", Marcel Dekker, New York
- [23] Hansen, D. C. (2008). Metal corrosion in the human body:the ultimate biocorrosion scenario", *Electrochem. Soc. Interface* S. 31-34.
- [24] Singh, R. N., Dahotre, B., (2007). "Corrosion degradation and prevention by surface modification of biometallic materials", J. Mater. Sci: Mater. Med. 18 S. 725-751.
- [25] Park, J.B., Bronzino, J.D (2003) Biomaterials Principles and Applications, CRC Press, Boca Raton, Florida.
- [26] Brunski, J.B. .(1996), Metals, Biomaterials Science: An Introduction to Materials in Medicine, Ed., Academic Press, 1996, p 37–50
- [27] Weinstein, A.M. and Clemow, A.J.T. (1990) Cobalt-Based Alloys, Concise Encyclopedia of Medical & Dental Materials, D. Williams, Ed., Pergamon Press and The MIT Press, 1990, p 106–112

- [28] Dearnley, P.A., (1999). A review of metallic, ceramic and surface-treated metals used for bearing surfaces in human joint replacements, *Proceedings of the Institution of Mechanical Engineers*, 213, Part H, 107-135.
- [29] Gopi, D., Ramya, S., Rajeswari, D., Kavitha, L. (2013) Corrosion protection performance of porous strontium hydroxyapatite coating on polypyrrole coated 316L stainless steel, *Colloids and surfaces B: Biointerfaces* 130-136
- [30] Vuong-Hung Pham, Seung-Hee Lee, Yuanlong Li, Hyoun-Ee Kim, Kwan-Ha Shin, Young-Hag Koh (2013). Utility of tantalum (Ta) coating to improve surface hardness in vitro bioactivity and biocompatibility of Co-Cr, *Thin Solid Films* 536, 269–274
- [31] Park, J.B. and Lakes, R.S., (1992). Biomaterials An Introduction
- [32] Dahm, K.L. and Dearnley, P.A., (2000). On the nature, properties and wear response of s-phase (nitrogen-alloyed stainless steel) coatings on AISI 316L, *Proceedings of the Institution of Mechanical Engineers*, 214, Part L, 181-198.
- [33] Menthe, E. and Rie, K.-T., (1999). Further investigation of the structure and properties of austenitic stainless steel after plasma nitriding, *Surface and Coatings Technology*, 116-119, 199-204.
- [34] Anne Pauline, S., Kamachi Mudali, U., Rajendran, N. (2013). Fabrication of nanoporous Sr incorporated TiO<sub>2</sub> coating on 316L SS: Evaluation of bioactivity and corrosion protection, *Materials Chemistry and Physics*" 142(1), 27–36
- [35]Sutha, S., Karunakaran, G., Rajendran, V. (2013). Enhancement of antimicrobial and long-term biostability of the zinc-incorporated hydroxyapatite coated 316L stainless steel implant for biomedical application, *Ceramics International*, 39(5), 5205–5212
- [36] Chenglong Liu, Guoqiang Lin, Dazhi Yan, Min Qi (2006) In vitro corrosion behavior of multilayered Ti/TiN coating on biomedical AISI 316L stainless steel, Surface and Coatings Technology, 200(12-13), 4011– 4016
- [37] Paital, S., and Dahotre, N., (2009). Calcium phosphate coatings for bioimplant applications: Materials, performance factors and methodologies, *Materials Science and Engineering* R, 66, 1-70.
- [38] **Champagne, V.K.,** The Cold Spray Materials Deposition Process Fundamentals and Applications, ,Woodhead Publishing Limited, England
- [39] Van Steenkiste, T.H., Smith J.R., Teets R.E., (2002) Aluminum Coatings via Kinetic Spray with Relatively Large Powder Particles, *Surface and Coatings Technology*, 154, 237-52,
- [40] Lee, H.Y., Jung S.H., Lee S.Y., You Y.H., Ko K.H., (2005) Correlation Between Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Particles and Interface of Al–Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Coatings by Cold Spray, *Applied Surface Science*, 252, 1891–98

- [41] Novoselovat., Fox P., Morgan R., O'Neill W., (2006) Experimental Study of Titanium/Aluminium Deposits Produced by Cold Gas Dynamic Spray, Surface and Coatings Technology, 200, 2775-83
- [42] Grujicicm., Saylor J.R., Beasley D.E., De Rosset W.S., Helfritch D., (2003). Computational Analysis of the Interfacial Bonding Between Feed-Powder Particles and the Substrate in the Cold-Gas Dynamic-Spray Process, Applied Surface Science, 219, 211–27
- [43] Klinkov, S.V., Kosarev V.F., Rein M., (2005) Cold Spray Deposition: Significance of Particle Impact Phenomena, Aerospace Science and Technology, 9, 582–91,
- [44] John, J. E. A., Keith T. G., (2006) Gas Dynamics, Prentice Hall, New Jersey, United States
- [45] LI, W. Y., Liao H., Douchy G., Coddet C., (2007) Optimal Design of a Cold Spray Nozzle by Numerical Analysis of Particle Velocity and Experimental Validation with 316L Stainless Steel Powder, *Materials* and Design, 28, 2129-37,
- [46] **Dykhuizen, R. C., Smith M. F.,** (1998) Gas Dynamic Principles of Cold Spray, Journal of Thermal Spray Technology, 7, 205-12,
- [47] Raletz, F., Vardelle M., Ezo'o G.,(2006) Critical Particle Velocity Under Cold Spray Conditions, *Surface and Coatings Technology*, 201, 1942-47,
- [48] King, P. C., Zahiri S. H., Jahedi M. Z., (2007) Rare Earth/Metal Composite Formation by Cold Spray, *Journal of Thermal Spray Technology*, 17, 221-27,
- [49] Assadı, H., Gärtner F., Stoltenhoff T., Kreye H., (2003) Bonding Mechanism in Cold Gas Spraying, *Acra Materialia*, 51, 4379-94,
- [50] Güleryüz, H., Muhaffel, F., and Çimenoğlu H., Surface Modification: Oxidized Titanium, In Sonntag, R., Kretzer, J.P., Materials for Joint Arthroplasty - Biotribology of Potential Bearings, Imperial College Press (In Press)
- [51] Yang, B., Uchida, M., Kim, H.M., Zhang, X., Kukubo, T. (2004). Preparation of bioactive titanium mal via anodic oxidation treatment, *Biomaterials*, 25, 1003–1010
- [52] Çimenoğu, H., Mert Gunyuz, Gamze Torun Kose, Murat Baydogan, Faysal Uğurlu, Cem Sener,(2011) Micro-arc oxidation of Ti6Al4V and Ti6Al7Nb alloys for biomedical applications *Materials Characterization* Volume 62, Issue 3,Pages 304–311
- [53] Leyens, C., Peters, M., (2003). Titanium and titanium Alloys: Fundamentals and applications, Wiley-VCH, Weinheim. DOI: 10.1002/3527602119
- [54] Kofstad, P. (1988). High Temperature Corrosion, Elsevier Applied Science, Essex.

- [55] Gobel, M., Haannappel, V.A.C. and Stroosnijder, M.F. (2001). On the determination of diffusion coefficients of oxygen in one-phase Ti ( $\alpha$ -Ti) and two-phase ( $\alpha$ -and  $\beta$ -Ti) by micro-hardness measurement, *Oxidation of Metals.*, 55, °137-151.
- [56] Weissman, S. and Shrier, A. (1968). "Strain distribution in oxidized alpha titanium crystals", in Jaffee, R.I. and Promisel N.E. *The science, technology and application of titanium,* Pergamon Press, London, pp: 441-458.
- [57] Wiklund, U. and Hutchings, I.M. (2001). Investigation of surface treatments for galling protection of titanium alloys, *Wear*, 251, 1034-1041.
- [58] Komotori,, J., Lee, B.J., Dong, H. and Dearnley, P.A. (2001). Corrosion response of surface engineered titanium alloys damaged by prior abrasion, *Wear*, 251, °1-11.
- [59] Qi, P.-Y., Li, X.Y., Dong, H. and Bell, T. (2002). Characterization of the palladium-modified thermal oxidation-treated titanium, *Mat. Sci. Eng. A Sruct.*, 326, °330-342.
- [60] Lopez, M.F., Jimenez, J.A. and Gutierrez, A. (2003). Corrosion study of surface-modified vanadium-free titanium alloys, *Electrochim. Acta*, 48, 1395-1401.
- [61] Garcia-Alonso, M.C., Saldana, L., Valles, G., Gonzalez-Garrasco, J.L., Gonzalez-Cabrero, J., Martinez, M.E., Gil-Garay, E. and Munuera, L. (2003). In vitro corrosion behavior and osteoblast response of thermally oxidised Ti6Al4V alloy, *Biomaterials*, 24, °19-26.
- [62] Wang, X.X., Yan, W., Hayakawa, S., Tsuru, K. and Osaka, A. (2003) Apatite deposition on thermally and anodically oxidized titanium surfaces in a simulated body fluid, *Biomaterials*, 24, °4631–4637.
- [63] Vanzillotta, P.S., Sader, M.S., Bastos, I.N. and Soares, G.D.A. (2006). Improvement of in vitro titanium bioactivity by three different surface treatments, *Dent. Mater.*, 22, °275-282
- [64] Cimenoglu, H., Meydanoglu, O., Baydogan, M., Bermek, H., Huner, P. and Kayali, E.S. (2011) Characterization of thermally oxidized Ti6Al7Nb alloy for biological applications, *Met. Mater. Int.*, 17, °765-770.
- [65] Chatterjee, U.K., Bose, S.K. and Roy, S.K. (2001). Environmental degradation of metals, Marcel Dekker, New York.
- [66] Ghosh TB, Dhabal S, Datta AK (2003) On crystallite size dependence of phase stability of nanocrystalline TiO<sub>2</sub> J Appl Phys 94: 4577-4582
- [67] Li G, Li L, Boerio-Goates J, Woodfield BF (2005) High purity anatase TiO<sub>2</sub> nanocrystals: near room-temperature synthesis, grain growth kinetics, and surface hydration chemistry. J Am Chem Soc 127:8659
- [68] Komar Sutriah, Zainal Alim Mas'ud, Tun Tedja Irawadi1, and Mohammad Khotib Performance Of Zinc Difattyalkyldithyo carbamate As Anti-Friction/Anti-Wear Lubricant Additives

# EKLER

EK A : Aşınma İzleri SEM Fotoğrafları



Şekil A.1: 2N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde edilen aşınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil A.1 (devam) : 2N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde edilen aşınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil A.2 : 3N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde edilen aşınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat



Şekil A.2 (devam) : 3N 25 m mesafede gerçekleştirilen aşınma testleri sonucunda elde edilen aşınma izlerinin SEM fotografları a)işlemsiz co-cr, b) Ti+%5Al 600 °C 60 Saat, c) Ti+%5Al+ %5 Zn 600°C 60 Saat, d) Ti+%5Al+%5ZnO 600°C 60 Saat, e) Ti+%5Al+%5ZrO<sub>2</sub> 600°C 60 Saat, f) Ti+%5Al+%5Ag 600°C 60 Saat
## ÖZGEÇMİŞ

Ad-Soyad:Doğukan ÇETİNERDoğum Tarihi ve Yeri:05.06.1990 / İSTANBULE-posta:cetinerd@itu.edu.tr

## ÖĞRENİM DURUMU:

- Lisans: 2008-2012 Gebze Yüksek Teknoloji Enstitüsü, Mühendislik Fakültesi Malzeme Bilimi ve Mühendisliği Bölümü
- Yükseklisans: 2012- İstanbul Teknik Üniversitesi, Malzeme Bilimi ve Mühendisliği Anabilim Dalı, Malzeme Bilimi ve Mühendisliği YL Programı (Halen)

## MESLEKİ DENEYİM VE ÖDÜLLER:

 2013- İstanbul Teknik Üniversitesi Metalurji ve Malzeme Mühendsliği Bölümü Araştırma Görevliliği