Journal of the Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University 37:3 (2022) 1373-1385



Mühendislik Mimarlık Fakültesi Dergisi Journal of The Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University

Elektronik / Online ISSN: 1304 - 4915 Basılı / Printed ISSN: 1300 - 1884

Investigation of the effect of addition of Ce (Cerium) to Mg-4Sb-2Al alloy produced by high pressure die casting method

Levent Cenk Kumruoğlu¹*¹⁰, Kübra İnce²

¹Iskenderun Technical University, Faculty of Engineering and Natural Sciences, Faculty of Engineering, Department of Metallurgical and Materials Engineering, 31200 Iskenderun Hatay, Turkey ²Sivas Cumhuriyet University, Faculty of Engineering, Department of Metallurgical and Materials Engineering, 58100, Sivas, Turkey

- Highlights:
 HPDC method was applied on Rare Element modified Mg-4Sb-2Al magnesium alloy.
- Depending on the Ce ratio, the presence of CeSb and Mg₁₂Ce intermetallics as well as Mg₃Sb₂ were detected by SEM and XRD.
- The tensile strength of the 1% Ce added alloy was found to be between 164-168 MPa and the elongation value was 13%.

Keywords:

- High Pressure Die Cast
- Mg-4Sb-2Al
- Magnesium Alloys
- Cerium
- Mechanical Properties

Article Info:

Research Article Received: 07.04.2021 Accepted: 02.10.2021

DOI:

10.17341/gazimmfd.911073

Acknowledgement:

This work was supported by the Sivas Cumhuriyet Uni. CÜBAP (M712) project. We thank Dr. Hüseyin ŞEVİK for his contribution.

Correspondence:

Author: Levent Cenk Kumruoğlu e-mail: cenk.kumruoglu@iste.edu.tr phone: +90 0505 894 2801



Figure A. XRD and SEM analysis of Mg-4Sb-2Al-1Ce alloy

Purpose: In this study, it was produced with HPDC by adding Cerium rare element to Mg-4Sb-2Al alloy. The effect of Ce on mechanical properties was explained by the theories of microstructural transformation and new phase formation.

Theory and Methods:

Mg-4Sb-2Al alloy, which is a new generation alloy in Mg alloys, was developed and the existing properties were further improved by adding the alloy RE (Rare Element). In the selection of additive elements of the basic alloying element, Mg-4Sb-2Al alloy, its suitability to pressure casting (HPDC) technique, which is one of the most important production techniques especially for light metal casting industry, has been taken into consideration. Sb and Al elements as the alloying element were added to the Mg alloy and the main alloying element was produced. In the selection of these elements, approaches such as basic material science criteria, favorable flow and porosity properties for casting, compliance with strength enhancement criteria were taken as basis. 0.5wt.% -2wt.% Ce was added to the alloy and metallurgical investigations were carried out.

Results:

The addition of Ce was chosen between wt. 0.5% and wt. 2% and the optimum Ce ratio was determined. It was understood that the added Ce also acts as a grain refiner and a new intermetallic CeSb was formed at the grain boundaries. wt. 1% Ce added alloy had a tensile strength of 164-168 MPa and an elongation of 13%. In the amount of 2% Ce added, the tensile strength of the alloy produced was found to be 16%, measured at values between 163-167 MPa.

Conclusion:

It has been concluded that if the elongation criteria of Mg-4Sb-2Al alloys produced with HPDC are 12%, the alloy with 1% Ce addition will be an ideal engineering alloy on the basis of tensile strength, hardness and economy.

Journal of the Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University 37:3 (2022) 1373-1385



Mühendislik Mimarlık Fakültesi Dergisi Journal of The Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University

Elektronik / Online ISSN: 1304 - 4915 Basili / Printed ISSN: 1300 - 1884

Yüksek basınçlı döküm yöntemi ile üretilen Mg-4Sb-2Al alaşımına Ce (Seryum) ilavesinin etkisinin incelenmesi

Levent Cenk Kumruoğlu¹*^(D), Kübra İnce²^(D)

¹İskenderun Teknik Üniversitesi, Mühendislik ve Doğa Bilimleri Fakültesi, Mühendislik Fakültesi Metalurji ve Malzeme Mühendisliği Bölümü, 31200 ¹ İskenderun Hatay, Türkiye
 ² Sivas Cumhuriyet Üniversitesi, Mühendislik Fakültesi, Metalurji ve Malzeme Mühendisliği Bölümü, 58100, Sivas, Türkiye

ÖNEÇIKANLAR

- Nadir Element (Ce) modifiyeli Mg-4Sb-2Al magnezyum alaşımına HPDC yöntemi uygulandı
- Ce oranına bağlı olarak, SEM ve XRD ile CeSb ve Mg12Ce intermetaliklerinin yanı sıra Mg3Sb2 fazı tespit edildi
- %1 Ce katkılı alaşımın çekme dayanımı 164-168 MPa arasında, uzama değeri ise %13 olarak bulundu

Makale Bilgileri	ÖZ
Araștırma Makalesi	Bu çalışmada Mg-4Sb-2Al alaşımına, ağırlıkça %0,5, 1, 2 oranlarında Ce (seryum) elementi ilavesinin etkisi
Geliş: 07.04.2021	incelenmiştir. Döküm prosesi olarak yüksek basınçlı döküm yöntemi kullanılmıştır. Üretilmesi planlanan
Kabul: 02.10.2021	ürünler direk olarak çekme ve darbe numunesi şeklinde üretilmiştir ve çekme numuneleri yarı endüstriyel
	pilot ölçekli numuneleri temsil etmektedir. Üretilen numunelerin mekanik özelliklerini tespit etmek için
DOI:	çekme deneyleri, sertlik deneyleri, metalurjik ilişkiyi tespit etmek için ise metalografik inceleme, SEM ve
10.17341/gazimmfd.911073	XRD incelemeleri yapılmıştır. İlave edilen Ce oranına bağlı olarak mekanik özellikler artmıştır. Bu sonuçlara
6	göre Mg ₃ Sb ₂ , Mg ₁₂ Ce, CeSb ve Mg fazlarının varlığı tespit edilmiştir. İlave edilen Ce oranının artmasına
Anahtar Kelimeler:	bağlı olarak yeni bir faz olan CeSb fazının şiddeti artmıştır. CeSb ve Mg3Sb3 intermetalik fazlarının tane
Yüksek basınçlı döküm,	sınırlarında biriktiği anlaşılmıştır. Tane sınırlarında çubuğumsu bir şekilde birikim gösteren bu yapılar,
Mg-4Sb-2Al,	dislokasyon hareketini engellemek ve ince taneli bir yapı oluşturmak sureti ile çekme mukavemetini ve
magnezyum alaşımları,	sertlik değerlerini artırmıştır. Çekme mukavemeti değerleri %0,5 Ce, %1 Ce, %2 Ce ilave edilen alaşımlar
seryum,	için sırası ile 145-148 MPa, 164-168 MPa, 163-167 MPa aralığında, uzama yüzdeleri ise sırası ile %12, %13
mekanik özellikler	ve %16 olarak tespit edilmiştir. Ce ilavesi ile sertlik değeri 48 BHN'den 54 BHNe'ye artmıştır.

Investigation of the effect of addition of Ce (Cerium) to Mg-4Sb-2Al alloy produced by high pressure die casting method

HIGHLIGHTS

- HPDC method was applied on Rare Element (Ce) modified Mg-4Sb-2Al magnesium alloy
- Depending on the Ce ratio, the presence of CeSb and Mg12Ce intermetallics as well as Mg3Sb2 were detected
- The tensile strength of the 1% Ce added alloy was found to be between 164-168 MPa and the elongation value was 13%

Article Info	ABSTRACT
Research Article	In this study, the effect of the addition of Ce (cerium) element in the ratio of 0.5, 1, 2% by weight on Mg-
Received: 07.04.2021	4Sb-2Al alloy was investigated. High pressure die casting (HPDC) was used as the casting process. The cast
Accepted: 02.10.2021	alloys are produced directly in the form of tensile and test specimens, tensile specimens represent semi- industrial pilot scale specimens. Tensile and hardness tests were carried out to determine the mechanical
DOI:	properties, and metallographic examination, SEM and XRD studies to determine the metallurgical
10.17341/gazimmfd.911073	relationship. Mechanical properties have increased depending on the added Ce weight. According to these results, the presence of Mg ₃ Sb ₂ , Mg ₁₂ Ce, CeSb and Mg phases was determined. Depending on the increase
Keywords:	in Ce added, the ratio of the new phase CeSb has increased. It was understood that the CeSb and Mg ₃ Sb ₃
High pressure die casting,	intermetallic phases were concentrated at the grain boundaries. These structures, which accumulate in a rod
Mg-4Sb-2Al, magnesium alloys, cerium, mechanical properties	form at the grain boundaries, increase the tensile strength and hardness values by preventing dislocation movement and creating a fine-grained structure. Tensile strength values are in the range 145-148 MPa, 164-168 MPa, 163-167 MPa for alloys with 0.5% Ce, 1% Ce, 2% Ce, respectively, and the elongation percentages are 12%, 13% and 16% respectively. With the addition of Ce, the hardness value increased from 48 BHN to 54 BHN

^{*}Sorumlu Yazar/Yazarlar / Corresponding Author/Authors : cenk.kumruoglu@iste.edu.tr, kbraiince@gmail.com / Tel: +90 505 894 2801 1374

1. GİRİŞ (INTRODUCTION)

İmalatta kullanılan metaller arasında bir kıyaslama yaparsak en hafif metalin magnezyum (Mg) olduğu aşikârdır. Magnezyumun, çelik ve çinkodan %75, alüminyumdan ise \approx %33 daha hafif olması, özellikle yoğunluğun ön plana çıktığı imalat sektöründe kullanımına olanak sağlamaktadır. 1,74 g/cm³ olan yoğunluğu ve ≈650 °C olan ergime sıcaklığı olan Mg, döküme elverişli ve talaşlı imalata uygundur [1]. Üretim hızının yüksek olmasından dolayı, basınçlı döküm Mg üretiminde yaygın bir teknik olmuştur. Bu yaygınlaşma, otomotiv sanayisinin karbon emisyonunu düşürme temayülü sonucu ortaya çıkmıştır [2, 3]. Magnezyum alaşımlarının basınçlı döküm yöntemiyle üretimi eşsiz ekonomik avantajlar sunmaktadır. Alüminyum ve çinkoya kıyasla magnezyum alaşımlarının hacimsel özgül ısısı daha düşüktür. Bu da dökümün daha hızlı soğuması, daha yüksek çalışma hızı ve daha az kalıp aşınması demektir [4, 5]. Mg'nin basınçlı dökümünde, ticari olarak dört farklı magnezyum alaşım sistemi kullanılır, bunlar (AZ) serisi, (AM) serisi, [6,7] (AS) serisi ve yeni geliştirilen (AE) sistemidir [8, 9]. Magnezyum alaşımlarında en yaygın olarak Mg-Al sistemi kullanılmaktadır. Bunun nedeni Al'nin ucuz olması ve mühendislik özelliklerine yaptığı önemli katkıdır. Mg-Al alaşımı 437°C gibi çok düşük sıcaklıkta ötektik reaksiyon göstermektedir. Ötektik reaksiyon, $L \leftrightarrow Mg_{17}Al_{12}$ $+ \alpha(Mg)$, düsük sıcaklıkta meydana gelir (437°C). Ötektik cizgide Al'nin cözünürlüğü %12,7'dir, azalan sıcaklık ile Al'nin cözünürlüğü de azalır ve cözünebilirlik oda sıcaklığında yaklasık %2 ye düser. Buradaki karakteristikler Mg-Al alasım sisteminin alasımlarının iyi dökülebilirlik, katı eriyik sertleşmesi ve çökelme sertleşmesi [1, 6] sağlayabileceğini göstermektedir, [10, 11]. Mg-Al alaşımlarında %2 den daha fazla Al içerdiğinde mikro yapıda Mg₁₇Al₁₂ intermetaliği görülür. Eğer alaşımlarda Al içeriği %8'in üzerinde ise ağ yapısını tamamlamamış Mg₁₇Al₁₂ intermetaliği tane sınırları boyunca dağılım gösterir ve sünekliğin azalmasına neden olur. Yaklaşık 420°C'de çözeltiye alma işlemi $Mg_{17}Al_{12}$ intermetaliğinin çözünmesine sebep olur, katı eriyik sertleşmesi meydana gelir çekme mukavemeti ve sünekliği artar. 150°C ile 250°C aralığında Mg₁₇Al₁₂ intermetaliği çökelir ve bu çökelti partikülleri çekme mukavemetinin artmasını sağlar [10]. Mg'a Sb ilavesi çok az sayıda çalışılmış olup halen tam olarak etkisi bilinmemektedir. İlave edilen Sb'nin Mg içinde katı çözünürlüğü olmayıp, tane sınırlarında Mg₃Sb₂ intermetaliği yapmaktadır. Çözünmenin olmaması elektronegativite farkı ile izah edilmektedir. Mg3Sb2 intermetalik fazı ötektik reaksiyon sonucu oluşup, tane sınırları ve dendrit sınırları boyunca oluşmaktadır. Mg₃Sb₂ intermetalik fazı tane sınırlarında meydana getirdiği gerilim nedeni ile dislokasyon hareketini yavaşlatmaktadır ve aynı zamanda iyi bir tane inceltici yani çekirdekleyici görev görmektedir. Literatürde %4 Sb'nin üzerinde ilave değerlerinin mekanik özellikleri olumsuz etkilediği belirtilmektedir [12]. Mg alaşımları incelendiğinde, Mg'nin en temel problemlerinden birisinin oda sıcaklığı ve yüksek sıcaklıktaki mekanik dayanımlarının düşük olmasıdır. Genel

alaşım elementlerinin birçoğunun Mg' ye etkisi çalışılmış olmasına rağmen bazı elementlerinin etkileri halen bilinmemektedir. Bu nedenle temel alaşımlama teoremleri çerçevesinde ve ısıl işlem ile etkileşim şartlarına bakılarak yeni elementlerin etkisi incelenmeye devam etmektedir. Bu alaşım elementlerinden birisi antimon (Sb)'dir. Mg'ye ilave edilen Sb, Mg ile magnezyumun hem oda sıcaklığı hem de yüksek sıcaklıkta mekanik özelliklerinin artırılması mümkün olmaktadır. Bu teoriye göre Mg3Sb2 partikülleri, tane sınırlarında homojen bir şekilde dağılmaktadır, bu intermetalikler tane sınırlarındaki hareketi kilitlemek sureti ile akma ve sürünme direncini artırmaktadır [5, 13]. Bu çalışmada Mg-2Al alaşımına %4 Sb ilave edilmiş ve üçlü alaşım oluşturulmuştur. Üretilen Mg-4Sb-2Al alaşımına ağ. %0,5, 1 ve 2 Ce ilavesi yapılarak mekanik değerlerdeki değişim incelenmiştir. Ce'nin oluşturduğu fazlar incelenmiştir.

2. MALZEME VE YÖNTEM (MATERIALS AND METOD)

Bu çalışmada Sb ve Ce'nin bu alaşımlama ve intermetalik oluşumundaki sinerjik etkisi incelenmiştir. Öncelikli olarak, Mg-4Sb-2Al ön alaşımı koruyucu atmosferde gravite döküm yöntemi ile gerçekleştirilmiştir. Yapılan çalısmalar alasımının, mikro vapısının kontrolü ve döküm ile imal edilip edilemeyeceği konusunda doğrulama calışması niteliğindedir. Bu nedenle ön denemelerde Mg-4Sb-2Al alaşımları kompozisyon değerleri belirlenerek ergitme denemeleri yapılmıştır. Ergitme ve dökümde kullanılan 15 KW indüksiyon ocağı ve 100 Ton yüksek basınclı döküm makinesi görüntüsü Şekil 1a, Şekil 1b'de verilmiştir. Ergime Mg-4Sb-2Al ve döküm sürecinde sıvı alasımı %98CO₂+%2SF₆ (Sülfür hegzaflorid) gaz karışımı ile korunmuştur. Ergitme SiC (Silisyum karbür) potada yapılmış böylece hem yüksek hızlarda ergitme gerçekleşmiş, hem de metalürjik kalite korunmuştur. Ergitmeden sonra mekanik ve indüksiyon karıştırma işlemi ile homojen alaşım elde edilmiştir. Daha sonra Şekil 1b'de görüldüğü gibi 100 Ton kapasiteli soğuk kamaralı basınçlı döküm cihazında alaşımlar üretilmiştir. Numuneler Şekil 1c 4 adet çekme numunesi ve metalografik inceleme için bir kare kesitli çubuk şeklinde ASTM B557M-15 standartlarında üretilmiştir.

Üretilen Mg-4Sb-2Al alaşımına ağırlıkça üç farklı oranda (%0,5, 1, 2) Ce ilave edilmiştir. Ce ilavesi tekrardan ergitilen Mg-4Sb-2Al alaşımına sıvı fazda yapılmış ve sürekli olarak karıştırılmıştır. Bu sayede ilave Ce'nin tamamen ergiyip sıvı banyoda dağılması sağlanmıştır. Üretilen numuneler ile ilgili veriler Tablo 1 de verilmektedir. Ayrıca bu çalışmada, ön alaşım olarak üretilen Mg-4Sb-2Al'nin dökümü ön ısıtma yapılmış ve yapılmamış olan kalıba yapılmış ve soğuk kalıptaki katılaşmanın mekanik ve mikro yapı üzerine etkisi de araştırılmıştır. Ön ısıtma işlemi kalıbın 200°C'ye kadar ısıtılması sureti ile gerçekleştirilmiştir. Soğuk kalıba dökülmüş Mg-4Sb-2Al alaşımı Ce ilaveli ve kompozisyonları Tablo 1'de DKS (Düşük Kalıp Sıcaklığı) kısaltması ile ifade edilmiştir.

Kumruoğlu ve İnce / Journal of the Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University 37:3 (2022) 1373-1385



Şekil 1. (a) 15kW kapasiteli indüksiyon ergitme ocağı (b) 100 ton kapasiteli soğuk kamaralı basınçlı döküm makinesi (c) Çekme ve sertlik numunesi,

(a)15kW capacity induction melting furnace (b) 100 ton capacity cold chamber high pressure die casting machine (c) Tensile and hardness sample

	Alaşım Kompozisyonu (ağ%)	Mg %	Sb %	Al %	Ce %
1	Mg-4Sb-2Al	94	4	2	-
2	Mg-4Sb-2Al-0,5Ce	93,5	4	2	0,5
3	Mg-4Sb-2Al-1Ce	93	4	2	1
4	Mg-4Sb-2Al-2Ce	92	4	2	2
5	Mg-4Sb-2Al (DKS)	94	4	2	-

Tablo 1. Mg alaşımlarının elementel ağırlıkça kompozisyonları (Elementel %wt .composition of Mg alloys)

2.1. Mikroyapı ve Faz İncelemeleri (Microstructure and Phase Studies)

Mikroyapı çalışmaları alan taramalı elektron mikroskobunda (SEM 6060 Jeol) gerçekleştirilmiştir. Ayrıca faz analizleri için Rigaku marka XRD cihazı kullanılmıştır. Mikroyapı görüntüleri ise Nikon optik mikroskop ile gerçekleştirilmiştir. SEM ve Optik Mikroskop numuneleri sırası ile 400, 800, 1000 ve 1200 grit SiC zımpara kağıdı ile zımparalandıktan sonra 0,05 μ m alümina solüsyon ile parlatıldı ve son olarak asetik glikol (20 ml asetik asit, 1 ml nitrik asit, 60 ml etilen glikol, 19 ml distile su) ile hafifçe 10 saniye sürede dağlanarak tane sınırları ve faz yapıları ortaya çıkartıldı.

2.2. Sertlik Deneyleri (Hardness Tests)

Üretilen alaşımların makro sertlik deneyleri 31,25/2,5/30 kombinasyonuna sahip Brinell sertlik (HB) skalasında Brooks marka sertlik cihazı kullanılarak gerçekleştirilmiştir.

2.3. Çekme Deneyleri (Tensile Tests)

Üretilen alaşımların çekme deneyleri RAAGEN marka üniversal çekme cihazında yapılmıştır. Her bir numunenin mukavemeti ve yüzde uzama değerlerinin hesaplanması için 4 adet numune kullanılmıştır ve elde edilen değerlerin ortalaması sonuç olarak kabul edilmiştir. Çekme testleri oda sıcaklığında ve çekme hızı 0,2 mm/min olarak gerçekleştirilmiştir

3. SONUÇLAR VE TARTIŞMALAR (RESULTS AND DICUSSIONS)

3.1. Optik Mikroyapı ve Tane Boyutu İncelemeleri (Optical Microstructure and Grain Size Investigations)

Şekil 2'de verilen ve eşdeğer büyütmede çekilen optik mikroyapı görüntüleri, ana alaşıma ilave edilen Ce'nin tane inceltmede efektif olduğunu göstermektedir. Mg-4Sb-2Al de, ilave edilen Al'nin matris içinden ayrışarak tane sınırlarında Mg₁₇Al₁₂ intermetaliğini oluşturmuştur.

Fakat bu tür alaşımların yüksek sıcaklık uygulamalarında kullanılması söz konusu ise, Al'nin düşük ergime sıcaklığı ve Mg içindeki yüksek difüzyon katsayısı nedeni ile interdentritik bölgelerde kabalaşma meyilinin olduğu vurgulamalıdır. Bu durum 125°C üzerindeki sıcaklıklarda sürünme dayanımını olumsuz etkilemektedir. Yapılan çalışmalarda RE (Ce benzeri Nadir Element) ilavesinin bu tür alaşımlarda oluşan intermetaliklerin termal stabilitesini

artırdığı gözlenmiştir [14]. RE ilavesi ile üretilen metal kalıba basınçlı döküm uygulamaları da olumlu sonuç vermiş ve RE ilaveli alaşımların sürünme dayanımı artmıştır. Optik, SEM-EDS ve SEM-EDS analizi ile haritalama analiz çalışmaları genel olarak değerlendirildiğinde ilave edilen Sb'nin Mg içinde çözünürlüğünün olmamasına bağlı olarak matris tane içinden ötektik ayrışma reaksiyonu sonucunda dentritler arasındaki tane sınırları boyunca dağıldığı anlaşılmaktadır. Bu ayrışma sonucunda dentritler arası sınırda Mg₃Sb₂ fazı birikmektedir. Sb'nin %4' ten fazla ilave edilmesi sonucunda tane kabalaşmasına neden olduğu ifade edilmiştir. Aynı zamanda ilave edilen Sb Çin yazısı ifadesi ile tabir edilen mikro yapıyı düzenlemektedir. Sb'nin bir diğer etkisi tane yapısını inceltmesidir. Bu durum oda sıcaklığında dahi mekanik özelliklerin artması sağlamaktadır [12]. Katılaşma sırasında 650°C'de α-Mg katılaşmaktadır, bu sıcaklık magnezyumum ergime sıcaklığı olup, ilave edilen Sb miktarına göre, alaşımın katılaşma sıcaklığı düşmektedir. Ağırlıkça %39,4 Sb içeren Mg alaşımı ötektik sıcaklıkta olup, içerisinde %4 Sb olması durumunda da denge dışı katılaşmaya bağlı olarak içerisinde ötektik fazlar içermektedir. Mg-Sb faz diyagramına göre oluşması muhtemel faz Mg₃Sb₂ olup bu faz XRD ile tespit edilmiştir. Ancak alaşıma ilave edilen Ce'nin oluşturması muhtemel bir diğer intermetalik ise Mg₁₂Ce olup bu intermetaliğin oluşma sıcaklığı ise $(L_1 \rightarrow \alpha - Mg + Mg_{12}Ce)$ reaksiyonu ile gerçekleşmekte ve Yang vd. [15] yaptığı DSC çalışmasına göre dönüsümüm 580°C derece ikili ötektik reaksiyonun gerçekleştiği anlaşılmaktadır [15]. Buna göre katılaşmada önce α -Mg, daha sonra Mg₃Sb₂ ve daha sonrada Mg₁₂Ce avrısması gerçeklesmektedir. Artan Ce oranı ile oluşan CeSb genelde homojen bir dağılım gösterdiği ancak yer yer kümelendiği gözlenmiştir. Buradaki kümelenme küresel formdaki CeSb intermetaliklerinin küre temas noktalarından birleşmesi şeklinde değil ayrı ayrı olan kürelerin yakın



Sekil 2. Optik mikroyapı görüntüleri a) Mg-4Sb-2Al, b) Mg-4Sb-2Al-0,5Ce, c) Mg-4Sb-2Al-1Ce, d) Mg-4Sb-2Al-2Ce, (Optical microscope images a) Mg-4Sb-2Al, b) Mg-4Sb-2Al-0,5Ce, c) Mg-4Sb-2Al-1Ce, d) Mg-4Sb-2Al-2Ce,)

mesafelerde toplanması şeklindedir. Oluşan bu CeSb küreleri ekseriyetle tane sınırlarında birikmiştir, tane sınırların süreksiz bir çizgi formundan ziyade peş peşe gelecek şekilde dizilmiştir. CeSb küre boyutları 5 mikrometre ile 50 nanometre arasında değişmektedir. Ce ilavesi sonrasında mikroyapı ortalama tane boyutu ise 15-25 mikrometre arasındaki değerlerde değişmektedir.

3.2. EDS analiziyle elementel haritalama (Elemental mapping with EDS analysis)

SEM-EDS analizleri, mikro yapıda nasıl bir morfolojide katılaşma olduğunun tespitini ve intermetalik yapılar oluşup oluşmadığının sonuçlarını vermektedir. Ana alaşım olan Mg-4Sb-2Al'nin SEM-MAP analizi yapılmış, Mg, Al, Sb elementlerinin yapı içerisinde nasıl dağıldığı Şekil 3'de gösterilmiştir.

Şekil 4'de Mg-4Sb-2Al-0,5Ce alaşımına ilave edilen Ce'nin herhangi bir birikme göstermediği, ancak ilave edilen Sb'nin görüntüde beyaz çizgiler şeklinde gösterilen bölgede biriktiği tespit edilmiştir. Sekil 5'de ilave edilen Ce oranın %2 ye erişmesine bağlı olarak, artık mikro yapı içinde farklı morfolojide yeni bir intermetalik formunun oluştuğu görülmektedir. Küresel formda olan bu intermetalik alanda daha çok Ce ve Sb elementlerinde yoğunlama oluştuğu tespit edilmiştir.

3.3. Taramalı elektron mikroskobu nokta analizi (Scanning electron microscope point analysis)

Mikro yapı nokta analizleri elementel mikrosegregasyon olan bölgeleri tespit etmek için kullanılmıştır. Şekil 6'da verilen ve 1 numaralı analizde tane sınırında oluşan büyük bir yapıda Sb ve Al birikimi tespit edilmiştir. Benzer durum tane sınır kavşağında meydana gelen intermetalikte gözlenmiş Sb ve Al yüksek oranda tespit edilmiştir. 3 numaralı analiz ise tane içinden alınmış olup, α -Mg içinde ağ. 0,459% Al ve 0,964% Sb elementleri bulunmuştur. Bu durum ilave edilen alaşım elementlerinin tane içinde az miktarda çözündüğünü ortaya koymuştur.

Şekil 7'de ilave edilen %0,5 Ce ile üretilen Mg-4Sb-2Al-0,5Ce alaşımının görüntüleri verilmiştir. Görüntü ve EDS analizler eşleştirildiğinde iki farklı intermetalik formunun oluştuğu ve bunların farklı oranlarda elementler içerdiği



Element	Line	Şiddet (c/s)	Ağ.%
Mg	Ka	738,12	96,480
Al	Ka	3,52	1,594
Si	Ka	0,13	0,045
Sb	La	2,62	1,881

Şekil 3. Mg-4Sb-2Al alaşımına ait SEM-EDS harita analiz sonuçları (SEM field analysis results of Mg-4Sb-2Al alloy)

Kumruoğlu ve İnce / Journal of the Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University 37:3 (2022) 1373-1385



Sekil 4. Mg-4Sb-2Al-0,5Ce alaşımına ait SEM harita analiz sonuçları (SEM field analysis results of Mg-4Sb-2Al-0.5Ce alloy)



Sekil 5. Mg-4Sb-2Al-2Ce alaşımına ait SEM harita analiz sonuçları (SEM field analysis results of Mg-4Sb-2Al-2Ce alloy)

anlaşılmıştır. Analiz 1 ve 3 benzer yapıda olup farklı formlarda elips geometrisinde oluşmuştur. Bu elips şekilli intermetaliklerin Ce içeriği %1,2-1,45 arasındadır. Diğer çubuk şeklindeki intermetaliklerde ise Sb oranın yüksek olduğu tespit edilmiştir.

%1 Ce ilave edilen alaşımda elips yapılar daha bariz gözlenmiş ve yine çubuksal (needle) Sb içeren intermetalikler tespit edilmiştir(Şekil 8). Analiz 1 ve 3 de elips formunda CeSb intermetaliği tespit edilmiştir. Analiz 2 ve 4 de ise Mg₃Sb₂ intermetaliği (çubuk ve plaka formunda) tespit edilmiştir. Burada EDS analizinde görünün Al'nin ise Mg₁₇Al₁₃ formunda yine tane sınırlarında biriktiği düşünülmektedir. Analiz 5 plaka veya lamel formunda bir intermetalik olup boyut olarak 2 ve 4' ten daha büyüktür ve içerisinde daha fazla alaşım elementi barındırmaktadır. Bu durumda oluşan intermetalik sıvı fazdan katılaşma esnasında daha fazla alaşım elementi tüketmiştir. Oluşan bu intermetalikler ekseriyetle tane sınırlarında birikmiştir. Mg-Sb ve Mg-Al alaşımlarının ötektik noktalarının sırası ile 629°C ve 437°C derece olduğu göz önüne alınırsa ilk katılaşarak α-Mg fazından sonra olan intermetaliğin Mg₃Sb₂ olması beklenmektedir. Bu durum ilk kristal çekirdeklerinin Mg₃Sb₂ intermetaliğinden olduğu, diğer intermetaliklerin ise bu çekirdekler etrafında oluştuğu anlamına gelmektedir. Çekirdeklenme noktalarının fazla olması alaşımın kaba dentritler şeklinde ve Çin yazısı formunda oluşmasını önlemiştir. Ayrıca ilave edilen Ce'de tane inceltici etkidedir. Mg-4Sb-2Al-2Ce alaşımında Ce ilavesinin etkisi bariz bir şekilde artmıştır. Elips formundaki CeSb fazların sayısı artmıştır. Ayrıca daha önce verilen XRD grafiklerinin de bu durum piklerin şiddetinin bariz artması şeklindedir.



Şekil 6. Mg-4Sb-2Al alaşımına ait SEM-EDS nokta analizi sonuçları (SEM-EDS point analysis results of Mg-4Sb-2Al alloy)



1	Ağ.%	At.%	2	Ağ.%	At.%	3	Ağ.%	At.%
Mg	82,272	<i>92,87</i>	Mg	87,933	93,54	Mg	82,05	93,66
A1	3,999	4,066	A1	5,256	5,035	A1	4,204	4,276
Sb	12,511	2,81	Sb	5,984	1,270	Sb	12,28	2,768
Ce	1,218	0,23	Ce	0,827	0,15	Ce	1,45	0,28
4	Ağ.	% At.	%	5	Ağ	.%	At.	%
Mg	88,8	84 94,	351	Mg	98,	7	99,	48
AĪ	4,4.	36 4,2	43	Al	0,3	88	0,3	52
Sb	6,02	22 1,2	76	Sb	0,2	72	0,0	54
Ce	0,70	0 0,1	28	Ce	0,6	64	0,1	1

Sekil 7. Mg-4Sb-2Al-0,5Ce alaşımı SEM-EDS nokta analizleri (SEM-EDS point analysis of Mg-4Sb-2Al 0.5Ce)

Her iki analiz, oluşan bu CeSb fazına kuvvetli kanıtlar oluşturmaktadır. Ayrıca SEM görüntüsünden anlaşılacağı üzere elips formundan küresel forma bir geçiş gözlenmiştir. Bu durum matris içindeki küresel formdaki intermetaliklerin sünekliği olumlu yönde etkilemektedir. Analiz 1, CeSb intermetaliğini göstermektedir. Analiz 1 deki atomik yüzde verilerine Sb ve Ce'nin yaklaşık olarak birebir eşleşmesi CeSb intermetaliği ile örtüşmektedir. Ancak EDS analizlerinde CeSb fazları arasındaki atomik oran Analiz 6'da farklılık arz etmektedir. Burada fazla Ce'nin olduğu görülmektedir. Bu Ce'nin Mg ile intermetalik yapma eğilimi vardır. Yang ve arkadaşları [16] Mg–3Sn–1 Mn alaşımına ağ%0,87 Ce ilave etmiş ve SEM analizlerinde Mg₁₂Ce intermetaliğini tespit etmişlerdir. Yang'ın yaptığı çalışmadaki Mg₁₂Ce faz yapısı bulduğumuz görüntüler ile benzerlik göstermektedir. Benzer şekilde yapığımız XRD çalışmalarında 2 θ 28-32 arasında tespit edilen düşük şiddetli piklerin de Mg₁₂Ce [8] intermetaliğine ait olduğu düşünülmektedir [17, 18].



1	Ağ.%	At.%	2	Ağ.%	At.%	3	Ağ.%	At.%
Mg	40,180	77,236	Mg	78,182	92,14	Mg	24,287	62,57
A1	0,943	1,6326	A1	3,319	3,52	A1	0,612	1,42
Sb	29,913	11,475	Sb	17,902	4,21	Sb	36,357	18,69
Ce	28,964	9,6555	Ce	0597	0,12	Ce	38,745	17,31
4	1 × 0 /	1.01	-	1 4 0 (1.01		1 7 0 (1 0 (
4	Ag.%	At.%	5	Ağ.%	At.%	6	Ağ.%	At.%
4 Mg	Ag.% 88,637	At.% 95,822	5 Mg	<u>Ağ.%</u> 83,567	At.% 92,933	6 Mg	<u>Ağ.%</u> 98,045	At.% 99,257
4 Mg A1	<u>Ag.%</u> 88,637 2,299	At.% 95,822 2,238	5 Mg A1	<u>Ağ.%</u> 83,567 4,427	<u>At.%</u> 92,933 4,434	6 Mg A1	<u>Ağ.%</u> 98,045 0,535	<u>At.%</u> 99,257 0,488
4 Mg A1 Sb	<u>Ag.%</u> 88,637 2,299 8,512	<u>At.%</u> 95,822 2,238 1,836	5 Mg A1 Sb	<u>Ağ.%</u> 83,567 4,427 10,910	<u>At.%</u> 92,933 4,434 2,421	6 Mg A1 Sb	<u>Ağ.%</u> 98,045 0,535 0,241	<u>At.%</u> 99,257 0,488 0,049

Şekil 8. Mg-4Sb-2Al-1Ce alaşımına ait SEM-EDS nokta analizleri,

(SEM-EDS point analysis of Mg-4Sb-2Al-1Ce alloy)

3.4. XRD analiz sonuçları (XRD analysis results)

Üretilen tüm döküm alaşımlarının dökülmüş halinin XRD analizleri yapılmıştır. XRD analizleri sonuçlarına göre oluşan yeni fazlar aşağıda tartışılmıştır. Mg-4Sb-2Al alaşımı XRD analizinde, Mg element ve Mg₃Sb₂ fazları çözümlenmiştir ve ilgili pikler Şekil 9'da verilmiştir.

Bu fazlara ait kart numaraları sırası ile (01-089-7195> Mg – Magnesium), (01-071-0404> Mg₃Sb₂ - Magnesium antimonide) şeklindedir. Mg alaşımına ilave edilen Al'nin oda sıcaklığında çözünürlüğü ağ%2,1 iken ötektik sıcaklık olan 437°C'de ağ.%12,6'dir. Mg-Al alaşımının ötektik kompozisyonu olan ağ.%32,3 Al ise α -(Mg) ve intermetalik γ fazı olarak bilinen Mg₁₇Al₁₂ den oluşmaktadır. Bu yüzden, primer α -(Mg) oluşturabilmek için birçok ticari Mg

alaşımının Al içeriği maksimum katı çözünebilirlik sınırının altında tutulmaktadır [17, 19]. Mg alaşımlarının katılaşması sırasında ilave edilen %2 Al oranlarında dahi ötektik kompozisyon olabilmektedir. Bu oluşum denge dışı katılaşma şartlarında meydana gelmekte ve Scheil eşitliği [20] ile ispatlanmaktadır. Al alaşımının magnezyumun sünekliğini artırdığı bilinmektedir. Ancak katı çözünürlük sınırlarının üzerinde ilave edilen Al, Mg' nin basınçlı dökümde dökülebilirlik özelliğini artırsa da, oluşan Mg₁₇Al₁₂ intermetaliğinin keskin yapısı nedeni ile [1, 5] magnezyumun sünekliğini azaltmaktadır, [7, 21]. Bu nedenle bu çalışmada seçilen %2'lik Al oranı çok kritik bir değer olarak tercih edilmiştir. %2 Al ilavesi oluşan Mg17Al12 intermetaliklerinin az miktarda ve homojen dağılması nedeni ile çekme deneyi esnasında bariz bir çentik etkisi yapmamıştır. Şekil 3'de verilen Mg-4Sb-2Al alaşımın XRD pikleri incelendiğinde Mg17Al12 fazının oluşmadığı tespit edilmiştir. Öte yandan ilave edilen ağ.%4 Sb' nin katılaşma sırasında ayrışarak Mg₃Sb₂ fazını oluşturduğu anlaşılmıştır. Mg-Sb faz diyagramı göz önüne alındığında Sb'nin Mg içerisinde katı çözünürlüğünün olmadığı bilinmektedir. İlave edilen Sb'nin termodinamik olarak Mg3Sb2 fazını oluşturma

eğilimi vardır. Nitekim üretilen %4 Sb ilaveli alaşımda Mg metali tercihli olarak Sb ile intermetalik faz yapmıştır [22].

Şekil 10'da Mg-4Sb-2Al-0,5Ce alaşımının XRD analiz sonuçları verilmiştir. Bu sonuçlara göre Mg₃Sb₂, Mg₁₂Ce ve Mg fazlarının varlığı tespit edilmiştir. Şekil 11'de Mg-4Sb-2Al-1Ce alaşımının XRD analiz sonuçları verilmiştir. Bu sonuçlara göre Mg₃Sb₂, Mg₁₂Ce, CeSb ve Mg fazlarının varlığı tespit edilmiştir. İlave edilen Ce oranının artmasına bağlı olarak yeni bir faz olan CeSb fazının varlığı tespit edilmiştir.

Şekil 12'de Mg-4Sb-2Al-2 Ce alaşımına ait XRD grafiğinde CeSb fazı aynı 20 açı değerlerinde ve daha yüksek şiddetlerde tespit edilmiştir. Pikler uzama göstermiş, şiddetleri artmış ve gürültüler daha da azalmıştır. Bu durum artan Ce miktarı ile CeSb fazının daha yüksek miktarda oluştuğunun göstergesidir. CeSb fazına ilaveten $Mg_{12}Ce$ fazının[23] da varlığı tespit edilmiştir.

Mg-4Sb-2Al (DKS) Alaşımına ait XRD grafiği Şekil 13'de verilmiştir. Bu alaşım Ce içermemektedir. Şekil 9 ile tek



Şekil 9. Mg-4Sb-2Al alaşımına ait XRD grafiği (XRD graph of Mg-4Sb-2Al)



Şekil 10. Mg-4Sb-2Al-0,5Ce alaşımına ait XRD grafiği (XRD graph of Mg-4Sb-2Al0.5Ce



Şekil 11. Mg-4Sb-2Al-1Ce alaşımına ait XRD grafiği ((XRD graph of Mg-4Sb-2Al-1Ce))



Şekil 12. Mg-4Sb-2Al-2 Ce alaşımına ait XRD grafiği ((XRD graph of Mg-4Sb-2Al-2Ce)



Şekil 13. Mg-4Sb-2Al (DKS) alaşımına ait XRD grafiği (XRD graph of DKS Mg-4Sb-2Al)

farkı daha düşük sıcaklıklara ısıtılan bir kalıba dökülmesidir. Bu alaşıma ait XRD grafiklerinde de α -Mg ve Mg₃Sb₂ fazına

rastlanmıştır[24]. Faz analizi bakımından ciddi bir fark tespit edilmemiştir.

3.5. Sertlik Deney Sonuçları (Hardness Test Results)

Uygulanan sertlik deneyleri neticesinde ilave edilen Ce oranına bağlı olarak sertliğin arttığı tespit edilmiştir. Bu durum tane sınırlarındaki intermetaliklerin deformasyona karsı gösterdiği direncten ve ilave edilen alasım elementinin tane inceltici görev yapmasından kaynaklanmaktadır (Şekil 14). Sertlik 48 BHN'den 54 BHN'ye yükseltilmiştir. Ce ilavesi ile sertlik değerlerindeki artış lineer olmayan bir şekilde artmıştır. Buradaki farklılık dökümle üretilen birçok alaşımda kabul edilen sapmalar olarak değerlendirilebilir. Ayrıca dörtlü çekme numunesinde orta kısma yerleştirilen kare kesitli numunenin basınçlı döküm sırasında gaz boşluklarının ilerlemesinin çekme numunesine göre daha yüksek olması mümkündür, yani bir nevi gaz cebi olarak görev yapabilmektedir. Sertlik deneyleri bu kare kesitli numuneye uygulanmış sertlik değer sonuçları Şekil 14'de verilmiştir. Ancak %0,5 ve daha değerlerde Ce ilavesi ile alt tane oluşumu teorisi literatürde mevcuttur. Oluşan alt taneler mekanik dayanımı, tane sınırı dayanım artırma mekanizması prensibine göre artırmaktadır [25]. Ancak ilave edilen daha fazla Ce oranlarında alt tane büyüklüğü limit değerlere ulaşmakta ve alt taneden ziyade mikroyapıdaki genel tane boyutu ortalamasına denk gelmektedir. İlave edilen Ce miktarının %1 ve daha fazlasında ise Ce ile Mg, Sb, Al nin oluşturduğu intermetalik yapılar önem kazanmakta ve artışlarının nedeni yapılar nihai sertlik olarak gösterilmektedir. Elips formunda olusan CeSb intermetalikleri ve Mg₃Sb₂ intermetalikleri (çubuk ve plaka formunda) sertlik artışında önemli derecede etkili olmuştur ve bu fazlar elektron mikroskobu ile yapılan incelemelerde tespit edilmiştir. %1 Ce ilave edilen alaşımın sertlik değerinde Mg-4Sb-2Al ye göre artış görülmesine rağmen %0,5Ce ilave edilen numuneye göre düşüş göstermiştir. Ancak çekme testi numunelerinden alınan sertlik değerlerinde %1Ce ilave edilen numunenin sertlik değerinin ortalama 51,4 BHN olduğu tespit edilmiştir. Özetle artan seryum oranına bağlı olarak çekme test numunelerinden alınan sertlik değerlerinin sürekli artış gösterdiği anlaşılmıştır.

3.6. Çekme Deneyi Sonuçları (Tensile Test Results)

Yapılan çekme testleri sonucunda ilave edilen Ce ile alaşımın çekme mukavemeti ve sünekliği artış göstermiştir. İlgili çekme deney grafikleri ve genleme miktarları Şekil 15'de verilmektedir. Ce ilave edilen alaşımdaki çekme dayanımın artması tane inceltici görev yapması ve Hall-Patch bağıntısı [26] gereğince izah edilmektedir. Ayrıca dentrit kolları arası mesafenin de küçülmesi bir diğer etken olup, oluşan CeSb yapısının ekseri elips formunda olması da uzamanın yüksek değerlere çıkmasına neden olmuştur. İkinci faz partiküllerinin tane sınırlarında düzenli bir şekilde dağılması veya dizilmesi ile tane sınırlarında engel görevi görerek dislokasyon hareketini güçleştirdiği böylece mekanik özellikleri artırdığı iyi bilinmektedir [15]. Aynı zamanda oluşan Mg3Sb2 fazı da tane inceltici olarak davranmış ve yine tane sınırlarında kararlı bir intermetalik faz olarak birikim yapmıştır. Ayrıca Mg12Ce fazının da artan Ce oranlarında oluştuğu bu fazında dislokasyonların özellikle tane sınırlarında hareketine engel teşkil ettiği düşünülmektedir. Bunun yanı sıra, Ce ilavesi ile tane boyutunun küçülmesi ve ikincil dendrit kol aralıklarının kısalması ve intermetalik fazların dentrit boşluklarında birikerek çentik etkisini azaltması, gibi mukavemet artırma mekanizmalarının çalışması ile çekme dayanımının süneklikten taviz vermeden yükseldiği anlaşılmıştır.

Bilindiği üzere tane sınırlarında biriken ikincil fazlar ve intermetalikler dislokasyon hareketini sınırlamakta ve dislokasyonun ilerlemesi için engel teşkil etmektedir. Bu nedenle de tane sınırlarında biriken intermetalikler, mukavemeti artırmaktadır. SEM analizleri ile şekil ve elementel yüzdeleri verilen nadir element esaslı intermetalik fazların ara yüzeyde uyumlu bir yapı teşkil etmesi ve ekseri olarak keskin köşelere sahip olmaması artan Ce ile sünekliğin ve mukavemetin birlikte artmasına neden olmuştur. Ayrıca tane içinde çözünen Ce da katı çözelti sertleşmesi mekanizması gereği olağan bir mukavemet artışına neden olabilmektedir.



Şekil 14. Döküm ürünün kare kesitli darbe numunesi kısmından ölçülen sertlik değerleri, (Hardness values measured from the square-section impact sample part of the cast product)



Şekil 15. Gerilme ve genleme grafiği ve tablosu (Stress and strain graph, and table)

4. SONUÇLAR (CONCLUSIONS)

Üretilen ana alaşım olan Mg-4Sb-2Al'nin içinde Sb'nin çözünürlüğünün olmamasına bağlı olarak ötektik ayrışma ile Sb, tane sınırlarına sürüklenmiş ve tane sınırlarında Mg₃Sb₂ formunda intermetalik fazlar oluşturmuştur. Bu fazın varlığı SEM ve XRD teknikleri ile ispatlanmıştır. Bu ana alaşımın çekme testleri sonucunda %8 uzama gösterdiği ve 130 MPa çekme mukavemeti değerine sahip olduğu ölçülmüştür. Ana alaşım olan Mg-4Sb-2Al alaşımına ilave edilen Seryum'un tane inceltici etkisinin olduğu anlaşılmıştır.

Mg-4Sb-Al alaşımına sırası ile %0,5, %1 ve %2 oranlarında Ce ilave edilmiştir. İlave edilen Ce, ana alaşımın tane yapısını inceltmiş ve daha küçük taneli bir yapı oluşumuna katkıda bulunmuştur. Artan Ce oranına bağlı olarak, Mg₂Sb₂ nin yanı sıra CeSb ve Mg₁₂Ce intermetaliklerinin varlığı SEM ve XRD ile tespit edilmiştir.

Sırası ile %0,5 Ce ilave edilen alaşımın çekme mukavemeti 145-148 MPa arasında ve uzaması ise %12 olarak elde edilmiştir. %1 Ce ilaveli alaşımda çekme mukavemeti 164-168 MPa arasında uzama değeri ise %13 olarak bulunmuştur. İlave edilen %2 Ce miktarında ise üretilen alaşımın çekme değeri 163-167 MPa arasındaki değerlerde ölçülmüş toplam uzama yüzdesi ise %16 olduğu tespit edilmiştir. Bu sonuçlara göre en yüksek değerler %2 Ce ilavesi ile elde edilmiş, ancak temel uzama kriterlerinin %12 olması durumunda ise %1 Ce ilaveli alaşımın mühendislik anlamda daha verimli olacağı kanaatine varılmıştır.

İlave edilen Ce miktarına göre ana alaşımın sertlik değeri artış göstermiştir, bu değerler Mg-4Sb-2Al, Mg-4Sb-2Al-%0,5Ce, Mg-4Sb-2Al-%1Ce ve Mg-4Sb-2Al-%2 Ce için sırası ile 48- 49,8-48,25 ve 54 BHN şeklindedir. Bu sonuçlara göre en yüksek sertlik değeri %2 Ce ilavesi ile elde edilmiştir.

TEŞEKKÜR (ACKNOWLEDGEMENT)

Bu makale Sivas Cumhuriyet Üniversitesi Bilimsel Araştırma Projeleri Koordinasyon Birimi (CÜBAP) M-712 Kodlu Proje ile desteklenmiştir.

KAYNAKLAR (REFERENCES)

- Avedesian, M., and Baker, H., ASM International Handbook Committee, ASM Specialty Handbook., Magnesium and Magnesium Alloys, ISBN: 978-0-87170-657-7 s. 350, 1999.
- 2. Joost W. J. and Krajewski, P.E., Towards magnesium alloys for high-volume automotive applications, Scripta Materialia, 128, 107-112, 2017.
- **3.** https://www.intlmag.org/page/app_automotive_ima (International Magnesium Association). Erişim tarihi Mar. 23, 2021.

Kumruoğlu ve İnce / Journal of the Faculty of Engineering and Architecture of Gazi University 37:3 (2022) 1373-1385

- Pan F., Yang M., and Chen X., A Review on Casting Magnesium Alloys: Modification of Commercial Alloys and Development of New Alloys, Journal of Materials Science & Technology, 32, 1211-1221, Ara. 2016.
- Friedrich H. E. and Mordike B. L., Magnesium Technology: Metallurgy, Design Data, Applications. Berlin Heidelberg: Springer-Verlag, 1, 677, 2006.
- 6. ASM International Handbook Committee, USA, Properties and Selection: Nonferrous Alloys and Special Purpose Materials, ASM Handbook, 2, 1328, 1996.
- Sankaran K. K. and Mishra R. S., Magnesium Alloys, Metallurgy and Design of Alloys with Hierarchical Microstructures, Elsevier, (Chapter 7), 345-383, 2017.
- 8. Polmear I., StJohn D., Nie J.-F., and Qian M., Magnesium Alloys-Light Alloys (Fifth Edition), Boston: Butterworth-Heinemann, 287-367, 2017.
- **9.** Hamdy Makhlouf A. S., Chapter 15 Intelligent Stannate-Based Coatings of Self-Healing Functionality for Magnesium Alloys, Intelligent Coatings for Corrosion Control, 537-555, 2015.
- Opportunities in Protection Materials Science and Technology for Future Army Applications, NAP.edu. doi: 10.17226/13157, National Research Council. 2011.
- International Journal of Automotive Technology and Management (IJATM) Inderscience Publishers - linking academia, business and industry through research". https://www.inderscience.com/jhome.php?jcode=ijatm &csid=4f04o3jupauj0vm4r4aelsqr24 (erişim Mar. 23, 2021).
- Rajeshkumar R., Jayaraj J., Srinivasan A., Pillai U.T.S., Investigation on the microstructure, mechanical properties and corrosion behavior of Mg-Sb and Mg-Sb-Si alloys, Journal of Alloys and Compounds, 691, 81-88, 2017.
- Nayyeri G., Mahmudi R., Effects of Sb Additions On The Microstructure And Impression Creep Behavior Of A Cast Mg–5sn Alloy, Materials Science and Engineering: A, 527 (3), 669-678, 2010.
- Tekumalla S., Seetharaman S., Almajid A., Gupta M., Mechanical Properties of Magnesium-Rare Earth Alloy Systems: A Review, Metals, 5 (1), 1-39, 2015.
- Yang M., Zhang J., Guo T., Effects of Ca addition on ascast microstructure and mechanical properties of Mg–

3Ce-1.2Mn-1Zn (wt.%) magnesium alloy, Materials & Design, 52, 274-283, 2013.

- 16. Yang M., Qin C., Pan F., Effects of heat treatment on microstructure and mechanical properties of Mg-3Sn-1Mn magnesium alloy, Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 21 (10), 2168-2174, 2011.
- Khan M.N., Solidification study of commercial magnesium alloy, Master Tezi, Concordia University, Montreal, http://users.encs.concordia.ca/~tmg/images/d/d1/Nazh mul's thesis.pdf s. 105. October 2009.
- Lu X., Zhao G., Zhou J., Zhang C., Yu J., Microstructure and Mechanical Properties of the As-Cast and As-Homogenized Mg-Zn-Sn-Mn-Ca Alloy Fabricated by Semicontinuous Casting, Materials (Basel), 11 (5), 703, 2018.
- **19.** Vinarcık E.J., High Integrity Die Casting Processes, Wiley, ISBN 0-471-20131-6, 2002.
- 20. Basak C.B., Krishnan M., Applicability of Scheil– Gulliver solidification model in real alloy: a case study with Cu-9wt%Ni-6wt%Sn alloy, Philosophical Magazine Letters, 95 (7), 376-383, 2015.
- Dini H., Andersson N.E., Jarfors A.E.W., Effect of Mg17Al12 Fraction on Mechanical Properties of Mg-9%Al-1%Zn Cast Alloy, Metals, 6, 10, 2016.
- 22. Okamoto H., Mg-Sb (Magnesium-Antimony), J. Phase Equilib. Diffus., 31 (6), 574-574, 2010.
- Miller A., I. The crystal structure of the intermetallic compound Mg12Ce. II. Reaction products of gammapicoline and iodine, California Institute of Technology, doi: 10.7907/B4C7-XS45, 1957, 2019.
- 24. Li B., Long W., Zhou X., The effect of Ti on the microstructure and mechanical properties of (Ti+Mg₃Sb₂)/Mg composites, Advanced Composites Letters, 29, 1–8, 2020.
- **25.** Hu G., Zhu C., Xu D., Dong P., Chen K., Effect of cerium on microstructure, mechanical properties and corrosion properties of Al-Zn-Mg alloy, Journal of Rare Earths, 39 (2), 208-216, 2021.
- Yu H., Xin Y., Wang M., Liu Q., Hall-Petch relationship in Mg alloys: A review, Journal of Materials Science & Technology, 34 (2), 248-256, 2018.