ZIRH ÇELİKLERİNİN KAYNAĞINDA HİDROJEN İÇERİĞİNİN **RAMAN SPEKTROSKOPİ YÖNTEMİ İLE ANALİZ EDİLMESİ***

Göksel Durkaya¹ Yrd. Doç. Dr., goksel.durkaya@atilim.edu.tr

Hakan Kaplan¹ hakan.kaplan@psaron.com

Barış Cetin² cetin.baris@fnss.com.tr

Murat Gürlevik²** murat.gurlevik@fnss.com.tr

Ali Rıza Pişkin² aliriza.piskin@fnss.com.tr

Kivilcim Ersov² kivilcim.ersov@fnss.com.tr

Halim Meço² halim.meco@fnss.com.tr

- ¹ Atılım Üniversitesi Metalurji ve Malzeme Mühendisliği. Nanoskopi Laboratuvari Ankara
- ² FNSS Savunma Sistemleri A.S., Ankara,

ÖΖ

Yüksek dayanımlı çeliklerin özel bir sınıfı olan zırh çeliklerinin kaynaklı birleştirmesinde karşılaşılan en büyük sorunlardan biri soğuk çatlaklardır. Soğuk çatlakların oluşum mekanizması günümüzde bile tam olarak belirlenemeniş olsa da en büyük risk faktörünün ortamda veya çelik alaşımında bulunan hidrojen içeriği olduğu bilinmektedir. Literatürde farklı görüşler olsa da genel bir kabul olarak, 5 ppm değerinden daha yüksek oranda hidrojen içeren çelik malzemelerde yüksek oranda soğuk çatlak riski bulunmaktadır. Bu değerin üzerindeki cözülmüs hidrojen miktarı, ince catlaklara, hidrojen gevrekliği ve kabarcıklanmasına yol açarak çeliğin mekanik performansını yıkıcı şekilde etkileyebilmektedir. Raman spektrometresi ise temel olarak fonon titreşimleri ile ışığın etkileşimini analiz ederek malzemenin kimyasal özelliklerini tespit etmeye yarayan tahribatsız bir yöntemdir. Bu çalışmada, hidrojenin, çeliğin moleküler yapısına etkisini incelemek için Raman spektroskopi ölçümleri yapılmıştır. Bu ölçümlerde kaynak bölgesinde analizler yapılarak karbon, hidrojen, oksijen, nitrojen, bağ yapılarının oluşum dinamikleri analiz edilmiştir.

Anahtar Kelimeler: Celik, hidrojen iceriği, soğuk catlak, Raman spektroskopi

INVESTIGATION OF THE HYDROGEN CONTENT IN WELDING OF ARMOR STEELS BY RAMAN SPECTROSCOPY

ABSTRACT

Cold crack formation is one of the major challenges in welding of armor steels which is a special class of high strength steels family. Although the origin and the pathways leading to cold crack mechanism are not completely understood, it is a well-known fact that the existence of ambient hydrogen in steel alloy or weld pool plays the major role. Generally, it is accepted that steels with hydrogen content more than 5 ppm have high tendency in cold cracking. Having hydrogen content superior to this specific value may cause hairline cracks, hydrogen embrittlement or hydrogen blistering which result in catastrophic deviations in mechanical properties. On the other hand, Raman spectroscopy is a non-destructive testing method that is used to determine chemical composition and molecular strain in materials by utilizing phonon vibrations. In this study, Raman spectroscopy experiments have been performed on welded armor steels in order to analyze the bonding dynamics of carbon, hydrogen, oxygen, and nitrogen.

** İletişim Yazarı

Gelis tarihi 30.01.2016 15.03.2016 Kabul tarihi

Keywords: Steel, hydrogen content, cold crack, Raman spectroscopy

1. GIRIS ğun olarak martensitik bir mikro yapıya sahiptir. Sahip oldukları yüksek karbon ve bazı alaşım elementleri nedeniyle aynaklı imalat, endüstriyel uygulamalarda kullanılan eşdeğer karbon içeriği değerleri yüksektir. Yüksek eşdeğer en vavgın birlestirme vöntemlerinden biridir. Kavkarbon iceriği ve martensitik mikro yapı kaynak edilebilirlik naklı birleştirme yöntemleri çelik, demir vb. metalik için zorlayıcı etkiler yaratmaktadır. Soğuk çatlak (cold crack) parçaların birleştirilmesinde kullanılabildiği gibi termoplasoluşumu, martensitik yüksek dayanımlı çeliklerin kaynaklı tik, kompozit vb. gibi demir dışı (non-ferrous) malzemelerin birleştirilmesinde görülen en tipik hata biçimidir [4]. Soğuk birlestirilmesinde de sıklıkla kullanılmaktadır. Özellikle vaçatlağın en kritik yanı, kaynaktan sonraki 48 saat içinde ortapısal parçalar için kullanılacak metalik kaynak işlemlerinde, va cıkabilme riskidir. Kaynakta soğuk catlak olusumu için 3 daha özel olarak çelikler içinse gazaltı kaynağı (MIG/MAG) temel etkenin bir arada bulunması gereklidir: en yaygın yöntemdir. 1930'larda keşfedilen bu kaynak yön-1. Malzemedeki görece yüksek alaşım miktarı temi çelikler için en verimli birleştirme yöntemi olarak kabul edilmektedir [1]. 2. Birlesim detayındaki hidrojen miktarı (nem, yağ, kir, pas,

Mühendislik tasarımlarında, bitmiş ürün üstündeki dayanım 3. Birleşimde kaynak sonrası oluşan kalıntı çekme gerilimisterleri gün gittikçe artmaktadır. Tasarım mühendisleri sürekleri li olarak daha yüksek dayanıma sahip, bir başka deyişle, daha yüksek statik veya dinamik kuvvetlere dayanabilecek tasarım, Bu etkenlerden birincisine, tasarım istekleri ve son üründen malzeme ve birlestirme teknikleri üzerine calısmaktadırlar. beklentiler nedeniyle müdahale etmek mümkün olmamak-Diğer bir taraftan, temel olarak otomotiv sektöründeki zorlatadır. Fakat malzemenin alasım miktarına ve esdeğer karvıcı kosullar ve vönetmelikler, devamlı bir sekilde daha yükbon içeriğine bağlı olarak ön ısı uygulayarak, soğuma hızısek dayanımlı çeliklerin üretilmesini ve geliştirilmesini tetiknı kontrol altına almak (azaltmak) ve hidrojenin ortamdan lemektedir. Sektördeki güvenlik standartlarının artması, daha uzaklaşması için yeterli zamanı sağlamak, soğuk çatlak oluşaz emisyon oranına sahip olması açısından, daha hafif araclama riskini önemli ölçüde azaltacaktır. İkinci etkenin ortadan rın üretilmek istenmesi, vb. nedenlerle uzun yıllardır, yüksek kaldırılması için, kaynak öncesi temizlik uygulamaları ile yadayanımlı (mukavemetli) celikler (Advanced High Strength bancı maddeleri uzaklaştırmak ve ön ısı ile hidrojen kaynağı Steels / AHSS) konusu araştırılmakta ve geliştirilmektedir olan nemi ortamdan kaldırmak, soğuk çatlak oluşumunu ön-[2]. Yeni geliştirilen bu yüksek mukavemetli çelikler her ne lemek için kritik öneme sahiptir. Etkenlerden üçüncüsü olan kadar önemli bir ilerleme potansiyeline sahip olsa da kaynakkalıntı gerilimler, her ne kadar fikstürleme metotları ve çeşitli lı birleştirme anlamında yeni zorluklar da yaratabilmektedir. imalat yöntemleri (dinamik kenetleme uygulamaları vb.) ile Örneğin otomotiv sektörü için geliştirilmiş olan TWIP çelikazaltılabilse de kaynak islemindeki hızlı ve bölgesel ısınmaleri Mn, Si, Al gibi yüksek oranda içerdikleri alaşım elementsoğuma etkilerinden dolayı kacınılmazdır. Fakat etkenlerden leri nedeniyle kaynak performansları ciddi oranda düşüktür biri ve/veya birkaçı ortadan kaldırıldığında, soğuk çatlak ris-[2]. Aslında "kaynaklanamaz" çelik diye bir malzeme yoktur. ki büyük ölçüde azalmış olur. Bu nedenle zırh çelikleri gibi Doğru metaluriik kosulların verine getirilmesi sartıvla her cevüksek davanımlı ve yüksek tokluk değerli celikler, kaynak lik kaynaklanabilir. Ancak bu koşullar bazen o kadar çapraşık işlemi öncesinde, kaynak sonrası soğuma hızını azaltma ve zorlu olabilir ki bunların pratikte uygulanması rasyonel amacıyla ön ısıtma (pre-heating) islemine tabii tutulur [2]. olmaz [3]. Soğuk çatlakları önlemek için değişik çeliklere uygulanması gereken ön ısıtma sıcaklık değerlerine ilişkin tavsiyeler FD CEN ISO/TR 17844 numaralı teknik rapor dokümanında yer almaktadır [5].

Askeri kara araçları imalatı sektörü özelinde ise gerek balistik koruma, gerekse vüksek vapısal dayanım isterleri icin yüksek mukavemetli çeliklerin tasarımlarda kullanımı olmazsa olmazdır. Aynı şekilde askeri kara araçlarının imalatında kul-Soğuk çatlamanın en büyük nedeni olan hidrojen gevreklilanılan kaynaklı birleştirmelerde balistik performansla ilgili ğini açıklayan birçok mikroyapısal mekanizma literatürde isterler de mevcuttur. Bu tip uygulamalarda hem malzemenin tanımlanmıştır. Fakat hangi mekanizma ile tanımlanırşa tahem de kullanılan dolgu malzemesinin ve ısı tesiri altındaki nımlansın, hidrojen içerik miktarı, hidrojenin kaynağı ve sisbölgenin (ITAB), şartnamelerde belirtilen dayanım değerleriteme uygulanan gerilimlere göre karşılaşılan malzeme davni aynı anda sağlaması gerekmektedir. ranışı farklı olabilmektedir [6]. Hidrojen içeriği kadar bunun hangi asamada malzeme sistemine girdiği (celik üretiminde 2. YÜKSEK DAYANIMLI ÇELİKLERİN sıvı haldeyken, kaynak işlemi esnasında vb.), malzemenin KAYNAĞINDAKİ TEKNİK ZORLUKLAR mikroyapısı (düşük karbonlu çelik, martensitik çelik, pas-Yüksek dayanımlı çelikler, özellikle ultra yüksek dayanımlı lanmaz çelik vb.), malzemenin maruz kaldığı dış kuvvetler de malzemenin servis ömrü boyunca ortaya koyacağı me-

çelikler genel olarak yüksek oranda karbon içeriğine ve yo-

- - boya vb.)

^{* 20-21} Kasım 2015 tarihlerinde Makina Mühendisleri Odası tarafından Ankara'da düzenlenen Kaynak Teknolojisi IX. Ulusal Kongre ve Sergisi'nde bildiri olarak sunulan bu metin, yazarlarınca Dergimiz için makale olarak yeniden düzenlenmiştir

Durkaya, G., Kaplan, H., Çetin, B., Gürleyik, M., Pişkin, A. R., Ersoy, K., Meço, H. 2016. "Zırh Çeliklerinin Kaynağında Hidrojen İçeriğinin Raman Spektroskopi Yöntemi ile Analiz Edilmesi." Mühendis ve Makina, cilt 57, savı 674, s. 50-56

kanik performansı için önemlidir. Değişik malzemeler için deneylerle tespit edilmiş kritik hidrojen içerikleri literatürde mevcuttur. Örneğin vakum ortamında islenmis bir celik için gevrekliği ortadan kaldıran hidrojen içerik değerinin 2 ppm olduğu tespit edilmiştir. Avnı sekilde belirli bir kimyasal kompozisyondaki %0,005 oksijen ve %0,005 kükürt içeren bir jant çeliği içinse kritik hidrojen içeriği sıvı hal için 1,9 ppm, katı hal içinse 1,06 ppm olabilmektedir [7]. Bu konu özelinde cesitli kalitedeki paslanmaz celikler icin de önemli çalışmalar yapılmıştır. Örneğin matematiksel modellemeler ve deneysel çalışmalar ile AISI 430 paslanmaz çelik için sünek mikro çatlak davranıştan, gevrek (brittle) davranışa geçişi sağlayan hidrojen miktarının 1,45*10-5 mol/cm3 olduğu tespit edilmiştir [8]. Fakat genel ve çok hassas olmayan bir vaklasımla, celiklerde 5 ppm değerinin üzerindeki hidrojen içeriğinin soğuk çatlak oluşumu için ciddi bir risk faktörü oluşturduğu belirtilebilir.

Açıklanmaya çalışılan tüm bu nedenlerden ötürü, yüksek mukavemetli çeliklerin kaynaklı birleştirmelerinde özellikle kaynak dikişi ve bu bölgeye yakın bölgelerde hidrojen içeriğinin tespit edebilmesi önem arz etmektedir. Bu calısmada, Raman spektrometresi ölçümleri alınarak çelik, ısı tesiri altındaki bölge (ITAB) ve kaynak (füzyon) bölgesinde kimyasal analiz yapılarak hidrojen içeriği tespit edilmesine dönük analizler yapılmıştır.

3. RAMAN SPEKTROSKOPİ

Raman spektrometresi ise temel olarak fonon titresimleri ile ışığın etkileşimini analiz ederek malzemenin kimyasal özelliklerini tespit etmeve varavan tahribatsız bir yöntemdir. Yöntem, 1928 yılında Hintli fizikçi C. V. Raman tarafından kesfedilmiştir. C. V. Raman, kendisine 1931 yılında Nobel Fizik Ödülü'nü kazandıran çalışmasında, moleküllerle etkileşim sonucunda saçılan ışığın dalga boyunun büyük bir kısmının gelen ışık ile aynı dalga boyunda olduğunu, çok az bir kısmının ise farklı dalga boylarına kaydığını ve bu kaymanın saçılmaya neden olan moleküllerin kimyasal yapısına bağlı olduğunu bulmuştur. Işığın farklı dalga boylarına kayması "Raman Saçılması" olarak adlandırılır ve Raman saçılmasının fiziksel temeli, ısık demetini oluşturan tanecikler ile ortamda bulunan moleküllerin çarpışması ile oluşan elastik olmayan saçılmadır. Elastik olmayan saçılma ile kastedilen fotonlarla moleküllerin çarpışması sonucunda fotonların enerjisinde, dolayısıyla da dalga boyunda değişim olmasıdır. Işık saçılması sırasında saçılan ışığın enerjisi ve moleküller ile etkilesen foton enerjisi eşit ise bu tür saçılmaya da elastik saçılma (Rayleigh Saçılması) adı verilir. Rayleigh saçılmasında, Raman saçılmasına göre $10^4 - 10^5$ kez daha şiddetli saçılma oluşur. Raman saçılması sonrasında toplam enerji korunduğu için fotonun kaybettiği ya da kazandığı enerji,

molekülün titreşim enerji düzeyleri arasındaki enerjiye eşit olmalıdır. Fotonun kazandığı ya da kaybettiği enerji miktarı belirlenerek moleküllerin titresim enerji düzevleri hakkında bilgi edinilebilir [9]. Raman spektrometresi özellikle ince film kaplamaların karakterizasyonunda yoğun olarak kullanılmaktadır [10].

4. DENEYSEL ÇALIŞMALAR

Deneysel çalışmalar, Atılım Üniversitesi Nanoskopi Laboratuvarı'nda metal parçaların analizi için özel olarak geliştirilen Raman spektrometre cihazı kullanılarak yapılmıştır. Bu denevlerde incelenecek kavnak bölgelerindeki vüzevlerin, kimyasal yapısını değiştirmemek için numuneler üzerinde asgari düzeyde işlem yapılmış, numuneler sadece kesme operasyonundan geçirilmiştir. Çünkü bu aşamada henüz, hassas sıvı ile zımparalama ve bakalitleme gibi standart metalografik numune hazırlama işlemlerinin incelenecek yüzeydeki kimvasal etkilerine karsı bir bilgi mevcut değildir. Standart metalografik örnek hazırlama işlemlerinin malzemeye etkileri üzerine karşılaştırmalı analizler daha sonraki çalışmalarda yapılacaktır.

Hazırlanan kaynaklı ve kaynaksız Armox 500T (MIL-DTS-46100, Class I) zırh çeliği plakalar Şekil 1a ve 1b'de gösterilmektedir. Sekil 1a'da gösterilen kavnaklı plakalar, SiC testere ile kesilerek Şekil 1b'de gösterilen numuneler hazırlanmış, daha sonra da Raman spektroskopik analizleri gerçekleştirilmiştir. Aynı numuneler, standart metalografik işlemlerle de hazırlanarak bakalite yerleştirilmiş ve sonraki deneyler için hazırlanmıştır. Şekil 1c'de ise deneylerin yapıldığı parca kesiti ve ölcüm noktaları gösterilmektedir. Numuneler üzerinde 3 ayrı noktada ölçümler yapılmıştır: 1) Çelik: Kaynaktan etkilenmemiş bölge, 2) ITAB: Isı tesiri altındaki bölge, 3) Kaynak: Kaynak bölgesi.

Gazaltı kaynak işlemi için ER 110 S-G kaynak teli kullanılmıştır. Armox 500T çeliğinin mekanik özellikleri ve kimyasal kompozisyonu Tablo 1 ve 2'de gösterilmistir. ER 110 S-G kaynak teline ait kimyasal kompozisyon değerleri Tablo 3'te gösterilmiştir. Zırh çeliği plakalarının gazaltı kaynağında kullanılan kaynak parametreleri ise Tablo 4'te belirtilmiştir.

Standart Raman spektroskopi sistemleri, mikroskopi uygulamaları için geliştirilmiş ve yoğun olarak kimyasal, biyolojik ve küçük katı örnekler için tasarlanmıştır. Dolayısıyla, direkt sanayi örneklerinde kullanımları zordur. Bu sebepten dolayı, sanayi örneklerini analiz edebilecek özel bir metalurjik Raman spektroskopi sistemi tasarlanmıştır. Bu sistem, 50mW, 532 nanometre dalga boyunda bir lazer kaynağını Raman uyarım kaynağı olarak kullanmakta ve değişik büyüklükte ve geometride örneklerin kolay analizine olanak sağlamaktadır.

Cilt: 57 Sayı: 674 52 Mühendis ve Makina



Şekil 1. a) Kaynaklı ve Kaynaksız Zırh Çeliği Plakaları



Tablo 1. Armox 500T Celiğinin Mekanik Özellikleri

Sertlik (HBW)	Akma Mukavemeti (MPa)	Kopma Mukavemeti (MPa)	Uzama (%) A ₅	Uzama (%) A ₅₀
480-540	1250	1450-1750	%8	%10

Tablo 2. Armox 500T Kimyasal Kompozisyonu

C (max %)	Si (max %)	Mn (max %)	P (max %)	S (max %)	Cr (max %)	Ni (max %)	Mo (max %)	B (max %)
0,32	0,4	1,2	0,015	0,010	1,0	1,8	0,7	0,005

Tablo 3. ER 110 S-G Kimyasal Kompozisyonu

C	Mn	Si	
%0,07	%1,60	%0,45	

Tablo 4. Gazaltı Kaynak Parametreleri

Voltaj (V)	Akım (A)	Kaynak Teli Tipi	Tel Hızı (m/dk)	Tel Çapı (mm)
33-34	190-200	ER 110 S-G	6,50	1,20

Şekil 2a'da sistemin tasarımı, Şekil 2b'de ise uygulaması görüntülenmesi mümkündür. Geliştirilen metalurjik Raman gösterilmektedir. Uygulama resminde görüldüğü üzere, mespektroskopi sisteminin doğrulama çalışmalarında PDMS talurjik Raman spektroskopi sistemi az yer kaplayan ve porpolimeri kullanılmıştır ve elde edilen kalibrasyon sonuçları tatif uygulamaları mümkün kılacak bir şekilde tasarlanmıştır. Şekil 3'te gösterilmektedir. Görüldüğü üzere, PDMS malzemesinin Raman spektrumu literatürle uyumlu bir şekilde elde Metalurjik Raman spektroskopi sisteminde kullanılan fiber edilmiş ve malzemeye ait H, C, O, Si içerikli moleküler bağspektrometre ile 532 nm uyarımda, 500-5000 cm-1 enerji aralar doğru spektral pozisyonlarda başarı ile tespit edilmiştir. lığı, 4 cm⁻¹ spektral çözünürlükte gözlenebilmektedir. Böylece Burada en belirgin moleküler titreşim modu, C-H simetrik

tüm katı ve organik molekülerin Raman spektral çizgilerinin

Göksel Durkaya, Hakan Kaplan, Barış Çetin, Murat Gürleyik, Ali Rıza Pişkin, Kıvılcım Ersoy, Halim Meço

Şekil 1. b) Raman Spektroskopi Ölçümleri İçin Hazırlanmıs Numune Parcalar

Cr	Ni	Mo 0,07
%0,30	%2,10	%0,40

Mühendis ve Makina 53 Cilt: 57 Sayı: 674





gerilim titreşimi 2904 cm⁻¹ spektral pozisyonunda elde edilmektedir. Kalibrasyon testlerinin devamında hazırlanan çelik örnekleri üzerine yapılan çalışmaların sonuçları bir sonraki kısımda verilmektedir.

5. DENEY SONUCLARI VE ÖLÇÜMLERİN DEĞERLENDİRİLMESİ

Metalurjik Raman spektroskopi sistemi ile Sekil 1c'de gösterilen ARMOX 500T üzerinde belirtilen hedef noktalarda yapılan ölçümlerinin ilk sonuçları Şekil 4'te sunulmaktadır. Üç hedef noktada elde edilen spektrumlar tek grafikte birleştirilerek üst üste getirilmiştir. Bu grafikte, sol eksen değerleri Raman genliğine karşılık gelirken, rastgele (arbitrary) ünitede verilmektedir. Tüm spektrumlar aynı deneysel parametrelerle elde edilmiştir. Grafiğin yatay ekseni ise dalga numarası cinsinden 532 nm Raman uyarımına göre enerji kaymasını göstermektedir. Bu çalışmada, hedeflenen amaca yönelik ilgili kayma tepeleri kesikli cizgilerle belirlenmistir. Bu tepeler 1500-3000 cm⁻¹ enerji aralığında bulunmaktadır. 3500 cm⁻¹'in üzerindeki tepe yapıları ise henüz incelenmemiştir. Bunlar muhtemelen 3000 cm⁻¹ altı tepelerin moleküler üst titresim tonları olabilir.

Şekil 4'te ayrıca, kaynak öncesi yüzey temizleme ve ön ısıtma uygulanmış numune (Numune-A) ile kaynak öncesi ön



Spektral tepelerin kimyasal bağlara atamasında standart tablolar kullanılmıştır [11].

Bu artış, Numune-A'da daha da belirgindir. Kaynak etkisi ile özellikle Numune-A'da en belirgin ortava cıkan tepelerden birisi ise 2240 cm⁻¹'de ver almaktadır ve bu spektral bölge C≡N moleküler bağına denk gelmektedir. Bu tepe, Numune-B'nin ITAB ve kavnak bölgesinde belirgin olarak görüldüğünden, kaynak yapılması ile çevre bölgede Karbon ve Azot üçlü bağlarının artışını göstermektedir. Hâlbuki benzer yapılanma Numune-B'de belirgin olarak ortaya çıkmamaktadır. İzleyen diğer 3 tepe ise (2456, 2498, 2576 cm⁻¹) S-H moleküler bağlarının gözlendiği bölgeve denk gelmektedir ve ITAB, kaynak bölgelerinde gözlemlenmektedir. Buna göre kaynak yapılması ile Sülfür ve Hidrojen bağları kaynak bölgesinde artmaktadır. Bu artış özellikle Numune-B'de belirgin olarak ortaya çıkmaktadır. Son olarak Numune-A'nın kaynak bölgesinde en belirgin olarak görülen tepe, 2835 cm⁻¹ noktasındadır. Bu Raman enerji kayması C-H bağına denk gelmektedir. Sülfür ve Hidrojen oluşumuna benzer olarak, kaynak ile birlikte Karbon Hidrojen bağı da oluşmaktadır. Fakat, S-H' den farklı olarak C-H bağ oluşumu sadece kaynak bölgesi üzerinde gözlemlenmektedir. Bu etki, Numune-B için belirgin değildir.

ısıtma ve yüzey temizleme işlemleri uygulanmamış numuneye (Numune-B) ait sonuçlar karşılaştırmalı olarak sunulmuştur. Elde edilen ilk sonuçlara göre, kaynak operasyonu ile çelikten kavnak bölgesine doğru kimyasal değişimler gözlemlenmektedir. Buna göre, 1862-2835 cm⁻¹ spektral aralığında çelik üzerinde belirli olarak görülmeyen bazı tepeler kaynak etkisi ile ortaya çıkmaktadır. İşaretlenen tepelerden ilki, 1862 cm⁻¹ enerji kaymasındadır ve Numune-A'nın ITAB ve kaynak bölgesinde belirginleşmektedir. Numune-B'de, ise ITAB bölgesinde belirgin olmayan bu tepe, sadece kaynak bölgesinde, görülmektedir. Bu spektral kayma bölgesi C=O moleküler bağına denk gelmektedir. Dolayısıyla, Numune-A ve Numune-B'de kaynak bölgesine doğru C=O kimyasal yapılarının arttığı gözlenmektedir. Bu bağlar, Numune-A ve Numune-B'ye ait ITAB bölgelerinde ise ters tavır sergilemekte ve Numune-B'nin ITAB bölgesinde görülmemektedir. Diğer vandan, yukarı enerji seviyelerine doğru bulunan 2 tepe bölgesi (2040, 2108 cm⁻¹) C≡C moleküler bağının gözlendiği bölgeye denk gelmektedir. Bir önceki gözleme benzer sekilde hem Numune-A hem Numune-B'de kaynak bölgesine doğru C=C kimyasal yapılarının arttığı gözlenmektedir. Metalurjik Raman analiz sistemi kullanılarak kaynaklı AR- MOX 500T üzerinde yapılan deneylerin ilk sonuçlarına göre, kaynak yapılması ile bu bölgeye lokalize olmuş Karbon-Oksijen çiftli bağ oluşumları, ITAB bölgesinde de gözlenen Karbon-Karbon, Karbon-Nitrojen üçlü bağ ve Sülfür-Hidrojen bağ oluşumları tespit edilmektedir. Numune-A'da, Numune-B'ye göre Karbon Nitrojen üçlü bağ oluşumu yükseltgenmiştir. Numune-B'de ise S-H bağ oluşumları daha belirgin olarak gözlenmiştir. Diğer yandan, sadece Numune-A'nın kaynak bölgesinde Karbon Hidrojen bağ oluşumu belirlenmiştir. Özellikle kaynak yapılması ile S-H ve C-H bağlarının oluşumunun gözlenmesi, malzemenin içindeki Hidrojenin kimyasal faz değişimine uğraması veya dışarıdan Hidrojen karışmasına karşılık gelebilir. Bunun sebeplerini araştırmak için daha ayrıntılı çalışmalar yapılacaktır.

6. SONUÇ

Metal analizi icin özel olarak gelistirilen metalurjik Raman spektroskopik analiz sistemi kullanılarak kaynaklı ARMOX 500T çeliği üzerinde deneyler yapılmıştır. Elde edilen ilk sonuçlara göre, C=O, C≡C, C≡N, S-H, C-H bağlarının kaynak bölgesindeki çevresel değişimi, kaynağın kimyasal kompozisyonu hakkında bilgi vermektedir. Karbon-Oksijen ve Karbon-Nitrojen bağları ön ısıtma ve yüzey temizleme uygulanmış kaynaklı numunede daha belirgin gözlenirken, S-H bağları ön ısıtma ve yüzey temizleme uygulanmamış kaynaklı numune üzerinde daha belirgindir. C-H bağları ise sadece ön ısıtma ve yüzey temizleme uygulanmış kaynaklı numunede, kaynak bölgesinde gözlenmektedir. Bu bağlardaki Hidrojen, malzemenin kaynak öncesi içeriğinde gaz veya çeşitli kimyasal bağ vapıları halinde bulunabilecekken kavnak esnasında da yapıya giriyor olabilir. Deneylerimiz göstermektedir ki, geliştirdiğimiz sistem ile malzeme içindeki Hidrojenin tespit edilmesi ve kimyasal davranışının saptanması mümkünken, ceşitli deneylerle kimyasal kompozisyonun malzeme özelliklerine etkisini araştırmak da mümkün olacaktır. Daha sonraki çalışmalarda yeni deneysel çalışmalar yapılarak buradaki bulgular tekrarlanacak ve çelik üzerinde hidrojen etkisini anlamak için ayrıntılı çalışmalara devam edilecektir. Ayrıca çelik üretim süreçleri ve kaynak süreçleri, kimyasal kompozisyon açısından incelenerek hidrojen etkisinin hangi aşamada ve miktarlarda malzemeye dahil olduğunun araştırılmasına yönelik çalışmalar yapılacaktır.

KAYNAKÇA

- Goo, B. C., Seo, J. W., Yang S.Y. 2010. "Analysis of Welding Residual Stresses and Its Applications," Finite Element Analysis, D. Moratal (Ed.), InTech, Croatia.
- Billur, E., Çetin, B., Gürleyik, M. 2016. "New Generation Advanced High Strength Steels: Developments, Trends and Constraints," International Journal of Scientific and Technological Research vol 2, no.1, p. 50-62.
- Oğuz, B. 1985. Karbonlu ve Alaşımlı Çeliklerin Kaynağı, OERLIKON Yayını, online, http://www.oerlikon.com. tr/files/karbonlu_celiklerin_kaynagi.pdf, son erişim tarihi: 10.11.2015.
- Pokhodnya, I., K., Shvachko, V., I. 1996. "Cold Cracks in Welded Joints of Structural Steels," Material Science, vol. 32, no. 1, p. 45-55.
- Dainelli, P., Maltrud, F. 2012. "Management of Welding Operations with High Strength Steels," Soudage et Techniques Connexes, p. 37-42.
- Birnbaum, H. K. 1986. "Hydrogen Embrittlement," Encyclopedia of Materials Science and Engineering, M. B. Bever, (Ed.), Pergamon Press, Oxford, p. 2240.
- Shirband, Z., Shishesaz, M. R., Ashrafi, A. 2011. "Hydrogen Degradation of Steels and Its Related Parameters, A Review," Phase Transitions, vol. 84, nos. 11–12, p. 924–943.
- Yen, S. K., Tsai, Y. C. 1996. "Critical Hydrogen Concentration for the Brittle Fracture of AISI 430 Stainless Steel," Journal of the Electrochemical Society, vol. 143 (9), p. 2736-2741.
- Ersöz, A. (Ed.) 2010. Aletli Analiz Anadolu Üniversitesi Yayınları, Eskişehir, s. 114.
- Cetin, B., Durkaya, G., Kaplan, H. 2015. "A New Generation, Promising Engineering Material: Cubic Boron Nitride (c-BN)," Hittite Journal of Science and Engineering, vol. 2 (1) p. 85-90.
- 11. http://www.horiba.com/fileadmin/uploads/Scientific/Documents/Raman/bands.pdf, son erişim tarihi: 10.11.2015.