

ERCİYES ÜNİVERSİTESİ
BİLİMSEL ARAŞTIRMA PROJELERİ BİRİMİ
KOMİSYON BAŞKANLIĞINA
Kayseri

Fen Bilimleri Enstitüsü bünyesinde danışmanlığını yürüttüğüm Elif SARI'nın “TÜRKİYEDE ÜRETİLEN BAZI BALLARIN BİYOLOJİK VE FİZİKOKİMYASAL ÖZELLİKLERİNİN BELİRLENMESİ” isimli doktora tez çalışması biriminiz tarafından FBD-09-966 kodu ile desteklenmiştir. Bir yıllık ek süre kullanarak çalışmanın bitiş tarihi 15.06.2012 olarak onaylanmıştır. Çalışmamızı sona erdirmemize karşın, öğrencinin Enstitü kadrosunda olması ve öğretim üyeliği için yeni bir kadro bulabilmesi için zamana ihtiyaç hasıl olmuştur. Bu nedenle Elif SARI yasal süresini kullanmak istemektedir. Dolayısıyla tez çalışmasının sunumunu bu sürenin sonunda gerçekleştirecektir.

Yukarıda belirtilen nedenlerle yürütücüsü bulduğum projenin bitiş tarihi sona erdiğinden yeni bir proje talebini gerçekleştirememekteyim. Sunulan sonuç raporunun geçici kabulünü veya tez çalışması sonuçlanana kadar sürenin uzatılabilmesini ve bu şekilde yeni proje başvurularımın sağlanması hususunu bilgilerinize arz ederim.

26.06.2012

Prof. Dr. Nusret AYYILDIZ

Tel.: 33071

T.C.
ERCİYES ÜNİVERSİTESİ
BİLİMSEL ARAŞTIRMA PROJELERİ
KOORDİNASYON BİRİMİ

**TÜRKİYE'DE ÜRETİLEN BAZI BALLARIN BİYOLOJİK VE
FİZİKOKİMYASAL ÖZELLİKLERİNİN BELİRLENMESİ**

Proje No: FBD-09-966

Proje Türü
Doktora

SONUÇ RAPORU

Proje Yürüttüsü
Prof. Dr. Nusret AYYILDIZ
Fen Fakültesi/Biyoloji Bölümü

Araştırmacı
Arş Gör. Elif SARI
Fen Fakültesi/Biyoloji Bölümü

Haziran 2012

KAYSERİ

TEŞEKKÜR

Bu çalışmayı FBD-09-966 kodlu proje ile destekleyen Erciyes Üniversitesi Bilimsel Araştırma Projeleri Birimine teşekkür etmeyi mutlu bir görev addederiz.

İÇİNDEKİLER

	Sayfa No
TEŞEKKÜR	i
ÖZET	vi
ABSTRACT	vii
GİRİŞ	1
1. GENEL BİLGİLER	5
1.1. Balın Tanımı	5
1.2. Balın Fizikokimyasal Özellikleri	7
1.3. Balın Melissopalinolojik Özellikleri	9
1.4. Balın Antioksidan ve Antiradikal Aktivitesi	11
2. GEREÇ VE YÖNTEM	28
2.1. Materyal	28
2.1.1. Bal Örnekleri Materyali	28
2.2. Yöntem	28
2.2.1. Melissopalinolojik analizler	29
2.2.1.1. Bazık-fuksinli gliserin-jelâtin hazırlanması	29
2.2.1.2. Polen analizi için baldan preparat hazırlanması	29
2.2.2. Fizikokimyasal analizler	31
2.2.2.1. Balda nem tayini	31
2.2.2.2. Balda asitlik tayini	31
2.2.2.3. Balda pH tayini	32
2.2.2.4. Balda diastaz tayini	32
2.2.2.5. Balda invert şeker tayini	34
2.2.2.6. Balda sakkaroz tayini	37
2.2.3. Biyolojik analizler	37
2.2.3.1. Balda toplam fenolik madde miktarının belirlenmesi	37
2.2.3.2. Bal örneklerinin antioksidan özelliklerinin belirlenmesi	38
2.2.3.3. Bal örneklerinde antiradikal aktivitenin belirlenmesi (DPPH)	38

deneyi)	
2.2.4. İstatistiksel analiz	38
3. BULGULAR	39
3.1. Kestane Balları	39
3.1.1. Kestane Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları	39
3.1.2. Kestane Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları	41
3.1.2.1. Nem Miktarı	43
3.1.2.2. pH Değeri	43
3.1.2.3. Asitlik Miktarı	43
3.1.2.4. Diyastaz Sayısı	43
3.1.2.5. İnvert Şeker Miktarı	44
3.1.2.6. Sakaroz Miktarı	44
3.1.3. Kestane Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları	44
3.1.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı	46
3.1.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri	46
3.1.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri	47
3.2. Ayçiçek Balları	47
3.2.1. Ayçiçeği Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları	47
3.2.2. Ayçiçeği Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları	48
3.2.2.1. Nem Miktarı	50
3.2.2.2. pH Değeri	50
3.2.2.3. Asitlik Miktarı	51
3.2.2.4. Diyastaz Sayısı	51
3.2.2.5. İnvert Şeker Miktarı	51
3.2.2.6. Sakaroz Miktarı	51
3.2.3. Ayçiçeği Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları	52
3.2.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı	53
3.2.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri	54
3.2.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri	54
3.3. Narenciye Balları	54
3.3.1. Narenciye Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları	54
3.3.2. Narenciye Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları	56

3.3.2.1. Nem Miktarı	58
3.3.2.2. pH Değeri	58
3.3.2.3. Asitlik Miktarı	58
3.3.2.4. Diyastaz Sayısı	58
3.3.2.5. İnvert Şeker Miktarı	58
3.3.2.6. Sakaroz Miktarı	59
3.3.3. Narenciye Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları	59
3.3.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı	61
3.3.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri	61
3.3.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri	61
3.4. Ormangülü Balları	62
3.4.1. Ormangülü Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları	62
3.4.2. Ormangülü Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları	63
3.4.2.1. Nem Miktarı	64
3.4.2.2. pH Değeri	65
3.4.2.3. Asitlik Miktarı	65
3.4.2.4. Diyastaz Sayısı	65
3.4.2.5. İnvert Şeker Miktarı	65
3.4.2.6. Sakaroz Miktarı	65
3.4.3. Ormangülü Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları	66
3.4.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı	67
3.4.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri	67
3.4.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri	68
3.5. Polifloral Ballar	68
3.5.1. Polifloral Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları	68
3.5.2. Polifloral Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları	69
3.5.2.1. Nem Miktarı	71
3.5.2.2. pH Değeri	72
3.5.2.3. Asitlik Miktarı	72
3.5.2.4. Diyastaz Sayısı	72
3.5.2.5. İnvert Şeker Miktarı	72
3.5.2.6. Sakaroz Miktarı	73

3.5.3. Polifloral Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları	73
3.5.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı	75
3.5.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri	75
3.5.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri	75
4. TARTIŞMA VE SONUÇ	77
KAYNAKLAR	88

ÖZET

Türkiye'nin farklı bölgelerinden 50'şer adet kestane, ayçiçek narenciye ve poliflortal bal ile 30 ormangülü balı olmak üzere toplam 230 bal örneği toplanmıştır. Bu balların melissopalinolojik analizleri yapılarak bitki kökenleri belirlenmiş ve daha sonra fizikokimyasal analizleri (nem, pH, asidite, diyastaz, invert şeker ve sakaroz), toplam fenolik madde içeriği, antioksidan ve antiradikal aktiviteleri tespit edilmiştir. Ayrıca fizikokimyasal analiz sonuçları ile ilgili veriler Türk Standartları Enstitüsü (TSE), AB ve Kodeks standartlarıyla karşılaştırılmıştır.

Fizikokimyasal analizler sonucunda kestane, ayçiçeği, narenciye, ormangülü ve poliflortal ballarda sırasıyla ortalama nem %19.18, 20.09, 19.26, 17.67 ve 17.15, pH 4.81, 3.87, 3.87, 5.08 ve 4.79, toplam asitlik 35.63, 49.84, 19.66, 21.62 ve 32.40 meq kg⁻¹, diyastaz sayısı 20.17, 20.37, 3.09, 18.87 ve 19.34, invert şeker % 88.99, 110.09, 110.60, 104.69 ve 95.21, sakaroz % 1.42, 1.31, 1.73, 2.54 ve 4.92 ortalama değerleri tespit edilmiştir.

Yapılan biyolojik analizlerin sonucunda kestane, ayçiçeği, narenciye, ormangülü ve poliflortal balların toplam fenolik madde içerikleri sırasıyla 27.030–91.436, 6.896–23.201, 0.903–14.039, 0.679–60.619 ve 9.635–41.196 mg gallik asit/100g değerleri arasında, antioksidan aktivitesi 73.208–128.21, 78.091–118.676, 79.769–113.946, 75.793–114.330 ve 63.442–98.005 mg Askorbik asit/g değerleri arasında, antiradikal aktiviteleri (42.788–85.622, 24.647–65.437, 5.104–42.406, 7.039–77.187 ve 29.864–85.255 % inhibisyon değerleri arasında belirlenmiştir.

Elde edilen fizikokimyasal analiz sonuçlarına göre incelenen balların Türk Standartları Enstitüsü, AB ve Kodeks standartlarına uygunluk gösterdiği, ilaveten tüm bal örneklerinin antiradikal ve antioksidan aktiviteye sahip oldukları tespit edilmiştir.

Anahtar Kelimeler: Bal, polen analizi, fizikokimyasal analizler, fenolik içerik, antioksidan aktivite, antiradikal aktivite.

ABSTRACT

50 pieces of chestnut, sunflower, citrus and polifloral honey with 30 rhododendron honeys as totally 230 honey samples were collected from different regions of Turkey. By having made melissopalynological analysis of these honeys, the origins of the plants were determined and than physicochemical analysis (moisture, pH, acidity, diastase, invert sugar and sucrose), total phenolic content, antioxidant and antiradical activities of these honeys were determined. In addition of this, the information of the results of physicochemical analyses was compared to Institute of Turkish Standards (TSE), EU and Codex's honey standards.

By the result of physicochemical analysis moisture of chestnut, sunflower, citrus, rhododendron and honey polifloral were determined as %19.18, 20.09, 19.26, 17.67 and 17.15, Ph as 4.81, 3.87, 3.87, 5.08 and 4.79, total acidity as 35.63, 49.84, 19.66, 21.62 and 32.40 meq kg⁻¹, diastase number as 20.17, 20.37, 3.09, 18.87 and 19.34, invert sugar as % 88.99, 110.09, 110.60, 104.69 and 95.21, sucrose as % 1.42, 1.31, 1.73, 2.54 and 4.92, respectively.

As a result of the average biological analysis, chestnut, sunflower, citrus, rhododendron and polifloral honeys were determined total phenolic content in the range of 27.030–91.436, 6.896–23.201, 0.903–14.039, 0.679–60.619 and 9.635–41.196 mg gallic acid/100g, antioxidant activity 73.208–128.21, 78.091–118.676, 79.769–113.946, 75.793–114.330 and 63.442–98.005 mg Ascorbic acid/g, antiradical activity 42.788–85.622, 24.647–65.437, 5.104–42.406, 7.039–77.187 and 29.864–85.255 % inhibition, respectively.

According to the obtained physicochemical analysis results, it was found that the examined honeys comply with the Institute of Turkish Standards, EU and Codex's honey standards; in addition, it was determined that all of them have the antiradical and antioxidant activity.

Keywords: Honey, pollen analysis, physicochemical analysis, phenolics content, antioxidant activity, antiradical activity.

GİRİŞ

Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliğine göre bal; “Bal arılarının çiçek nektarlarını, bitkilerin veya bitkiler üzerinde yaşayan bazı canlıların salgılarını topladıktan sonra, kendine özgü maddelerle karıştırarak değişikliğe uğratıp, bal peteklerine depoladıkları tatlı maddedir” şeklinde tanımlanmıştır [1].

Balın temel bileşeni karbonhidrattır. Karbonhidratların % 85-95’ni glikoz ve früktoz oluşturmaktadır ve genellikle balda früktoz oranı glikozdan yüksektir. Bu basit şekerlerin ve früktozun diğer bileşenlere göre yüksek oranda bulunması balın fiziksel ve besleyici özelliğini belirlemektedir. Bununla birlikte balda sakaroz, maltoz ve izomaltoz gibi disakkartitler ile birkaç trisakkartit ve oligosakarit de vardır. Bu şekerlerin bulunduğu miktar bakımından önemli olmaya da balın olgunlaşması ve botanik orijininin belirlenmesi için önemlidir. Balın yapısında karbonhidratlardan başka organik asitler, amino asitler (histidin, lisin, serin, arginin, aspartik asit, prolin, glisin, glutamik asit, lösin, metionin, valin, izolösin, alanin, fenilalanin, triosin, triptofan), vitaminler (riboflavin, pantotenik asit, niasin, tiamin, piridoksin, askorbik asit), mineral maddeler (K, Na, Ca, Mg, Fe, Cu, Mn, Cl, P, S, SO₂I), enzimler (amilaz, sakaroz, invertaz, fosfotaz, katalaz, glikoz oksidaz) ve aroma maddeleri de mevcuttur [2].

Balda bulunan organik asitlerden en önemlisi olan glikonik asit, glikozun enzimatik sindirimini sırasında yan ürün olarak ortaya çıkarmaktadır. Balda bulunan organik asitler balın asitlik özelliği ile tadından sorumludur. Mineraller balda az miktarda bulunur. Potasyum balda en fazla bulunan mineraldir. Koyu renkli ballar özellikle de salgı balları mineral çeşitliliği bakımından çiçek ballarına göre daha zengindir. İşçi arıların tükürük salgılarından kaynaklanan enzimlerden gelen azotlu bileşikler balda iz miktarda bulunmakta ve balın bileşiminde önemli rol oynamaktadır. Balda azotlu bileşiklerin olmayışı veya düşük oranda bulunması balın olgunlaşma, aşırı ısıtma ve uzun süreli depolama gibi balın tazeliğinin bir göstergesi olarak rol oynamaktadır.

Genel olarak % 18’den az su içeren balın kristalizasyon ve fermentasyon riski çok azdır. Balın su içeriği nektar ve salgıların su içerikleri, kovan içindeki nem ve hava gibi çevresel

etmenlerin yanı sıra özütleme ve depolama koşullarına göre de değişir. Balın su içeriği özel tekniklerle özütlemeden önce ve sonra azaltılabilmekteidir. Balın nem içeriği pratik olarak balın en önemli kalite parametresidir, çünkü nem depolama ömrü ve işleme özelliklerini etkiler. Bu noktada balın tamamen olgunlaşmış olarak hasat edilmesi, yani peteklerin % 75–100 sırlanmış olması gereklidir. Atmosferik nem % 60’ın üzerine çıkmadığı koşullarda balın nem içeriğinin % 18’in altında olması beklenir. Nispeten soğuk iklimlerde 35 °C’ye ısıtılan havanın sirkülasyonu açık petek gözlerindeki nem içeriğini % 1–3 oranında azaltabilir.

Sürekli gelişmekte olan teknoloji, oluşan çevre kirliliği, sigara, UV, stres ve hazır gıdaların alınması ve pek çok diğer etkenler vasıtıyla sürekli olarak çeşitli toksik maddelerle karşı karşıya kalınmaktadır. Bu etkiler kendini serbest radikal oluşumuyla gösterir. Tüm bu nedenlerden dolayı dış etkilerle oluşan hastalıklar artmakta, genetik hastalıkların da çevresel etkilerle daha çok belirginleşmesine neden olmaktadır. Serbest radikallere karşı antioksidanlar en etkili bileşiklerdir. Bunun için de ilaçlardan ziyade alınan besinler önem kazanmaktadır. Serbest radikallerin etkilerini önleyen ve dietimizde sıkça bulunması gereken C vitamini ve E vitamini kanser ve kalp hastalıkları gibi toplumda erken ölümlerin başlıca nedenleri olan hastalıkların oluşumunu önlemektedir. Bunun için doğal antioksidan kaynaklarını saptayıp, bunların gerek günlük diyette gerekse de izole edilmiş klinik uygulamalarda uygun miktarda tüketilmesinin sağlıklı bir yaşam için yararlı olacağı düşünülmektedir.

Oksidatif streste rol oynayan serbest oksijen radikalleri, fizyolojik olan ve olmayan birçok süreçte olusmakta ve oksijenin hem süperoksit ($O_2\cdot^-$), hidroksi ($\cdot OH$), hidroperoksil (HO_2), peroksil ($ROO\cdot$), alkaksi ($RO\cdot$) gibi radikal türevlerini hem de singlet oksijen (1O_2), ozon (O_3), hidrojen peroksit (H_2O_2), hipoklorik asit ($HOCl$), nitrik oksit (NO^-) ve peroksinitrit ($ONOO^-$) gibi radikal olmayan türevlerini kapsamaktadır [3].

Serbest radikaller vücuttaki hücrelerin membranına, hücre yapısında bulunan lipidlere, proteinlere, nükleik asitlere ve DNA’ya zarar vermekte ve bunun sonucunda başta kanser, kroner hastalıklar, diyabet, katarakt, karaciğer tahrıbatı gibi pek çok hastalığa neden olmaktadır. Bu radikaller hücrede membran, mitokondri, peroksizomlar ve endoplazmik retikulumda üretilmektedir. Vücutta oluşan veya dışarıdan alınan serbest radikallerin vücutta oluşturduğu hasara karşı vücudun antioksidan savunma mekanizmaları vardır. Bu antioksidan mekanizmalar serbest radikallerin neden olduğu reaksiyonu durdurarak, singlet oksijeni

bağlayarak veya metallerin katalizlediği oksidasyon reaksiyonlarında metali bağlayarak etki ederler [4].

Aktif oksijen birikimi antioksidanlar tarafından engellenmediği takdirde oksijen-antioksidan dengesi aktif oksijen lehine bozularak oksidatif stres oluşturmaktadır. Oksidatif stres, DNA, protein, karbonhidrat ve lipitlerde zarara yol açmakta ve birçok hastalığa neden olmaktadır. Bu nedenle vücutta antioksidanların varlığı ve miktarı önemlidir. Antioksidan maddeler aktif oksijen oluşumunu engelleyerek ya da oluşan aktif oksijenleri temizleyerek, oksidasyonun neden olduğu zararları engellemekte ve dolayısıyla dejeneratif hastalıkların oluşumunu durdurmaktadır [4, 5].

Balın kompozisyonu ve antioksidan kapasitesi nektarın toplandığı floral kaynağa, mevsime ve çevresel faktörlere bağlı olduğu gibi işleme koşulları da balın kompozisyonu ve antioksidan özelliğini etkilemektedir.

Genel olarak, daha yüksek su içeriğine sahip bal örneklerinde olduğu gibi koyu renkli balların daha yüksek antioksidan kapasiteye sahip olduğu belirlenmiştir [6]. Balın rengi, potansiyel alkalinitesi ve mineral içeriğine bağlı olduğu kadar karotenoid ve flavonoidler gibi antioksidan olarak aktif bileşiklere de bağlıdır [7].

Bal, antioksidan olarak bilinen C ve E vitaminlerini, katalaz ve peroksidaz gibi enzimleri ve fenolik bileşikleri içerdiginden terapetik amaçlı da değerlendirilmektedir [8]. Bunun yanı sıra balda bazı minerallerin (özellikle demir ve bakır) ve hidrojen peroksidin bulunması da aktif hidroksil radikallerinin oluşumunu sağlayarak ürünün antibakteriyal nitelik göstermesine neden olmaktadır. Bu yüzden bal kronik hastalıklarda, diyabetik ve peptik ülserli hastalarda, katarakt tedavisinde ve diğer göz hastalıklarında kullanılabilmektedir [9]. Son yıllarda yapılan çalışmalar, çoğunlukla koyu renkli ballarda bol miktarda bulunan fenolik bileşiklerin, askorbik asit veya E vitaminine oranla kuvvetli bir antioksidan olduğunu göstermektedir [8].

Unifloral ticari balların karakterizasyonu tüketici ihtiyaçlarını karşılama anlamında bir zorunluluk olmuştur. Bu istek ve ihtiyaçlar sadece temel kalite seviyesinde değil aynı zamanda balın botanik ve coğrafik orijinini belirleme ile ilgilidir. Bu nedenle çalışmanın

birincil amacı ülkemizde tüketici istek ve ihtiyaçlarını karşılama anlamında unifloral Türk ballarının karakterizasyonunu sağlamaktır.

Avrupa ülkelerinde Avrupa Birliği Komisyonu balın coğrafik ve botanik orijinini bal etiketlerine yazma zorunluluğu getirmiştir. Ülkemizde üretilen balların dünya piyasasında rekabet gücünü artırabilmek için unifloral ballarımızın spesifikasyonu kaçınılmazdır.

Ülkemizde yapılan analizlerle uyuşmayan şekilde unifloral ballar etiketlenmekte ve tüketici yanıltılmaktadır. Balın kontrolü ve denetimi, orijini oluşturan parametrelerin belirlenmesini gerektirir. Nitekim sağlıklı kontrol ve denetim belirlenecek olan parametrelerde uygunlukla ölçülebilir ve ancak bu sayede denetimsiz ürünler piyasada yer alamaz ve haksız rekabetin önüne geçilmiş olur. Bu kapsamında çeşitli komisyonlar kurulmuş olup konuya ilgili çalışmalar titizlikle yürütülmektedir. Bunların başında Codex (FAO/WHO Gıda Kodeksi), EU (Avrupa Birliği) gibi komisyonlar gelmektedir. Ülkemizde ise bu konudaki çalışmaları Türk Standartları Enstitüsü (TSE) Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği ile yürütmektedir. Tüm gıda maddelerinde olması gereken kalite ve kalıntı limitleri, bünyesinde çalışan uzman kişilerce belirlenmekte ve ülkemizin ilgili birim ve laboratuarları tarafından bu kurallar uygulanmaktadır.

Bal günümüzde sadece sofralarımızda yerini alan değerli bir besin maddesi değil aynı zamanda sağlıklı yaşam için tercih edilen tıbbi bir ürünüdür. İnsanlar özellikle çocukların gelişimi, hastaların iyileşmesi ve genel anlamda sağlık koruyucu olarak bal tüketmektedir.

Bu çalışmada, Türkiye'de üretilen balların melissopalinolojik ve fizikokimyasal analizleri yapılarak bal örnekleri tiplendirildi. Bal tiplerinin fizikokimyasal analizleri (nem, pH, asidite, invert şeker, sakaroz, diyastaz aktivitesi) yapılarak Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliğine, CODEX ile Avrupa Birliği standartlarına uygunluğu incelendi.

Ayrıca bal örneklerinde toplam fenolik madde miktarı, antiradikal aktivite ve antioksidan aktivite incelenerek, çalışma sonuçlarının son günlerde fonksiyonel gıda katkı maddesi olarak doğal antioksidan maddelerin kullanımı ile ilgili artan araştırmalara katkı sağlayacağı düşünülmektedir.

1. BÖLÜM

GENEL BİLGİLER

1.1. Balın Tanımı

Bal, doğal olarak üretilen en karmaşık gıda maddelerinden birisini oluşturmaktadır. Kesinlikle hiç bir işlem yapılmadan, tatlandırcı madde olarak insanlar tarafından kullanılabilen tek gıda maddesidir. Aslında bal, indirgen şekerlerin derişik bir çözeltisi olsa da, diğer bazı şekerleri, enzimleri, amino asitleri, organik asitleri, fenolik maddeleri, Maillard reaksiyon ürünlerini, vitaminleri ve mineral maddeleri de içeren çok karmaşık bir maddedir [10].

Bal, bal arıları tarafından çiçeklerden ve meyve tomurcuklarından alınan nektarin, bal midesi olarak adlandırılan organlarında invertaz enzimi sayesinde kimyasal değişime uğramasıyla oluşan ve kovandaki petek hücrelerine yerleştirilen çok faydalı bir besindir. Nektar bala çevrilirken arıların salgıladıkları invertaz enzimi sayesinde sakkarozu inversiyona uğratarak fruktoz ve glikoz şeklinde basit şekerlere dönüştürür ve mayalanmanın meydana gelmesini önleyecek miktarda suyunu uçurur.

Çiçeklerin özellikle çiçek toz keseleri etrafındaki nektar bezlerinin, ayrıca bitkilerin yapraklarında, yaprak saplarında ve situplarında salgılanan şekerli sıvıya ‘nektar’ denir. Arılar bal yapmak için şeker oranı yüksek nektarları tercih ederler. Nektarların şeker oranı genelde %50’nin üzerindedir. En yüksek şeker değerleri (çiçeklenme süresinin uzunluğuna bakılmaksızın, çiçek başına 24 saatte 1 mg’dan çok şeker verimi) Boraginaceae, Compositae, Leguminosae ve Tiliaceae familyalarında bulunmaktadır. Arılar 1 g balı yapmak için 10000 km uzağa uçup 2 milyon adet çiçege konabilirler. $\frac{1}{2}$ kg ham nektarı toplamak için 900 arının bir gün boyunca çalışması gereklidir. Toplanan bu nektarın ise ancak bir kısmı bala çevrilebilir [11].

Arıların bal yapma mekanizmaları karmaşıktır. Nektarin arılar tarafından olgunlaştırılması ve özellikle arının bal midesinde bazı salgılarla işlenerek değiştirilmesi sonunda bal meydana gelir. Çeşitli bitki türlerine göre değişimek üzere %30–70 oranında su ihtiva eden nektar, bal haline dönüştüğünde koyulaşır ve su miktarı %17-18’e düşer. Bileşiminde bulunan arıdan gelen enzimlerin etkisi ile bal olgunlaşır. Sakaroz, glikoz ve früktoza ayırsız.

Bal başlıca glikoz ve früktoz'un yanı sıra sakaroz, maltoz gibi farklı karbonhidratları, mineralleri, fenolik bileşikleri, organik asitleri ve aminoasitleri içeren kompleks bir enerji

gidasıdır Tablo 1.1). Balın bileşimini ve duyusal niteliğini (rengi, tat ve kokusu, yoğunluğu) üretildiği bölgenin florası yani fitokimyasal bileşenler (hidrokarbonlar, fenilalanin türevleri, aromatik aldehitler, aromatik karboksilik asitler ve esterler), iklim şartları, rakım ve arıcının üretim teknikleri etkilemektedir [12,13]. Dolayısıyla bal kalitesi coğrafik şartlara bağlı olarak ülkeden ülkeye hatta bölgeden bölgeye büyük farklılıklar göstermektedir. Gelişen teknoloji sayesinde balların nitelikleri ayrıntılı olarak belirlenmektedir. Araştırcılar bazı kimyasal ve fiziksel özelliklerin, bal orijinini belirlemeye ve gruplandırmada parametre olarak kullanılabileceğini ifade etmişlerdir [9].

Tablo 1.1. Balın bileşimi [14].

Bileşimi Oluşturan Maddeler	Miktar (%)
SU (Doğal Nem)	17.20
ŞEKERLER	79.59
Fruktoz	38.19
Glikoz	31.28
Sakkaroz	1.31
Maltoz ve diğer indirgenmiş disakkaritler	7.31
Yüksek şekerler (melezitoz, rafinoz, erloz, kestoz)	1.50
ASİTLER (asetik asit, bütirik asit, sitrik asit, formik asit, oksalik asit, laktik asit, malik asit, süksinik asit, glikonik asit vs.)	0.57
PROTEİN (lisin, serin, histidin vs.)	0.26
KÜL (mineral maddeler; potasyum, kükürt, kalsiyum vs.))	0.17
DİĞER BİLEŞİKLER (pigmentler, tat ve aroma maddeleri, şeker alkoller, taninler, asetil kolin, enzimler, vitaminler)	2.21
TOPLAM	100.000

Balın sınıflandırılmasında ise, üretim ve pazarlama şekline göre bal; süzme ve petekli bal, elde edildiği kaynağa göre de çiçek ve salgı balı olarak sınıflandırılabilir. Çiçek balı, genellikle bitkilerin çiçeklerinde bazen de kiraz, bakla, pamuk ve şeftali gibi bitkilerin yaprak sapı ve gövdelerinde bulunan nektar bezlerince salgılanan nektarın arılar tarafından

toplanması ile oluşturulan baldır. Salgı balı ise çam, meşe, kayın ve ladin gibi orman ağaçları üzerinde yaşayan böceklerin salgıladığı tatlı salgınların arılar tarafından toplanmasıyla oluşturulan baldır.

Bu çalışmada incelenen ballardan kestane balları, koyu kahve renkli, buruk biraz acı ve kestaneye özgü tadı ve kokusu olan, ağır ağır akan, tatlı sert bir baldır; ayçiçeği balları, altın sarısı renktedir, kendine özgü bir tadı vardır ve çok çabuk kristalize olur; narenciye balları, Akdeniz yöresine özgü, açık sarı renkte, akişkan bir baldır; ormangülü balları ise halk arasında ‘deli bal’ olarak bilinen fazla yenildiğinde baş dönmesi, sarhoşluk, daha yüksek miktarlarda olduğunda zehirlenme belirtileri gösteren Doğu Karadeniz’ e özgü, sarı renkli bir bal çeşididir.

1.2. Balın Fizikokimyasal Özellikleri

Balın nem içeriği iklim koşulları ile ilişkili bir parametre olup, üretim yılı veya üretim mevsimi ve olgunluk derecesine bağlıdır. Balın nem miktarı arttıkça hem kalitesi düşmekte, hem de mayalanma riski artmaktadır. Bu nedenle balın nem içeriği, depolama sırasında mayalanma olayının önlenmesi ve balın kararlılığının devamı açısından önemlidir ve bundan dolayı üretilen ballarda nem oranının düşük olması tercih edilmektedir. Balın nem içeriği %17'den düşük ise hiç bir şekilde mayalanma gerçekleşmemektedir [1].

Balın nem içeriğine göre sınıflandırılması aşağıdaki şekilde yapılmaktadır:

- I. sınıf ballar: Nem oranı en fazla % 17.8 olan ballardır.
- II. sınıf ballar: Nem oranı en fazla % 18.6 olan ballardır.
- III. sınıf ballar: Nem oranı en fazla % 20.0 olan ballardır [14].

Asitlik, balın önemli kalite parametrelerinden birisidir. Çok yüksek düzeyde serbest asitlik oluşumu, balda istenmeyen bir özellik olan mayalanmanın meydana geldiğinin bir kanıtıdır [13]. Balın asitliği serbest, laktik ve toplam asitlik veya sadece asitlik terimi ile ifade edilmektedir. Asitlik, bitkisel kaynağı ve üretim bölgesine bağlı olarak, baldan bala değişmektedir. Balın toplam asitliği 40 meq/kg değerini geçmemelidir [1].

Doğal bal asidik yapıda olup, pH'sı 3,4 ile 6,1 arasında değişmektedir. Bu asitlik temel olarak, nektarın olgunlaşması sırasında enzimin etkisi sonucunda meydana gelen glüktonlakton / glükonik asit içeriğinden kaynaklanmaktadır [15]. Balın pH değerinin düşük olması, birçok bakteri türünün ve özellikle hayvansal kökenli patojen bakterilerin gelişimini engellemede etkilidir. Çünkü bu tür bakterilerin optimum gelişim pH değerleri genel olarak 7,2–7,4 arasında değişmektedir [16]. Ayrıca balın asidik yapıda olması, bünyesinde barındırdığı tiamin (B1 vitamini), riboflavin (B2 vitamin), askorbik asit (C vitamini), pridoksin (B6 vitamini), pantotenik asit ve nikotinik asit gibi önemli vitaminlerin deform olmasını geciktirmektedir [17].

Diyastaz aktivitesi, deney koşullarında, 40°C'de, bir saat içinde %1 nişastayı belirlenen son noktaya dönüştürecek enzimin miktarı olarak tanımlanır. Diyastaz enzimi (amilaz), nişastanın maltoza dönüşmesini sağlamaktadır. Diyastaz aktivitesi, depolamadan etkilenmekte olup sıcaklığın artmasına karşı duyarlıdır. Bu nedenle, balın tazeliğinin bir işaretti ve ne kadar ve hangi koşullarda depolandığının da bir göstergesidir. Bitkisel kaynağuna bağlı olarak ballarda farklı düzeylerde bulunmakla birlikte, diyastaz aktivitesinin beklenen düzeyden az çıkması, kalitenin önemli bir işaretidir. Narenciye balları ile sıcak iklimlerde üretilen ballar doğal olarak düşük miktarlarda diyastaz aktivitesi içermektedir. TSE'ye göre balda diyastaz sayısı 8 birim düzeyinden, narenciye ballarında ise 3 birim düzeyinden daha az olmamalıdır [1].

Balda invert şeker, nektardaki sakarozun asitler ve invertaz enzimi etkisiyle glikoz ve fruktoza parçalanmasıyla oluşmaktadır. Balların çoğu glikozun aşırı doymuş çözeltisidir. Bu invert şeker, oda sıcaklığında glikoz mono hidrat şeklinde kendiliğinden oluşan kristalleşmeye eğilimlidir [18]. Balların uzun süre depolanması, invert şeker oranının yükselmesine neden olmaktadır. Ballarda depolama süresi arttıkça yapısında bulunan monosakkarit oranlarında da bir azalma görülmektedir [19]. TSE'ye göre çiçek ballarında invert şeker yüzdesi 65'ten, salgı ballarında ise 45'ten daha az olmamalıdır.

Balın su içeriği iklimsel koşullar, mevsim ve olgunluk derecesi ile ilişkilidir. Balın pH'sı, ekstraksiyon ve depolanmada büyük önem taşır ve tekstür, kararlılık ve yarılanma ömrünü önemli derecede etkilemektedir. Şeker içeriği balın olgunlaşmasıyla birlikte botanik orijinine göre değişen bir parametredir. Balın mineral madde içeriği ise balın botanik orijinini belirlemeye ve özellikle balın floral ya da balçığı olması ayırımında kullanılan bir

değişkendir. Nitekim balçığı ballarının mineral içeriği yüksektir ve çiçek ballarına göre daha az monosakkarit ve daha çok di, tri ve yüksek oligosakkaritler içermektedir. Balın asiditesi özellikle glikonik asit ile fosfor ve klorid gibi inorganik iyonların bulunduğu ile ilgilidir.

Tablo 1.2. Çiçek ve salgı ballarının CODEX Alimentarius, Avrupa Birliği, Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliğine göre biyokimyasal sınır değerleri [20-22].

Kalite Ölçütleri	Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği	EU	CODEX
Nem İçeriği (%)	≤ 20g/100g	≤ 20g/100g	≤ 20g/100g
Asitlik (meq kg ⁻¹)	≤ 50 meq kg ⁻¹ (Ç.B.) ≤ 50 meq kg ⁻¹ (S.B.)	≤ 50 meq kg ⁻¹ (Ç.B.) ≤ 50 meq kg ⁻¹ (S.B.)	≤ 50 meq kg ⁻¹ (Ç.B.) ≤ 50 meq kg ⁻¹ (S.B.)
Diyastaz Sayısı	≥ 8 (Ç.B.) ≥ 8 (S.B.)	≥ 8 (Ç.B.) ≥ 8 (S.B.)	≥ 8 (Ç.B.) ≥ 8 (S.B.)
Invert şeker miktarı (%)	≥ 65 (Ç.B.) ≥ 45 (S.B.)	≥ 65 (Ç.B.) ≥ 45 (S.B.)	≥ 65 (Ç.B.) ≥ 45 (S.B.)
Sakaroz (%)	≤ 5 (Ç.B.) ≤ 10 (S.B.)	≤ 5 (Ç.B.) ≤ 10 (S.B.)	≤ 5 (Ç.B.) ≤ 10 (S.B.)
HMF (mg kg ⁻¹)	< 40 mg kg ⁻¹ (Ç.B.) < 40 mg kg ⁻¹ (S.B.)	< 40 mg kg ⁻¹ (Ç.B.) < 40 mg kg ⁻¹ (S.B.)	< 40 mg kg ⁻¹ (Ç.B.) < 40 mg kg ⁻¹ (S.B.)
Mineral Madde (%)	< 0.6 (Ç.B.) < 1.0 (S.B.)	< 0.6 (Ç.B.) < 1.2 (S.B.)	< 0.6 (Ç.B.) < 1.0 (S.B.)
Elektriksel İletkenlik (mS/cm)	< 0.8 (Ç.B.) > 0.8 (S.B. ve kestane)	< 0.8 (Ç.B.) > 0.8 (S.B. ve kestane)	< 0.8 (Ç.B.) > 0.8 (S.B. ve kestane)

Ç.B.: Çiçek Balı, S.B.: Salgı balı

1.3. Balın Melissopalinolojik Özellikleri

Polen, bal arıları için hayatı öneme sahip doğal protein kaynağıdır. Çiçeklerin erkek organlarının (stamen) üst kısmında bulunan anterlerin içindeki polen kesecikleri içerisinde yer alan, erkek hücre taşıyan, buruşuk dikenli, yağlı ve yapışkan yapıda olan, bal arısı tarafından toplanan kurutulmuş çiçek tozlarıdır. Polen, arıların büyüp gelişmelerini tamamlamaları, salgı bezlerinin gelişmesi için gerekli olan başlıca protein, lipit, sterol, vitamin ve mineralleri

sağlayan tek besin maddesidir. Polen olmadığı takdirde koloninin yavru yetiştirip hayatını devam ettirmesi imkânsızdır [23]. Polenin kimyasal içeriğini protein, karbonhidrat, yağlar, vitaminler ve mineraller oluşturmaktadır.

Arıların polen toplama etkinliği, çiçeklerin açtığı ilkbahar mevsiminde başlar. Çiçege nektar almak için giden arılar, vücutlarına bulaşan bu polenleri düzenli hareketlerle bir araya getirerek arka bacaklarında bulunan polen sepetçığında biriktirirler.

Balın içinde bulunan polenler teşhis edilerek, bu polenlerin araştırma yöresinde hangi bitki taksonlarına ait oldukları tespit edilmektedir. Bu da nektar kaynaklarının belirlenmesinde, balın coğrafik orijinin saptanmasında, bal kalitesinin tayininde ve balların sınıflandırılmasında önemli bir rol oynamaktadır. Aynı zamanda bala güzel koku, tat, lezzet ve geç kristalleşme özelliği veren bitkilerin neler olduğu açıklanabildiği gibi, bal kalitesini bozan kötü koku, acılık ve çabuk kristalleşme gibi özellikleri kazandıran bitkilerin de hangileri olduğu saptanabilmektedir. Bu verilerden yararlanılarak üstün özellikte bal verecek özel bir flora oluşturulabilmektedir [24].

Balda yapılan polen analizleriyle balların sınıflandırılması yapılmaktadır. Balda en çok hangi bitkinin poleni bulunmuşsa bal o bitkinin adı ile anılır [25].

Balın polen içeriğine göre yapılan sınıflandırılmada; toplam polen spektrumu 20.000'den az olan ballar polen sayısı çok az olan ballar, 20.000–100.000 arasında olan ballar normal ve 500.000–1.000.000 arasında olanlar ise poleni çok zengin ballar olarak ayırt edilmektedir. Melissopalinolojik analizler balın doğallığı, balın bitkisel orijini ve kalitesi hakkında bilgi vermektedir [26].

Türkiye'de sahip olunan zengin floraya bağlı olarak çok çeşitli ballar üretilmektedir. Bunlar arasında en önemlileri; yayla, çam, kestane, narenciye, yonca, ayçiçeği, pamuk, mısır, akasya ve ihlamur balıdır [2, 27]. Üretilen ballara kaynak teşkil eden ballı bitkiler arasında; kırmızı üçgül, beyaz üçgül, ayçiçeği, yonca, adaçayı, kekik, peygamber çiçeği, geven, engerek otu, sığıldılı, uyuz otu, karabaş otu, erik otu, hindiba, ballıbabası, korunga, lavanta, muhabbet çiçeği, nane ve fig gibi doğada kendiliğinden yetişen türler en yoğun olanlardır. Bunlar dışında akasya, ihlamur, okaliptus, çam, funda, çeşitli meyve ağaçları, söğüt, yalancı akasya,

akça ağaç, böğürtlen, muz, kestane, koca yemiş, püren, erguvan ve meşe bal aralarının üretimde yararlandıkları nektarlı ağaçlardır. Bu bitki ve ağaçlar bölgede bulundukları yoğunluğa bağlı olarak üretilen ballara kaynak teşkil ederler [17].

Bal üzerine yapılan çalışmalar, balın niteliğini olumlu yönde etkilemeye ve balın pazarlanmasıındaki değerini artırmaktadır. Balda yapılan polen analizleri ve biyokimyasal analiz çalışmalarının artması, tüketicimizin ve arıcılarımızın sağlıklı olarak bilgilendirmelerine yardımcı olacağı gibi, ülkemizde üretilen balların yurt dışında daha etkin bir şekilde tanıtılmasını da sağlayacaktır.

1.4. Balın Antioksidan ve Antiradikal Aktivitesi

Serbest radikaller, dış orbitallerinde bir ya da daha fazla eşleşmemiş elektronu bulunan kısa ömürlü, reaktif atom veya moleküllerdir. Radikaller elektrik yükü olarak pozitif, negatif ya da nötr olabilirler. Bir serbest radikaldeki eşlenmemiş elektron, herhangi bir kimyasal bağ içinde bir başka elektronla spin paylaşmadığından, radikaller ekstra elektronları başka atomlara lokalize oluncaya ya da elektron alıncaya kadar oldukça reaktiftir. Aşırı reaktif bu maddeler diğer atom ve moleküllerle elektron alışverişine girerek, onların kimyasal yapılarını değiştirip kararsız (reaktif) bir atom haline getirme eğilimindedirler. Bu nedenle, oksijenli solunum yapan tüm canlılarda normal metabolik olaylar sırasında ve toksik maddelerin etkisiyle serbest oksijen radikalleri kaçınılmaz bir şekilde oluşmaktadır [3].

Serbest radikaller ve diğer reaktif oksijen türleri, vücutta normal metabolizma sonucunda sürekli olarak oluşur ve dokulara zarar verirler. Serbest radikaller etkilediği atomun dolayısıyla o atomun bulunduğu maddenin görevini yapamamasına neden olur. Sonuç olarak, etkilenen maddenin biyolojik önemine ve onun tamir edilip edilmemesine bağlı olarak DNA, nükleotid, koenzimler, proteinler, lipitler ve karbonhidratlar gibi birçok molekülde kalıcı veya geçici etkiler gösterir [28]. Serbest radikallerin başlıca sigara, alkol ve lipit metabolizması ürünleri, virüsler, güneş ışınları, X- ışınları ve kozmik ışınlar, sanayi atıkları otomobil egzoz gazları, ozon, ağır metaller, kirli su ve havadan da oluşabildiği bilinmektedir [29].

Solduğumuz oksijenin %85-90'ı ATP üretiminin temel kaynağı olan mitokondri tarafından kullanılır. Bu reaksiyonlar sonucunda reaktif oksijen türleri oluşur. Reaktif oksijen türleri

veya pro-oksidanlar, oksijen radikalleri ile bazı radikal olmayan oksijen türevleri için kullanılan ortak bir terimdir.

Radikaller

Süperoksit anyonu (O_2^-)

Hidroksil (HO^-)

Alkoksil (RO/LO)

Peroksil (ROO/LOO)

Hidroperoksil (HO_2^-)

Radikal olmayanlar

Hidrojen peroksit (H_2O_2)

Hipokloroz asit (HOCl)

Ozon (O_3)

Singlet oksijen ($^1\Delta O_2$)

Lipit peroksitler [30]

Bugün radikallerin pek çok hücrede moleküller değişimlere ve gen mutasyonlarına yol açtığı iyi bilinmekte olup yaşlanma, hücresel hasar ve doku yıkımında rol aldığı kabul edilmektedir [31]. Serbest radikaller DNA'ya hasar verebilmekte, hücrelerin ölümüne neden olmakta, kanser, akciğer ve kalp hastalıkları ile katarakt gibi sorunların gelişmesinde önemli rol oynadıklarına inanılmaktadır. Günümüzde romatoid artirit, serebral travma veya iskemi, bağılıklık sistemi hasarı gibi bir çok hastlığın patolojisinde süperoksit, hidrojen peroksit, hidroksil radikali, alkoxi ve lipit peroksidleri gibi aktif oksijen radikallerinin rolünün olduğu yapılan çalışmalar ile gösterilmiştir [28].

Bu radikallerin oluşumunu ve meydana getireceği hasarı önlemek için vücutta birçok savunma mekanizmaları gelişmiştir. Eğer bu radikaller savunma mekanizmasının kapasitesini aşarlarsa (oksidatif stres) hücrelerin lipit, protein, DNA, karbonhidrat ve enzim gibi önemli bileşenlerinde hasara neden olur [3].

Oksidatif stres çeşitli hastalıklara sebep olmakta ve pek çok araştırmacı araştırmalarında, oksidatif stresin hücre üzerindeki zararlarını önleyici ya da azaltıcı etki gösteren aktif bileşikleri içeren doğal kaynaklar üzerine odaklanılmışlardır. Antioksidanlar bir zincir reaksiyonunda okside olabilen bir substratın oksidasyonunu inhibe edebilir ya da geciktirebilirler ve bu nedenle pek çok hastlığın önlenmesinde çok önemli olabilmektedirler.

Bitkiler tarafından sekonder ürünler olarak sentezlenen çok sayıda antioksidan bileşik yaşamak için reaktif oksijen türleri (ROS) ile ilişkiye girerek bitki savunma mekanizmasında iş görmektedir.

Eğer serbest radikaller etkisizleştirilmemezlerse aşağıdaki şekillerde vücutta ciddi hasarlara neden olabilirler:

- hücre membranı proteinlerini yıkarak hücreleri öldürmek,
- membran lipit ve proteinlerini yok ederek hücre membranını sertleştirip hücre fonksiyonunu engellemek,
- nuklear membranını yararak nukleustaki genetik materyale etki edip DNA'yı kırılma ve mutasyonlara açık hale getirmek,
- bağışıklık sistemindeki hücreleri yok ederek bağışıklık sistemini zorlamak [32].

Serbest radikallerin en önemli etkisi lipitler üzerine yaptığı etkidir ki bu lipit peroksidasyonu olarak adlandırılır [33]. Lipidler serbest radikallerin etkilerine karşı en hassas olan biyomoleküllerdir. Hücre membranlarındaki kolesterol ve yağ asitlerinin doymamış bağları, serbest radikallerle kolayca reaksiyona girerek peroksidasyon ürünleri oluştururlar. Lipid peroksidasyonu kendi kendini devam ettiren zincir reaksiyonu şeklinde ilerler ve oldukça zararlıdır. Hücre membranlarında lipid serbest radikalleri (L^{\cdot}) ve lipid peroksit radikallerinin (LOO^{\cdot}) oluşması, reaktif oksijen türlerinin (ROS) neden olduğu hücre hasarının önemli bir özelliği olarak kabul edilir. Serbest radikallerin sebep olduğu lipid peroksidasyonuna "**enzimatik olmayan lipid peroksidasyonu**" denir.

Lipid radikal (L^{\cdot}) dayanıksız bir bileşiktir ve bir dizi değişikliğe uğrar. Lipid radikallerinin (L^{\cdot}) moleküler oksijenle (O_2^{\cdot}) etkileşmesi sonucu lipid peroksit radikalleri (LOO^{\cdot}) oluşur.

Lipid peroksit radikalleri (LOO^{\cdot}), membran yapısındaki diğer poliansatüre yağ asitlerini etkileyerek yeni lipid radikallerinin oluşumuna yol açarken kendileri de açığa çıkan hidrojen atomlarını alarak lipidperoksitlerine ($LOOH$) dönüşürler ve böylece olay kendi kendini katalizleyerek devam eder. Sonuç aşamasında ise oluşan radikaller birbiriyile reaksiyona girerek radikal olmayan ester, eter, aldehit, keton ve alkol gibi kararlı bozunma ürünlerine dönüşmektedir [34].

Hücre membranlarında lipid peroksidasyonuna uğrayan başlıca yağ asitleri poliansatüre yağ asitleridir [35]. Bu yağ asitlerinin peroksidasyonunun bir sonucu olarak ortaya çıkan 4-hidroksinonenal ve malondialdehit gibi sitotoksik aldehitler DNA ve proteinlere de zararlı etki göstermektedir. Sonuç olarak hücrenin fonksiyonunu kaybetmesine ve ölmesine neden olmaktadır [30].

Serbest radikallerin neden olduğu oksidasyonları önleyen, serbest radikalleri yakalama ve kararlı hale getirme yeteneğine sahip maddelere “antioksidan” adı verilir [36]. Antioksidanlar mekanizmalarına göre, birincil ve ikincil antioksidanlar olmak üzere ikiye ayrılmaktadır. Birincil antioksidanlar; mevcut radikallerle reaksiyona girerek bunların daha zararlı formlara dönüşmelerini ve yeni serbest radikal oluşumunu önleyen bileşiklerdir. Birincil antioksidan kategorisinde yer alan süperoksit dismutaz (SOD), glutatiyon peroksidaz (GSHPx) ve katalaz gibi enzim sistemleri serbest radikalleri yok etme yeteneğindedir. Bu enzimler genel olarak serbest radikallerin DNA, proteinler ve lipidler gibi hücresel bileşenlere zarar vermesini sınırlamak suretiyle bir hücresel bölgeden diğerine geçişini de önleyebilmektedir [34]. İkincil antioksidanlar ise; oksijen radikalini yakalayan ve radikal zincir reaksiyonlarını kıran C vitamini, E vitamini, ürik asit, bilirubin ve polifenoller gibi bileşiklerdir [37].

Vücutta üretilen antioksidanlar enzimatik ve enzimatik olmayanlar diye iki gruba ayrılabilir [38, 39]. Bu enzimatik ve enzimatik olmayan savunma sistemleri arasında güçlü ilişkiler mevcuttur [40]. Antioksidan savunma sistemleri, pek çok farklı mekanizma ile serbest oksijen radikallerini etkisiz hale getirmektedir [41, 42].

Oksijen konsantrasyonunun lokal olarak azaltılması, serbest radikallerin tutulması, süperoksit radikalının daha toksik radikallere dönüşümünün önlenmesi, metal iyonlarının bağlanması, peroksitlerin zararsız ürün'lere çevrilmesi, lipit peroksidasyonunu oluşturan zincirin kırılması, bu mekanizmalara örnek oluşturur.

Balda iki yüz'den fazla faydalı biyolojik maddenin tespiti geleneksel tipta önemle göz önünde tutulmuştur. Bu nedenle insanlık tarihi başlangıcından günümüze kadar yanıklarda, gastrointestinal sistem hastalıklarında, astım, enfekte olmuş yara ve ülserlerde başarıyla kullanılmıştır.

Balda bulunan biyoaktif bileşenler nektarla birlikte bala geçmiştir. Balın glikoz oksidaz, katalaz, askorbik asit, flavonoidler, fenolik asitler, karetenoid türevleri ve proteinler gibi hem enzimatik hem de enzimatik olmayan antioksidanlar içerdeği bilinmektedir. Balda antioksidan özellikle flavonoidlerle birlikte askorbik asit, katalaz ve selenyumla antioksidan özellik göstermektedir.

Antioksidanların insan sağlığındaki yerini belirleyen en önemli faktörler, onların kimyasal yapıları, çözünürlükleri, yapı/aktivite bağıntıları ve doğal kaynaklardan elde edilebilmeleridir. [43].

Antioksidanlar düşük konsantrasyonlarda organik bileşiklerin serbest radikal mekanizmalı oksidasyonunu önleyen bileşiklerdir. Son yıllarda besin kimyası ve koruyucu tıbbın bitkisel kaynaklı doğal antioksidanlara ilgisi artmıştır. Bunun sebebi sentetik antioksidanların kanserojenik olarak düşünülmemesidir. Doğal antioksidanlar insan organizması için genellikle zararsız olup yan etkileri bulunmamaktadır. Doğal antioksidanlar canlı organizmalardaki savunma sisteminde olduğu kadar gıda sanayinde de önemli derecede yararlıdır. Bu amaçla besinlerin bozulmasını önlemek, raf ömrünü artırmak, lipitlerin ve vitaminlerin parçalanmasını engellemek ve besinin rengini korumak için kullanılan antioksidanlar önemli katkı maddeleridir. Doğal kaynaklı antioksidanların çoğu bitkisel kaynaklı olup daha çok bitkilerde vitaminler (A, C, E vitaminleri) ve polifenoller veya flavonoidler halinde bulunurlar [44].

Serbest oksijen radikallerini nötralize eden en güçlü antioksidan olan E vitamini, membran fosfolipitlerinin ve doymamış yağ asitlerinin peroksidasyonuna engel olur. Lipit membranlarının kalitesini artırır. Çeşitli biçimlerde bulunabilen süperoksit dismutaz, süperoksit radikalının H_2O_2 'ye dönüşümünü sağlar [45].

Antioksidanlar etkilerini başlıca iki şekilde gösterirler:

1) Serbest radikal oluşumunun engellenmesi:

Başlatıcı reaktif türevleri uzaklaştırıcı etki,

Oksijen uzaklaştırıcı veya konsantrasyonunu azaltıcı etki,

Katalitik metal iyonlarını uzaklaştırıcı etki.

2) Oluşan serbest radikallerin etkisiz hale getirilmesi:

Toplayıcı (Scavenging etki): ROS'lerini etkileyerek onları tutma veya çok daha az reaktif başka bir moleküle çevirme (Örn. Enzimler)

Bastırıcı (Quencher) etki: ROS'leri ile etkileşip onlara bir proton ekleyerek aktivite kaybına neden olma (Örn. Flavinoidler, vitaminler)

Onarıcı (Repair) etki

Zincir kırcı (Chain Breaking) etki: ROS'lerini ve zincirleme reaksiyonları başlatacak diğer maddeleri kendilerine bağlayıp zincirlerini kırarak fonksiyonlarını önleyici etki (Örn. Hemoglobin, seruloplazmin, mineraller) [28].

Balın; kronik yaraların, diyabetik ülserin, mide ülseri ve mide-bağırsak ülseri gibi birçok hastalıkların tedavisinde kullanıldığı bilinmektedir. Balın tedavi edici rolü kısmen antimikroiyal etkisinden ve kısmen de antioksidan madde içermesinden kaynaklanmaktadır. Çünkü bu hastalıkların bazlarının, serbest radikallerin verdiği zararlardan ortaya çıktığı bilinmektedir [8].

Genel olarak gıdadaki antioksidanlar fenollerdir. Diğer biyolojik bileşiklerinin çok az rolleri vardır. Fenolik bileşikler, fenolik asitler ve flavonoidler olarak iki gruba ayrırlar. Fenolik bileşikler bitki kökenli pek çok gıdanın tat ve aromasına katkıda bulunabilir. Özellikle gıdalarda acılık ve burukluğun kaynağıdır. Antioksidanın etkisi, oksidanın rekabete dayanan tüketiminden; hedefli moleküllerin korunması ve serbest radikalleri üreten zincir reaksiyonunun durdurulmasından kaynaklanmaktadır [15]. Fenoller, molekül yapısının aromatik halkasında mobil hidrojenleri içeren hidroksil grupları içermesinden dolayı, peroksil radikalleri uzaklaştırmada çok etkilidir [46]. Baldaki fenolik bileşikler, özellikle flavonoidler, antioksidan, anti bakteriyel, antikanserojenik ve antialerjik gibi çok geniş biyolojik fonksiyonlar göstermektedir [47]. Bu nedenle bal, gıdalarda doğal tatlandırıcı olarak kullanılmakla birlikte, bazen ilaç olarak da kullanılabilmektedir [48].

Doğan ve Sorkun [49], Ege Bölgesi'nden 31, Marmara Bölgesi'nden 17, Akdeniz Bölgesi'nden 24 ve Karadeniz Bölgesi'nden 2 örnek olmak üzere toplam 74 çiçek balı örneğinde polen analizi yapmışlardır. Araştırmacılar analiz sonucunda bal örneklerinin 12'sinin unifloral ve 62'sinin multifloral olduğunu tespit etmişlerdir. Çalışma sonucunda, 18'i tür düzeyinde ve 67'si de cins düzeyinde olmak üzere 85 farklı taksona ait polen belirlemişlerdir.

Araştırcılar *Castanea sativa*, *Centaurea* spp., *Eucalyptus camaldulensis*, *Gossypium* spp., *Helianthus annuus*, *Isatis tinctoria*, *Lotus corniculatus*, *Marrubium vulgare*, *Pimpinella anisum*, *Salix vulgare*, *Salvia verticillata*, *Trifolium* spp. ve *Vicia cracca* dominant polenlere sahip takson, *Anthemis* spp., *Astragalus* spp., *Centaurea* spp., *Eryngium campestre*, *Gossypium* spp., *Helianthus annuus*, *Linaria arvensis*, *Lotus corniculatus*, *Marrubium vulgare*, *Olea* spp., *Pimpinella anisum*, *Solidago* spp., *Trifolium* spp., *Triticum vulgare*, *Xanthium* spp. ve *Vicia cracca* sekonder polenlere sahip takson ve diğer 64 taksonun minor ile eser polene sahip takson olduğunu belirlemişlerdir.

Erdoğan [24], Sakarya ili’nden topladığı bal örneklerinde polen analizi yapmıştır. Adapazarı ballarında, 30’u familya düzeyinde 21’i cins düzeyinde olmak üzere toplam 51 taksonun polenini teşhis etmiştir. Bu polenlerin çoğu Apiaceae, Asteraceae, Boraginaceae, Brassicaceae, Fabaceae, Fagaceae, Lamiaceae, Rosaceae, Plantaginaceae, Poaceae ve Cistaceae familyasına ait olduğunu tespit etmiştir. Balda polenlerine en yüksek oranda rastlanan taksonun yörenin doğal bitkilerinden olan *Castanea sativa* olduğunu, ayrıca bal örneklerinde polenine rastlanan takson çeşidinin 7 ile 25 arasında değiştiğini bildirmiştir.

Abell *et al.* [50], tek orijinli yonca ve kanola ballarının polen analizini yapmışlar ve kanola balının % 91.3 oranında Brassicaceae familyası poleni ve % 4.5 oranında yonca poleni içerdigini, % 94.5 oranında üçgül poleni içeren yonca balında ise Brassicaceae familyası poleni bulunmadığını bildirmiştirlerdir.

Terzi [51], 2007–2008 yıllarında Bilecik ili ve çevresinde beş farklı bölgeden bal örneği toplamış ve bu örneklerde polen analizi yapmıştır. Örneklerde bulunan polenlerin tanımlanması ile 14 familya tespit etmiştir. Toplanan beş bal örneğinde Acanthaceae ve Aceraceae familyalarının polenleri dominant ve sekonder; Asteraceae, Brassicaceae, Pinaceae ve Fabaceae familyalarına ait polenler sekonder ve minör Moraceae ve Tiliaceae familyalarının polenleri sadece sekonder; Fagaceae, Juglandaceae ve Ericaceae familyalarının polenleri sadece minör Cucurbitaceae familyasının polenleri eser ve minör Amaranthaceae ve Magnoliaceae familyası polenlerinin ise sadece eser dağılım göstermiş olduğunu tespit etmiştir.

Andrada *et al.* [52], 1993–1994 yıllarında Puan, Cnel. Pringles, Cnel. Suarez, Saavedra ve Tornquist bölgelerinden toplanan 34 balörneğinde, polen analizlerini yapmışlardır. Araştırmacılar analiz sonucunda 31 çeşit poleni tespit ederek uygun olan en yakın sınıflara ayırmışlardır; dominant polen olarak *Eucalyptus* spp., *Helianthus annuus* ve *Diplotaxis tenuifolia* bitkilerini belirlemişlerdir. Çalışma sonucunda 7 örnek bir çeşit, 8 örnek 2 çeşit ve 19 örnek ise karışık orijinli olup yoğun olarak Fabaceae, Asteraceae ve Brassicaceae polenlerini içерdiği belirtilmiştir.

Sorkun vd. [53], kontrollü koşullarda, Türkiye'nin çeşitli il ve ilçelerinde üretilen 127 doğal çiçek, 44 yapay çiçek, 33 doğal salgı ve 23 yapay salgı balörneği olmak üzere toplam 227 balın analizini yapmışlardır. Araştırmacılar doğal ve yapay balları ayırt etmek için bazı kimyasal ölçütlerin saptanmasının yanı sıra, balların mikroskopik polen analizlerini de yaparak, dominant nektar kaynağı bitkileri belirlemişlerdir. Araştırmacılar Türkiye genelini temsil eden balların dominant nektar kaynağı bitkilerinin geven, kestane, peygamber çiçeği, boğa dikeni, okaliptus, pamuk, tatlı yonca, ayçiçeği çivit otu, ballibaba, nevruz otu, gazal boynuzu, işırgan otu, zeytin, korunga, anason, söğüt, adaçayı, sofora, kekikgiller, üçgül, bugday, fiğ ve pıtrak otu olduğunu belirlemiştir.

Erdoğan vd. [54], Adapazarı ili Hendek, Akyazı ve Kocaali ilçelerinin 22 farklı yöresinden toplanan balörneklerinde polen analizi yapmışlardır. 22 balörneğinden 7 tanesi uniflora, 15 tanesini ise multiflora bal olarak tespit edilmiştir. Yöre ballarında 25'i familya, 16'sı cins ve 1'i tür düzeyinde olmak üzere, toplam 42 taksonun polenini teşhis etmişlerdir. Polenlerine dominant miktarda rastlanan taksonlar *Castanea sativa*, *Rhododendron*, *Fabaceae* ve *Cynoglossum* olarak belirlenmiş ve yapılan analizler sonucunda, *Castanea sativa*'nın yöre balları için başlıca nektar ve polen kaynağı olduğunu belirtmişlerdir.

Tüylü ve Sorkun [55], 2001 yılı Mayıs - Eylül ayları arasında, Bursa'nın Cumalıkızık, Narlıdere, Akçalar, İkizce, Çekrice ve Baraklı bölgelerinden polen örnekleri üzerinde analiz yapmışlardır. Araştırmacılar, toplanan polen örneklerinden arıların miktar bakımından en çok topladığı 14 takson poleni, ekonomik olarak önemli olduğu gerekçesiyle organoleptik analizler için uygun bularak analiz ettikleri polenlerin taksonlarını Asteraceae familyasına ait, *Carduus* tip I, *Carduus* tip II, *Helianthus annuus* ve *Xanthium strumarium*; Brassicaceae familyasına ait, *Raphanus raphanistrum*; Cistaceae familyasına ait *Cistus creticus* ve *Cistus*

salviifolius; Dipsacaceae familyasına ait *Cephalaria transsylvanica*, *Schrader* ve *Scabiosa columbaria*; Fabaceae familyasına ait *Trifolium pratense* ve *Trifolium repens*; Fagaceae familyasına ait *Castanea sativa Miller*; Papaveraceae familyasına ait *Papaver rhoeas* ve Ranunculaceae familyasına ait *Convolvulus arvensis* olmak üzere toplam 8 familyaya ait 14 taksonu belirleyerek organoleptik (tat, koku, renk) ve nişasta bakımından analizlerini yapmışlardır. Araştırmacılar çalışma sonucunda Fagaceae familyasına ait *Castanea sativa*'nın, nişasta içermemesi, tat ve koku değerlerinin daha yüksek olması nedeniyle en çok tercih edilen polen olduğunu; aynı zamanda Asteraceae familyasına ait *Carduus* tip I ve *Carduus* tip II polenleri ile Ranunculaceae familyasına ait *Convolvulus arvensis* polenin nişasta içermeleri ve tat ile koku değerlerinin en az olmasının nedeniyle tercih edilmeyen polen olarak tanımladıklarını bildirmişlerdir.

Kaya vd. [56], Türkiye'nin farklı bölgelerinden polen analizi bakımından inceledikleri 13 balda; balların bir tanesinin bir çeşit çiçeğin balı olduğunu, diğer 12 çeşit balın ise değişik sayıda çiçek kombinasyonundan olduğunu saptamışlardır. Tanımlanan polenlerin 86 sınıfa ait olduğunu, 74 adedinin gen düzeyinde, diğer 12'nin ise çeşit düzeyinde olduğunu, ağırlıklı olarak polenlerin *Hedera helix*, *Gossypium* spp., *Trifolium* spp., *Sophora* spp., *Rhododendron* spp., *Castanea sativa*, *Peganum harmala* ve *Helianthus* spp.'dan olduğunu belirlemiştir.

Cabrera Ruiz et al. [57], İspanyada yürüttükleri bir çalışma sonucunda 22 bal örneğinde polen analizi ile balların % 0.1 ile % 62 arasında değişen oranda narenciye balını temsil ettiğini bildirmiştir. Araştırmacılar narenciye dışında *Eucalyptus* spp., *Echium plantagineum*, *Olea europaea*, *Lavandula multifida*, *Raphanus raphanistrum* ve *Quercus coccifera* polenlerini de belirleyerek; toplam bal örneklerinden 8'inin % 10 oranından düşük olması nedeniyle narenciye balını temsil etmediğini bildirmiştir.

Feás et al. [58], Portekiz'in kuzey batısından 45 bal örneği toplayarak bu ballarda melissopalinolojik ve fizikokimyasal analizler (nem, kül, pH, serbest asitlik, elektrik iletkenliği, HMF, diyastaz aktivite, invert şeker ve sakaroz) yapmışlardır. Melissopalinolojik analiz sonunda bu ballarda Fabaceae, Rosaceae, Asteraceae, Brassicaceae, Rutaceae, Cistaceae, Boraginaceae, Ericaceae, Myrtaceae, Labiateae ve Pinaceae familyalarına ait polenlerin olduğunu fakat polenlerin en fazla Ericaceae familyasından monoflortal *Erica* sp.'ye ait olduğunu tespit etmişlerdir. Ayrıca kimyasal analizler sonucunda ortalama değerler nem

icin %17.5, pH 3.8, diyastaz aktivite 17, serbest asitlik 29.8 mmol/mL, invert şeker % 72.6 ve sakaroz % 3.7 olarak belirlenmiştir.

Kirs *et al.* [59], Estonya'da 14 bal örneği üzerinde melissopalinolojik ve fizikokimyasal çalışmalar yapmışlardır. Melissopalinolojik analiz sonuçlarına göre dominant polen olarak Cruciferae familyasından *Brassica napus*, Rosaceae familyasından *Rubus idaeus*, *Trifolium repens*, *Melilotus officinalis* ve *Salix* bitkilerini belirlemiştirlerdir. Ayrıca fizikokimyasal analiz sonuçlarına göre ortalama olarak nem %17.3; pH 3.8; serbest asitlik 20.4 mmol/kg; elektriksel iletkenlik 0.2 mS/cm; diyastaz aktivitesi 23.1 DN ve HMF 3.8 mg/kg'ın altında tespit edilmiştir ve sonuçların Avrupa standartlarına uygun olduğu bildirilmiştir.

Gomes *et al.* [60], Portekiz'de beş ticari bal örneğinin botanik orijinlerini, fizikokimyasal parametrelerini, antimikroial özelliklerini ve ticari kalitesini değerlendirmiştir. Çalışma sonucunda *Eucaliptus* sp. (%70.7), *Echium* sp. (%69.4), *Citrus* sp. (%75.6) ve *Eucaliptus* sp. (%50.2) predominant polen olarak tespit edilmiş, son bal örneğinde ise hiçbir polen gözlemlenmemiştir. Fizikokimyasal analizler sonucunda ise nem % 15.9–17.3, pH 3.7–4.3, serbest asitlik 16.0–32.0, diyastaz aktivitesi 8.7–16.1, HMF 18.0–94.0 (mg/kg), kül % 0.07–0.35, su aktivitesi 0.47–0.56, elektrik iletkenliği 0.19–0.53 (mS/cm), invert şeker % 67.7–73.7 ve sakaroz % 3.4–9.7 aralıklarında bulunmuştur. Bu sonuçlara göre balların HMF ve sakaroz miktarı hariç diğer tüm sonuçlarının standartlara uygun olduğu tespit edilmiştir.

Nanda *et al.* [61], Kuzey Hindistan'da farklı bitkilerden elde edilen balların mineral içeriğini ve fizikokimyasal özelliklerini araştırmışlardır. *Trifolium alexandrinum* L., *Brassica campestris* (hardal), *Helianthus annuus*, *Eucalyptus lanceolatus*, turunç çiçeği, çok çiçekli ticari bir örnek çalışılarak elde edilen balların potasyum, sodyum, kalsiyum, demir, bakır ve çinko içeriklerini ve fizikokimyasal özelliklerini incelemiştirlerdir. Fizikokimyasal özellikleri AOAC yöntemine göre, mineralleri ise atomik absorbsiyon spektrometresiyle belirlemiştirlerdir. Çalışma sonucunda bal örnekleri arasında önemli derecede mineral içeriği, nem ve toplam asidite miktarında farklılık tespit etmişlerdir. *Trifolium* balları en yüksek nem miktarı ve en düşük spesifik gravite gösterirken, turunç balları ise en yüksek toplam asidite ve serbest asidite değeri göstermiştir.

Şahinler vd. [62], Hatay yöresinden inceledikleri 50 bal örneğinin biyokimyasal analizi sonucunda örneklerde ortalama kül, nem, asitlik, HMF miktarı, diyastaz sayısı, invert şeker, pH, sakaroz, elektriksel iletkenlik ve protein değerlerini sırasıyla % 0.32, % 16.03, 40.41 meq kg⁻¹, 10.71 mg kg⁻¹, 10.31, % 57.83, 4.12, % 2.39, 0.69 mS/cm ve % 0.76 olarak bulmuşlardır.

Merin et al. [63]'nin, İsrail'de siyah çayları tatlandırmak amacıyla kullanılan ballar üzerine yaptıkları bir çalışmada, nem oranı %15–17.8, invert şeker %70.1–79.2, glikoz %35.9–42.1, sakkaroz %2.72–10.12, HMF 0.32–1.8 mg/kg ve diastaz aktivitesi ise 5–15 aralıklarında bulunmuştur.

Ankrah [64], Gana'dan topladığı bazı bal örneklerinin nem, kül, şeker seviyesi, azot ve mineral madde içeriklerini analiz etmiştir. Araştırcı çalışmada nem mictarını % 18.8, kül miktarını % 0.8, indirgen şekerleri invert şeker olarak % 57.0 ve sakarozu ise % 3.0 olarak tespit etmiştir.

Lazaridou et al. [65], Yunanistan'da 33 adet bal örneğinde, nem içeriğinin %13,0–18,9 arasında ve sakkaroz oranlarının da %0,1–2,7 arasında değiştigini tespit etmişlerdir.

Conti [66], İtalya'nın merkezinden (Lazio bölgesi) farklı botanik orijinli 84 bal örneği toplamış ve bu balların kalitesini değerlendirmiştir. Ballarda pH, şeker içeriği, nem, su aktivitesi ve mineral içeriğini (Na, K, Ca, Mg, Cu, Fe, Mn ve Zn) ölçmüştür. Mineral elementlerini atomik absorbsiyon spektrometresiyle belirlenmiştir. Çalışmada potasyum en bol bulunan element olarak belirlenmiştir. Ayrıca analitik sonuçlara göre Lazio ballarının iyi kalitede ballar olduğu tespit edilmiştir.

Yılmaz ve Küfrevioğlu [67], Türkiye'nin Doğu ve Güneydoğu Anadolu Bölgelerinde üretilen balların kimyasal analizlerini yapmıştır. Çalışma sonucunda bal örneklerinin nem oranını % 16, pH'ı 3.8, sakaroz oranını % 1.8, diyastaz sayısını 14.6 ve invert şeker oranını % 70.3 olarak bildirmiştirlerdir.

Devillers et al. [68], çam, kestane, lavanta, ayçiçeği, kolza, akasya gibi monoflora balların sınıflandırılmasıyla ilgili yaptıkları çalışmada 469 adet bal örneğinin elektriksel iletkenlik,

nem, diyastaz aktivitesi, pH, asitlik, renk, HMF ve şeker bileşimlerini incelemiştir. Elde edilen sonuçlara göre en yüksek elektriksel iletkenlik değeri çam ve kestane ballarından elde edilirken (sırasıyla 1069 ve 1308 $\mu\text{s}/\text{cm}$), diyastaz aktivitesinin ise ayçiçeği ve kolza ballarında yüksek olduğunu (sırasıyla; 25.04 ve 26.85 ID) bulmuşlardır. Kestane ve çam ballarının pH değeri 5 civarındayken, akasya ve ayçiçeği ballarının pH değerini ise 3 civarlarında tespit etmişlerdir. En yüksek nem içeriği kestane balında (%18.79), en yüksek serbest asitlik çam balında (24.24 meq/kg), en koyu renkli balın kestane (62.26 mm Pfund) ve en açık renkli balın ise akasya balı (7.647 mm Pfund) olduğunu bildirmiştir.

Finola *et al.* [69], Arjantin'de ballar üzerine yaptıkları bir çalışmada, ortalama serbest asitlik 20,6 meq/kg, kül miktarı %0,063, su içeriği %18,4, glikoz %31,7, früktoz %41,1 ve HMF 14,8 mg/kg olarak tespit etmişlerdir.

Serrano *et al* [70], İspanya'daki *Eucalyptus* ve *Citrus* ballarını incelemiştir ve diskriminant analizlerini yaparak bu balları birbirleriyle karşılaştırmışlardır. Elde edilen verilere göre *Eucalyptus* balının pH değeri 4.1 iken *Citrus* balının pH değeri 4.0 olmuştur. Serbest asitlik *Eucalyptus* balı için 26.9 meq/kg iken *Citrus* balı için 17.7 mg/kg olmuştur. Su içeriği *Eucalyptus* balında daha yüksek olup, %16.63 civarında bulunmuştur.

Şahinler ve Gül [27], Hatay yöreninin yayla ve ayçiçeği ballarının biyokimyasal özelliklerini tespit etmek amacıyla yaptıkları bir çalışmada, yayla balında ortalama kül %0,131, nem oranı %15,23, asitlik 32,3 meq/kg, HMF değeri 5,73 mg/kg, diastaz sayısı 17,9, invert şeker %66,20, sakkaroz %2,84, protein %0,91 ve pH 6,36 olarak bulmuşlardır. Ayçiçeği balında ise bu değerlerin sırasıyla %0,5, %18,1, 40,9 meq/kg, 2,17 mg/kg, 17,9, %69, %1,9, %0,9, 5,6 olduğunu belirlemiştirlerdir.

Serrano *et al.* [71], Güney İspanya ballarında diyastaz ve invertaz aktivitesi ve HMF içeriğini tespit etmek amacıyla 49 bal örneği üzerinde yaptıkları bir çalışmada; diyastaz aktivitesini ortalama 20,48 Gothe birimi ve 3,99–49,42 arasında değişiklik gösterdiğini, invertaz aktivitesini de ortalama olarak 12,34 bulmuşlardır. HMF içeriğinin ise ortalama 8,24 mg/kg olduğunu ve 0,19–41,16 mg/kg arasında değiştigini göstermişlerdir.

Terrab *et al.* [72], Fas'ta 98 bal örneğinin fizikokimyasal özelliklerini (su içeriği, pH, asiditesi, hidroksimetilfurfural, diyastaz aktivitesi ve prolin) analiz etmişlerdir. Buna ek olarak 5 unifloral balda temel komponent analizi (PCA) ve stepwise diskriminant analizi (SDA) gerçekleştirmiştir.

Facillo *et al.* [73], narenciye (*Citrus spp.*) balı üzerinde yaptıkları bir çalışmada nem içeriğini % 18.5, pH değerini 3.4, diyastaz sayısını 7.4, HMF miktarını 5.95 mg kg^{-1} , asitlik derecesini 25 meq kg⁻¹ ve kül miktarını % 0.03 olarak belirlemiştir ve bu sonuçların tüm standartlara uygun olduğunu bildirmiştir.

Mendes *et al.* [12], Portekiz'de 25 farklı markadan toplam 50 bal örneğinin kalitelerini değerlendirmek amacıyla bir çalışma yapmışlardır. Balların nem değerlerinin % 13.6- 19.2, serbest asitlik 12.0- 38.7, kül % 0.1-0.5, diyastaz aktivitesi 2-22 ve HMF % 1.7- 145.5 arasında değişiklik gösterdiği tespit edilmiştir. Bu sonuçlara göre de 13 bal markasının Avrupa standartlarına uygun olduğu fakat 12 bal markasının bu standartlara uygun olmadığını belirlemiştir. Bunun sebebi olarak ta balların yanlış ve uzun süre depolanmasından kaynaklanabileceğini vurgulamışlar.

Terrab *et al.* [74]'nin, İspanya kekik ballarının fizikokimyasal özellikleri ve mineral içeriklerini inceledikleri çalışmada, 25 kekik balı örneğinde su, pH, asitlik, mineral madde, invert şeker, kül, elektriksel iletkenlik gibi karakteristikleri belirlemiştir. Tüm ballarda su içeriği düşük bulunmuş, pH'nin 4.2 civarında ve toplam asitliğin 50 mg/kg altında olduğu, bu değerin istenmeyen fermantasyonun bir belirtisi olduğunu açıklamışlardır.

Özcan vd. [75], inversiyona uğratılmış sakarozun bal üzerindeki etkilerini incelemiştir. Yapılan çalışmada sakaroz şurubuya, asit ve ısı uygulamasıyla inversiyona uğratılmış sakarozla beslenen arıların yaptığı ballar ve normal bal araştırılmıştır. Elde edilen sonuçlara göre bal arılarından inversiyona uğratılmış sakarozla beslendikten sonra alınan balın HMF değeri daha yüksek (28.22 mg/kg), nem ve serbest asitlik içeriği ise doğal bala göre daha düşük olmuştur (inversiyona uğratılmış sakarozla beslendikten sonra alınan balın nem içeriği % 15.50, 14.021 meq/kg, doğal balın serbest asitliği 22.8 meq/kg ve nem içeriği % 15.36). HMF değerinin yüksek çıkması ise sakaroza uygulanan ıslık işleme bağlanmıştır. En düşük HMF değeri doğal balda saptanmıştır (1.75 mg/kg). En yüksek diyastaz aktivitesi ve

viskoziteyi normal balda bulmuşlardır. En yüksek kül içeriği asit/ısı kompleksiyle muamele edilen sakarozla beslenen arılardan alınan balda olup %0.49 civarında bulunmuştur. Bu balın diystaz aktivitesinin de 5.0 olduğu da belirtilmiştir.

Küçük vd. [76], üç farklı tipteki Türk ballarının biyolojik aktivitesi ve bazı kimyasal özelliklerini araştırmışlardır. İlk iki tip bal örneğini Karadeniz Bölgesi'nden monofloral kestane ve ormangülü çiçeğinden, üçüncü bal örneği ise Doğu Anadolu Bölgesi'nde Erzincan ilinden heterofloral *Astragalus microcephalus* Willd., *Thymus vulgaris* (kekik) ve diğer farklı dağ çiçeklerinden toplanmıştır. Bal örneklerinin kimyasal özellikleri, toplam nem, kül, toplam protein, sükroz, invert şeker, diastaz aktivitesi belirlenmiştir. Bu çalışmalar sonucunda kestane balı en yüksek fenolik içerik, superoksit radikal koruyucu aktivite ve indirgeyici güce sahip, heterofloral bal örneği ise en yüksek peroxynitrite-temizleyici aktiviteye sahip olarak belirlenmiştir. Araştırcılar kestane balında mineral içeriğinin diğer bal örneklerine göre daha yüksek olduğunu tespit etmişlerdir. Ayrıca örneklerin özellikle bazı mikroorganizmalara karşı antimikroiyal aktivite gösterdiğini belirlemiştir. Çalışılan bal örneklerinin çeşitli hastalıklara karşı ve sağlığı korumada önemli bir antioksidan ve antimikroiyal kaynak olduğunu vurgulamışlardır.

Al et al. [77], Romanya'nın farklı bölgelerinden toplanmış 24 bal örneği üzerinde çeşitli fizikokimyasal (nem, renk, kül ve şeker içeriği) ve biyolojik özellikler (toplam fenol, toplam flavanoid ve antioksidan kapasitesi) bakımından bir çalışma yapmışlardır. Çalışma sonucunda Romanya ballarının fenolik, flavonoid içeriği ve iyi bir antioksidan aktiviteye sahip olduklarını belirlemiştir. Ayrıca toplam fenolik ve toplam flavonoid içeriğinin en fazla salgı balları, sonra sırasıyla ayçiçeği, ihlamur ve akasya ballarında olduğunu tespit etmişlerdir. Antioksidan aktiviteyle toplam fenol içeriği arasındaki korelasyon, toplam antioksidan ile toplam flavonoid içeriği arasındaki korelasyona göre daha yüksek olarak belirlenmiştir.

Ouchemoukh et al. [78], bazı Cezayir ballarının polen analizi ve fizikokimyasal özelliklerini araştırmışlardır. Örneklerde nem, yoğunluk, dinamik viskozite, pH, spesifik rotasyon, elektrik iletkenliği, kül, şeker, protein, prolin ve fenolik içeriğini analiz etmişlerdir. Polen spektrumlarında *Brassicaceae*, *Capparis*, *Citrus* ve *Eucalyptus* gibi bitkilerin yer aldığı 13

polen tipi bulunmustur. Bu balların su içerikleri %14.64–19.04 arasında olup, bu değerlerle refraktif indeks değerleri arasında korelasyon olduğu bildirilmiştir. Tüm ballar asidik olup kül içerikleri %0.06–0.54 arasında bulunmuştur. Tüm ballarda glukozun temel aldoz olduğu da bulgular arasındadır. İncelenen ballarda 64–1304 mg/100g toplam fenol tespit edilmiştir. Çalışma sonucunda bal örneklerinin kimyasal kompozisyonundaki çeşitliliği göstermişlerdir.

Akbulut vd. [79], Batı Anadolu'dan topladığı çeşitli çam balı örneklerinin bazı fizikokimyasal özellikleri (pH, nem, kül, diyastaz, invert şeker, HMF vs.), mineral (potasyum, sodyum, fosfor, kalsiyum, alüminyum vs.) ve fenolik içerikleri ve antiradikal aktivitesi üzerine bir çalışma yapmışlardır. Çalışma sonucunda çam ballarının yüksek fenolik içerik, antiradikal aktivite, kalsiyum, potasyum ve fosfor içerdigini tespit etmişlerdir. Ayrıca fenolik içerik ile antioksidan aktivite arasında yüksek korelasyon olduğunu belirtmişlerdir. Çalışmanın sonucunda çam ballarının önemli bir antioksidan kaynağı olabileceğini vurgulamışlardır.

Beretta *et al.* [80], bazı İtalyan ballarının toplam fenolik madde içeriklerini belirlemiştir. İndirgen şekerlerin etkileşiminin uzaklaştırılması amacıyla, Folin-Ciocalteu çözeltisi asidik koşulda (sodyum karbonatın ilave edilmemesinden) gerçekleştirilmiştir. Bununla birlikte, Singleton ve Rossi [81] 'ye göre Folin-Ciocalteu çözeltisi asidik koşulda, askorbik asit ve çok kolay oksitlenebilir bileşiklerinin tayin edilmesinde kullanılabilmektedir. Bu nedenle, bu yöntem ile elde edilen değerlerin yalnız fenolik içeriğin bir göstergesi olduğu doğru değildir. Çünkü bu değerler diğer değerlere göre düşük görülmektedir. Bu araştırmada toplam fenolik madde içeriği 5,25 -78,96 mg GAE / 100 g aralığında bulunmuştur. Çilek, kestane ve akasya ballarının toplam fenolik madde içeriği sırasıyla 78,96, 21,21 ve 5,25 mg GAE / 100 g civarında tespit edilmiştir.

Aljadi ve Kamaruddin [8], seçilen iki Malezya balının antioksidan aktivite ve fenolik içeriklerini değerlendirmiştir. Antiradikal aktivite (ARP), DPPH ve antioksidan aktivite (TAP), FRAP yöntemi ile, toplam fenolik içeriği ise Folin-Ciocalteu prosedürüne göre belirlenmiştir. Bu çalışmanın sonucunda, balların antioksidan aktivitesi ile toplam fenolik içeriği arasında bir korelasyon olduğunu tespit etmişlerdir.

Lachman *et al.* [82], Çek ballarının toplam fenolik içeriğini ve antioksidan aktivitesini araştırmışlardır. Toplam 40 bal örneği incelenmiş ve bu balların botanik orijini tespit edilmiştir. Balların fenolik içeriğini Folin-Ciocalteau, antioksidan aktiviteyi ise FRAP, DPPH ve ABTS olmak üzere üç farklı yöntem kullanarak yapmışlardır. Bu üç farklı yönteme göre Çek ballarında en yüksek antioksidan aktiviteyi salgı balları ile karışık ballar, en düşük antioksidan aktiviteyi ise floral ballar göstermiştir. Ayrıca en yüksek fenolik içerik yine salgı ballarında, en düşük fenolik içerik ise ihlamur ballarında tespit edilmiştir. Ayrıca balların fenolik içeriği ile antioksidan aktivitesi (FRAP yöntemi) arasında pozitif bir korelasyon olduğu belirtilmiştir.

Al-Mamary *et al.* [83], beş farklı Yemen balının antioksidan ve toplam fenolik madde içeriğini incelemiştir. Sulandırılmış bal örneklerinde toplam fenolik madde içeriği Folin-Ciocalteu yöntemiyle incelenmiş ve değerleri 56.32 ile 246.21 mg/100g arasında değişmiştir. Örneklerin toplam antioksidan aktivitesi % -6.48 ile % 65.44 arasında değişmiştir. Salam-Tehamah bölgесine ait bal örneği en yüksek antioksidan aktivite ve toplam fenolik miktарına sahip olarak bulunmuştur. Antioksidan aktivite ile toplam fenolik aktivite arasında pozitif korelasyon olduğunu tespit etmişlerdir.

Bertонcelj *et al.* [84], Slovenya ballarının renk, antioksidan aktivite ve fenolik içeriklerini değerlendirmiştir. Slovenya'da en yaygın yedi bal tipinden bal örnekleri toplayarak Folin-Ciocalteu yöntemiyle fenolik içeriklerini, FRAP yöntemi ile antioksidan aktivitesini ve DPPH yöntemi ile de antiradikal aktivitesini analiz etmişlerdir. İlave olarak bal örneklerinin renk özelliklerini analiz etmişlerdir. Çalışmanın sonucunda toplam fenolik içerik, antioksidan aktivite ve renk parametresi bal tipleri arasında farklılıklar göstermiştir. Antioksidan aktivite en düşük akasya balında ve ihlamur balında, en yüksek ise koyu renkli ballar olan ladin gibi orman ağaçlarında tespit edilmiştir. Ayrıca bu çalışmada parametre analizleri arasındaki korelasyon istatiksel olarak önemli bulunmuştur.

Buratti *et al.* [85], farklı botanik ve coğrafik orijine sahip arı ürünlerinden bal (12 örnek), arısıtü (4 örnek) ve propolis (12 örnek) elektrokimyasal yöntem ve DPPH testleri ile incelemiştir. Elektrokimyasal yöntemin arı ürünlerinin antioksidan gücünü belirlemede basit ve hızlı bir yöntem olduğunu belirlemiştir. Ayrıca örneklerin toplam fenolik madde

içeriği Folin-Ciocalteau yöntemiyle belirlenmiştir. Bununla birlikte antioksidan aktivite ile fenolik madde arasında pozitif korelasyon olduğunu tespit etmişlerdir.

Vela *et al.* [86], 36 farklı floral orijine sahip (nektar ve salgı balları) İspanya ballarının radikal koruyucu kapasitesini spektrofotometrik olarak DPPH (1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl) yöntemiyle incelemiştirlerdir. Ayrıca örneklerin pH, asidite, elektriksel iletkenlik ve toplam polifenol içeriğini de incelemiştirlerdir. İncelenen fizikokimyasal parametrelerin tümü balların radikal koruyucu kapasitesiyle güçlü korelasyon gösterirken, kahverengileşme kapasitesi, iletkenlikle düşük korelasyon göstermiş, balın pH'sı ile hiç korelasyon göstermemiştir. Nektar ve salgı balları ayrı ayrı incelendiğinde nektar ballarının antioksidan kapasitesini incelemek için absorbans ve bal asiditesinin uygun parametreler olduğu, salgı ballarında ise radikal koruyucu aktivite ile iletkenlik ve homojenatların kahverengileşmesinin inhibisyonu ile toplam asidite arasında ilişkinin bulunduğu gözlemlerdir. Salgı balları nektar ballarına göre daha yüksek antioksidan kapasiteye sahip olarak belirlenmiştir.

2. BÖLÜM

GEREÇ VE YÖNTEM

2.1. Materyal

2.1.1. Bal Örnekleri Materyali

Araştırmada Türkiye'nin farklı bölgelerinden bal üretiminin yoğun olduğu illerden toplanan 230 bal örneği çalışmanın materyalini oluşturmuştur. Artvin ilinin farklı ilçelerinden 50 adet kestane balı, 30 adet ormangülü balı, Antalya ilinin farklı ilçelerinden 50 adet narenciye balı, Edirne ve Tekirdağ ilinin farklı ilçelerinden 50 adet ayçiçeği balı ve Muğla ilinin farklı ilçelerinden 50 adet polifloral bal toplanmıştır. Bal örnekleri arı yetişiricilerinden bal hasadından hemen sonra alınarak kavanozlanmış ve ışık görmeyecek şekilde kapalı karton kutular içerisinde laboratuara getirilmiştir. Bal örnekleri laboratuarda oda sıcaklığında, ambalajların ağızı ortam nemini almayacak şekilde sıkıca kapatılarak, analiz süresine kadar kapalı dolaplarda muhafaza altına alınmıştır.



Şekil 2.1. Çalışma kapsamında arıcılardan toplanan bal numuneleri.

2.2. Yöntem

Araştırmada toplanan bal örnekleri, analizlerin yapıldığı bölüm laboratuarına getirildikten hemen sonra bekletilmeden analizlere başlanmıştır. Toplanan bal örneklerinde melissopalinolojik analizler, fizikokimyasal analizler (nem, pH, asitlik, diyastaz sayısı, toplam şeker ve sakaroz) ve biyolojik analizler (fenolik madde miktarları, antioksidan ve antiradikal aktiviteleri) yapılmıştır.

2.2.1. Melissopalinolojik analizler

Polen, bal arıları için hayatı öneme sahip doğal protein kaynağıdır. Polen bal arılarının yavru yetişirmesinde kullandığı tek besin kaynağıdır.

Bal örneklerinin monofloral ve polifloral olarak sınıflandırılabilmesi için polen analizleri yapıldı. Polen analizleri Louveaux *et al.* [87]'in bildirdikleri yönteme göre yapıldı.

2.2.1.1. Bazık-fuksinli gliserin-jelâtin hazırlanması

Bu yönteme göre 7 g jelâtin plak tartıldı ve 42 ml ılık distile suda 2 saat bekletildi. Yumuşamış jelâtinin üzerine 50 ml gliserin ilave edilerek iyice karıştırıldı. Polenlerin boyanmasını sağlamak amacıyla birkaç damla bazik fuksin ilave edildi. Elde edilen karışım 15 dakika ılık su banyosunda bekletildikten sonra temiz petri kaplarına ince bir tabaka halinde döküldü ve soğumaya bırakıldı.



Şekil 2.2. Bazık-fuksinli gliserin-jelâtin karışımı.

2.2.1.2. Polen analizi için baldan preparat hazırlanması

Kavanozlara konulmuş 250 g süzülmüş stok bal örneğinden kristalleşmiş veya soğuktan katılmış olanlar varsa 40–45 °C'lik su banyosunda bir süre bekletilerek, balın yumuşaması sağlandı. Daha sonra kavanozdaki bal örneği steril cam baget yardımıyla iyice karıştırılarak polenlerin bal içinde homojen bir şekilde dağılması sağlandı. Stok baldan 10 g alınıp deney tüpüne aktarıldı ve üzerine 20 ml distile su ilave edildi. Balın su içinde çözünmesi için tüpler

yaklaşık 45 °C'lik su banyosunda 10–15 dakika bekletildi. Su banyosundan çıkarılan tüpler çalkalanarak bal ile suyun iyice karışması sağlandı.

Hazırlanan çözelti 3500–4000 rpm'de 15–20 dakika santrifüj edildi. Santrifüjden alınan tüpler ters çevrilerek suları döküldü ve aynı konumda kurutma kâğıdı üzerine konuldu. Tüp teki su süzülünceye kadar beklendi. Sonra steril iğne ucuna alınan bir miktar ($1\text{--}2 \text{ mm}^3$) bazik-fuksinli gliserin-jelatinin tüpün dibindeki polenlere bulaştırılmasıyla alınan materyal, lam üzerine aktarıldı. Lam, 30–40 °C'ye ayarlı ısıtıcı tablaya konularak, üzerindeki bazik fuksinli gliserin jelâtının erimesi sağlandı. Isıtma sırasında hava kabarcıklarının oluşmaması ve polenlerin deform olmaması için montaj materyalinin (bazik-fuksinli gliserin-jelâtının) kaynamamasına özen gösterildi. Platin iğne ile lam üzerindeki erimiş bazik-fuksinli gliserin-jelâtin karıştırılarak polenlerin montaj materyali içinde homojen dağılması sağlandıktan sonra lam üzerine lamel kapatıldı. Hazırlanan preparat ters çevrilerek iki cam çubuk üzerine yerleştirildi. Böylece polenlerin lamel yüzeyine yaklaşmalarına ve mikroskopta daha net görülebilmelerine imkân sağlandı. Lamin bir kenarına etiket yapıştırılarak, üzerine balın alındığı yöre ve örnek numarası yazıldı. Hazırlanan preparatlar yaklaşık 12 saat boyunca bu şekilde bekletilerek mikroskopta incelemeye hazır hale getirildi. Her bir bal örneği için 10 gram baldan en az dört preparat hazırlandı.

Çalışmada polenin orijinini belirleme ve polen sayımı yapılarak, baldaki dominant polen sayısı ile balın orijinini ne oranda temsil ettiği belirlenmiştir.

İncelenen ballarda bulunan polenler, polen spektrumlarına göre dört ana gruba ayrılır:

- Miktari > % 45 olanlar dominant polenler
- Miktari % 16- % 44 arasında olanlar sekonder polenler
- Miktari % 3- % 15 arasında olanlar minör polenler
- Miktari < % 3 olanlar ise eser miktarda bulunan polenler olarak belirlendi [88].

2.2.2.Fizikokimyasal analizler

2.2.2.1. Balda nem tayini

Balın nem içeriği iklim koşulları ile ilişkili bir parametre olup, üretim yılı veya üretim mevsimi ve olgunluk derecesine bağlıdır. Balın nem miktarı arttıkça hem balın kalitesi düşmekte, hem de fermante olma riski artmaktadır. Bu nedenle balın nem içeriği, depolama sırasında fermantasyon olayının önlenmesi ve balın stabilitesinin devamı açısından önemlidir ve böylece üretilen ballarda nem oranının düşük olması tercih edilmektedir. Balın nem içeriği % 17'den düşük ise hiç bir şekilde fermantasyon gerçekleşmemektedir [1].

Dünyada balın nem içeriğine göre sınıflandırılması aşağıdaki şekilde yapılmaktadır:

I.sınıf ballar: Nem oranı en fazla % 17.8 olan ballardır.

II. sınıf ballar: Nem oranı en fazla % 18.6 olan ballardır.

III. sınıf ballar: Nem oranı en fazla % 20.0 olan ballardır [14].

Balda nem tayini refraktometre ile yapıldı. Analiz örneğinden alınan yeteri kadar bal, refraktometrenin prizmaları arasına kondu. Alet kullanma talimatına uygun bir şekilde kapatıldı ve ışığa karşı tutularak nem miktarı okundu [1] .

2.2.2.2. Balda asitlik tayini

Asitlik, balın önemli kalite parametrelerinden birisidir. Çok yüksek düzeyde serbest asitlik oluşumu, balda istenmeyen bir özellik olan fermantasyonun meydana geldiğinin bir kanıtıdır [15]. Balın asitliği serbest, laktik ve toplam asitlik veya sadece asitlik terimi ile ifade edilmektedir. Asitlik, bitkisel kaynağı ve üretim bölgesine bağlı olarak, baldan bala değişmektedir. Balın toplam asitliği 40 meq/kg değerini geçmemelidir [1].

Asitlik tayininde kullanılan çözeltiler ve hazırlanması aşağıda belirtildiği şekildedir:

Fenolftalein çözeltisi: Öncelikle 0,5 gr fenolftalein (C_6H_4OH) $C_2O_2C_2$, 100 ml hacimce % 50'lik etil alkol-su karışımında çözülerek hazırlandı.

NaOH çözeltisi: standart sodyum hidroksit (NaOH) çözeltisi (0,05 M) ayarlı hazırlandı.

Karbondioksiti uzaklaştırılmış su: distile su 15 dakika kaynatıldıktan sonra fazla hava alamayacak şekilde kapatılıp musluk suyu ile soğutularak hazırlandı.

İşlem:

Analiz numunesinden yaklaşık 10 gr bal tartılarak 250 ml'lik erlene kondu, üzerine 75 ml karbondioksiti uzaklaştırılmış su eklenip erlenin ağızı kapatılıp iyice karıştırılarak bal çözüldü. Erlen karıştırıcı üzerine kondu ve üzerine 5–6 damla fenol ftalein çözeltisi damlatıldı. Üzerine bütretten standart sodyum hidroksit çözeltisi ile eşdeğerlik noktasına kadar titre edildi. Eşdeğerlik noktasına çözeltinin değişen rengi en az 15 saniye kaybolmadan kalmalıdır. Titrasyonda harcanan standart sodyum hidroksit çözeltisi havmi (V_t) kaydedildi. Başka bir erlende şahit deney yapılarak, titrasyonda kullanılan suyun ve indikatörün harcayabileceği standart sodyum hidroksit çözeltisi hacmi (V_o) kaydedildi. V_t 'den V_o çıkarılarak balda mevcut asitler için harcanan sodyum hidroksit çözeltisi hacmi (V) bulundu. Daha sonra numunenin asitliği (A) hesaplandı;

$$A = 1000 \times M \times V / m$$

M = Standart sodyum hidroksit çözeltisinin molaritesi,

V = Deneye mevcut asitler için harcanan sodyum hidroksit çözeltisi hacmi (ml), ($V = V_t - V_o$),

m = Deneye kullanılan bal numunesinin kütlesi (g) dir.

Sonuçlar Türk Standartları Enstitüsü 3036 Bal standardında belirtilen kriterlere bakılarak uygun olup olmadığı belirlendi [1].

2.2.2.3. Balda pH tayini

Bal örneklerinde pH asitlik analizleri ile aynı zamanda yapılmıştır. Bal örneklerinden 10 gr tartılarak 75 ml suda çözüldü. Hazırlanan çözeltiye pH metrenin elektrodu daldırılarak, örneklerin pH değerleri belirlendi [22].

2.2.2.4. Balda diastaz tayini

Diyastaz aktivitesi; deney koşullarında, 40°C'de, bir saat içinde %1 nişastayı, belirlenen son noktaya dönüştürecek enzimin miktarı olarak tanımlanır. Diyastaz enzimi (amilaz), nişastanın maltoza dönüşmesini sağlamaktadır. Diyastaz aktivitesi, depolamadan etkilenmekte olup sıcaklığın artmasına karşı duyarlıdır. Bu nedenle, balın tazeliğinin bir işaretti ve ne kadar ve

hangi koşullarda depolandığının da bir göstergesidir. Bitkisel kaynağına bağlı olarak ballarda farklı düzeylerde bulunmakla birlikte, diyastaz aktivitesinin beklenen düzeyinden az çıkması, ballarda kalitenin önemli bir işaretidir. Narenciye balları ile sıcak iklimlerde üretilen ballar doğal olarak düşük miktarda diyastaz aktivitesi içermektedir. Türk Standartları Enstitüsü'ne göre balda diyastaz sayısı 8 birim düzeyinden daha az olmamalıdır. Narenciye ballarında ise, üç birim düzeyinden daha az olmamalıdır [1].

Kullanılan çözeltiler ve hazırlanması aşağıda belirtildiği şekildedir:

İyot çözeltisi: 100 ml lik ölçüülü balona 1,24 g iyot tartıldı. Üzerine üzerine 2,5 g iyodatsız potasyum iyodür ve 25 ml damıtık su ilave edildi. Çözünme tamamlanana kadar karıştırıldı ve işaret çizgisine kadar damıtık su eklendi. Yani 100 ml'ye tamamlandı.

Sitrik asit monohidrat çözeltisi: 21,01 g sitrik asit monohidrat tam olarak tartıldı. 1000 ml'lik ölçüülü balonda (500–600) ml suda çözüldü, balon su ile 1000 ml'ye tamamlandı.

Disodyum hidrojen fosfat dihidrat çözeltisi: 35,60 g disodyum hidrojen fosfat dihidrat tartıldı, 1000 ml lik ölçüülü balonda (500–600) ml suda çözüldü, balon su ile 1000 ml'ye tamamlandı.

Fosfat-sitrat tamponunun hazırlanması: Bir beher içine sitrik asit çözeltisinin 469 ml'si ile fosfat çözeltisinin 531 ml'si karıştırıldı.

Sodyum klorür çözeltisi: 2,93 g sodyum klorür, 500 ml'lik ölçüülü balonda bir miktar su ile çözüldü ve hacim su ile 500 ml'ye tamamlandı.

Nişasta çözeltisi: 1 g suda tamamen çözünebilir nişastadan tartıldı, üzerine 30–40 ml saf su eklendi ve hızla kaynama noktasına kadar ısıtıldı. Sonra ısınma hızı düşürülerek 3 dakika süreyle kaynatıldı. Erlenin ağızı kapatılarak oda sıcaklığında soğuması beklandı. Soğuduktan sonra 100 ml'lik ölçüülü balona alınarak 100 ml'ye tamamlandı.

Nişasta-tampon karışımı: 250 ml'lik erlene; 40 ml fosfat-sitrat tampon çözeltisinden, 100 ml nişasta çözeltisinden, 20 ml sodyum klorür çözeltisinden eklendi ve karıştırıldı. Karışım kaba gözenekli süzgeç kâğıdından süzüldü. Süzüntü temiz, kuru ve ağızı iyi kapanan şişeye konularak saklandı, iki günden sonra yenilendi.

İşlem:

Bal çözeltilerinin hazırlanması:

10 g bal tartıldı ve uygun beherde 40–50 ml kadar damıtık suda çözüldü. Karışım 100 ml'lik ölçüülü balona alındı ve yine su ile işaret çizgisine kadar seyreltildi.

Hidroliz:

Bir seri halinde dizilmiş 1'den itibaren 12 ayrı deney tüpüne, Tablo 1 de verildiği gibi bal çözeltisi, damıtık su ve nişasta-tampon karışımı konularak bütün tüplerdeki karışım hacimlerinin 18 ml olması sağlandı. Tüpelerin her biri alt üst edilerek iyice karıştırıldı. Sonra su banyosu 38–40 C' ye ayarlandı, tüpler su banyosuna yerleştirilerek burada 1 saat bekletildi. Bir saatlik sürenin sonunda deney tüpleri su banyosundan çıkarıldı ve hemen buzlu suya batırılarak soğutuldu. Her tüpe 0,1 N iyot çözeltisi damlatıldıktan sonra alt üst edilerek karıştırıldı. Tüpeler 1 numaralı olandan itibaren gözle incelendi. Mavilik gözlenen ilk tüp sınır olarak alındı. Bundan önceki deney tüpüne karşılık gelen diastaz sayısı Tablo 1'den okunur. Bu değer balın diastaz sayısı olarak kaydedildi [1].

Tüp	Bal çözeltisi	Distile su	Nişasta + tampon	Toplam	Eşdeğer diastaz
1	10,0	5,33	2,67	18,0	1,0
2	10,0	3,3	4,7	18,0	2,5
3	10,0	0	8,0	18,0	5,0
4	7,7	2,3	8,0	18,0	6,5
5	6,0	4,0	8,0	18,0	8,3
6	4,6	5,4	8,0	18,0	10,9
7	3,6	6,6	8,0	18,0	13,9
8	2,8	7,2	8,0	18,0	17,9
9	2,1	7,9	8,0	18,0	23,0
10	1,7	8,3	8,0	18,0	29,4
11	1,3	8,7	8,0	18,0	38,5
Liko	1,0	9,0	8,0	18,0	50,0

Tablo 2.1. Diyastaz tayininde kullanılacak olan maddelerin hacimleri.

2.2.2.5. Balda invert şeker tayini

Balda invert şeker, nektardaki sakkarozun asitler ve invertaz enzimi etkisiyle glikoz ve fruktoza parçalanmasıyla oluşmaktadır. İvert şeker cinsinden eşdeğeri bilinen Bakır (II) çözeltisinin belli bir hacmi, bazik ortamda baldan hazırlanan sulu çözelti ile metilen mavisi indikatörüne karşı titre edilir. Baldaki glikoz ve fruktoz (invert şeker), molekül başına iki elektron vererek yükseltgenirken, bakır (II) iyonlarında bakır (I) haline indirgenir. Bu titrasyonda harcanan bal çözeltisi hacminden, baldaki indirgen şeker (invert şeker) yüzdesi hesaplanır.

Türk Standartları Enstitüsü'ne göre çiçek ballarında invert şeker yüzdesi 65'ten, salgı ballarında ise 45'ten daha az olmamalıdır.

Kullanılan çözeltiler ve hazırlanması aşağıda belirtildiği şekilde

Fehling A çözeltisi: 34.64 g bakır (II) sülfat pentahidrat, damıtık su ile çözülerek 500ml'ye tamamlanır. Filtre edildikten sonra renkli şüşede saklanır.

Fehling B çözeltisi: 173 g potasyum sodyum tartarat tetrahidrat ve 50 g NaOH damıtık suda çözülür, 500 ml'ye tamamlanır, süzülür ve renkli şüşede saklanır.

5 N Sodyum Hidroksit (NaOH) çözeltisi: 40 g NaOH suda çözündürülür ve 200 ml'ye tamamlanır.

Carrez I çözeltisi: 21.9 g çinko asetat dihidrat çözündürülür. Üzerine 3 ml asetik asit eklendikten sonra 100 ml'ye tamamlanır.

Carrez II çözeltisi: 10.6 g potasyum fersasiyanür trihidrat saf suda çözündürülür ve 100 ml'ye tamamlanır.

%1'lik Metilen Mavisi çözeltisi: 1 g metilen mavisi 100 ml'lik ölçülü balona tartılır, saf suda çözündürülüç çizgisine kadar tamamlanır.

%1'lik Fenolftalein çözeltisi: 1 g fenolftalein 100 ml'lik ölçülü balona tartılır, etil alkol ile çözündürülüç çizgisine kadar tamamlanır.

Stok invert şeker çözeltisi: 9.5 g saf sakkaroz 1 litrelik balonda 50 ml suyla çözündürülür. Üzerine 5 ml derişik HCL konulduktan sonra 60 °C'de ayarlanmış su banyosunda, arada bir karıştırılarak 20 dakika bekletilir. Bu ısıtma işlemi esnasında büyük ölçüde gerçekleşen hidroliz işlemi, soğuyan çözelti oda sıcaklığında 24 saat bekletilerek tamamlanır. Süre sonunda balon çizgisine suyla tamamlanır.

Standart invert şeker çözeltisi: stok invert şeker çözeltisinden alınan 125 ml 'lik bir kısım 500 ml'lik bir ölçülü balonda 5–6 damla fenolftalein çözeltisi ile karıştırılır. Bir büretten akitılan 5 N sodyum hidroksit çözeltisi ile kararlı pembe rengin olduğu ilk damlaya kadar titretilir. Elde edilen çok açık pembe renkli nötr karışımın hacmi saf su ile 500 ml'ye tamamlanır.

İşlem

Fehling Çözeltisinin Ayarlanması:

150 ml bir erlene, 5 ml fehling A çözeltisi, 5 ml fehling B ve 10 ml saf su eklenir ve karıştırılır. Üzerine 15 ml standart invert şeker çözeltisi eklenir. Çözelti karışımı, uygun bir

ısitma tablası üzerinde manyetik karıştırıcı ile karıştırılarak kaynama gözleninceye kadar ısıtılır. Kaynatma işlemine, kaynamanın başladığı andan itibaren 2 dakika daha devam edilir. 2 dakikanın sonunda karışımı, 4–5 damla metilen mavisi çözeltisi eklenir. Elde edilen çözelti 1 dakika içinde titrasyon sonuna ulaşılacak şekilde, renk maviden kırmızıya dönünceye kadar titretilir. Titrasyonda harcanan standart invert şeker çözeltisi hacminin, baştan eklenen 15 ml ile toplanması sonucunda, 5 ml fehling A'nın eşdeğeri olan invert şeker çözeltisi hacmi(V) bulunur. 5 ml Fehling A'nın eşdeğeri olan invert şekerin mg olarak miktarı yani faktör (F) aşağıdaki formül ile hesaplanır:

$$F=V \times 2.5$$

Bal Çözeltilerinin Hazırlanması:

Bal 2 gr tartılır ve üzerine 80–100 ml su konularak iyice karıştırılıp bal çözülür. Karışım üzerine 1 ml Carrez I ve 1 ml Carrez II çözeltileri ilave edilip çalkalanır. Hacim su ile 250 ml'ye tamamlanarak balon alt üst edilip tam homojenlik sağlanır. Carrez çözeltileri ilave edildiğinde oluşan çökelmeler, kaba gözenekli süzgeç kâğıdından süzülür. Süzüntüden 50'şer ml'lik iki ayrı kısım alınarak, 100'er ml'lik ölçülü iki balona konur. İki balondan biri invert şeker tayini için, diğeri ise sakkaroz tayini için kullanılır.

Toplam şeker tayini:

Bal çözeltisinden 50 ml alınarak 100 ml'lik bir ölçülü balona konur. Bu çözelti üzerine 5 ml derişik hidroklorik asit eklenir. Karışım, 65–67 °C'ye ayarlanmış su banyosu içinde arada bir karıştırılarak bekletilir. Çözelti karışımın sıcaklığı, banyonunkine ulaştıktan sonra ısıtma işlemine 5 dakika daha devam edilir. Hidroliz işlemi yaklaşık olarak 15 dakika sürer. Süre sonunda karışım hızla soğutulur. 4–5 damla fenolftalein çözeltisi damlatılır. Hafif pembe bir renk elde edilinceye kadar 5 N sodyum hidroksit çözeltisi ile titre edilir. Hafif pembe renkli çözeltinin hacmi 100 ml'ye tamamlanır ve bu çözelti analiz çözeltisi olarak kullanılır.

Titrasyon:

150 ml'lik erlene, 5 ml Fehling A, 5 ml Fehling B çözeltisi, 10 ml saf su ve 10 ml analiz çözeltisi eklenip karıştırılır. Karışım ısıtma tablası üzerinde manyetik karıştırıcı ile karıştırılarak kaynama anı tespit edilir. Kaynama anından itibaren ısıtma işlemi 2 dakika daha sürdürülür. 2 dakika sonunda karışımı 4–5 damla metilen mavisi eklenir, karıştırılır. Analiz çözeltisi ile 1 dakika içinde titrasyon sona erecek şekilde, renk maviden kiremit kırmızısına

dönünceye kadar titre edilir. Harcanan toplam şeker çözeltisi hacmi, başta eklenen 10 ml ile sonradan eklenen hacmin toplamıdır.

İnvert şeker tayini:

Bal çözeltisinden 50 ml alınarak 100 ml'lik bir ölçülü balona konur. Üzeri saf su ile 100 ml'ye tamamlanır. Bu çözelti analiz çözeltisi olarak kullanılır. 150 ml'lik bir erlene, 5 ml Fehling A, 5 ml Fehling B çözeltisi, 10 ml saf su ve 10 ml analiz çözeltisi eklenip karıştırılır. Titrasyon işlemi toplam şeker tayininde olduğu gibi yapılır ve toplam hacim kaydedilir.

Değerlendirme

% Toplam şeker= $50 \times F / m \times V$

F: Fehling çözeltilerinin faktörü

M: Örnek ağırlığı, g

V: Titrasyonda harcanan analiz çözeltisi hacmi

% İnvert şeker tayini de aynı formülle hesaplanır.

2.2.2.6. Balda sakkaroz tayini

Toplam şeker ile invert şeker arasındaki farkın 0.95 ile çarpılması sonucunda yüzde sakkaroz miktarı bulunur.

Türk Standartları Enstitüsü'ne göre çiçek ballarında sakkaroz yüzdesi 5'ten, salgı ballarında ise 10'dan daha fazla olmamalıdır.

Sakkaroz % g=(Toplam şeker-İnvert şeker) x 0.95

2.2.3. Biyolojik analizler

2.2.3.1. Balda toplam fenolik madde miktarının belirlenmesi

Bal örneklerinin toplam fenolik madde içeriği modifiye edilmiş Folin-Ciocalteu yöntemi ile belirlendi [81]. Her bir bal örneği (1 g) 1,5 ml metanol ile çözüldü ve vorteks kullanılarak karıştırıldı. Solusyon Whatman No. 1' den süzüldü. Hazırlanan çözeltilerden 40 μ l deney tüplerine aktarıldı. Ekstrelerin üzerine sırasıyla 2400 μ l distile su, 200 μ l Folin-Ciocalteu ayıracı, 600 μ l sodyum karbonat (%20Na₂CO₃) ve tekrar 760 μ l distile su eklenderek vorteks

ile karıştırıldı. Oda sıcaklığında 2 saat inkubasyondan sonra 765 nm'de absorbans değerleri köre karşı okundu. Bu işlemler 5 tekrar şeklinde uygulandı. Sonuçlar gallik asitle elde edilen kalibrasyon eğrisinden hesaplandı ve mg gallik asit/ 100 g bal olarak ifade edildi.

2.2.3.2. Bal örneklerinin antioksidan özelliklerinin belirlenmesi

Bal örneklerinde antioksidan aktivite fosfomolibden [89] yöntemine göre yapıldı. 0.4 ml örnek eşit miktarda metanolle ve daha sonra 4 ml ayıraç solusyonu (0.6 M sülfürik asit, 28 mM sodyum fosfat ve 4 mM amonyum molibdat) ile karıştırıldı. Kör olarak bal solusyonu yerine metanol kullanıldı. Karışım vortekslenip 95°C su banyosunda 90 dakika bırakıldı. Absorbans 695 nm'de ölçüldü. İşlem üç tekrar şeklinde uygulandı. Antioksidan aktivite askorbik asit eşitliğine göre (mg/1 g metanol ekstrak) hesaplandı.

2.2.3.3. Bal örneklerinde antiradikal aktivitenin belirlenmesi (DPPH deneyi)

Bal örneklerinin DPPH (2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl) radikallerine karşı koruyucu etkisi [90] yönteminden küçük değişikliklerle belirlendi. Bu yöntem ortamındaki antioksidan etkiye sahip bileşikler tarafından DPPH stabil serbest radikalın karakteristik mor renginde meydana getirilen renk değişikliğinin spektorfotometre ile ölçülmesi esasına dayanır. Kisaca her bir bal örneği (1g) vorteks kullanılarak 4 ml metanolde çözülmerek solusyon Whatman No. 1' den filtre edildi. 50 μ L bal örneği 450 μ L Tris-HCL ve 1000 μ L of 6×10^{-5} mM DPPH ile karıştırıldı. Karışım 2 saat boyunca oda sıcaklığında ve karanlıkta bırakılıp 517 nm'de spektrofotometrik olarak absorbans ölçüldü. İşlem üç tekrar şeklinde uygulandı. Antiradikal aktivite aşağıdaki formüle göre hesaplandı:

$$\text{Antiradikal aktivite (\%)} = 100 \times (\text{kontrol absorbans} - \text{örnek absorbans}) / \text{kontrol absorbans}$$

2.2.4. İstatistiksel analiz

Çalışmada Türkiye'nin farklı bölgelerinden toplanan bal örnekleri verilerinin istatistiksel analizlerinde SPSS 17.0 programı kullanılmıştır. Normal ve değişik oranlarda kristalize olmuş bal örneklerinin analizlerinden elde edilen veriler tek yönlü varyans analizi ile değerlendirilmiştir.

3. BÖLÜM

BULGULAR

Bu çalışmada Türkiye'nin farklı bölgelerinden toplanan 230 bal örneği öncelikle polen analizleri yapılarak bitki orjinleri tespit edilmiştir. Daha sonra, ballar bitki orjinlerine göre 50'şer tane kestane, ayçiçeği, narenciye ve polifloral bal ile 30 tane ormangülü balı olmak üzere grulara ayrılmıştır. Bu balların fizikokimyasal analiz sonuçlarının her bir parametresinde ortalama, standart sapma, minimum ve maksimum değerleri bulunmuştur; ayrıca çalışma sonucunda tespit edilen biyokimyasal bileşen değerleri, Türk Gıda Kodeksi, Avrupa Birliği ve FAO/WHO Kodeks standartları ile karşılaştırılmıştır.

Balların biyolojik analizleri (toplam fenolik madde miktarı, antiradikal ve antioksidan aktivite) her bir örnek için üç tekerrürlü olarak yapılmıştır ve standart sapmaları tespit edilmiştir. Ayrıca bu sonuçlar varyans analizi, Tukey testine göre değerlendirilmiş olup, istatistikî analizler sonucunda aynı veya birbirine yakın olan sonuçlar aynı harflerle, farklı olanlar ise farklı harflerle adlandırılmıştır.

3.1. Kestane Balları

Kestane bal örnekleri 2009 Haziran-Temmuz ayları arasında Karadeniz Bölgesinin Artvin ilinin farklı ilçe ve köylerinden toplanmıştır.

3.1.1. Kestane Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları

Çalışma kapsamında Karadeniz Bölgesi'nde Artvin ilinin farklı ilçe ve köylerinden toplanan 50 bal örneğinde, bal örneklerinin bitkisel orjinini belirlemek amacıyla, mikroskop altında bal örneklerindeki polenlere bakılarak kaynak teşkil eden dominant nektarlı bitkiler belirlenmiştir. Karadeniz Bölgesi'nde örnekler Haziran ayı içerisinde, kestanenin çiçeklenme döneminde alındığı için tümü kestane balını temsil etmektedir. Polen analizi sonucunda da bal örneklerinin kaynağı, kestane polenlerinin teşhis ile de teyit edimiştir. Çalışmada mikroskop altında sayılan toplam polen sayısı ile dominant polen sayısına ilişkin veriler Tablo 3.1'de verilmiştir.

Karadeniz Bölgesi'nden alınan bal örneklerinden % 100'ün de yüksek miktarda Fagaceae familyasına ait kestane (*Castanea sativa*) polenleri tespit edilmiştir. Bölge içerisinde belirlenen en yüksek frekans % 99.63, en düşük frekans ise % 87.07 bulunmuştur. Tablo 3.1'in incelenmesinden toplanan kestane ballarının monoflortal olduğu ve kendi orijinini yüksek oranda temsil ettiği belirlenmiştir.

Tablo 3.1. Kestane bal örneklerinde polen analiz sonuçları.

Örnek No	DPS*	Düger Polenler	TPS*	Frekans (%)	Örnek No	DPS*	Düger Polenler	TPS*	Frekans (%)
K1	119916	1116	121032	99.07	K26	140184	1260	141444	98.10
K2	133632	3132	136764	97.70	K27	121933	792	122725	99.35
K3	112284	6552	118836	94.48	K28	172116	900	173016	99.47
K4	57420	3348	60768	94.49	K29	305856	1476	307332	99.51
K5	181872	9900	191772	94.83	K30	149508	2160	151668	98.57
K6	440280	65348	505628	87.07	K31	129888	3924	133812	97.06
K7	109404	2556	111960	97.71	K32	873684	16884	890568	98.10
K8	1278036	128016	1406052	90.89	K33	156204	1332	157536	99.15
K9	51372	6270	57642	89.12	K34	44028	756	44784	98.31
K10	859860	39947	899807	95.56	K35	364212	19188	383400	94.99
K11	157788	3960	161748	97.55	K36	108072	1404	109476	98.71
K12	104580	2232	106812	97.91	K37	44892	1062	45954	97.68
K13	113364	1908	115272	98.34	K38	129852	2412	132264	98.17
K14	126036	2520	128556	98.03	K39	169884	3096	172980	98.21
K15	292392	1080	293472	99.63	K40	144828	2772	147600	97.12
K16	214596	8388	222984	96.23	K41	154692	1818	156510	98.83
K17	94428	7272	101700	92.84	K42	37656	210	37866	99.44
K18	162828	6012	168840	96.43	K43	126540	2772	129312	97.85
K19	280620	4320	284940	98.48	K44	2254402	20416	2274818	99.10
K20	70740	648	71388	99.09	K45	233037	10008	243045	95.88
K21	115668	1224	116892	98.95	K46	61146	1872	63018	97.02
K22	95832	1080	96912	98.88	K47	370224	6228	376452	98.34
K23	45664	1224	46908	97.39	K48	928188	18216	946404	98.07
K24	325296	4320	329616	98.68	K49	376020	5940	381960	98.44
K25	116996	1296	118292	98.90	K50	65592	792	66384	98.80

*DPS: Dominant polen sayısı. *TPS: Toplam polen sayısı.

3.1.2. Kestane Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları

Toplam 50 bal örneğinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda elde edilen nem, pH, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz miktarı ile ilgili sonuçlar Tablo 3.2'de verilmiştir.

Tablo 3.2. Kestane bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analiz sonuçları.

Örnek No	Nem (%)	pH	Toplam Asitlik (mmol/mL)	Diyastaz Sayısı	Invert Şeker(%)	Sakaroz (%)
K1	18,3	5.07	29,05	29,4	89,65	2,38
K2	20,9	4.45	58,21	23,0	89,98	1,71
K3	18,4	4.49	53,71	17,9	88,99	3,40
K4	18,2	4.49	54,56	17,9	96,80	3,37
K5	19,1	4.64	44,56	17,9	99,12	2,66
K6	22,4	4.49	38,21	13,9	101,25	1,28
K7	17,8	4.70	41,80	17,9	100,41	2,30
K8	18,6	4.47	59,16	23,0	100,82	1,01
K9	18,6	4.52	47,96	29,4	101,49	1,12
K10	19,0	4.61	32,75	13,9	101,22	1,19
K11	20,3	4.66	37,51	13,9	101,36	1,29
K12	18,0	5.44	18,10	17,9	100,44	1,17
K13	18,5	5.15	23,65	23,0	101,16	1,01
K14	18,3	5.15	23,75	17,9	100,88	1,44
K15	20,1	5.27	20,70	17,9	102,00	1,04
K16	19,9	4.98	23,65	17,9	102,58	0,96
K17	17,1	4.84	32,45	29,4	101,81	1,03
K18	19,8	5.23	20,46	13,9	100,56	1,01
K19	19,8	4.79	34,46	17,9	102,08	1,04
K20	21,2	5.11	28,50	17,9	96,54	6,30
K21	19,2	5.04	27,10	17,9	102,39	1,05
K22	19,3	5.03	27,55	23,0	102,50	1,04
K23	18,8	4.66	39,41	23,0	101,84	1,03
K24	20,2	5.12	22,35	23,0	101,54	1,02
K25	18,3	5.01	29,20	17,9	102,68	0,60
K26	18,4	4.96	32,85	17,9	98,27	0,80

K27	20,0	5.13	23,01	17,9	102,14	0,77
K28	21,7	5.54	22,35	23,0	99,61	2,26
K29	19,7	4.87	37,31	17,9	101,70	1,99
K30	19,9	4.56	38,86	17,9	101,30	0,76
K31	19,3	4.56	39,46	17,9	101,38	0,94
K32	19,8	4.55	33,81	17,9	101,82	1,03
K33	20,0	4.76	29,10	13,9	102,50	1,14
K34	19,2	5.15	21,75	23,0	102,46	0,95
K35	19,2	4.74	37,86	23,0	102,14	1,22
K36	20,6	4.86	32,55	23,0	100,91	0,93
K37	20,2	4.99	36,06	23,0	100,64	1,17
K38	19,3	4.49	49,51	23,0	101,98	1,48
K39	17,4	4.66	44,26	23,0	102,30	1,04
K40	17,8	5,30	27,30	23,0	102,05	1,39
K41	17,5	4.77	27,15	23,0	102,63	1,14
K42	20,0	4.54	39,11	23,0	101,95	1,12
K43	20,2	4.90	32,55	23,0	101,23	0,94
K44	18,5	4.20	30,70	13,9	102,38	1,39
K45	18,3	4.32	59,06	23,0	102,36	1,31
K46	19,3	4.33	58,61	23,0	102,62	1,14
K47	19,2	4.44	51,31	17,9	101,49	1,03
K48	17,8	4.46	53,31	23,0	102,45	1,04
K49	17,8	4.78	33,10	23,0	101,87	1,47
K50	18,1	5.16	22,00	13,9	101,27	1,46
<i>Ortalama</i>	<i>19,18</i>	<i>4,81</i>	<i>35,63</i>	<i>20,17</i>	<i>100,63</i>	<i>1,42</i>
<i>Standart Sapma</i>	<i>1,13</i>	<i>0,31</i>	<i>11,61</i>	<i>4,03</i>	<i>3,12</i>	<i>0,92</i>
<i>Minimum</i>	<i>17,1</i>	<i>4,20</i>	<i>18,1</i>	<i>13,9</i>	<i>88,99</i>	<i>0,6</i>
<i>Maksimum</i>	<i>22,4</i>	<i>5,54</i>	<i>59,16</i>	<i>29,4</i>	<i>102,68</i>	<i>6,3</i>
TSE	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\text{ÇB})^1$	$\geq 8 (\text{ÇB})^1$	$\geq 65 (\text{ÇB})^1$	$\leq 5 (\text{ÇB})^1$
KODEKS	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\text{SB})^2$	$\geq 8 (\text{SB})^2$	$\geq 45 (\text{SB})^2$	$\leq 10 (\text{SB})^2$
EU	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\text{ÇB})^1$	$\geq 8 (\text{ÇB})^1$	$\geq 65 (\text{ÇB})^1$	$\leq 5 (\text{ÇB})^1$
			$\leq 50 (\text{SB})^2$	$\geq 8 (\text{SB})^2$	$\geq 45 (\text{SB})^2$	$\leq 10 (\text{SB})^2$

¹: Çiçek Balı, ²: Salgı balı

3.1.2.1. Nem Miktarı

Kestane bal örneklerinde yapılan analizler sonucunda nem oranları % 17.11 ile % 22.4 arasında, ortalama % 19.18 ± 1.13 olarak belirlenmiştir (Tablo 3.2). Bal örneklerinin çoğundan elde edilen ortalama nem oranlarının Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarının belirlemiş olduğu % 20'lik sınır değere göre uygun bulunmuştur, fakat 10 bal örneğinde elde edilen ortalama nem oranları sınır değerinin üzerinde bulunmuştur.

3.1.2.2. pH Değeri

pH değerleri 4.20 ile 5.54 arasında değişmekte olup ortalama 4.81 ± 0.31 olarak bulunmuştur (Tablo 3.2).

3.1.2.3. Asitlik Miktarı

Asitlik değerleri 18.10 meq kg⁻¹ ile 59.16 meq kg⁻¹ arasında değişmekte olup ortalama 35.63 ± 11.61 meq kg⁻¹ olarak belirlenmiştir (Tablo 3.2). Tespit edilen bu ortalama asitlik değeri Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standartlarında belirtilen ≤ 50 meq kg⁻¹ değeri ile karşılaştırıldığı zaman bu değere uyumlu olduğu saptanmıştır. Fakat 8 kestane bal örneğinin asitlik değeri ise bu standartlarda belirtilen en fazla 50 meq kg⁻¹ sınır değerinin üzerinde bulunmuştur.

3.1.2.4. Diyastaz Sayısı

Kestane bal örneklerinde diyastaz sayısının 13.90 ile 29.40 arasında değiştiği ve ortalama 20.17 ± 4.03 olduğu saptanmıştır (Tablo 3.2). Bal örneklerinde elde edilen diyastaz sayısı ile ilgili sonuçlar FAO/Gıda Kodeksi ve Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği (2005) ve Avrupa Birliği standardının belirlediği en düşük sınır olan ≥ 8 değerine uygun olduğu belirlenmiştir.

3.1.2.5. İnvert Şeker Miktarı

İnvert şeker değerleri % 88.99 ile % 102.68 arasında değişmekte olup ortalama % 100.63 ± 3.12 olarak bulunmuştur (Tablo 3.2). Elde edilen ortalama invert şeker değeri Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeksin çiçek baları için belirlemiş olduğu en alt sınır olan % 65 değerinin üzerinde bulunmuştur (Tablo 3.2).

3.1.2.6. Sakaroz Miktarı

Kestane bal örneklerine ait sakaroz değerinin % 0.60 ile % 6.30 arasında değiştiği ve ortalama % 1.42 ± 0.92 olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.2). Analiz sonucunda elde edilen sakaroz değerlerinin çiçek ballarında en çok % 5, çam ballarında ise % 10 olması gerektiğini belirten Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği Standardı ve Kodeks standartlarına uygun olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.2). Ancak, K20 bal örneğinde sakaroz değeri Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği Standardı ve Kodeks standartlarında çiçek balları için bildirilen en fazla % 5 sınırın üzerinde olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.2).

3.1.3. Kestane Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları

Karadeniz Bölgesinde Artvin ilinden toplanan toplam 50 kestane bal örneğinde yapılan biyolojik analizler sonucunda elde edilen toplam fenolik madde miktarı, antioksidan ve antiradikal aktivite ile ilgili sonuçlar Tablo 3.3'te verilmiştir.

Tablo 3.3. Kestane bal örneklerinde yapılan biyolojik analiz sonuçları.

Örnek No	Toplam fenolik madde miktarı (mg gallik asit / 100 g)*	Antioksidan Aktivite (mg Askorbik asit/ g)*	Antiradikal Aktivite (%) inhibisyon)*
K1	71.049 ± 2.07 nop	80.990 ± 2.94 bcde	79.081 ± 0.45 lmnopr
K2	60.535 ± 2.03 iklm	74.886 ± 1.74 ab	76.322 ± 0.13 jklm
K3	81.564 ± 0.81 r	78.396 ± 1.37 abc	75.333 ± 0.24 hijk
K4	82.900 ± 1.72 r	81.448 ± 3.85 bcde	83.630 ± 0.62 stuv
K5	66.012 ± 2.10 lmn	94.953 ± 2.12 klmno	74.369 ± 0.81 ghij
K6	35.414 ± 0.75 b	87.857 ± 3.20 efghij	49.000 ± 0.94 b

K7	45.777 ± 2.02 de	92.511 ± 2.63 hijklm	72.050 ± 0.69 gh
K8	59.960 ± 2.05 hijkl	79.235 ± 1.77 abcd	78.162 ± 0.30 klmnop
K9	38.035 ± 0.08 bc	100.51 ± 1.77 nopr	71.230 ± 0.11 fg
K10	57.644 ± 2.57 ghij	82.496 ± 1.50 cdef	77.777 ± 1.27 jklmno
K11	70.982 ± 1.65 nop	92.969 ± 0.73 ijklnm	84.864 ± 0.30 tuv
K12	40.705 ± 2.41 bcd	90.375 ± 1.47 ghijkl	62.561 ± 0.92 e
K13	65.724 ± 3.46 lmn	116.46 ± 5.46 st	75.633 ± 0.21 ijkl
K14	59.859 ± 1.91 hijk	101.13 ± 1.25 opr	77.200 ± 0.30 jklmn
K15	62.631 ± 1.95 jklm	102.12 ± 1.38 pr	71.189 ± 0.79 fg
K16	62.935 ± 1.74 jklm	86.484 ± 3.51 efghi	76.559 ± 0.31 jklm
K17	45.845 ± 1.60 de	89.306 ± 3.65 fghijk	62.707 ± 0.94 e
K18	50.815 ± 1.41 ef	87.781 ± 1.95 efghij	68.471 ± 1.71 f
K19	54.162 ± 0.99 fgh	111.20 ± 1.72 s	81.883 ± 0.31 rstu
K20	91.352 ± 1.91 t	96.326 ± 3.24 lmnop	76.506 ± 0.83 jklm
K21	66.316 ± 2.63 mn	104.18 ± 0.95 r	81.363 ± 0.58 oprs
K22	74.769 ± 1.35 op	103.49 ± 1.26 r	84.989 ± 0.60 tuv
K23	65.657 ± 0.28 klmn	114.40 ± 2.20 st	85.622 ± 1.42 v
K24	58.371 ± 0.18 hij	100.74 ± 0.34 opr	74.376 ± 0.62 ghij
K25	69.376 ± 1.71 no	111.88 ± 3.89 st	77.889 ± 1.05 jklmno
K26	55.531 ± 5.91 fghi	128.21 ± 2.44 u	81.648 ± 0.80 prst
K27	58.912 ± 4.16 hij	104.86 ± 0.34 r	85.535 ± 0.30 v
K28	54.872 ± 1.73 fghi	103.79 ± 1.04 r	81.115 ± 0.33 oprs
K29	82.646 ± 0.92 r	103.41 ± 1.74 r	85.206 ± 0.27 uv
K30	65.268 ± 1.93 klmn	84.652 ± 3.89 cdefg	76.959 ± 0.29 jklm
K31	66.299 ± 2.05 mn	101.74 ± 2.42 opr	76.542 ± 2.81 jklm
K32	65.539 ± 1.00 klmn	93.961 ± 1.42 jklmn	77.730 ± 1.21 jklmno
K33	37.240 ± 1.49 bc	73.208 ± 0.69 a	60.201 ± 1.84 de
K34	46.352 ± 1.98 de	73.360 ± 1.87 a	61.006 ± 0.16 de
K35	69.985 ± 1.02 nop	91.672 ± 1.65 hijkl	80.752 ± 0.12 nopr
K36	51.525 ± 0.68 ef	87.781 ± 3.17 efghij	62.510 ± 1.65 e
K37	88.969 ± 0.43 st	78.319 ± 2.29 abc	75.612 ± 1.24 ijkl
K38	89.053 ± 5.00 st	86.331 ± 0.92 efghi	77.218 ± 0.26 jklmn
K39	75.462 ± 2.32 p	85.568 ± 3.27 defgh	58.773 ± 0.54 d
K40	52.407 ± 0.52 fg	103.18 ± 0.35 r	72.260 ± 0.00 ghi
K41	51.085 ± 0.78 ef	95.029 ± 0.57 klmno	61.065 ± 1.51 de
K42	71.219 ± 0.60 nop	89.535 ± 0.34 ghijkl	79.846 ± 0.17 mnopr
K43	70.137 ± 1.31 nop	100.90 ± 3.12 opr	78.271 ± 2.04 klmnop
K44	27.030 ± 1.38 a	73.360 ± 0.69 a	42.788 ± 0.87 a

K45	84.658 ± 0.78 rs	92.435 ± 3.63 hijklm	79.582 ± 1.71 mnopr
K46	91.436 ± 2.81 t	98.918 ± 2.37 mnopr	79.374 ± 0.79 mnopr
K47	45.794 ± 0.43 de	93.274 ± 0.99 ijklm	68.390 ± 0.59 f
K48	42.346 ± 2.07 cd	117.68 ± 0.47 t	55.674 ± 4.66 c
K49	44.915 ± 1.80 d	86.560 ± 1.52 efghi	68.002 ± 0.20 f
K50	36.564 ± 0.53 b	99.225 ± 1.27 mnopr	51.537 ± 2.23 b

(*) Her bir sütunda aynı küçük harflerle gösterilen değerlerin ortalamaları varyans analizi ve Tukey testine göre % 5 düzeyinde istatistiksel olarak önemli değildir.

3.1.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı

Çalışılan kestane balları Folin-Ciocalteu yöntemi ile ölçülen toplam fenolik içeriği, gallik asit eşdeğeri (GAE) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.3'te gösterilmiştir.

Araştırma sonucuna göre K44 bal örneği 27.030 ± 1.38 mg gallik asit / 100 g en düşük toplam fenolik içeriğe sahip iken, K46 bal örneği 91.436 ± 2.81 mg gallik asit / 100 g en yüksek toplam fenolik içeriğe sahiptir. Tablo 3.3'te görüldüğü gibi çalışılan kestane bal örneklerinin toplam fenolik içerikleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.1.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri

Çalışılan kestane bal örnekleri fosfomolibdenyum yöntemi ile ölçülen toplam antioksidan aktivitesi, askorbik asit eşdeğeri (mg AAE/g ekstre) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.3'te gösterilmiştir.

Analiz sonuçlarına göre K33 bal örneği 73.208 ± 0.69 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en düşük toplam antioksidan aktiviteye sahip iken K26 bal örneği 128.21 ± 2.44 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en yüksek toplam antioksidan aktiviteye sahiptir. Ayrıca kestane bal örneklerinin toplam antioksidan aktiviteleri arasındaki farkın önemli olduğu tespit edilmiştir ($p<0.05$).

3.1.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri

Çalışılan kestane bal örneklerinin antiradikal aktivitesi DPPH yöntemi ile ölçülmüş, sonuçlar % inhibisyon olarak belirtilmiştir ve Tablo 3.3'te gösterilmiştir.

Tablo 3.3'te görüldüğü gibi kestane bal örneklerinden K44 bal örneği 42.788 ± 0.87 % inhibisyon ile en düşük aktivite gösterirken, K23 bal örneği 85.622 ± 1.42 % inhibisyon ile en yüksek aktiviteyi göstermektedir. Kestane bal örneklerinin toplam antiradikal aktiviteleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.2. Ayçiçek Balları

Ayçiçeği bal örnekleri 2009 Temmuz ve Ağustos aylarında Trakya Bölgesi'nin Tekirdağ ve Edirne illerinin farklı ilçe ve köylerinden toplanmıştır.

3.2.1. Ayçiçeği Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları

Trakya Bölgesi'nde toplanan 50 bal örneğinin tümünde ≥ 45 oranında Asteraceae familyasına ait ayçiçeği (*Helianthus annuus*) polenleri tespit edilmiştir. Bu sonuçlar balların monofloral ayçiçeği balı olduğunu teyit etmektedir. Bölge içerisinde belirlenen en yüksek frekans % 70.00, en düşük frekans ise % 44.75 olarak bulunmuştur.

Sayılan toplam polen (TPS) ve dominant polen sayısına (DPS) ilişkin sonuçlar Tablo 3.4'te verilmiştir.

Tablo 3.4. Ayçiçeği bal örneklerinde polen analiz sonuçları.

Örnek No	DPS	Diğer Polenler	TPS	Frekans (%)	Örnek No	DPS	Diğer Polenler	TPS	Frekans (%)
A1	22716	17820	40536	56.03	A26	20542	22953	43495	47.22
A2	24732	21096	45828	53.96	A27	3854	2977	6831	56.41
A3	22968	18720	41536	55.09	A28	2232	1944	4176	53.44
A4	8064	7488	15552	51.85	A29	16550	18954	35504	46.61
A5	9684	11664	21348	45.36	A30	2268	1262	3528	64.28

A6	9540	9756	19296	49.44	A31	21113	19651	40764	51.79
A7	16884	19872	36756	45.93	A32	3407	2255	5662	60.17
A8	13298	12851	26149	50.85	A33	5632	5212	10844	51.93
A9	10872	9144	20016	54.31	A34	17775	16430	34205	51.96
A10	14328	14436	28764	49.81	A35	7906	9341	17247	45.83
A11	16020	12348	28368	56.47	A36	8334	9807	18141	45.94
A12	8532	10296	18828	45.31	A37	15811	13398	29209	54.13
A13	3412	3118	6530	52.25	A38	2465	2331	4796	51.39
A14	1412	1011	2423	58.27	A39	10227	12264	22491	45.47
A15	26604	22644	49248	54.02	A40	4971	3213	8184	60.74
A16	7200	7596	14796	48.66	A41	23108	20056	43164	53.53
A17	27000	21600	48600	55.55	A42	11357	8443	19800	57.35
A18	20288	17880	38168	53.15	A43	5761	5051	10812	53.28
A19	10332	9720	20052	51.52	A44	7692	7153	14845	51.81
A20	9828	11700	21528	45.65	A45	15151	15985	31136	48.66
A21	19224	16272	35496	54.15	A46	13102	15233	28335	46.23
A22	14796	17964	32760	45.16	A47	4775	5302	10077	47.38
A23	3276	1404	4680	70.00	A48	11842	10993	22835	51.85
A24	11988	14796	26784	44.75	A49	8955	10322	19277	46.45
A25	20988	23220	44208	47.47	A50	10443	11248	21691	48.14

3.2.2. Ayçiçeği Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları

Trakya Bölgesinde Tekirdağ ve Edirne illerinden toplanan toplam 50 bal örneğinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda elde edilen nem, pH, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz miktarı ile ilgili sonuçlar Tablo 3.5'te verilmiştir.

Tablo 3.5. Ayçiçeği bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analiz sonuçları.

Örnek No	Nem (%)	pH	Toplam Asitlik (mmol/mL)	Diyastaz Sayısı	İnvert Şeker(%)	Sakaroz (%)
A1	20.2	3.80	48.46	17.9	102.67	1.58
A2	20.2	3.79	50.81	17.9	111.73	1.03
A3	20.1	3.80	44.31	17.9	111.03	1.54
A4	20.3	3.75	53.41	17.9	110.48	1.52

A5	20.5	3.73	53.46	17.9	110.35	1.41
A6	20.4	3.78	49.26	23.0	109.97	1.20
A7	20.1	3.77	58.11	17.9	111.29	0.93
A8	19.3	3.79	48.26	17.9	110.79	1.33
A9	20.3	3.78	53.51	17.9	110.51	1.84
A10	19.2	4.45	32.30	17.9	104.62	1.84
A11	20.2	3.79	53.61	23.0	104.03	0.90
A12	20.4	3.79	54.11	23.0	110.06	1.41
A13	19.3	3.84	58.11	23.0	108.99	0.48
A14	20.1	5.90	33.61	38.5	111.50	1.77
A15	20.3	3.74	54.31	23.0	105.38	1.11
A16	20.4	3.75	48.71	23.0	111.74	1.77
A17	20.2	3.76	47.31	23.0	111.35	1.87
A18	20.1	3.76	47.61	23.0	112.22	0.83
A19	19.5	4.47	33.15	17.9	108.75	3.42
A20	20.1	4.16	40.46	23.0	111.10	1.02
A21	20.2	3.77	53.76	29.4	110.08	0.59
A22	20.1	3.73	53.91	23.0	113.04	0.95
A23	20.0	3.84	64.11	23.0	111.74	1.57
A24	20.4	3.77	53.11	23.0	110.63	1.22
A25	20.2	3.73	53.81	17.9	110.92	1.22
A26	20.4	3.77	52.86	17.9	112.72	1.27
A27	20.2	3.74	43.86	23.0	112.99	2.36
A28	20.3	3.78	47.56	17.9	110.95	1.95
A29	20.4	3.78	48.86	23.0	113.24	1.06
A30	19.5	3.70	68.12	17.9	111.82	0.72
A31	20.1	3.72	45.76	17.9	112.31	1.14
A32	20.1	3.75	72.22	23.0	111.53	1.14
A33	22.3	3.80	41.78	17.9	111.96	0.72
A34	19.2	3.76	54.41	17.9	112.61	1.27
A35	22.1	3.80	53.96	17.9	111.24	1.34
A36	19.2	3.75	48.72	17.9	103.54	0.98
A37	19.2	3.74	49.21	17.9	106.95	1.04
A38	20.4	3.78	47.26	17.9	112.11	0.62
A39	20.2	3.77	50.86	23.0	111.86	1.35
A40	19.5	3.79	54.61	17.9	106.67	0.56
A41	22.2	3.83	48.22	17.9	105.25	0.63
A42	19.5	4.18	47.35	23.0	111.80	1.35

A43	19.3	3.71	40.86	17.9	111.64	1.35
A44	20.1	3.77	44.72	17.9	106.98	2.11
A45	19.3	3.81	53.72	23.0	107.35	1.64
A46	20.2	4.21	53.85	17.9	112.64	0.83
A47	20.3	3.71	52.11	17.9	108.22	1.46
A48	19.4	4.11	47.46	17.9	110.24	1.41
A49	19.2	3.82	33.73	17.9	111.12	1.54
A50	20.1	3.75	48.51	17.9	111.91	1.46
<i>Ortalama</i>	<i>20.09</i>	<i>3.87</i>	<i>49.84</i>	<i>20.37</i>	<i>110.09</i>	<i>1.31</i>
<i>Standart Sapma</i>	<i>0.68</i>	<i>0.33</i>	<i>7.73</i>	<i>3.82</i>	<i>2.69</i>	<i>0.51</i>
<i>Minimum</i>	<i>19.2</i>	<i>3.7</i>	<i>32.3</i>	<i>17.9</i>	<i>102.67</i>	<i>0.48</i>
<i>Maksimum</i>	<i>22.3</i>	<i>5.9</i>	<i>72.22</i>	<i>38.5</i>	<i>113.24</i>	<i>3.42</i>
TSE	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
KODEKS	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 8 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 45 (\mathcal{SB})^2$	$\leq 10 (\mathcal{SB})^2$
EU	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
			$\leq 50 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 8 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 45 (\mathcal{SB})^2$	$\leq 10 (\mathcal{SB})^2$

¹: Çiçek Balı, ²: Salgı balı

3.2.2.1. Nem Miktarı

Ayçiçeği bal örneklerinde yapılan analizler sonucunda; nem oranları % 19.2 ile % 22.3 arasında değişmekte olup ortalama % 20.09 ± 0.68 olarak belirlenmiştir (Tablo 3.5). Bal örneklerinin çoğundan elde edilen ortalama nem oranlarının Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarının belirlemiş olduğu % 20'lik sınırın üzerinde bulunmuştur.

3.2.2.2. pH Değeri

İncelenen ayçiçeği bal örneklerinde elde edilen pH değerleri 3.7 ile 5.9 arasında değişmekte olup ortalama 3.87 ± 0.33 olarak bulunmuştur (Tablo 3.5).

3.2.2.3. Asitlik Miktarı

Asitlik değerleri 32.30 meq kg⁻¹ ile 72.22 meq kg⁻¹ arasında değişmekte olup ortalama 49.84 ± 7.73 meq kg⁻¹ olarak belirlenmiştir (Tablo 3.5). Çalışma sonucunda elde edilen bu ortalama değerlere bakıldığı zaman Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standartlarında çiçek ve salgı balı için belirtilen ≤ 50 meq kg⁻¹ değerine bir çok balın uymadığı saptanmıştır.

3.2.2.4. Diyastaz Sayısı

Diyastaz sayısının 17.90 ile 38.50 arasında değiştiği ve ortalama 20.37 ± 3.82 olduğu saptanmıştır (Tablo 3.5). Çalışmada diyastaz sayısı ile ilgili elde edilen sonuçlar Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standardının belirlediği en alt sınır olan 8'den yüksek bulunarak tüm balların uygun olduğu tespit edilmiştir.

3.2.2.5. İnvert Şeker Miktarı

Araştırmada ayçiçeği bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda; invert şeker değerleri % 102.67 ile % 113.24 arasında değişmekte olup ortalama % 110.09 ± 2.69 olarak bulunmuştur (Tablo 3.5). Elde edilen invert şeker değerlerinin Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarına uygun olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.5).

3.2.2.6. Sakaroz Miktarı

Ayçiçeği ballarına ait sakaroz değerlerinin % 0.48 ile % 3.42 arasında değiştiği, ortalama değerin ise % 1.31 ± 0.51 olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.5). Elde edilen sakaroz değerlerinin çiçek ballarında en çok % 5, çam ballarında ise % 10 olması gerektiğini belirten Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği Standardı ve Kodeks standartlarına uygun olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.5).

3.2.3. Ayçiçeği Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları

Trakya Bölgesinden toplanan toplam 50 ayçiçeği bal örneğinde yapılan biyolojik analizler sonucunda elde edilen toplam fenolik madde miktarı, antioksidan ve antiradikal aktivite ile ilgili sonuçlar Tablo 3.6'da verilmiştir.

Tablo 3.6. Ayçiçeği bal örneklerinde yapılan biyolojik analiz sonuçları.

Örnek No	Toplam fenolik madde miktarı (mg gallik asit / 100 g)*	Antioksidan Aktivite (mg Askorbik asit/ g)*	Antiradikal Aktivite (% inhibisyon)*
A1	14.199±0.26 noprs	104.180±2.94 prstü	36.245±0.82 fg
A2	17.030±0.38 y	128.673±1.99 x	48.927±0.56 jklmn
A3	16.194±1.49 üvy	104.866±1.90 stü	51.366±1.69 mnopr
A4	16.726±0.29 vy	107.386±5.21 tüv	54.445±0.18 rstü
A5	13.548±0.35 klmnopr	90.680±4.80 defghijkl	52.196±0.83 oprst
A6	13.734±0.19 lmnopr	99.376±1.77 mnoprst	54.592±1.12 stü
A7	13.776±0.52 lmnopr	105.553±0.80 stü	50.163±0.07 klmno
A8	12.627±0.72 ghijklmn	98.615±3.12 lmnoprs	48.295±0.28 jklm
A9	11.511±0.70 defghi	104.323±2.52 rstü	49.264±2.09 jklmno
A10	15.670±0.37 stüvy	118.676±1.21 z	51.700±1.39 noprs
A11	15.771±0.46 stüvy	114.256±1.12 vyz	58.109±0.70 v
A12	10.615±0.55 cdef	115.243±0.22 yz	54.630±1.23 stü
A13	10.860±0.99 defg	99.606±2.89 mnoprst	65.437±0.44 y
A14	19.412±0.01 z	96.860±0.73 klmopnr	37.241±0.03 g
A15	9.102±0.09 bc	101.131±3.49 noprstü	50.489±1.98 lmno
A16	11.334±0.69 defghi	106.543±1.60 stü	55.060±0.62 tü
A17	11.735±0.00 defghij	99.604±0.92 mnoprst	35.842±0.06 fg
A18	11.731±0.55 defghij	106.930±1.65 tüv	51.846±0.20 noprs
A19	11.486±0.28 defghi	103.186±0.35 oprstü	52.035±0.63 noprst
A20	8.409±0.32 ab	93.808±1.26 ghijklmn	36.046±0.28 fg
A21	10.505±0.16 cdef	96.250±4.36 jklmnop	46.824±0.54 ij
A22	13.329±0.58 jklmnop	93.122±2.42 fghijklmn	47.547±0.10 jkl
A23	16.084±0.23 tüvy	87.704±0.57 bcdefgh	56.880±0.75 üv
A24	14.681±1.53 prstü	108.073±0.95 üvy	46.302±0.43 hij
A25	12.276±0.00 fghijklm	96.555±1.83 klmnopr	46.425±2.21 hij
A26	11.452±0.40 defghi	92.435±1.17 efgijklm	43.926±0.51 hi

A27	14.165±0.62 noprs	84.729±1.94 abcde	47.193±1.52 jk
A28	23.201±0.79 x	86.636±1.27 bcdefg	36.515±0.27 g
A29	11.782±0.76 defghij	91.520±2.84 defghijklm	35.960±0.38 fg
A30	19.735±0.30 z	93.656±3.07 ghijklmn	53.796±1.45 prst
A31	12.095±0.44 efghijkl	90.222±0.95 defghijk	43.590±1.26 h
A32	19.315±1.00 z	80.838±1.86 ab	52.363±0.65 oprst
A33	10.336±1.29 cde	93.198±2.05 fghijklmn	31.618±2.07 cde
A34	11.461±0.63 defghi	95.868±3.91 hijklmno	29.918±0.57 c
A35	11.452±0.19 defghi	91.290±1.99 defghijklm	34.179±2.48 efg
A36	19.110±0.51 z	109.140±2.86 üvy	36.955±2.56 g
A37	6.896±0.19 a	85.263±0.22 abcdef	25.057±1.01 a
A38	12.678±1.09 hijklmn	81.372±4.04 abc	30.914±0.70 cd
A39	11.613±0.53 defghij	84.423±4.85 abcde	34.431±0.51 efg
A40	11.844±0.04 defghijk	78.549±1.55 a	36.995±0.58 g
A41	8.397±0.06 ab	87.933±1.52 bcdefghij	30.423±0.88 cd
A42	11.048±0.05 defghi	94.724±6.45 ghijklmn	33.194±1.50 def
A43	10.376±0.00 cde	96.095±4.24 ijklmno	24.647±1.01 a
A44	11.845±0.23 defghijk	89.307±4.54 cdefghijk	28.578±0.37 bc
A45	14.458±0.00 oprst	88.773±1.34 bcdefghijk	26.393±0.64 ab
A46	12.790±0.01 ijklmno	83.508±2.84 abcd	47.265±0.01 jk
A47	10.121±0.00 cd	83.432±1.42 abcd	29.233±0.01 c
A48	13.911±0.12 mnopr	87.781±1.04 bcdefghi	48.565±0.01 jklm
A49	15.239±0.08 rstüv	90.527±1.99 defghijkl	50.688±0.02 mnop
A50	10.915±0.01 defgh	78.091±1.68 a	36.866±0.00 g

(*) Her bir sütunda aynı küçük harflerle gösterilen değerlerin ortalamaları varyans analizi ve Tukey testine göre % 5 düzeyinde istatistiksel olarak önemli değildir.

3.2.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı

Folin-Ciocalteu yöntemi ile tayin edilen toplam fenolik madde içerikleri Tablo 3.6'da verilmiştir.

Araştırma sonucuna göre A37 bal örneği 6.896 ± 0.19 mg gallik asit / 100 g en düşük toplam fenolik içeriğe sahip iken, A28 bal örneği 23.201 ± 0.79 mg gallik asit / 100 g en yüksek toplam fenolik içeriğe sahiptir. Tablo 3.6'da görüldüğü gibi Varyans analizi (anlamlılık % 95)

ile incelendiğinde çalışılan ayçiçeği bal örneklerinin toplam fenolik içerikleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.2.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri

Ayçiçeği bal örneklerinin toplam antioksidan aktivitesi, askorbik asit eşdeğeri (mg AAE/g ekstre) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.6'da gösterilmiştir.

Analiz sonuçlarına göre A50 bal örneği 78.091 ± 1.68 a mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en düşük toplam antioksidan aktiviteye sahip iken A10 bal örneği 118.676 ± 1.21 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en yüksek toplam antioksidan aktiviteye sahiptir. Ayrıca ayçiçeği bal örneklerinin toplam antioksidan aktiviteleri arasındaki farkın önemli olduğu tespit edilmiştir ($p<0.05$).

3.2.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri

Araştırma sonucunda ayçiçeği bal örneklerinin antiradikal aktivitesinin sonuçları % inhibisyon olarak belirtilmiştir ve sonuçlar Tablo 3.6'da gösterilmiştir.

Tablo 3.6'da görüldüğü gibi ayçiçeği bal örneklerinden A43 bal örneği 24.647 ± 1.01 % inhibisyon ile en düşük aktivite gösterirken, A13 bal örneği ise 65.437 ± 0.44 % inhibisyon ile en yüksek aktiviteyi göstermektedir. Ayçiçeği bal örneklerinin toplam antiradikal aktiviteleri karşılaştırıldığı zaman aralarındaki istatistiksel farklar önemlidir ($p<0.05$).

3.3. Narenciye Balları

Narenciye bal örnekleri 2009 Nisan ve Mayıs aylarında Akdeniz Bölgesi'nin Antalya ilinin farklı ilçe ve köylerinden toplanmıştır.

3.3.1. Narenciye Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları

Akdeniz Bölgesinden alınan 50 bal örneğinde dominant nektarlı bitkiler belirlenmiştir. Polen analizi sonucunda bal örneklerinin kaynağı, Rutaceae familyasına ait narenciye (turuncgil) (*Citrus spp.*) polenlerinin teşhis ile teyit edilmiştir.

Narenciye balı için bölgede belirlenen en yüksek frekans % 97.02, en düşük frekans ise % 45.76 olarak bulunmuştur. Toplam polen ve dominant polen sayısına ilişkin veriler Tablo 3.7'de verilmiştir.

Tablo 3.7. Narenciye bal örneklerinde polen analiz sonuçları.

Örnek No	DPS	Düger Polenler	TPS	Frekans (%)	Örnek No	DPS	Düger Polenler	TPS	Frekans (%)
N1	8712	936	9648	90.29	N26	8593	1803	10396	82.65
N2	2412	360	2772	87.01	N27	9216	1908	11124	82.84
N3	3312	432	3744	88.46	N28	274752	142560	417312	65.83
N4	72443	6623	79066	91.62	N29	234610	116508	351118	66.81
N5	77109	5851	82959	92.94	N30	202555	156324	358879	56.44
N6	84024	5472	89496	93.88	N31	133760	15812	149572	89.42
N7	69899	4519	74418	93.92	N32	123324	11670	134994	91.35
N8	75479	6125	81604	92.49	N33	147636	14580	162216	91.01
N9	83052	6480	89532	92.76	N34	35166	1332	36498	96.35
N10	15673	2887	18560	84.44	N35	38090	1428	39518	96.38
N11	12598	3312	15910	79.18	N36	42336	1296	43632	97.02
N12	14652	2340	16992	86.22	N37	78220	15269	93489	83.66
N13	4127	761	4888	84.43	N38	82584	12528	95112	86.82
N14	3780	684	4464	84.67	N39	85247	14308	99555	85.62
N15	2698	544	3242	83.22	N40	2268	468	2736	82.89
N16	15992	1204	17196	92.99	N41	3251	604	3855	84.33
N17	17302	1551	18853	91.77	N42	21924	25884	47908	45.76
N18	16056	1080	17136	93.69	N43	30922	5998	36920	83.75
N19	13256	3255	16511	80.28	N44	25598	4859	30457	84.04
N20	4669	1126	5795	80.56	N45	28188	5652	33840	83.29
N21	7149	4370	11519	62.06	N46	89411	16990	106401	84.03
N22	2320	540	2860	81.11	N47	94536	19224	113760	83.10
N23	3125	664	3789	82.47	N48	3388	981	4369	77.54
N24	2974	771	3745	79.41	N49	19510	23039	42227	46.20
N25	8934	2156	11090	80.55	N50	2665	479	3144	84.76

3.3.2. Narenciye Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları

Akdeniz Bölgesi’nde Antalya ilinin farklı ilçe ve köylerinden, farklı arıcılardan temin edilen toplam 50 bal örneğinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda elde edilen nem, pH, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz miktarı ile ilgili sonuçlar Tablo 3.8’de verilmiştir.

Tablo 3.8. Narenciye bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analiz sonuçları.

Örnek No	Nem (%)	pH	Toplam Asitlik (mmol/mL)	Diyastaz Sayısı	Invert Şeker(%)	Sakaroz (%)
N1	18.3	3.84	18.80	5.0	112.36	1.26
N2	18.7	3.91	14.68	5.0	109.47	2.42
N3	20.2	3.90	11.55	2.5	112.24	1.05
N4	19.4	3.83	18.66	5.0	111.49	0.93
N5	19.4	3.83	18.62	6.5	111.62	1.04
N6	19.4	3.82	17.70	5.0	111.42	0.93
N7	21.2	3.79	18.25	6.5	109.78	1.30
N8	21.2	3.78	19.20	6.5	109.81	1.10
N9	21.1	3.80	23.01	6.5	109.97	1.20
N10	18.1	3.94	18.47	5.0	112.23	1.15
N11	18.2	3.93	18.30	5.0	112.00	1.57
N12	18.1	3.87	17.91	2.5	111.87	1.78
N13	23.3	3.76	16.38	1.0	111.49	1.14
N14	23.0	3.77	16.54	1.0	111.20	1.23
N15	18.9	3.91	14.03	1.0	110.11	1.92
N16	18.3	3.78	16.76	2.5	112.38	0.95
N17	18.1	3.77	17.07	2.5	112.92	0.63
N18	18.2	3.78	16.85	1.0	112.99	0.74
N19	18.9	3.70	18.03	1.0	112.50	0.95
N20	20.0	3.89	23.40	1.0	112.57	0.74
N21	18.3	3.88	24.40	1.0	112.10	1.05
N22	16.9	3.77	16.34	1.0	111.60	1.24
N23	18.0	3.88	14.38	1.0	111.16	1.23
N24	18.1	3.87	14.88	1.0	111.33	1.14
N25	20.2	3.89	22.04	1.0	108.72	2.89

N26	20.2	3.88	22.09	1.0	108.45	3.30
N27	20.2	3.89	19.38	1.0	110.18	2.03
N28	19.7	4.00	27.43	5.0	106.73	5.03
N29	20.0	3.99	24.50	5.0	107.18	4.35
N30	19.8	3.99	25.49	5.0	107.19	4.75
N31	18.8	4.00	23.60	2.5	108.78	0.88
N32	18.8	4.02	24.45	5.0	108.51	0.68
N33	18.7	4.04	23.23	5.0	108.85	0.88
N34	18.4	3.90	19.41	1.0	110.45	1.32
N35	18.6	3.88	18.12	1.0	110.08	1.41
N36	17.3	4.20	17.69	5.0	109.92	1.40
N37	19.2	3.85	21.41	2.5	110.62	1.73
N38	19.3	3.94	22.00	2.5	110.98	1.65
N39	18.8	3.84	21.44	5.0	111.56	1.45
N40	19.0	3.72	19.08	2.5	109.61	3.37
N41	20.1	3.73	14.58	2.5	109.98	3.39
N42	18.8	3.72	21.53	2.5	112.65	1.14
N43	18.4	3.94	17.88	1.0	112.19	1.57
N44	18.5	3.96	18.55	2.5	112.56	1.48
N45	18.4	3.95	17.76	2.5	111.83	1.56
N46	21.5	3.94	29.60	5.0	107.41	1.92
N47	21.5	3.88	28.97	5.0	107.82	1.97
N48	18.4	3.79	22.48	2.5	109.50	3.53
N49	18.9	3.72	19.56	2.5	112.74	1.15
N50	18.6	3.91	17.01	2.5	109.04	3.02
<i>Ortalama</i>	19.26	3.87	19.66	3.09	110.60	1.73
<i>Standart Sapma</i>	1.31	0.09	3.85	1.89	1.71	1.06
<i>Minimum</i>	16.9	3.7	11.55	1.0	106.73	0.63
<i>Maksimum</i>	23.3	4.2	29.6	6.5	112.99	5.03
TSE	$\leq 20\%$	$\leq 20\%$	$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
KODEKS	$\leq 20\%$		$\leq 50 (SB)^2$	$\geq 8 (SB)^2$	$\geq 45 (SB)^2$	$\leq 10 (SB)^2$
EU	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
			$\leq 50 (SB)^2$	$\geq 8 (SB)^2$	$\geq 45 (SB)^2$	$\leq 10 (SB)^2$

¹: Çiçek Balı, ²: Salgı balı

3.3.2.1. Nem Miktarı

Narenciye ballarında nem oranları % 16.9 ile % 23.3 arasında değişmekte olup ortalama değer ise 19.26 ± 1.31 olarak bulunmuştur (Tablo 3.8). Bal örneklerinde elde edilen ortalama nem oranları 10 bal örneğinde Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarının belirlemiş olduğu % 20'lik sınırın üzerinde bulunmuştur. Akdeniz Bölgesinde Mayıs ayı içerisinde alınmış olan numunelerin erken hasattan dolayı yüksek nem oranına sahip olduğu tahmin edilmektedir.

3.3.2.2. pH Değeri

Narenciye bal örneklerinden elde edilen pH değerleri 3.7 ile 4.2 arasında değişmekte olup ortalama değer ise 3.87 ± 0.09 olarak bulunmuştur (Tablo 3.8).

3.3.2.3. Asitlik Miktarı

Narenciye bal örneklerine ait toplam asitlik değerleri 11.55 meq kg⁻¹ ile 29.60 meq kg⁻¹ arasında değişmekte olup ortalama değer ise 19.66 ± 3.85 meq kg⁻¹ olarak belirlenmiştir (Tablo 3.8). Elde edilen bu ortalama değerler Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standartlarında çiçek ve salgı balı için belirtilen ≤ 50 meq kg⁻¹ değeri ile karşılaştırıldığı zaman bu değere uyumlu olduğu saptanmıştır.

3.3.2.4. Diyastaz Sayısı

Narenciye bal örneklerinde diyastaz sayısının 1.0 ile 6.5 arasında değiştiği ve ortalama 3.09 ± 1.89 olduğu saptanmıştır (Tablo 3.8). Analizler sonucunda bu bölgeye ait bal örneklerinde elde edilen diyastaz sayısı ile ilgili veriler Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standardının belirlediği en alt sınır olan 8'den düşük bulunmuştur.

3.3.2.5. İvert Şeker Miktarı

Narenciye bal örneklerinde invert şeker değerleri % 106.73 ile % 112.99 arasında değişmekte olup ortalama 110.60 ± 1.71 olarak bulunmuştur (Tablo 3.8). Elde edilen ortalama invert

şeker değeri Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeksin çiçek baları için belirlemiş olduğu en alt limit olan % 65 değerinin üzerinde bulunmuştur.

3.3.2.6. Sakaroz Miktarı

Narenciye bal örneklerinin sakaroz değerlerinin % 0.63 ile % 5.03 arasında değiştiği ortalama değerin ise % 1.73 ± 1.06 olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.8). Belirlenen sakaroz değeri Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarında çiçek balları için belirtilen en fazla % 5 sınır değerinin altında bulunarak balların standartlara uygun olduğu tespit edilmiştir.

3.3.3. Narenciye Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları

Toplam 50 narenciye bal örneğinde yapılan biyolojik analizler sonucunda elde edilen toplam fenolik madde miktarı, antioksidan ve antiradikal aktivite ile ilgili sonuçlar Tablo 3.9'da verilmiştir.

Tablo 3.9. Narenciye bal örneklerinde yapılan biyolojik analiz sonuçları.

Örnek No	Toplam fenolik madde miktarı (mg gallik asit / 100 g)*	Antioksidan Aktivite (mg Askorbik asit/ g)*	Antiradikal Aktivite (% inhibisyon)*
N1	1.259±0.26 a	90.070±2.32 bcdefg	8.696±1.05 defgh
N2	1.682±0.02 abc	87.399±0.34 bcd	9.729±0.06 fghi
N3	1.785±0.00 abc	91.062±2.57 defghij	8.318±0.40 cdefg
N4	1.056±0.32 a	88.391±1.86 bcde	12.026±0.47 kl
N5	1.029±0.00 a	89.096±0.70 bcdef	12.636±0.04 l
N6	1.117±0.00 a	90.222±0.34 bcdefg	12.233±1.01 l
N7	1.871±0.22 abc	110.210±0.46 mn	17.797±0.05 n
N8	1.397±0.01 a	111.656±1.84 mn	17.714±0.23 n
N9	1.717±0.01 abc	111.200±0.34 mn	16.445±0.08 mn
N10	1.210±0.00 a	97.623±1.04 j	16.334±0.35 mn
N11	1.491±0.27 ab	97.318±1.48 l	16.119±0.31 mn
N12	1.509±0.02 ab	96.784±0.69 l	16.445±0.32 mn
N13	1.588±0.51 ab	94.113±2.44 ghijkl	5.104±1.32 a

N14	0.930±0.12 a	94.037±0.57 ghijkl	5.155±0.25 a
N15	1.761±0.01 abc	94.113±0.57 ghijkl	9.517±0.15 fgh
N16	1.732±0.15 abc	96.250±0.45 kl	6.861±0.00 abcd
N17	1.565±0.01 ab	97.013±1.15 l	6.238±0.29 ab
N18	1.506±0.09 ab	95.868±1.52 kl	7.029±0.06 bcd
N19	11.569±0.02 k	86.331±1.17 b	30.846±0.05 p
N20	13.519±0.18 l	86.942±1.18 bc	32.185±0.00 pr
N21	14.039±0.43 l	86.713±1.90 b	32.881±0.53 rs
N22	0.937±0.39 a	81.524±1.37 a	10.184±0.09 ghij
N23	1.774±0.01 abc	82.135±0.57 a	11.447±0.11 ijkl
N24	1.118±0.08 a	98.081±1.78 l	10.279±0.08 hijk
N25	2.385±0.26 bc	86.713±0.80 b	9.835±0.43 fghi
N26	3.718±0.47 ef	87.170±1.73 bcd	9.567±1.06 fgh
N27	3.577±0.07 e	87.552±1.39 bcde	10.085±0.67 ghi
N28	11.422±0.01 k	90.377±2.07 bcdefgh	42.406±1.76 x
N29	13.200±0.02 l	91.138±0.57 defghij	40.426±0.89 z
N30	13.929±0.33 l	97.166±1.72 l	41.224±0.04 zx
N31	6.494±0.00 i	109.678±0.57 m	36.278±0.35 üv
N32	11.066±0.01 k	111.128±0.60 mn	38.320±0.36 y
N33	8.747±0.78 j	113.946±2.64 n	37.392±0.84 vy
N34	5.276±0.04 h	92.664±0.47 fghijk	6.770±0.22 abc
N35	4.476±0.01 fgh	91.672±0.22 efghij	8.109±0.35 cdef
N36	2.556±0.29 cd	90.909±0.47 cdefghi	7.401±0.39 bcde
N37	3.208±0.08 de	94.394±0.42 hijkl	14.628±0.13 m
N38	4.048±1.05 efg	94.571±0.69 ijkl	15.774±0.50 m
N39	4.568±0.00 gh	96.097±0.34 kl	15.786±0.29 m
N40	0.903±0.10 a	91.672±0.91 efghij	7.559±0.26 bcde
N41	1.440±0.03 ab	91.672±1.60 efghij	7.435±0.14 bcde
N42	1.580±0.02 ab	95.029±0.69 jkl	10.222±0.00 ghijk
N43	1.673±0.11 abc	88.086±0.80 bcde	11.942±0.12 jkl
N44	1.276±0.01 a	88.925±1.60 bcdef	12.014±0.56 kl
N45	1.326±1.05 a	89.993±0.68 bcdefg	12.569±0.11 l
N46	8.840±0.91 j	108.603±0.99 m	34.356±1.66 st
N47	8.848±0.00 j	108.534±0.82 m	34.968±0.88 tü
N48	9.145±0.21 j	94.114±2.05 ghijkl	24.635±1.07 o
N49	1.368±0.02 a	79.769±1.65 a	10.079±0.40 ghi
N50	1.766±0.77 abc	110.360±2.12 mn	9.149±1.38 efgh

(*) Her bir sütunda aynı küçük harflerle gösterilen değerlerin ortalamaları varyans analizi ve Tukey testine göre % 5 düzeyinde istatistiksel olarak önemli değildir.

3.3.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı

Narenciye balları Folin-Ciocalteu yöntemi ile ölçülen toplam fenolik içeriği, gallik asit eşdeğeri (GAE) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.9'da gösterilmiştir.

Araştırma sonucuna göre N40 bal örneği 0.903 ± 0.10 mg gallik asit / 100 g en düşük toplam fenolik içeriğe sahip iken, N21 bal örneği 14.039 ± 0.43 mg gallik asit / 100 g en yüksek toplam fenolik içeriğe sahiptir. Tablo 3.9'da görüldüğü gibi çalışılan narenciye bal örneklerinin toplam fenolik içerikleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.3.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri

Çalışılan narenciye bal örneklerinin fosfomolibdenyum yöntemi ile ölçülen toplam antioksidan aktivitesi, askorbik asit eşdeğeri (mg AAE/g ekstre) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.9'da gösterilmiştir.

Analiz sonuçlarına göre N49 bal örneği 79.769 ± 1.65 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en düşük toplam antioksidan aktiviteye sahip iken N33 bal örneği 113.946 ± 2.64 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en yüksek toplam antioksidan aktiviteye sahiptir. Ayrıca narenciye bal örneklerinin toplam antioksidan aktiviteleri arasındaki farkın önemli olduğu tespit edilmiştir ($p<0.05$).

3.3.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri

Antalya ilinden toplanan narenciye bal örneklerinin antiradikal aktivitesi DPPH yöntemi ile ölçülmüş, sonuçlar % inhibisyon olarak belirtilmiş ve Tablo 3.9'da gösterilmiştir.

Tablo 3.9'da görüldüğü gibi narenciye bal örneklerinden N13 bal örneği 5.104 ± 1.32 % inhibisyon ile en düşük aktivite gösterirken, N28 bal örneği 42.406 ± 1.76 % inhibisyon ile en

yüksek aktiviteyi göstermektedir. Narenciye bal örneklerinin toplam antiradikal aktiviteleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.4. Ormangülü Balları

Deli bal veya acı bal olarak bilinen bu ballar, orman gülü bitkilerinin yoğun olarak bulunduğu genellikle Doğu Karadeniz Bölgesinden elde edilen bir baldır ve açık sarı renklidir. Bu çalışmada ormangülü bal örnekleri 2009 Mayıs-Haziran ayları arasında Karadeniz Bölgesinin Artvin ilinin farklı ilçe ve köylerinden toplanmıştır.

3.4.1. Ormangülü Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları

Çalışma kapsamında Karadeniz Bölgesi'nden alınan 30 bal örneğinde polen analizleri yapılmış ve sonuçlar Tablo 3.10'da verilmiştir. Yapılan polen analizleri sonucunda 30 ormangülü balı teşhis edilmiş fakat altı bal örneğinde bu frekans % 45'in altında bulunmuştur. Polen analizi sonucunda da bal örneklerinin kaynağı, Ericaceae familyasına ait orman gülü (*Rhododendron spp*) polenlerinin teşhisi ile de teyit edilmiştir.

Araştırma bölgesinde belirlenen en yüksek frekans % 54.57, en düşük frekans ise % 25.64 olarak kaydedilmiştir. Altı bal örneğinde frekans düşük olmasına karşın dominant polenler ormangülü bitkisine aittir. Sayılan toplam polen ve dominant polen sayısına ilişkin veriler Tablo 3.10'da verilmiştir.

Tablo 3.10. Ormangülü bal örneklerinde polen analiz sonuçları.

Örnek No	DPS	Diğer Polenler	TPS	Frekans (%)	Örnek No	DPS	Diğer Polenler	TPS	Frekans (%)
O1	8812	20732	29554	29.82	O16	3204	2772	5976	53.61
O2	7613	9218	16831	45.23	O17	3492	3816	7308	47.78
O3	38016	48744	86760	43.81	O18	10152	22212	32364	31.36
O4	109296	114804	224100	48.77	O19	2016	2268	4284	47.05
O5	1518	1690	3208	47.00	O20	2808	3240	2952	48.78
O6	1409	1396	2805	50.48	O21	900	1512	2412	37.31
O7	1009	1216	2225	45.34	O22	2340	2412	4752	49.24

O8	2880	8352	11232	25.64	O23	2160	2520	4680	46.15
O9	1419	1711	3130	45.33	O24	1584	1728	3312	47.82
O10	9416	11210	20626	45.65	O25	1476	1512	2988	49.39
O11	47952	88632	136584	35.10	O26	1440	1512	2952	48.78
O12	2312	2510	4822	47.94	O27	1152	1080	2232	51.61
O13	2112	2210	4322	48.86	O28	1908	1656	3564	53.53
O14	5580	4644	10224	54.57	O29	3780	3960	7740	48.83
O15	1080	1116	2196	49.18	O30	2844	4500	7344	38.72

3.4.2. Ormangülü Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları

Karadeniz Bölgesinde Artvin ilinden toplanan toplam 30 bal örneğinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda elde edilen nem, pH, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz miktarı ile ilgili sonuçlar Tablo 3.11'de verilmiştir.

Tablo 3.11. Ormangülü bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analiz sonuçları

Örnek No	Nem (%)	pH	Toplam Asitlik (mmol/mL)	Diyastaz Sayısı	İnvert Şeker(%)	Sakaroz (%)
O1	17.2	4.77	23.60	8.3	101.86	1.30
O2	16.8	4.72	27.00	13.9	101.83	1.29
O3	15.9	4.24	42.76	17.9	98.72	1.14
O4	16.2	4.26	42.96	17.9	93.16	5.95
O5	18.7	4.43	28.25	13.9	102.25	1.13
O6	19.6	4.38	32.45	13.9	102.50	0.95
O7	17.0	4.61	28.05	17.9	102.73	1.50
O8	17.0	4.61	18.40	17.9	101.38	2.51
O9	16.0	4.58	35.06	38.5	101.19	2.95
O10	18.5	4.67	34.56	23.0	101.06	1.18
O11	18.1	4.65	34.56	13.9	102.49	1.39
O12	16.0	4.69	23.85	38.5	100.54	1.70
O13	16.3	4.53	28.85	23.0	100.38	1.78
O14	18.4	6.52	8.85	17.9	108.29	1.46
O15	17.5	6.63	8.45	17.9	108.12	1.35
O16	18.3	5.64	13.85	17.9	109.09	1.49
O17	17.5	6.10	8.80	17.9	108.80	1.58

O18	18.5	4.71	18.05	6.5	105.68	6.15
O19	18.7	4.00	39.56	17.9	110.83	1.43
O20	18.7	4.75	19.30	17.9	109.83	2.13
O21	19.2	5.27	12.80	17.9	104.67	6.03
O22	17.4	5.03	19.55	29.4	108.97	1.38
O23	17.2	5.22	14.55	17.9	108.73	1.48
O24	16.8	5.66	11.55	23.0	107.43	2.52
O25	20.2	5.43	12.40	17.9	107.18	2.92
O26	17.3	5.42	11.80	23.0	107.75	3.77
O27	19.2	5.65	11.95	17.9	107.53	4.16
O28	17.3	5.66	12.55	17.9	105.00	5.54
O29	16.5	6.00	12.05	10.9	103.96	6.66
O30	18.1	5.67	12.30	17.9	108.79	1.57
<i>Ortalama</i>	<i>17.67</i>	<i>5.08</i>	<i>21.62</i>	<i>18.87</i>	<i>104.69</i>	<i>2.54</i>
<i>Standart Sapma</i>	<i>1.14</i>	<i>0.68</i>	<i>10.81</i>	<i>6.92</i>	<i>4.09</i>	<i>1.77</i>
<i>Minimum</i>	<i>15.9</i>	<i>4.00</i>	<i>8.45</i>	<i>6.5</i>	<i>93.16</i>	<i>0.95</i>
<i>Maksimum</i>	<i>20.2</i>	<i>6.63</i>	<i>42.96</i>	<i>29.6</i>	<i>110.83</i>	<i>6.66</i>
TSE	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
KODEKS	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 8 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 45 (\mathcal{SB})^2$	$\leq 10 (\mathcal{SB})^2$
EU	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
			$\leq 50 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 8 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 45 (\mathcal{SB})^2$	$\leq 10 (\mathcal{SB})^2$

¹: Çiçek Balı, ²: Salgı balı

3.4.2.1. Nem Miktarı

Yapılan analizler sonucunda nem oranları % 15.9 ile % 20.2 arasında değişirken ortalama değer ise % 17.67 ± 1.14 olarak tespit edilmiştir (Tablo 3.11). Bu bal örnekleri için tespit edilen ortalama nem oranının Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarına ($\leq \% 20$) uyduğu saptanmıştır. Bunun yanında sadece bir bal örneğinde (O25) tespit edilen nem miktarı Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliğinin belirlemiş olduğu % 20 sınır değerinin üzerinde bulunmuştur. Diğer tüm örneklerin nem miktarı bakımından sınır değerin altında olduğu belirlenmiştir.

3.4.2.2. pH Değeri

pH değeri 4.00 ile 6.63 arasında değişirken ortalama değer ise 5.05 ± 0.68 olarak bulunmuştur (Tablo 3.11).

3.4.2.3. Asitlik Miktarı

Ormangülü bal örneklerine ait asitlik değerleri 8.45 meq kg^{-1} ile $42.96 \text{ meq kg}^{-1}$ arasında değişirken ortalama değer ise $21.62 \pm 10.81 \text{ meq kg}^{-1}$ olarak belirlenmiştir (Tablo 3.11). Elde edilen toplam asitlige ait tüm değerlerin Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standartlarında çiçek ve salgı balı için belirtilen $\leq 50 \text{ meq kg}^{-1}$ değeri ile karşılaşıldığı zaman bu değere uyumlu olduğu saptanmıştır.

3.4.2.4. Diyastaz Sayısı

Ormangülü bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda diyastaz sayısının 6.50 ile 29.60 arasında değiştiği ve ortalama 18.87 ± 6.92 olduğu saptanmıştır (Tablo 3.11). Elde edilen ortalama diyastaz sayısı FAO/Gıda Kodeksi, Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği ve Avrupa Birliği standardına göre en alt sınır olan 8'den yüksek bulunmuştur. Ancak sadece bir bal örneğinde (O18) diyastaz sayısı yukarıda belirtilen standartların belirlediği en alt sınır olan 8'den düşük bulunmuştur.

3.4.2.5. İvert Şeker Miktarı

Ormangülü bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda; invert şeker değerleri için değişim aralığı % 93.16 ile % 110.83 arasında, ortalama ise % 104.69 ± 4.09 olarak bulunmuştur (Tablo 3.11). Elde edilen invert şeker değerlerinin Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarına uygun olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.11).

3.4.2.6. Sakaroz Miktarı

Araştırma sonucunda ormangülü ballarına ait sakaroz değerlerinin % 0.95 ile % 6.66 arasında değiştiği ortalama değerin ise % 2.54 ± 1.77 olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.11). Elde edilen sakaroz değerlerinin Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği Standardı ve Kodeks

standartlarında çiçek ballarında en çok % 5, çam ballarında ise % 10 olması gerektiği belirtilen sınırlara uygun olduğu belirlenmiştir. Ancak beş bal örneğinde tespit edilen sakaroz miktarı standartların belirlemiş olduğu sınırların üzerinde bulunmuştur.

3.4.3. Ormangülü Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları

Toplam 30 ormangülü bal örneğinde yapılan biyolojik analizler sonucunda elde edilen toplam fenolik madde miktarı, antioksidan ve antiradikal aktivite ile ilgili sonuçlar Tablo 3.12'de verilmiştir.

Tablo 3.12. Ormangülü bal örneklerinde yapılan biyolojik analiz sonuçları.

Örnek No	Toplam fenolik madde miktarı (mg gallik asit / 100 g)*	Antioksidan Aktivite (mg Askorbik asit/ g)*	Antiradikal Aktivite (% inhibisyon)*
O1	25.136±2.02 j	110.513±2.13 kl	38.462±1.59 o
O2	15.670±0.63 gh	99.907±1.78 j	47.839±0.22 s
O3	19.093±0.41 i	85.339±2.22 bcdef	41.869±1.01 p
O4	60.619±1.69 n	90.985±3.59 fgh	45.395±2.31 r
O5	12.221±2.45 f	82.440±2.68 bc	33.348±0.54 n
O6	34.349±0.96 k	79.693±1.97 ab	23.409±1.00 kl
O7	6.051±0.49 d	95.639±1.15 hij	20.748±0.75 ij
O8	4.352±0.36 bcd	98.767±3.09 ij	18.720±0.72 i
O9	15.092±0.46 g	95.105±1.04 hij	27.133±0.17 m
O10	55.345±2.24 m	100.063±1.39 j	71.278±0.92 t
O11	49.986±1.13 l	95.106±1.65 hij	77.187±1.58 ü
O12	17.986±0.94 hi	75.793±0.93 a	41.616±0.42 p
O13	16.029±0.54 gh	85.644±1.39 cdefg	25.961±0.44 m
O14	10.045±0.73 ef	81.219±1.94 abc	11.653±0.47 cdef
O15	0.963±0.32 a	91.324±1.24 gh	12.014±0.23 defg
O16	2.653±0.76 abc	93.732±1.72 hi	13.418±0.74 efgh
O17	1.550±0.16 ab	89.917±1.85 defgh	15.373±0.87 h
O18	10.590±1.07 ef	82.898±3.76 bc	22.040±0.56 jk
O19	9.601±0.60 e	82.211±1.62 bc	20.482±1.68 ij
O20	8.992±0.29 e	108.223±1.78 k	25.589±1.20 lm
O21	1.664±1.14 abc	90.375±0.47 efgh	7.039±0.21 a

O22	4.432±0.16 cd	108.226±0.87 k	13.927±0.41 fgh
O23	2.682±0.17 abc	92.816±3.09 h	11.203±0.21 cde
O24	0.679±0.48 a	90.222±2.42 efg	14.597±0.62 gh
O25	1.618±0.30 abc	79.541±2.74 ab	14.011±1.38 fgh
O26	2.738±0.26 abc	95.334±1.27 hij	11.444±0.68 cdef
O27	1.977±0.15 abc	84.500±1.26 bcd	9.135±0.77 abc
O28	2.277±0.39 abc	85.187±1.39 bcde	12.466±0.26 defg
O29	1.745±0.32 abc	99.223±1.59 ij	8.432±0.13 ab
O30	3.055±0.18 abc	114.330±2.03 l	10.077±0.57 bcd

(*) Her bir sütunda aynı küçük harflerle gösterilen değerlerin ortalamaları varyans analizi ve Tukey testine göre % 5 düzeyinde istatistiksel olarak önemli değildir.

3.4.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı

Çalışılan ormangülü ballarının Folin-Ciocalteu yöntemi ile ölçülen toplam fenolik içeriği, gallik asit eşdeğeri (GAE) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.12'de gösterilmiştir.

Elde edilen sonuçlara göre O24 bal örneği 0.679±0.48 mg gallik asit / 100 g en düşük toplam fenolik içeriğe sahip iken, O4 bal örneği 60.619±1.69 mg gallik asit / 100 g en yüksek toplam fenolik içeriğe sahiptir. Tablo 3.12'de görüldüğü gibi çalışılan ormangülü bal örneklerinin toplam fenolik içerikleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.4.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri

Ormangülü bal örneklerinin fosfomolibdenyum yöntemi ile ölçülen toplam antioksidan aktivitesi, askorbik asit eşdeğeri (mg AAE/g ekstre) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.12'de gösterilmiştir.

Analiz sonuçlarına göre O12 bal örneği 75.793±0.93 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en düşük toplam antioksidan aktiviteye sahip iken O30 bal örneği 114.330±2.03mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en yüksek toplam antioksidan aktiviteye sahiptir. Ayrıca ormangülü bal örneklerinin toplam antioksidan aktiviteleri arasındaki farkın önemli olduğu tespit edilmiştir ($p<0.05$).

3.4.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri

Çalışılan ormangülü bal örneklerinin antiradikal aktivitesi DPPH yöntemi ile ölçülmüş, değerler % inhibisyon olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.12'de gösterilmiştir.

Tablo 3.12'de görüldüğü gibi ormangülü bal örneklerinden O21 bal örneği 7.039 ± 0.21 % inhibisyon ile en düşük aktivite gösterirken, O11 bal örneği 77.187 ± 1.58 % inhibisyon ile en yüksek aktiviteyi göstermektedir. Ormangülü bal örneklerinin toplam antiradikal aktiviteleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p < 0.05$).

3.5. Polifloral Ballar

Polifloral bal, arıların yüzlerce farklı çiçekten topladığı nektarı biriktirmesi ile meydana gelir. Bu ballar polen bakımından oldukça zengin, koyu renkli, hoş kokulu, keskin tatlı bir bal çeşididir.

Bu çalışmada polifloral bal örnekleri 2009 Eylül-Ekim aylarında Ege Bölgesi'nde Muğla ilinin farklı ilçe ve köylerinden toplanmıştır.

3.5.1. Polifloral Bal Örneklerinde Polen Analizi Sonuçları

Çalışma kapsamında Ege Bölgesinden alınan 50 bal örneklerinde polen analizleri yapılmak üzere toplanmıştır fakat, Ege Bölgesi'nden alınan bal örneklerindeki polen içeriği, tüm bölgeler içinde en karışık kompozisyonu oluşturmaktadır. Bu farklılığın sebebi, ülkemizdeki yaylalardan balların hasat edildikten sonra Ege Bölgesine getirilen kolonilerden yapılan çam balı hasadı ile kolonilerde önceki hasattan bırakılmış olan ballardaki karışımından kaynaklandığı tahmin edilmektedir.

Bu bölgeden toplanan ballar hem çam (salgı) hem de çiçek polenleri içermektedir fakat çam polenleri dominant olmadığı için bu ballar çam balları olarak değerlendirilememiştir. Bu nedenle çalışmada mikroskop altında sayılan toplam polen sayısı ile ilgili sonuçlar Tablo 3.13'te verilmiştir.

Tablo 3.13. Polifloral bal örneklerinde toplam polen sayıları.

Örnek No	Toplam Polen Sayısı	Örnek No	Toplam Polen Sayısı
P1	37665	P26	11988
P2	25412	P27	36900
P3	13008	P28	36108
P4	35971	P29	166212
P5	14544	P30	88020
P6	56538	P31	118404
P7	8352	P32	93348
P8	20700	P33	18900
P9	42762	P34	94752
P10	38006	P35	23976
P11	18346	P36	81504
P12	25518	P37	45936
P13	79141	P38	57708
P14	39951	P39	36756
P15	37692	P40	52795
P16	69300	P41	55584
P17	41796	P42	39168
P18	23472	P43	32436
P19	54864	P44	99180
P20	43884	P45	86652
P21	37800	P46	18828
P22	38160	P47	18540
P23	86148	P48	18936
P24	78615	P49	42804
P25	73764	P50	34164

3.5.2. Polifloral Bal Örneklerinde Biyokimyasal Analiz Sonuçları

Toplam 50 bal örneğinde yapılan biyokimyasal analizler sonucunda elde edilen nem, pH, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz miktarı ile ilgili sonuçlar Tablo 3.14'te verilmiştir.

Tablo 3.14. Poliflortal bal örneklerinde yapılan biyokimyasal analiz sonuçları.

Örnek No	Nem (%)	pH	Toplam Asitlik (mmol/mL)	Diyastaz Sayısı	İnvert Şeker(%)	Sakaroz (%)
P1	18,4	5,43	22,75	10,9	102,92	1,05
P2	16,8	5,05	29,40	13,9	93,57	3,99
P3	16,5	5,39	24,55	13,9	99,40	1,23
P4	16,4	5,39	20,65	13,9	95,45	6,00
P5	17,1	4,77	34,06	17,9	99,56	1,32
P6	16,5	4,77	31,65	17,9	96,95	4,88
P7	18,3	4,85	33,96	13,9	99,01	1,63
P8	18,4	4,85	34,31	13,9	92,12	8,42
P9	16,7	4,63	32,50	23,0	95,38	5,46
P10	16,4	4,69	34,51	23,0	97,16	1,58
P11	17,0	4,63	39,31	23,0	94,56	3,75
P12	17,1	4,75	31,10	17,9	95,13	2,29
P13	18,6	4,50	38,26	23,0	96,27	6,97
P14	16,6	4,89	36,46	23,0	94,48	5,13
P15	18,5	4,44	38,26	17,9	96,08	4,63
P16	17,0	4,67	35,36	23,0	95,46	4,98
P17	16,5	4,80	31,90	23,0	96,03	4,87
P18	17,0	4,75	30,60	13,9	96,01	5,55
P19	16,6	4,75	33,05	23,0	92,69	9,05
P20	16,8	4,87	32,60	17,9	86,79	8,93
P21	16,5	4,94	38,06	23,0	84,12	10,46
P22	16,4	4,78	37,86	23,0	84,76	9,62
P23	16,9	4,97	33,25	17,9	94,27	5,52
P24	17,0	4,62	33,96	17,9	95,95	4,53
P25	16,2	4,82	30,00	17,9	95,14	5,62
P26	17,4	4,98	29,50	23,0	100,58	2,12
P27	16,8	5,32	26,75	17,9	100,36	2,28
P28	17,0	4,70	37,26	17,9	96,13	4,97
P29	16,4	4,61	34,06	17,9	92,74	1,29
P30	16,7	4,50	37,06	17,9	94,28	6,02
P31	16,8	4,80	32,80	17,9	90,43	11,26
P32	17,8	4,74	29,85	17,9	93,12	7,44

P33	17,7	4,75	28,90	17,9	92,58	8,19
P34	16,2	4,86	33,76	17,9	92,04	9,84
P35	16,8	4,86	33,66	17,9	92,41	7,65
P36	19,1	4,36	34,25	23,0	100,41	1,43
P37	16,4	4,77	34,36	23,0	87,60	8,18
P38	16,9	4,93	31,60	17,9	95,07	6,13
P39	19,0	4,39	38,56	23,0	95,27	5,56
P40	16,8	4,49	38,31	23,0	101,23	1,71
P41	19,2	4,22	38,16	17,9	101,08	1,79
P42	20,0	4,22	34,66	17,9	100,97	1,70
P43	16,3	4,64	34,16	23,0	96,65	3,09
P44	16,7	4,57	38,06	23,0	89,18	6,02
P45	17,3	4,13	27,50	23,0	96,12	6,51
P46	16,7	5,64	16,80	23,0	99,49	3,28
P47	16,6	5,62	16,55	23,0	99,68	3,20
P48	17,0	4,73	32,75	17,9	92,51	2,54
P49	17,2	4,61	37,26	23,0	90,16	5,03
P50	16,8	5,34	25,35	13,9	101,62	1,64
<i>Ortalama</i>	<i>17,15</i>	<i>4,79</i>	<i>32,40</i>	<i>19,34</i>	<i>95,21</i>	<i>4,92</i>
<i>Standart Sapma</i>	<i>0,88</i>	<i>0,33</i>	<i>5,32</i>	<i>3,50</i>	<i>4,28</i>	<i>2,78</i>
<i>Minimum</i>	<i>16,2</i>	<i>4,13</i>	<i>16,55</i>	<i>10,9</i>	<i>84,12</i>	<i>1,05</i>
<i>Maksimum</i>	<i>20</i>	<i>5,64</i>	<i>39,31</i>	<i>23,0</i>	<i>102,92</i>	<i>11,26</i>
TSE	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
KODEKS	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 8 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 45 (\mathcal{SB})^2$	$\leq 10 (\mathcal{SB})^2$
EU	$\leq 20\%$		$\leq 50 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 8 (\mathcal{CB})^1$	$\geq 65 (\mathcal{CB})^1$	$\leq 5 (\mathcal{CB})^1$
			$\leq 50 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 8 (\mathcal{SB})^2$	$\geq 45 (\mathcal{SB})^2$	$\leq 10 (\mathcal{SB})^2$

¹: Çiçek Balı, ²: Salgı balı

3.5.2.1. Nem Miktarı

Nem oranları için değişim aralığı % 16.2 ile % 20.0 arasında, ortalama değer ise % 17.15 ± 0.88 olarak belirlenmiştir (Tablo 3.14). Bal örneklerinin tümünün elde edilen ortalama nem

oranlarının Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarının belirlemiş olduğu % 20'lik sınıra uygun olduğu bulunmuştur.

3.5.2.2. pH Değeri

Araştırmada toplanan polifloral bal örneklerinden elde edilen pH değerleri 4.13 ile 5.64 arasında değişirken, ortalama değer ise 4.79 ± 0.33 olarak bulunmuştur (Tablo 3.14).

3.5.2.3. Asitlik Miktarı

Polifloral bal örneklerine ait asitlik değerinin 16.55 meq kg⁻¹ ile 39.31 meq kg⁻¹ arasında değiştiği ve ortalama 32.40 ± 5.32 meq kg⁻¹ olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.14). Elde edilen bu ortalama değerler Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standartlarında çiçek ve salgı balı için belirtilen değer (≤ 50 meq kg⁻¹) ile karşılaştırıldığında bu değerle uyumlu olduğu tespit edilmiştir.

3.5.2.4. Diyastaz Sayısı

Polifloral bal örneklerinde yapılan diyastaz analizleri sonucunda; diyastaz sayısı 10.90 ile 23.00 arasında değişirken, ortalama değer ise 19.34 ± 3.50 olarak belirlenmiştir (Tablo 3.14). Çalışmada bu bölgeye ait bal örneklerinde elde edilen diyastaz sayısı ile ilgili sonuçların Kodeks, Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği ve Avrupa Birliği standardının belirlediği en alt sınır olan 8'den yüksek olduğu bulunmuştur. Buna göre de tüm balların standartlara uygun olduğu belirlenmiştir.

3.5.2.5. İnvert Şeker Miktarı

İnvert şeker değerleri % 84.12 ile % 102.92 arasında değişirken ortalama değer ise % 95.21 ± 4.28 olarak bulunmuştur (Tablo 3.14). Elde edilen invert şeker değerlerinin Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarında çiçek balı ve salgı balı için verilen değerlere uygun olduğu tespit edilmiştir (Tablo 3.14).

3.5.2.6. Sakaroz Miktarı

Sakaroz değerinin % 1.05 ile % 11.26 arasında değiştiği ve ortalama değerin ise % 4.92 ± 2.78 olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.14). Analiz sonucunda elde edilen sakaroz değerlerinin çiçek ballarında en çok % 5, çam ballarında ise % 10 olması gerektiğini belirten Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği Standardı ve Kodeks standartlarına uygun olmadığı verilen değerlerden birçok balın yüksek olduğu belirlenmiştir (Tablo 3.14).

Bu bölgeden alınan bal numunelerinin, salgı balı ve çiçek balı karışımındanoluştuğu için, elde edilen değerlerin bu nedenle değişiklik gösterdiği kanısındayız.

3.5.3. Polifloral Bal Örneklerinde Biyolojik Analiz Sonuçları

Elli polifloral bal örneğinde yapılan biyolojik analizler sonucunda elde edilen toplam fenolik madde miktarı, antioksidan ve antiradikal aktivite ile ilgili sonuçlar Tablo 3.15'te verilmiştir.

Tablo 3.15. Polifloral bal örneklerinde yapılan biyolojik analiz sonuçları.

Örnek No	Toplam fenolik madde miktarı (mg gallik asit / 100 g)*	Antioksidan Aktivite (mg Askorbik asit/ g)*	Antiradikal Aktivite (% inhibisyon)*
P1	31.256±2.00 oprst	83.127±1.34 prstüv	72.246±0.09 rst
P2	27.182±0.57 ijklmnno	80.456±1.50 lmnoprst	71.536±0.20 rst
P3	29.785±1.31 klmnoprs	81.982±0.86 noprstüv	79.895±1.05 ü
P4	32.304±0.97 rst	83.279±3.12 prstüv	84.662±1.17 v
P5	28.078±0.50 ijklnopqr	71.224±1.77 cdefgh	79.559±2.42 ü
P6	25.711±1.39 hijkl	63.442±0.80 a	68.946±2.59 r
P7	27.588±1.82 ijklmnno	63.823±0.69 ab	73.650±1.09 t
P8	26.015±1.63 hijklm	75.344±1.77 fghijklm	71.144±0.60 rst
P9	41.196±1.24 v	68.630±0.80 abcde	81.165±1.62 ü
P10	33.622±0.81 st	76.717±0.73 ghijklmnno	73.373±0.26 st
P11	30.968±0.54 noprs	73.360±1.60 defghij	85.255±1.80 v
P12	29.346±0.35 ijklnoprs	67.333±2.07 abc	60.879±0.44 jklmn
P13	41.044±1.13 v	70.995±2.25 cdefg	44.960±0.20 e

P14	37.595 ± 1.41 üv	72.521 ± 0.95 cdefghi	37.223 ± 1.76 cd
P15	28.856 ± 2.86 ijklmnopr	78.701 ± 2.44 jklmnopr	29.864 ± 0.25 a
P16	30.259 ± 0.61 mnoprs	76.259 ± 0.34 ghijklmn	29.900 ± 0.21 a
P17	26.692 ± 0.46 hijklmn	85.416 ± 1.03 stüv	35.813 ± 0.27 c
P18	16.448 ± 1.11 cde	76.641 ± 1.55 ghijklmo	34.766 ± 0.21 bc
P19	25.187 ± 1.83 hij	76.183 ± 0.69 ghijklmn	37.191 ± 0.42 cd
P20	26.201 ± 1.17 hijklm	95.487 ± 3.59 y	32.409 ± 1.12 ab
P21	27.621 ± 0.41 ijklmno	70.308 ± 1.62 cdef	35.638 ± 0.01 c
P22	25.069 ± 1.21 hi	75.878 ± 2.54 fghijklm	63.527 ± 0.83 mnop
P23	29.396 ± 1.47 ijklmnoprs	68.935 ± 2.12 bcde	69.087 ± 0.54 r
P24	25.547 ± 0.57 hijk	73.975 ± 0.00 efghijk	65.753 ± 0.51 p
P25	30.191 ± 2.06 mnoprs	79.693 ± 1.55 klmnopr	64.292 ± 0.29 op
P26	26.337 ± 1.22 hijklm	80.761 ± 2.31 mnoprstü	51.900 ± 0.41 h
P27	20.352 ± 1.99 efg	85.492 ± 1.60 stüv	58.245 ± 0.60 ij
P28	27.689 ± 1.12 ijklmnop	82.135 ± 3.11 oprstüv	58.630 ± 0.45 ijk
P29	20.674 ± 1.16 fg	80.227 ± 0.99 lmnoprst	47.584 ± 0.75 ef
P30	25.289 ± 1.81 hij	86.407 ± 2.38 üv	31.959 ± 2.12 ab
P31	13.709 ± 1.55 bc	87.170 ± 3.59 v	60.281 ± 2.15 jklm
P32	11.038 ± 2.35 ab	77.404 ± 1.85 ijklmno	56.598 ± 0.66 i
P33	10.632 ± 1.63 ab	67.256 ± 2.12 abc	56.106 ± 1.65 i
P34	9.635 ± 0.52 a	75.115 ± 0.57 fghijklm	61.604 ± 1.65 klmno
P35	14.858 ± 1.97 cd	67.790 ± 2.12 abcd	57.608 ± 0.24 ij
P36	15.433 ± 0.95 cd	97.928 ± 1.68 y	50.416 ± 1.37 fgh
P37	29.227 ± 1.05 ijklmnopr	95.563 ± 1.72 y	60.060 ± 1.82 jkl
P38	31.983 ± 0.77 prst	74.734 ± 1.27 fghijkl	62.800 ± 1.06 lmnop
P39	29.566 ± 0.75 jklmnoprs	77.023 ± 1.99 hijklmno	51.932 ± 0.66 h
P40	22.499 ± 1.14 gh	87.323 ± 2.32 v	48.503 ± 0.56 fg
P41	26.590 ± 0.69 hijklmn	75.039 ± 1.37 fghijklm	70.079 ± 0.50 r
P42	29.988 ± 1.42 lmnoprs	98.005 ± 1.39 y	70.189 ± 0.17 rs
P43	29.515 ± 1.09 jklmnoprs	78.548 ± 1.85 jklmnop	58.038 ± 0.69 ij
P44	35.042 ± 1.54 tü	80.151 ± 2.53 lmnoprs	62.268 ± 0.75 lmno
P45	18.679 ± 0.89 def	86.865 ± 1.65 v	39.886 ± 1.64 d
P46	17.986 ± 2.43 def	71.911 ± 1.55 cdefghi	49.727 ± 2.31 fgh
P47	17.411 ± 0.15 cdef	84.348 ± 0.22 rstüv	51.588 ± 1.64 gh
P48	30.191 ± 1.99 mnoprs	85.950 ± 1.65 tüv	56.751 ± 0.98 i
P49	25.728 ± 2.05 hijkl	85.949 ± 3.30 tüv	62.216 ± 0.23 lmnop
P50	15.704 ± 0.12 cd	93.351 ± 1.48 y	63.907 ± 0.31 nop

(*) Her bir sütunda aynı küçük harflerle gösterilen değerlerin ortalamaları varyans analizi ve Tukey testine göre % 5 düzeyinde istatistiksel olarak önemli değildir.

3.5.3.1. Toplam Fenolik Madde Miktarı

Folin-Ciocalteu metodu ile tayin edilen polifloral balların toplam fenolik madde içerikleri Tablo 4.15'te verilmiştir.

Analiz sonucuna göre P34 bal örneği 9.635 ± 0.52 mg gallik asit / 100 g ile en düşük toplam fenolik içeriğe sahip iken, P9 bal örneği 41.196 ± 1.24 mg gallik asit / 100 g ile en yüksek toplam fenolik içeriğe sahiptir. Tablo 3.15'te görüldüğü gibi Varyans analizi (anlamlılık % 95) ile incelendiğinde çalışılan polifloral bal örneklerinin toplam fenolik içerikleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

3.5.3.2. Toplam Antioksidan Aktiviteleri

Çalışılan polifloral bal örneklerinde ölçülen toplam antioksidan aktivitesi, askorbik asit eşdeğeri (mg AAE/g ekstre) olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.15'te gösterilmiştir.

Analiz sonuçlarına göre P6 bal örneği 63.442 ± 0.80 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en düşük toplam antioksidan aktiviteye sahip iken P42 bal örneği 98.005 ± 1.39 mg Askorbik asit/g ekstre değeri ile en yüksek toplam antioksidan aktiviteye sahiptir. Ayrıca polifloral bal örneklerinin toplam antioksidan aktiviteleri arasındaki farkın önemli olduğu bulunmuştur ($p<0.05$).

3.5.3.3. Toplam Antiradikal Aktiviteleri

Polifloral bal örneklerinin antiradikal aktivitesi % inhibisyon olarak belirtilmiş ve sonuçlar Tablo 3.15'te gösterilmiştir.

Tablo 3.15'te görüldüğü gibi polifloral bal örneklerinden P15 bal örneği 29.864 ± 0.25 % inhibisyon ile en düşük aktivite gösterirken, P11 bal örneği 85.255 ± 1.80 % inhibisyon ile en

yüksek aktiviteyi göstermektedir. Polifloral bal örneklerinin toplam antiradikal aktiviteleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$).

4. BÖLÜM

TARTIŞMA VE SONUÇ

Türkiye'nin farklı bölgelerinden toplam 230 bal örneğinin polen, fizikokimyasal (nem, pH, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz) ve biyolojik analizleri (toplam fenolik madde içeriği, antiradikal ve antioksidan aktivite) yapılmıştır. Elde edilen sonuçlar tartışılara erişilen yargı aşağıda sunulmuştur.

Bu çalışmada farklı bölgelerden toplanan bal örneklerinin temsil ettiği bal çeşidi belirlenmiş ve polenlere bakılarak ballara kaynak teşkil eden dominant nektarlı bitkiler belirlenmiştir. Polen analiz sonuçlarına bakıldığından toplanan 50 bal örneğinin dominant polenlerinin Fagaceae familyasına ait kestanye (*Castanea sativa*), 50 bal örneğinin dominant polenlerinin Asteraceae familyasından ayçiçeğine (*Helianthus annuus*), 50 bal örneğinin dominant polenlerinin Rutaceae familyasına ait narenciye (turunçgil) (*Citrus spp.*), 30 bal örneğinin dominant polenlerinin Ericaceae familyasından orman gülüne (*Rhododendron spp.*) ve 50 bal örneğinin polenlerinin ise çok çeşitli çiçeklere ait olduğu tespit edilmiştir. Yani bal örneklerinin polen analizi sonucunda tespit edilen dominant polenlerin, bal örneğinin toplandığı yörenin bitki örtüsüyle uyumlu olduğu saptanmıştır [Gül [17], Doğan ve Sorkun [49], Sorkun vd. [53], Terrab et. al. [91], Erdoğan vd. [92], Çam [93]].

230 bal örneğinde fizikokimyasal analizler (nem, ph, toplam asitlik, diyastaz sayısı, invert şeker ve sakaroz miktarı) yapılmış ve sonuçlar diğer araştırmacıların sonuçlarıyla karşılaştırılmıştır. Çalışma sonucunda, bal örneklerinin nem miktarlarının ortalaması kestane balı % 19.18, ayçiçeği balı % 20.09, narenciye balı % 19.26, ormangülü balı % 17.67 ve poliflora balı % 17.15 olarak bulunmuştur. Balların ortalama değerleri göz önüne alınırsa ayçiçeği balı hariç Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarının belirlemiş olduğu % 20'lik sınıra uygun bulunmuştur. Kestane ballarında 10 örnek, narenciye ballarında 10 örnek, ormangülü ballarında 1 örnek ve ayçiçeği ballarının yarısının nem oranlarının Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarına uymadığı verilen sınırdan yüksek olduğu saptanmıştır. Bal örneklerinden en yüksek nem içeriği narenciye balına, en düşük nem içeriği ise poliflora ballara ait olduğu tespit edilmiştir.

Terrab *et. al.* [74], ispanyadan topladığı 25 bal örneğinde ortalama nem değerini % 16.3, Yılmaz ve Küfrevioğlu [67], Doğu ve Batı Anadolu'dan topladığı 45 bal örneğinde ortalama nem değerini % 16.0, Şahinler vd. [62], % 16.03, Kahraman vd. [94], % 15.3–16.9 olarak tespit etmişler ve bu değerler çalışmada elde ettiğimiz değerlerden düşüktür. Costa *et. al.* [95]'nın yaptıkları çalışmada buldukları % 17.38 ile % 19.15 arasında, Wen *et. al.* [96]'nın yaptıkları çalışmada tespit ettikleri % 14.7 ile % 23.6 arasında, Mendes *et. al.* [12]'nin yaptıkları çalışmada tespit ettikleri % 13.6 ile % 19.2 arasında, Sabatini *et. al.* [97], % 17.4 ve Ankrah [64], % 18.8 olarak bildirdikleri değerlerin bizim çalışmamıza benzer bulunmuştur.

Ayrıca Fallico *et. al.* [73], kestane ballarında % 18.5, Devillers *et. al.* [68], 18.79 %, Küçük vd. [76], 19.7%, ayçiçeği bal örneklerinin nem değerleri Bath ve Singh [98]'in ayçiçeği ballarında % 19.5, ormangülü bal örneklerinin Küçük vd. [76]'nin bildirdikleri % 19.0 değerlerle uyumlu oldukları saptanmıştır.

Araştırmada kullanılan bal örneklerinden elde edilen pH değerleri 4.81 (kestane balı), 3.87 (ayçiçeği balı), 3.87 (narenciye balı), 5.08 (ormangülü balı) ve 4.79 (polifloral bal) olarak bulunmuştur. Buna göre en düşük ph değeri ayçiçeği ve narenciye ballarında, en yüksek pH değeri ise ormangülü ballarında tespit edilmiştir.

Araştırma materyalini oluşturan bal örneklerinin ortalama pH değerlerinin Yılmaz ve Küfrevioğlu [67]'nın 3.8, Şahinler vd. [62]'nın 4.12, Feás *et. al.* [58]'nın 3.8, Fallico *et. al.* [73]'nın 3.4 olarak bildirdiği değerlerden yüksek; Kirs *et. al.* [59]'nın 3.48–5.12 olarak bildirdiği sınır değerleri içerisinde bulunmuştur. Ayrıca Gomes *et. al.* [60], Portekizden topladığı 5 ticari balda yaptıkları çalışmada balların pH değerlerini 3.7-4.3 sınırları arasında bulmuşlardır.

Bu çalışmalara benzer şekilde Devillers *et. al.* [68], yaptıkları çalışmada kestane ballarında ortalama pH değerini 5.283, ayçiçeği ballarında ise 3.888 olarak bulmuşlardır. Buna ek olarak Oddo *et. al.* [99] da yaptıkları çalışmada ayçiçeği ballarında ortalama nem miktarını 3.8, narenciye ballarında 3.9 olarak belirtmişlerdir. Bu değerlerde bizim bulduğumuz değerlerle (ayçiçeği ballarında 3.7-5.9, narenciye ballarında 3.7-4.2) uyum içerisinde dir fakat aynı araştırmacılar kestane ballarında pH değerini 5.5 bularak bizim değerlerden (ortalama 4.81) yüksek bulmuşlardır.

Araştırma sonucunda, bal örneklerinin ortalama asitlik değerleri kestane balı 35.63 meq kg⁻¹, ayçiçeği balı 49.84 meq kg⁻¹, narenciye balı 19.66 meq kg⁻¹, ormangülü balı 21.62 meq kg⁻¹ ve polifloral bal 32.40 meq kg⁻¹ olarak belirlenmiştir. Ballardan elde edilen bu ortalama asitlik değerleri Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standartlarında çiçek ve salgı balı için belirtilen ≤ 50 meq kg⁻¹ değeri ile karşılaştırıldığı zaman bu değere uyumlu olduğu saptanmıştır. Fakat bazı bal örneklerinde özellikle ayçiçeği bal örneklerinde bulunan değerlerin Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarına uymadığı verilen sınırdan yüksek olduğu saptanmıştır. Bal örneklerinden en yüksek asitlik değerine ayçiçeği balları, en düşük asitlik değerine ise narenciye balları sahiptir.

Kahraman vd. [94], Marmara bölgesinden aldığı 40 bal örneğinin asitlik değerini 23.9 meq kg⁻¹, doğu Anadolu bölgesinden aldığı 30 bal örneğinin ise 24.4 meq kg⁻¹, Yılmaz ve Küfrevioğlu [67], 22.3 meq kg⁻¹, Şahinler vd. [2], 40.41 meq kg⁻¹, Downey *et. al.* [100], 36.1 meq kg⁻¹, Finola *et. al.* [69], 20.6 meq kg⁻¹, Terrab *et. al.* [74], 27.2 meq kg⁻¹, Silva *et. al.* [101], 31.2 meq kg⁻¹, Şahinler vd. [62], 34.15 meq kg⁻¹, Esti *et. al.* [102], 25.8 meq kg⁻¹, Al-Khalifa ve Al-Arify [103], 10-39.7 meq kg⁻¹ ve Gomes *et. al.* [60], 16.0-32.0 meq kg⁻¹ değerlerinde bulmuşlardır. Çalışma sonucunda elde edilen asitlik değerleri araştırmacıların bulduğu değerlere benzerlik göstermektedir.

Araştırmada kestane ballarından elde edilen ortalama değer (35.63 meq kg⁻¹), Fallico *et al.* [73] ve Oddo *et al.* [99]'nın bildirdiği 11.4 ve 13.8 değerlerinden yüksek, Küçük vd. [76]'nin bildirdiği 36.7 değerine benzer bulunmuştur. Ayçiçeği ballarından elde edilen ortalama değer (49.84 meq kg⁻¹), Oddo *et. al.* [99] ve Yardibi ve Güümüş [104]'ün bildirdiği 26.2 ve 23.38 ile 34.92 meq kg⁻¹ değerlerinden yüksek, Nanda *et. al.* [61]'nın bildirdiği 47.32 değerine yakın bulunmuştur. Ormangülü ballarından elde edilen ortalama değer (21.62 meq kg⁻¹), Küçük vd. [76]'nin bildirdiği 33.6 değerinden düşük, Oddo *et. al.* [99]'nın belirttiği 13.6 değerinden yüksek bulunmuştur. Ayrıca Küçük vd. [76]'nin heterofloral ballar için verdiği ortalama asitlik değeri ve Oddo *et. al.* [99]'nın narenciye balları için verdiği değer 29.4 ve 17.0 bizim bulduğumuz 32.40 ve 19.66 değerine yakındır.

Yapılan biyokimyasal analizler sonucunda bal örneklerinin diyastaz sayılarının ortalaması kestane balı 20.17, ayçiçeği balı 20.37, narenciye balı 3.09, ormangülü balı 18.87 ve polifloral bal için 19.34 olarak tespit edilmiştir. Bal örneklerinin ortalama diyastaz sayısı ile ilgili sonuçların 8'den az olmaması gerektiğini belirleyen Gıda Kodeksi, Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği ve Avrupa Birliği standardı ile uyumlu olduğu belirlenmiştir. Fakat narenciye bal örneklerinde elde edilen diyastaz sayısı ile ilgili sonuçlar Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Kodeks ve Avrupa Birliği (EU) standardının belirlediği en az limit olan 8'den düşük bulunmuştur. Balda diyastaz kaybı istenmeyen kalite ölçütlerindendir. Ancak balda çok yüksek düzeyde diyastaz bulunması da istenmeyen bir durumdur. Balda diyastazın düşük oranda bulunması istenmeyen bir durum olmakla birlikte, yüksek diyastaz miktarının da balda asit oluşumuna ve dolayısı ile fermentasyona sebep olması açısından sakınca yaratmaktadır [105]. Bal örneklerinden en yüksek diyastaz sayısı ayçiçeği ballarına, en düşük diyastaz sayısı ise narenciye ballara ait olduğu tespit edilmiştir.

Araştırmada elde edilen ortalama diyastaz sayıları, Al-Khalifa ve Al-Arify [103], Şahinler vd. [2], Kahraman vd. [94], Fallico *et al.* [73], Özcan vd. [75]'nin sırasıyla bildirdiği 3.30–12.5, 10.31, 9.80, 7.6 ve 10.9 değerlerinden yüksek; Przybyłowski ve Wilczyńska [106], Feás *et al.* [58], Singh ve Bath [107], Forcone *et al.* [108], Yılmaz ve Küfrevioğlu [67] tarafından sırasıyla bildirilen 8.3-23.8, 17, 8.5-32.5, 5.30- 30.50 ve 14.6 değerlerine yakın bulunmuştur.

Oddo *et al.* [99] yaptıkları çalışmada kestane ballarında diyastaz sayısını 23.9, Devillers *et al.* [68] 23.29 ve Küçük vd. [76] 17.7 olarak belirlemiştir. Bu sonuçlar bizim elde ettiğimiz kestane ballardaki diyastaz sayısına (20.17) yakın sonuçlardır. Ayçiçeği ballarından elde edilen ortalama diyastaz sayısı (20.37) Devillers *et al.* [68], ve Bath ve Singh [98]'in ayçiçeği ballarında bildirdiği 25.04 ve 31.4 değerlerinden düşük; Oddo *et al.* [99]'nın bildirdiği 15.4 değerinden yüksek bulunmuştur. Yine benzer bir çalışmada Oddo *et al.* [99] ormangülü balları için bildirdiği 11.8, bizim bulduğumuz değerden (18.87) yüksek, Küçük vd. [76]'nın bildirdiği değerden 23.0 düşüktür. Ayrıca Oddo *et al.* [99] narenciye balları için elde ettikleri değer (9.3) ise yüksektir.

Yapılan araştırmada ballarda ortalama invert şeker değerleri kestane balı % 88.99, ayçiçeği balı % 110.09, narenciye balı % 110.60, ormangülü balı % 104.69 ve polifloral bal için % 95.21 olarak bulunmuştur. Invert şeker bakımından tüm bölgelerin ortalama değerinin Türk

Gıda Kodeksi Bal Tebliği (≥ 60 (Ç B) ≥ 45 (S B)), Avrupa Birliği (≥ 60 (Ç B) ≥ 45 (S B)) ve Kodeks (≥ 60 (Ç B) ≥ 45 (S B)), standartlarına uygun olduğu saptanmıştır. Bal örneklerinde en yüksek invert şeker oranının narenciye ballarına, en düşük invert şeker oranının ise kestane ballarına ait olduğu tespit edilmiştir. Bal örneklerinde invert şeker oranları yüksek bulunmuştur. Invert şeker oranının yükselmesine, balların uzun süre depolanması etki etmektedir. Ballarda bekleme zamanı arttıkça yapısında bulunan monosakkarit oranlarında da bir azalma görülmektedir [19].

Kahraman vd. [94], ortalama invert şeker değerini % 71.9, Akbulut vd. [79], Batı Anadolu'dan topladığı ballarda % 77.10, Al-Khalifa ve Al-Arify [103] Suudi Arabistan ballarında % 16.7 ile % 73.3 arasında ve Ouchemoukh *et al.* [78] Cezayir ballarında % 67.83 ile % 80.25, Saxena *et al.* [109], Hindistan ballarında % 43.3 ile % 65.5 arasında bulmuşlardır.

Bu çalışmalar dışında tespit edilen invert şeker değeri Yılmaz ve Küfrevoğlu [67]'nun % 70.3, Şahinler vd. [2]'nin % 57.83, Ankrah [64]'ın % 57, Wen *et al.* [96]'nın % 37.8 ile % 81.5, Feás *et al.* [58]'nın % 72.6, Przybyłowski ve Wilczyńska [106]'nın % 70.5 ile % 77.14 ve Gomes *et al.* [60]'nın % 67.7 ile % 73.7 olarak bildirdiği değerlerden yüksek bulunmuştur. Ayrıca Küçük vd. [76]'nin farklı üç tip Türk ballarında yaptıkları analiz sonucunda invert şeker değerini kestane balları için % 66.8, ormangülü balları için % 65.9 ve hetero ballar için % 65.8 olarak tespit etmişlerdir. Bu çalışmada elde edilen sonuçlar bizim bulduğumuz değerlerden düşüktür.

Yapılan araştırmada bal örneklerinde ortalama sakaroz değerleri kestane balı için % 1.42, ayçiçeği balı için % 1.31, narenciye balı için % 1.73, ormangülü balı için % 2.54 ve polifloral bal için % 4.92 olarak bulunmuştur. Sakarozun çiçek ballarında en çok % 5, çam ballarında ise % 10 olması gerektiği belirtilmiştir [1]. Analiz sonucunda tüm bölgelerin ortalama sakaroz değerlerinin Türk gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği Standardı ve Kodeks standartlarına uyduğu saptanmıştır. Bal örneklerinde en yüksek sakaroz değeri (11.26) polifloral ballara, en düşük sakaroz değeri (0.48) ise ayçiçeği ballarına ait olarak belirlenmiştir.

Bu çalışmaya benzer olarak sakaroz için ortalama değeri Yılmaz ve Küfrevioğlu [67] % 1.8; Przybyłowski ve Wilczyńska [106] % 1.23; Esti *et al.* [102] % 1.09; Şahinler vd. [2] % 2.39, Ankrah [64] % 3 olarak tespit etmişlerdir. Çalışma sonucunda tespit edilen sakaroz değerleri bu sonuçlarla uyum sağlamaktadır.

Ayrıca analizler sonucunda elde edilen ortalama sakaroz değerleri Kahraman vd. [94]'nin bulduğu % 3.80 değerine benzer, Al-Khalifa ve Al-Arify [103]'nin belirlediği % 0.028 ile % 6.23, Ouchemoukh *et al.* [78]'nın belirlediği % 0.08 ile % 5.31, Saxena *et. al.* [109]'nın bildirdiği % 0.4 ile % 8.8, Gomes *et al.* [60]'nın bildirdiği % 3.4 ile % 9.7 sınırları içerisinde; Merin *et al.* [63]'nın bildirdiği % 2.72 ile % 10.12 değerinden düşük ve Lazaridou *et al.* [65]'nın bildirdiği % 0.1 ile % 2.7 değerinden yüksektir.

Küçük vd. [76] kestane ballarında ortalama sakaroz değerini % 2.87, ormangülü ballarında % 3.34 olarak bulmuştur ve çalışmamızdaki değerlere benzerdir. Yardibi ve Gümüş [104] ayçiçeği ballarında ortalama sakaroz değerini % 1.69 ile % 2.39 sınırları arasında bularak, bizim elde ettiğimiz değerden (% 1.31) yüksek bulmuştardır. Ayrıca Serrano *e. al* [70]'nın narenciye balları için bildirdikleri değer (% 4.1886), bizim bulduğumuz değerden (% 1.73) yüksektir.

Farklı bölgelerden ve farklı arıcılardan toplanmış 230 bal örneğinde biyolojik analizler (toplam fenolik madde miktarı, antiradikal aktivite ve antioksidan aktivite) yapılmış, grup içinde varyans analizleri (ANOVA) belirlenmiş ve sonuçlar diğer araştırmacıların sonuçlarıyla karşılaştırılmıştır.

Yapılan çalışmada balların Folin-Ciocalteu yöntemi ile tespit edilen toplam fenolik madde içerikleri kestane balları için 27.030–91.436 mg gallik asit/100g, ayçiçeği balları için 6.896–23.201 mg gallik asit/100g, narenciye balları için 0.903–14.039 mg gallik asit/100g, ormangülü balları için 0.679–60.619 mg gallik asit/100g, polifloral ballar için 9.635–41.196 mg gallik asit/100g, arasında değişmektedir. Grup içinde bal örneklerinin toplam fenolik içerikleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$). Kestane balları en yüksek toplam fenolik içeriğine sahip iken, narenciye balları ise en düşük toplam fenolik içeriğe sahip bulunmuştur.

Balların fosfomolibdenyum yöntemi ile belirlenen toplam antioksidan aktivitesi kestane balları için 73.208–128.21 mg Askorbik asit/g, ayçiçeği balları için 78.091–118.676 mg Askorbik asit/g, narenciye balları için 79.769–113.946 mg Askorbik asit/g, ormangülü balları için 75.793–114.330 mg Askorbik asit/g, polifloral ballar için 63.442–98.005 mg Askorbik asit/g, arasında değişmektedir. Grup içinde bal örneklerinin toplam antioksidan aktiviteleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$). Kestane balları en yüksek antioksidan aktiviteye sahip iken, polifloral ballar ise en düşük antioksidan aktiviteye sahiptir.

Balların DPPH (2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl) yöntemi ile belirlenen antiradikal aktivitesi kestane balları için 42.788–85.622 % inhibisyon, ayçiçeği balları için 24.647–65.437 % inhibisyon, narenciye balları için 5.104–42.406 % inhibisyon, ormangülü balları için 7.039–77.187 % inhibisyon, polifloral ballar için 29.864–85.255 % inhibisyon arasında değişmektedir. Grup içinde bal örneklerinin toplam antiradikal aktiviteleri arasında istatistiksel olarak önemli farklar bulunmaktadır ($p<0.05$). Kestane balları en yüksek antiradikal aktiviteye sahip iken, narenciye balları ise en düşük antiradikal aktiviteye sahiptir.

Al *et al.* [77], Romanya'nın farklı bölgelerinden toplanmış 24 bal örneğini fizikokimyasal (nem, renk, kül ve şeker içeriği) ve biyolojik özellikleri (toplam fenol, toplam flavanoid ve antioksidan kapasitesi) bakımından incelemiştir. Toplam fenolik madde miktarını Folin-Ciocalteu yöntemi ile antioksidan aktiviteyi ise DPPH (2,2-diphenyl-1-hydrazyl-hydrate) yöntemi ile belirlemiştir. Çalışma sonucunda toplam fenolik madde miktarını 2.00 (mg gallik asit/100 g) ile 125.00 (mg gallik asit/100 g) değerleri arasında ve içeriğin en yüksek salgı ballarında sırasıyla ayçiçeği, ihmamur ve akasya ballarında olduğunu tespit etmiştir. Antioksidan aktiviteyi ise 35.80 % inhibisyon ile 64.83 % inhibisyon değerleri arasında ve yine en yüksek antioksidan aktivitenin salgı ballarına ait olduğunu bildirmiştir. Ayrıca balların toplam fenolik madde miktarıyla antioksidan kapasiteleri arasında yüksek korelasyon olduğunu belirtmiştir. Toplam fenolik madde miktarı bakımından bizim çalışmamızdaki değerler (0.679 - 91.436 mg gallik asit/100g) bu çalışmada verilen sınırların içerisindeindedir.

Saxena *et al.* [109], çeşitli Hint ballarının fizikokimyasal özelliklerini ve antioksidan aktivitelerini araştırmışlardır. Balların toplam fenolik içeriklerini Folin-Ciocalteau metodu ile, antiradikal aktivitelerini DPPH (2,2-diphenyl-1-picryl-hydrazyl) yöntemi ile ve antioksidan aktivitelerini ise (AEAC (ascorbic acid equivalent antioxidant content) yöntemi ile

belirlemişlerdir. Balların toplam fenolik içerikleri 47 (mg GAE/100 g ile 98 (mg GAE/100 g değerleri arasında, antioksidan aktiviteleri 15.1 mg/100 g ile 29.5 mg/100 g değerleri arasında, antiradikal aktiviteleri ise 44 % ile 71 % değerleri arasında bulmuşlardır. Prolin, fenol içerik ve özellikle renk pigmentlerinin ballarda antioksidan aktiviteyi desteklediğini vurgulamışlardır. Bu sonuçlar bizim çalışmamızdaki toplam fenol içerik (0.679 - 91.436 mg gallik asit/100g) ile antiradikal aktivite değerlerine (5.104 - 85.622 % inhibisyon) yakın sonuçlardır.

Akbulut vd. [79], Türkiye'nin Muğla ilinin çeşitli bölgelerinden topladığı 14 çam balında bazı fizikokimyasal analizler, mineral ve fenolik içerikleri ile antiradikal aktivite üzerine bir çalışma yapmışlardır. Folin-Ciocalteu yöntemi ile toplam fenolik madde miktarlarını ortalama 323.8 (mg gallik asit/100 g), DPPH yöntemi ile antiradikal aktiviteyi ortalama 35.32 (DPPH, IC50) olarak bulmuşlardır. Ayrıca fenolik içerik ile antiradikal aktivite arasında yüksek korelasyon olduğunu belirtmişlerdir ($r = 0.887$). Çalışmanın sonucunda çam ballarının önemli bir antioksidan kaynağı olabileceğini vurgulamışlardır. Bizim çalışmamızda elde ettiğimiz toplam fenolik madde miktarları Akbulut vd. [79]'nin belirttiği değerden yüksek fakat antiradikal aktivite, çalışmamızdan elde ettiğimiz değerlere benzerdir.

Gheldorf ve Engeseth [6], farklı floral kaynaklı 7 tip bal örneğinde toplam fenolik içerik 46 (mg/kg) ile 796 (mg/kg) değerleri arasında, antioksidan aktivite ise 3.1 to 16.3 ímol Trolox equivalent/g değerleri arasında bulmuşlardır. Çalışma sonucunda koyu renkli ballar en yüksek antioksidan aktiviteyi göstermiştir. Ayrıca balların toplam fenolik içeriği ile antioksidan aktivitesi (ORAC) arasında lineer bir korelasyon ($R^2 = 0.9497$) olduğunu tespit etmişlerdir. Ballarda tespit edilen toplam fenolik içerik bizim çalışmamızdaki değerlere yakındır.

Beretta *et al.* [80] inceledikleri 14 ticari balda toplam fenolik miktarları 52.5 mg gallik asit/kg ile 789.6 mg gallik asit/kg değerleri arasında ve antiradikal kapasiteyi ise 1.63 (DPPH, IC50) ile 47.62 (DPPH, IC50) değerleri arasında bulmuştur. Aljadi ve Kamaruddin [8], Malezya ballarında antioksidan aktivite ile toplam fenolik içerik arasında yüksek korelasyon ($r=0.869$) olduğunu tespit etmişlerdir.

Küçük vd. [76], kestane balı, ormangülü balı ve heterofloral olmak üzere 3 bal tipinin kimyasal özelliklerini ve biyolojik aktivitelerini inceledikleri çalışmanın sonucunda kestane balı en yüksek fenolik içeriğe, sonra heterofloral bal, en düşük fenolik içeriğe ise ormangülü balının sahip olduğunu belirtmişlerdir. Antioksidan aktivite ise yine en yüksek kestane ballarına sonra heterofloral ballara en düşük ise ormangülü ballarına ait olarak bulunmuştur. Çalışılan bal örneklerinin çeşitli hastalıklara karşı ve sağlığı korumada önemli bir antioksidan ve antimikroiyal kaynak olduğunu belirtmişlerdir. Küçük vd. [76]'nin belirlediği bu sonuçlar bizim sonuçlarla uyum içersindedir.

Bu çalışmalarla benzer şekilde Baltrušaitytė *et. al.* [110], Gheldof *et. al.* [10], Nagai *et. al.* [111] ve Estevinho *et. al.* [112] da farklı ballarda farklı yöntemlerle biyolojik analizler yapmışlardır.

Lachman *et al.* [82], topladıkları 40 adet Çek balının toplam fenolik içeriğini ve antioksidan aktivitesini belirtmişlerdir. Bu balların botanik orijinini araştırarak karışık, salgı, polifloral, ahududu, ihlamur ve kolza olmak üzere 6 tip bal tespit etmişlerdir. Balların fenolik içeriğini Folin-Ciocalteau metodu ile antioksidan aktiviteyi ise FRAP, DPPH ve ABTS olmak üzere 3 farklı yöntem kullanarak yapmışlardır. Balların toplam fenolik içeriklerini 83.60 mg gallik asit/kg ile 242.52 mg gallik asit/kg değerleri arasında bulmuşlardır bu değerlerde bizim çalışmamızdaki değerlere göre biraz düşüktür. Çalışmanın sonucunda en yüksek fenolik içerik yine salgı ballarında, en düşük fenolik içerik ise ihlamur ballarında olduğunu tespit etmişlerdir. Ayrıca 3 farklı yönteme göre yaptıkları antioksidan aktiviteyi Çek ballarında en yüksek salgı balları ile karışık ballar, en düşük ise floral ballar göstermiştir. Ayrıca balların fenolik içeriği ile antioksidan aktivitesi (FRAP yöntemi) arasında pozitif bir korelasyon $R^2 = 0.852$ olduğunu belirtmişlerdir. Balın kalitesini belirlemeye FRAP ve ABST yöntemlerinin iyi bir parametre olduğunu ispatlamışlardır.

Alvarez-Suarez *et al.* [113], monofloral olan 5 tip Küba ballarında çeşitli biyolojik analizler yapmışlardır. Balların toplam fenolik içeriğini Folin-Ciocalteau metodu ile toplam antioksidan kapasitelerini ise TEAC (Trolox equivalent antioxidant capacity) ve FRAP (ferric reducing antioxidant power) yöntemleri ile belirtmişlerdir. Çalışmanın sonucuna göre en yüksek toplam fenolik değer 595.8 GAE/kg, en düşük değer ise 213.9 GAE/kg ve 233.6

GAE/kg'dır. Ayrıca toplam fenolik içerik ile antioksidan kapasiteleri arasında yüksek korelasyon bulmuşlardır.

Buratti *et al.* [85], ballar arasında antioksidan aktivitelerindeki farklılıklarını balların farklı coğrafik orjinlerine, iklim ve çevre faktörlerine yani nem, sıcaklık, toprak yapısı gibi etkenlere bağlı olabileceğini vurgulamıştır.

Al-Mamary *et al.* [83], beş farklı Yemen balının antioksidan ve toplam fenolik madde içeriğini incelemiştir. Sulandırılmış bal örneklerinde toplam fenolik madde içeriği Folin-Ciocalteu metoduyla incelenmiş ve 56.32 ile 246.21 mg/100g arasında değişmiştir. Örneklerin toplam antioksidan aktivitesi -6.48 % ile 65.44 % arasında değişmiştir. Salam-Tehamah bölgесine ait bal örneği en yüksek antioksidan aktivite ve toplam fenolik miktarına sahip olmuştur. Antioksidan aktivite ile toplam fenolik aktivite arasında pozitif korelasyon olduğunu tespit etmiştir.

Ferreira *et al.* [114], Portekizden topladıkları 3 tip bal örneğinde fenolik içerik ve antioksidan aktivitelerini değerlendirmiştir. Çalışmanın sonunda koyu renkli balların antioksidan aktivitesinin daha yüksek olduğunu bildirmiştir.

Bertонcelj *et al.* [84], Slovenya'da en yaygın yedi bal tipinden bal örnekleri toplayarak Folin-Ciocalteu metoduyla fenolik içeriklerini, FRAP (ferric reducing antioxidant power) yöntemi ile antioksidan aktivitesini ve DPPH (1,1-diphenyl-2- Picrylhydrazyl) yöntemi ile de antiradikal aktivitesini analiz etmiştir. Buna ek olarak bal örneklerinin renk özelliklerini analiz etmiştir. Çalışmalarının sonucunda toplam fenolik içerik; en düşük 44.8 (mg gallic acid/kg) ile akasya ballarında, 241.4 (mg gallic acid/kg) ile köknar ballarında, antioksidan aktivite; en düşük 71.0 (IM Fe(II)) ile akasya ballarında, en yüksek 478.5 (IM Fe(II)) ile koyu renkli ballar olan köknar ballarında, antiradikal aktivite; 7.2 (mg/ml) ile orman ballarında, en yüksek ise 53.8 (mg/ml) ile akasya ballarında tespit etmiştir. Ayrıca FRAP yöntemiyle yapılan antioksidan aktiviteyle fenolik içerik arasında önemli korelasyon bulmuştur. Bu çalışmada elde edilen balların toplam fenolik madde içeriği ile antiradikal aktivite bizim yaptığımız çalışmadaki değerlerle uyum içerisindeydi.

Sonuç olarak toplam 230 bal örneklerinin polen analizi sonucunda tespit edilen dominant polenlerin bal örneğinin toplandığı yörenin bitki örtüsüyle uyumlu olduğu saptanmıştır. Yapılan fizikokimyasal analizler sonucunda balların çoğunlukla Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği, Avrupa Birliği ve Kodeks standartlarına uyumlu olduğu tespit edilmiştir. Ayrıca yapılan biyolojik analizler sonucunda balların yüksek fenolik içerikleri ile yüksek antioksidan ve antiradikal aktivite gösterdiği belirlenmiştir. Balların fosfomolibdenyum yöntemi ile toplam antioksidan aktiviteleri ilk kez bu çalışma ile tespit edilmiştir.

Balların özellikle Türkiye’de üretilenlerin biyolojik analizleri (toplam fenolik madde miktarı, antioksidan ve antiradikal aktivite) ile ilgili çalışmalar yok denecek kadar azdır bu nedenle çalışma sonuçlarının gıda katkı maddesi olarak doğal antioksidan maddelerin kullanılmasına yönelik son zamanlarda artan çalışmalara katkı sağlayacağına inanılmaktadır. Bir sonraki çalışmalarda balların antimikrobiyal aktivitelerine yönelik ayrıntılı bir çalışma yapılmalıdır.

KAYNAKLAR

1. Anonim, 2002. TSE 3036 Bal Standardı Türk Standartları Enstitüsü, Ankara.
2. Şahinler, N., Şahinler, S. And Gül, A. 2004. Biochemical composition of honeys produced in Turkey. **Journal of Apicultural Research**, **43** (2): 53–56.
3. Gündoğan, M., 2009. Muğla Yöresi Çam Ballarının Kimyasal Analizleri. Muğla Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, Muğla, 86 s.
4. Velioğlu, S., 2000. Doğal antioksidanların insan sağlığına etkileri, **Gıda**, **25** (3): 167-176.
5. Young, I.S., Woodside, J. V., 2001. Antioxidants in health and disease. **Journal of Clinical Pathology**, **54**: 176–186.
6. Gheldof, N., Engeseth, N. J., 2002. Antioxidant capacity of honeys from various floral sources based on the determination of oxygen radical absorbance capacity and inhibition of in vitro lipoprotein oxidation in human serum samples. **Journal of Agricultural and Food Chemistry**, **50** (10): 3050-3055.
7. Frankel, S., Robinson, G. E., Berenbaum, M. R., 1998. Antioxidant capacity and correlated characteristics of 14 unifloral honeys. **Journal of Apicultural Research** **37**: 27–31.
8. Aljadi, A. M., Kamaruddin, M. Y., 2004. Evaluation of the phenolic contents and antioxidant capacities of two Malaysian floral honeys. **Food Chemistry** **85**: 513–518.
9. Güler, Z., 2005. Doğu Karadeniz Bölgesinde Üretilen Balların Kimyasal Ve Duyusal Nitelikleri. **Gıda**, **30** (6): 379–384,
10. Gheldof, N., Wang, X. H., Engeseth, N. J., 2002. Identification and quantification of antioxidant components of honeys from various floral sources. **Journal of Agricultural and Food Chemistry**, **50**: 5870–5877.
11. Polat, G., 2007. Farklı Lokasyon ve Orijinlere Sahip Balların Reolojik, Fizikokimyasal Karakteristikleri ve Mineral İçeriklerinin Belirlenmesi. Selçuk Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, Konya, 63 s.
12. Mendes, E., Brojo Proenca, E., Ferreira, I. M. P. L. V. O., Ferreira, M. A., 1998. Quality evaluation of Portuguese honey. **Carbohydrate Polymers**, **37**: 219–223.
13. Yao, L., Jiang, Y., Singanusong, R., Data, N., Raymont, K., 2004. Phenolic acids and abscisic acid in Australian Eucalyptus honeys and their potential for floral authentication. **Food Chemistry**, **86**: 169–177.
14. Genç, F., 1997. Arıcılığın Temel Esasları. Atatürk Üniversitesi Ziraat Fakültesi Yayınları No: 166. Atatürk Üniversitesi, Ziraat Fakültesi Ofset Tesis, Erzurum. 286 s.

15. Haroun, M. I., 2006. Türkiye'de Üretlen Bazı Çiçek ve Salgı Ballarının Fenolik asit ve Flavonoid Profilinin Belirlenmesi. Ankara Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Doktora Tezi, Ankara, 120 s.
16. Molan, P. C., 1992b. The antibacterial activity of honey 2. Variation in the potency of the antibacterial activity. **Bee World**, **73**: 59–76.
17. Gül A., 2008. Türkiye'de Üretilen Bazı Balların Yapısal Özelliklerinin Gıda Güvenliği Bakımından Araştırılması. Mustafa Kemal Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Doktora Tezi, Antakya/Hatay, 251 s.
18. Cavia, M. M., Fernandez-Muino, M. A., Gomez-Alonso, E., Montes-Perez, M. J., Huidobro, J. F., Sancho, M. T., 2002. Evolution of fructose and glucose in honey over one year: influence of induced granulation. **Food Chemistry**, **78**: 157–161.
19. White, J. W. JR., Riethof, M. L. and Kushnir, L., 1961. Composition of honey. VI. The effect of storage on carbohydrates, acidity and diastase content. **Journal of Food Science**, **26**: 63–66.
20. Anonymous, 2001. Official journal of the European Communities. Council Directive 2001/110/EC. 20 December 2001 (relating to honey).
21. Anonymous, (2001 a). Revised codex standard for honey. Codex Stan. 12–1981, Rev.1 (1987), Rev.2 (2001).
22. Anonim, (2005). Türk Gıda Kodeksi Bal Tebliği. (Tebliği No: 2005/49).
23. Doğan, M., 2007. Marketlerde ve Aktarlarda Satılan Balların Antioksidan ve Oksidan Kapasitelerinin Araştırılması. Harran Üniversitesi, Sağlık Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, Şanlıurfa, 90 s.
24. Erdoğan, N., 2007. Adapazarı Ballarında Polen Analizi. Gazi Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, Ankara, 196 s.
25. Demircan, A. D., 2005. Kartal İlçesi (İstanbul) Ballarının Palinolojik Analizi. Marmara Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, İstanbul, 90 s.
26. Moar, N. T., 1985. Pollen analysis of New Zealand honey. **New Zealand Journal of Agricultural Research**, **28**: 39–70.
27. Şahinler, N. ve Gül, A., 2004. Yayla ve Ayçiçek ballarının biyokimyasal analizi. *4. Ulusal Zootekni Bilim Kongresi, 01–03 Eylül 2004. Isparta.*

28. Albayrak, S., 2008. Türkiye *Helichrysum* Mill. (Asteraceae) Taksonlarının Biyoaktiviteleri. Erciyes Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Doktora Tezi, Kayseri, 156 s.
29. Ulusoy, E., 2005. Türkiye'nin Bazı Yörelerinden Kestane ve Çiçek Ballarının Antioksidan Aktiviteleri ve Mineral İçeriklerinin Karşılaştırılması. Karadeniz Teknik Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, Trabzon, 69 s.
30. Özgen, U., Terzi, Z., Coşkun, M., Halk ilaç olarak kullanılan bazı türlerde lipit peroksidasyonunu inhibe edici etkinin araştırılması, pp. 139–143. 14. *Bitkisel Hammaddeleri Toplantısı, 29–31 Mayıs 2002, Eskişehir.*
31. Storz, G., Imlay, J., 1999. Oxidative stress, Curr. Opin. **Microbiology**, **2**: 188–194.
32. Ardağ, A., 2008. Antioksidan Kapasite Tayin Yöntemlerinin Analitik Açıdan Karşılaştırılması. Aydin Menderes Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, Aydın, 70 s.
33. Kargin, F., Fidancı, U. R., 1997. Serbest Oksijen Radikalleri ve Oksidatif Hasar, **Türk Veteriner Hekimliği Dergisi**, **9** (2): 26-28.
34. Koca, N., Karadeniz, F., 2003. Serbest Radikal Oluşum Mekanizmaları ve Vücuttaki Antioksidan Savunma Sistemleri. **Gıda Mühendisliği Dergisi**, **16**: 32-37.
35. Delibaş, N., Özçankaya, R., 1995. Serbest Radikaller. **SDÜ Tıp Fakültesi Dergisi**, **2** (3): 11–17.
36. Elliot, J.G. 1999. Application of antioxidant vitamins in foods and beverages. **Food Techonology**, **53** (2): 46–48.
37. Ou, B., Huang, D., Hampsch-Woodill, M., Flanagan, J. A., and Deemer, E. K., 2002. Analysis of antioxidant activities of common vegetables employing oxygen radical absorbance capacity (ORAC) and ferric reducing antioxidant power (FRAP) assays: A comparative study. **Journal of Agricultural and Food Chemistry**, **50** (11): 3122–3128.
38. Bagchi, D., Bagchi, M., Stohs, S. J., Das, D. K., Ray, S. D., Kuszynski, C. A., Joshi, S. S., Pruess, H. G., 2000. Free radicals and grape seed proanthocyanidin extract: importance in human health and disease prevention. **Toxicology**, **148**: 187-197.
39. Gebetta, B., Fuzatti, N., Griffini, A., Lolla, E., Pace R, Ruffilli T, Peterlongo, F., 2000. Characterization of proanthocyanidins from grape seeds. **Fitoterapia** **71**: 162-175.

40. Kammerer, D., Kljusuric, J. G., Carle, R., Schieber, A., 2005. Recovery of anthocyanins from grape pomace extracts (*Vitis vinifera L.* Cv. Cabernet Mitos) using a polymeric adsorber resin. **European Food Research Technology** **220**: 431-437.
41. Ergün, A., Tuncer, S.D., Çolpan, I., Yalçın, S., Yıldız, G., Küçükersan, M. K., Küçükersan, S., Şehu, A., 2004. Yemler, Yem Hijyeni ve Teknolojisi. Ankara Üniversitesi, Veteriner Fakültesi hayvan Besleme ve Beslenme Hastalıkları ABD, Ankara, pp. 448.
42. Long, P. L., 1984. Gordon memorial lecture. Coccidiosis control: past, present and future. **British Poultry Science** **25** (1): 3–18.
43. Kaur, C., Kapoor, H. C., 2001. Antioxidants in fruits and vegetables. **International Journal of Food Science and Technology**, **36**: 703–725.
44. Çavrar, S., 2009. Balların Kalitesinin Belirlenmesinde Fiziksel, Kimyasal ve Biyolojik Özelliklerin İrdelenmesi. Karadeniz Teknik Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, 70 s.
45. McCreadie, R. G., MacDonald, E., Wiles, D., Campbell,, G., Paterson, J. R., 1995. The Nithsdale schizophrenia survey XIV. Plasma lipid peroxide and serum vitamin E level in patient with and without tardive diskinesia and in normal subject. **The British Journal of Psychiatry**; **167**: 610–617.
46. Aruoma, O. I., 1994. Nutrition and health aspects of free radicals and antioxidants. **Food Chemistry and Toxicology**, **32**: 671–683.
47. Cook, N. C., Samman, S., 1996. Flavonoids: chemistry, metabolism, cardioprotective effects and dietary sources. **Journal of Nutritional Biochemistry**, **7** (21): 66–76.
48. Fox, C., 2002. Honey as a dressing for chronic wounds in adults. **British Journal of Community Nursing**, **7** (10): 530–534.
49. Doğan, C., Sorkun, K., 2001. Türkiye'nin Ege, Marmara, Akdeniz ve Karadeniz Bölgelerinden toplanmış ballarda polen analizi. **Mellifera**, **1**: 2–7.
50. Abell, D. C., Fribe, H., Schweger, C., Kwok, A. S. K., Sporns, P., 1996. Comparison of processed unifloral clover and canola honey. **Apidologie**, **27** (6): 451–460.
51. Terzi, E., 2009. Bilecik ve Çevresinde Üretilen Ballarda Bulunan Polenlerin Araştırılması. Anadolu Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, 70 s.
52. Andrada, A., Valle, A., Aramayo, E., Lamberto, S., Cantamutto, M., 1998. Polen analysis of honeys from the Austral Mountains, Buenos Aires province, Argentine. OT: Analisis

- polinico de las mieles de las Sierras Australes de la provincia de Buenos Aires, Argentina. **Investigacion Agraria, Produccion Proteccion Vegetales**, **13** (3): 265–275.
53. Sorkun, K., Doğan, C., Başoğlu, N., Gümüş, Y., Ergün, K., Bulakeri, N., Işık, N., 2003. Türkiye'de üretilen doğal ve yapay balların ayırt edilmesinde fiziksel, kimyasal ve mikroskopik analizler. **Mellifera**, **2** (4): 27–32.
54. Erdoğan, N., Pehlivan, S., Doğan, C., 2006. Pollen analysis of honeys from Hendek, Akyazı ve Kocaali districts of Adapazarı province (Turkey). **Mellifera**, **6** (10–12): 20–27.
55. Tüylü, A. Ö., Sorkun, K., 2004. Bursa yöresinden *Apis mellifera* L. tarafından toplanan ve ekonomik önemi olan polenlerin organoleptik analizi. **Mellifera**, **4** (8): 6–12.
56. Kaya, Z., Binzet, R., Orcan, N., 2005. Pollen analyses of honeys from some regions in Turkey. **Apiacta**, **40**: 10–15.
57. Cabrera Ruiz, C., Montilla Gomez, J., Guerra Hernandez, E., Molins Marin, J. L., 1997. Physico-chemical analysis of orange honeys sold in Spain. **Bulletin Technique Apicole**, **24** (2): 63–70.
58. Feás, X., Pires, J., Iglesias, A., Estevinho, M. L., 2010. Characterization of artisanal honey produced on the Northwest of Portugal by melissopalynological and physico-chemical data. **Food and Chemical Toxicology**, **48**: 3462–3470.
59. Kirs, E., Pall, R., Martverk, K., Laos, K., 2011. Physicochemical melissopalynological characterization of Estonian summer honeys. **Procedia Food Science** **1**: 616 – 624.
60. Gomes, S., Dias, L.G., Moreira, L. L., Rodrigues, P., Estevinho, L., 2010. Physicochemical, microbiological and antimicrobial properties of commercial honeys from Portugal. **Food and Chemical Toxicology**, **48**: 544–548.
61. Nanda, V., Sarkar, B.C., Sharma, H. K., Bawa, A. S., 2003. Physico-chemical properties and estimation of mineral content in honey produced from different plants in Northern India. **Journal of Food Composition and Analysis**, **16**: 613–619.
62. Sahinler, N., Sahinler, S., Gül, A., 2001. Hatay yöresi ballarının bilesimi ve biyokimyasal analizi. **Mustafa Kemal Üniversitesi Ziraat Fakültesi Dergisi**, **6** (1–2): 93–108.
63. Merin, U., Berstein, S., Rosenthal, I., 1998) A Parameter for Quality of Honey. **Food Chemistry**, **63**: 241–242.
64. Ankrah, E. K., 1998. Chemical composition of some Ghanaian honey samples. **Ghana Journal of Agricultural Science**, **31**: 119–121.

65. Lazaridou, A., Biliaderis, C. G., Bacandritsos, N., Sabatini, A. G., 2004. Composition, Thermal and Rheological Behaviour of Selected Greek Honeys. **Journal of Food Engineering**, **64**: 9–21.
66. Conti, M. G., 2000. Lazio region (central Italy) honeys: a survey of mineral content and typical quality parameters. **Food Control** **11**: 459–463.
67. Yilmaz, H., Kufrevioglu, I., 2000. Composition of honeys collected from eastern and south-eastern Anatolia and effect of storage on hydroxymethylfurfural content and diastase activity. **Turkish Journal of Agriculture and Forestry**, **25**: 347–349.
68. Devillers, J., Morlot, M., Pham-Deleuge, M. H., Dore, J. C., 2004. Classification of monofloral honeys based on their quality control data. **Food Chemistry**, **86**: 305–312.
69. Finola, M. S., Lasagno, M. C., Marioli, J. M., 2007. Microbiological and chemical characterization of honeys from central Argentina. **Food Chemistry**, **100**: 1649–1653.
70. Serrano, S., Villarejo, M., Espejo, R., Jodral M., 2004. Chemical and physical parameters of Andalusian honey: Classification of *Citrus* and *Eucalyptus* honeys by discriminant analysis. **Food Chemistry** **87**: 619–625.
71. Serrano, S., Espejo, R., Villarejo, M., Jodral, M. L., 2007. Diastase and Invertase Activities in Andalusian Honeys. **International Journal of Food Science and Technology**, **42**: 76–79.
72. Terrab, A., Diez, M. J., Heredia, F. J., 2002. Characterization of Moroccan unifloral honeys by their physicochemical characteristics. **Food Chemistry**, **79**: 373–379.
73. Fallico, B., Zappala, M., Arena E., Verzea, A., 2004. Effect of conditioning on hmf content in unifloral honeys. **Food Chemistry**, **85**: 305–313.
74. Terrab, A., Recamales, A. F., Hernanz, D., Heredia, F. J., 2004. Characterisation of Spanish thyme honeys by their physicochemical characteristics and mineral contents. **Food Chemistry** **88**: 537–542.
75. Özcan, M., Arslan, D., Ceylan, D. A., 2006. Effect of inverted saccharose on some properties of honey. **Food Chemistry**, **99**: 24–29.
76. Küçük, M., Kolayli, S., Karaoglu, S., Ulusoy, E., Baltaci, C., Candan, F., 2007. Biological activities and chemical composition of three honeys of different types from Anatolia. **Food Chemistry**, **100**: 526–534.
77. Al, M. L., Daniel, D., Moise, A., Bobis, O., Laslo, L., Bogdanov, S., 2009. Physicochemical and bioactive properties of different floral origin honeys from Romania. **Food Chemistry**, **112** (4): 863–867.

78. Ouchemoukh, S., Louaileche, H., Schweitzer, P., 2007. Physicochemical characteristics and pollen spectrum of some Algerian honeys. **Food Control**, **18**: 52–58.
79. Akbulut, M., Özcan, M. M., Çoklar, H., 2009. Evaluation of antioxidant activity, phenolic, mineral contents and some physicochemical properties of several pine honeys collected from Western Anatolia. **International Journal of Food Sciences and Nutrition**, **60** (7): 577–589.
80. Beretta, G., Granata, P., Ferrero, M., Orioli, M., Facino, R. M., 2005. Standardization of antioxidant properties of honey by a combination of spectrophotometric/ fluorimetric assays and chemometrics. **Analytica Chimica Acta**, **533**: 185–191.
81. Singleton, V. L., Rossi, J. R., 1965. Colorimetry of total phenolics with Phosphomolibdic-phosphothungstic acid reagents. **American Journal of Enology and Viticulture**, **16**: 144–158.
82. Lachman, J., Orsák, M., Hejtmánková, A., Kovářová, E., 2010. Evaluation of antioxidant activity and total phenolics of selected Czech honeys. **Food Science and Technology**, **43**: 52–58.
83. Al-Mamary, M., Al-Meeri, A., Al-Habori, M., 2002. Antioxidant activities and total phenolics of different types of honey. **Nutrition Research**, **22**: 1041–1047.
84. Bertoncelj, J., Dobersek, U., Jamnik, M., Golob, T., 2007. Evaluation of the phenolic content, antioxidant and colour of Slovenian honey. **Food Chemistry**, **105** (2): 822–828.
85. Buratti, S., Benedetti, S., Cosio, M. S., 2007. Evaluation of the antioxidant power of honey, propolis and royal jelly by amperometric flow injection analysis. **Talanta**, **71**: 1387–1392.
86. Vela, L., Lorenzo, C., Peréz, R. A., 2007. Antioxidant capacity of Spanish honeys and its correlation with polyphenol content and other physicochemical properties. **Journal of the Science of Food and Agriculture**, **87**: 1069–1075.
87. Louveaux, J., Maurizio, A. and Vorwohl, G., 1978. International Commission for bee botany of IUBS. Methods of melissopalynology. **Bee world**, **59**: 139–157.
88. Sabuncu, İ., **Bıçakçı, A.**, Tatlıdil, S., Malyer, H., 2002. Bursa piyasasında satılan ve Uludağ ile Karacabey yörelerine ait olduğu belirtilen polenlerin mikroskopik analizi. **Uludağ Arıcılık Dergisi**, **3** (2): 3–9.

89. Prieto, P., Pineda, M. and Aguilar, M., 1999. Spectrophotometric quantition of antioxidant capacity through the formulation of a phosphomolybdenum complex: Spesific application of vitamin E. **Analytical Biochemistry**, **269**: 337-341.
90. Gyamfi, M. A., Yonamine, M., Aniya, Y., 1999. Free-radical scavenging action of medicinal herbs from Ghana: Thonningia sanguinea on experimentally-induced liver injuries. **General Pharmacology**, **32** (6): 661-667.
91. Terrab A., Diez, M. J., Heredia, F. J., 2003. Palynological, physico-chemical and colour characterization of Moroccan honeys: I. River red gum (*Eucalyptus camaldulensis* Dehn) honey. **International Journal of Food Science and Technology**, **38** (4): 379–386.
92. Erdoğan, N., Pehlivan, S., Doğan, C., 2009. Pollen analysis of honeys from Sapanca, Karapürçek, Geyve and Taraklı districts of Adapazarı province (Turkey). **Mellifera**, **9** (17): 9–18.
93. Çam, B., 2006. Ankara Piyasasında Bulunan Bazı Ballarda Polen Analizleri ve Bu Balların Antimikrobiyal Özellikleri. Gazi Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Yüksek Lisans Tezi, 139 s.
94. Kahraman, T., Büyükkünl, S.K., Vural , A., Altunatmaz, S. S., 2010. Physico-chemical properties in honey from different regions of Turkey. **Food Chemistry**, **123**: 41–44.
95. Costa, L. S. M., Albuquerque, M. L. S., Trugo, L. C., Quinteiro, L. M. C., Barth, O. M, Ribeiro M., De Maria, C. A. B., 1999. Determination of non volatile compounds of different botanical origin Brazilian honeys. **Food Chemistry**, **65** (3): 347–352.
96. Wen, H. M., Chern J. C., Chen, S. H., Wen H. M., Chern J. C., 1995. Quality survey of commercial honey products. **Journal of Food and Drug Analysis**, **3** (4): 295–305.
97. Sabatini, A. G., Marcazzan, G. L., Colombo, R., Arculeo, P., 1995. Loquat honey produced in Sicily. OT: Il miele di nespolo del Giappone prodotto in Sicilia. **Apicoltura**, **10**: 59–69.
98. Bath, P. K., Singh, N., 1999. A comparison between *Helianthus annuus* and *Eucalyptus lanceolatus* honey. **Food Chemistry**, **67**: 389 – 397.
99. Oddo, P.L., Piazza, M. G., Sabatini, A. G., Accorti, M., 1995. Characterization of unifloral honeys. **Apidologie**, **26**: 453- 465.
100. Downey, G., Hussey, K., Daniel Kelly, J., Walshe, T. F., Martin, P. G., 2005. Preliminary contribution to the characterization of artisanal honey produced on the island of Ireland by paleontological and physico-chemical data. **Food Chemistry**, **91**: 347–354.

101. Silva, L.R., Videira, R., Monteiro, A. P., Valentão, P., Andrade, P. B., 2009. Honey from Luso region (Portugal): Physicochemical characteristics and mineral contents. **Microchemical Journal**, **93**: 73–77.
102. Esti, M., Panfili, G., Marconi, E., Trivisnno, M. C., 1997. Valorization of the honeys from the Molise region through physico-chemical, organoleptic and nutritional assessment. **Food Chemistry**, **58** (1–2): 125–128.
103. Al-Khalifa, A. S., Al-Arify, I. A., 1999. Physicochemical characteristics and pollen spectrum of some Saudi honeys. **Food Chemistry**, **67**: 21–25.
104. Yardibi, M. F., Gümüş, T., 2010. Some physico-chemical characteristics of honeys produced from sunflower plant (*Helianthus annuus* L.). **International journal of Food Science and Technology**, **45**: 707-712.
105. Crane, E., 1975. Honey: A Comprehensive Survey. Heineman, London, UK., 608 pp.
106. Przybyłowski, P., Wilczyńska, A., 2001. Honey as an environmental marker. **Food Chemistry** **74**: 289–291.
107. Singh, N., Bath, P.K., 1997. Quality evaluation of different types of Indian honey. **Food Chemistry**, **58** (1–2): 129–133.
108. Forcone, A., Aloisi, P. V., Muñoz, M., 2009. Palynological and physico-chemical characterisation of honeys from the north-west of Santa Cruz (Argentinean Patagonia). **Grana**, **48**: 67–76.
109. Saxena, S., Gautam, S., Sharma, A., 2010. Physical, biochemical and antioxidant properties of some Indian honeys. **Food Chemistry**, **118**: 391–397.
110. Baltrušaitytė, V., Venskutonis, P.R., Čeksterytė V., 2007. Radical scavenging activity of different floral origin honey and bee bread phenolic extracts. **Food Chemistry**, **101**: 502–514.
111. Nagai, T., Inoue, R., Inoue, H., Suzuki, N., 2002. Scavenging capacities of pollen extracts from *Cistus ladaniferus* on autoxidation, superoxide radicals, hydroxyl radicals and DPPH radicals. **Nutrition Research**, **22**: 519–526.
112. Estevinho, L., Pereira, A. P., Moreira, L., Dias, L. G., Pereira, E., 2008. Antioxidant and antimicrobial effects of phenolic compounds extracts of Northeast Portugal honey. **Food and Chemical Toxicology**, **46**: 3774–3779.
113. Alvarez-Suarez, J. M., Tulipani, S., Diaz, D., Estevez, Y., Romandini, S., Giampieri, F., Damiani, E., Astolfi, P., Bompadre, S., Battino, M., 2010. Antioxidant and antimicrobial

- capacity of several monofloral Cuban honeys and their correlation with color, polyphenol content and other chemical compounds. **Food and Chemical Toxicology**, **48**: 2490–2499.
114. Ferreira, I. C. F. R., Aires, E., Barreira, J. C. M., Estevinho L. M., 2009 Antioxidant activity of Portuguese honey samples: Different contributions of the entire honey and phenolic extract. **Food Chemistry** **114**: 1438–1443.