

ZAYIF ENERJİLİ BAĞLARIN ANALİZ YÖNTEMLERİ

1	Ders Adı:	ZAYIF ENERJİLİ BAĞLARIN ANALİZ YÖNTEMLERİ
2	Ders Kodu:	KIM5035
3	Ders Türü:	Seçmeli
4	Ders Seviyesi	Yüksek Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	1
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	1
7	Dersin AKTS Kredisi:	6.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	3.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
11	Dersin Önkoşulu:	-
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Prof. Dr. ASIM OLGUN
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	-
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	asimolgun@uludag.edu.tr 0 224 29 41 727
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Moleküler yapıların temel fizikokimyasal özellikleri kimyasal yapıları kadar hidrojen bağları türüne de bağlıdır. Bu ders kapsamında hidrojen bağlarının varlıkları ve şiddetleri belirlenerek farklı özellikleri üzerinde tahminler yapmak amaçlanmaktadır.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Kimyasal yapıların teorik yorumlama yeteneğini kazanır.
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Hidrojen bağı kavramını ve hidrojen bağlarının nasıl belirlenebileceğini bilir.;
	2	Zayıf enerjili etkileşimleri tanımlar ve hidrojen bağlarından farkını bilir.;
	3	
	4	
	5	
	6	
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama
1	Kimyasal bağlar	
2	Kimyasal bağlar	
3	Zayıf enerjili bağların tanımı	
4	Zayıf enerjili bağların tanımı	

5	London Kuvvetleri	
6	Hidrojen bağları	
7	Hidrojen bağları	
8	Önceki derslerin tekrarı ve ARASINAV	
9	Dipol-dipol etkileşimleri	
10	Dipol-dipol etkileşimleri	
11	Dipol-dipol etkileşimleri	
12	Zayıf enerjili bağların etkileşimleri	
13	Zayıf enerjili bağların etkileşimleri	
14	Zayıf enerjili bağların etkileşimleri	

22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	1. Dewar, M. J. S., The Molecular Orbital Theory of Organic Chemistry, Mc. Graw Hill, Newyork, 1979. 2. Martin Klessinger, Elektronen Structure Organisher Moleküle, Verlag Chemie, 1982. 3. Proble'mes de Chimie Physique, Atomistique of Liaison Chimique Masson & Cie, Paris, 1977. 4. Fonde'ments The'orique des Recherches des Reactions Inte'rmo'le'culaires, CNRS, 1975
----	---	---

23	Değerlendirme	
----	---------------	--

YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALAR	SAYISI	KATKI YÜZDESİ
Ara Sınav	1	40.00
Kısa Sınav	0	0.00
Ödev	0	0.00
Yıl Sonu Sınavı	1	60.00
Toplam	2	100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		40.00
Finalin Başarıya Oranı		60.00
Toplam		100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları		Ölçme ve değerlendirme, Bursa Uludağ Üniversitesi Önlisans ve Lisans Eğitim Öğretim Yönetmeliği ilkelerine göre yapılmaktadır

24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU	
----	------------------------	--

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	4.00	56.00
Uygulamalı Dersler	0	0.00	0.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	3.00	42.00
Ödevler	6	9.00	54.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınnavlar	1	10.00	10.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	10.00	10.00
Toplam İş Yüğü			192.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			6.07
Dersin AKTS Kredisi			6.00

25	PROGRAM YETERLİLİKLERİ İLE DERS ÖĞRETİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14	PY15	PY16
ÖK1	3	2	2	3	4	4	3	4	1	4	0	0	0	0	0	0
ÖK2	3	2	2	3	4	4	3	4	1	4	0	0	0	0	0	0
ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri																
Katkı Düzeyi:	1 çok düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek			