

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
İleri Fizikokimya-II	5106273	BAHAR	3 + 0	3	6
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Kimyanın tepkime kontrolüne yönelik bilgi ve konuların bulunduğu fizikokimya ana bilim dalı hakkında ileri düzeyde yapılan gelişmeler hakkında bilgi vermektir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Karışımlar hakkında kapsamlı bilgi edinebilecektir. 2.Kimyasal termodinamik kapsamlı bilgi edinebilecektir. 3.Elektrokimya kapsamlı bilgi edinebilecektir. 4.Korozyon kapsamlı bilgi edinebilecektir.				
Dersin İçeriği	Karışımların genel özellikleri, açık sistemlerin temel termodinamik denklemleri, Raoult yasası, elektrolit olmayan gerçek karışımlar, termokimya, Hess yasası, elektrolit çözeltilerin termodinamiği, elektrolit iletkenlik, iyonik denge, elektrokimyasal hücreler.				
Haftalar					
1.	Karışımların genel özellikleri				
2.	Gibbs'in faz kuralı				
3.	İdeal karışımların termodinamiği-Nernst dağılım yasası				
4.	Henry, Raoult ve Dalton yasaları				
5.	Elektrolit olmayan Gerçek karışımlar				
6.	Kimyasal termodinamik				
7.	Arasınan				
8.	Tepkime entalpisi-Hess yasası				
9.	Kimyasal denge				
10.	Elektrokimya ve elektriksel kavramlar				
11.	Elektrolitik çözeltilerin termodinamiği				
12.	Elektrolitik iletkenlik				
13.	Elektrokimyasal hücreler				
14.	Dersin genel değerlendirilmesi				
Genel Yeterlilikler					
İdeal ve gerçek karışımlar hakkında kapsamlı bilgi edinebilir. Kimyasal termodinamik ve kimyasal denge hakkında kapsamlı bilgi edinebilir. Elektrokimya ve elektrokimyasal hücreler hakkında kapsamlı bilgi edinebilir.					
Kaynaklar					
B. H. Flowersand, E. Mendoza, (1970), <i>Properties of Matter</i> , Wiley, London. L.B. Lob, (1961), <i>KineticTheory of Gases</i> , DoverPuplicatiuous, Inc., New York. C. E. Hecht, (1990), <i>Statistical ThermodynamicsandKineticTheory</i> , Freeman, New York.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖK1	4	5	4	4	4	4	3	4	5	4
ÖK2	5	4	4	4	4	3	3	3	4	4
ÖK3	4	4	3	4	3	3	4	4	3	3
ÖK4	5	4	4	4	4	4	4	4	4	4
ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ:Program Çıktıları										
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük	2 Düşük	3 Orta	4 Yüksek	5 Çok Yüksek					

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
İleri Fizikokimya-II	4	4	3	3	3	3	4	4	3	3