

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Fizikokimya Lab. II		VIII	0+4	2	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu dersin genel amacı; “Öğrencileri Fizikokimya biliminin teorik bilgisini kullanarak laboratuvar ortamında uygulamasını yapması ve Fizikokimyasal olayların yorumlanması konusunda becerilerini geliştirmektir.”				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; <ol style="list-style-type: none"> 1. Fizikokimya biliminin teorik bilgisini kullanmayı, 2. Laboratuvar becerisini geliştirmeyi, 3. Fizikokimyasal olayların yorumlanması, 4. Fizikokimyanın deneysel uygulamasını kavrayabilecektir. 				
Dersin İçeriği	Deneylere Hazırlık, Termodinamik Deneyleri, Kondüktometrik Deneyler, Kinetik Deneyleri, Kataliz Deneyleri.				
Haftalar	Konular				
1	Deneylere hazırlık				
2	Amonyum oksalatın çözünürlüğünün belirlenmesi				
3	Hücre sabiti ve eşdeğer iletkenliğinin belirlenmesi				
4	Kondüktometrik titrasyon ve zayıf bir asitin ayrışma derecesi ve ayrışma sabitinin belirlenmesi				
5	Potansiyometrik asit-baz titrasyonu ile zayıf bir asitin ayrışma sabitinin belirlenmesi				
6	Tepkime hız sabitinin belirlenmesi				
7	Sınav				
8	Kimyasal tepkimenin “sıcaklık katsayısının” belirlenmesi				
9	Etil asetatın sabunlaşmasında tepkime hız sabitinin belirlenmesi				
10	Homojen kataliz				
11	Heterojen kataliz				
12	Adsorpsiyon				
13	Telafi				
14	Telafi				
Genel Yeterlilikler					
Öğretim ortamın göre, uygun öğretim teknolojileri seçme, İşleyeceği dersin özelliğine göre, uygun materyal tasarlama ve kullanma, deney düzeneği vb. materyallerden faydalanarak öğrenciye konuyu daha iyi kavratma.					
Kaynaklar					
Tez, Z., Yurdakoç, K., (2000), <i>Fizikokimya Laboratuvar Kılavuzu</i> , Dicle Üniv. Rektörlüğü Basımevi İşlt. Müd. , Diyarbakır.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40					
Final: % 60					
Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖÇ1	4	5	5	4	4	4	5	5	4	4	4	5	3	3
ÖÇ2	4	4	4	4	4	5	5	5	5	4	4	3	3	3
ÖÇ3	4	4	4	4	4	4	4	4	4	3	3	3	3	3
ÖÇ4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	3	3	3
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları														
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek				

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Fizikokimya lab. II	4	4	4	5	4	5	4	5	4	5	4	4	4	5