

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Preparatif Ayırma teknikleri	5106190	Güz	3+0	3	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Ayırma ve Saflaştırma tekniklerinin anlaşılmasına temel olan bilgi ve becerilerin kazanılması - Kromatografi hakkında temel bilgilerin ve tekniklerinin verilmesi - Yüksek Basıncılı Sıvı Kromatografisi hakkında temel ve teorik bilgilerin verilmesi - Gaz Kromatografisi ile ilgili teorik bilgilerin verilmesidir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Öğrenciler ayırma ve saflaştırma tekniklerini öğrenir. 2. Öğrenciler bir maddenin ayrılması ve saflaştırılması konusunda çözüm üretebilirler. 3. Öğrenciler laboratuarda kullanılan bazı cihazlar hakkında ön bilgi edinirler. 4. Öğrenciler laboratuvar çalışması için teorik bilgi edinirler. 5. Öğrenciler bilimsel bakış açısı kazanırlar. 				
Dersin İçeriği	Kromatografinin Tarihçesi, Ayırma Metodları, Ekstraksiyon Teknikleri, Kromatografi Teknikleri ve Kromatografi Çeşitleri, Adsorpsiyon, Partisyon, İyon Değiştirme Kromatografisi, Elektroforez Teknikleri, Normal Fazlı Sıvı Kromatografisi, Ters Fazlı Sıvı Kromatografisi, Yüksek Basıncılı Sıvı Kromatografisi, Kiral Maddelerin Ayrılması, Gaz Kromatografisi				
Haftalar	Konular				
1	Kromatografinin Tarihçesi				
2	Ayırma Metodları: Kristallendirme,; Distilasyon, Süblimleştirme				
3	Ekstraksiyon Teknikleri				
4	Kromatografi Teknikleri; İnce Tabaka Kromatografisi; Sütun Kromatografisi; Kağıt Kromatografisi				
5	Adsorpsiyon, Partisyon				
6	İyon Değiştirme				
7	Ara Sınav				
8	Elektroforez Teknikleri				
9	Normal Fazlı Sıvı Kromatografisi				
10	Ters Fazlı Sıvı Kromatografisi				
11	Yüksek Basıncılı Sıvı Kromatografisi				
12	Kiral Maddelerin Ayrılması				
13	Gaz Kromatografisi				
14	Proje Sunumları				
Genel Yeterlilikler					
Preparatif Ayırma tekniklerini öğrenecek.					
Kaynaklar					
James M. Miller, (1975), <i>Separations Methods in Chemical Analysis</i> , , John Wiley and Sons, Yuri V. Kazakevich Rosario Lo Brutto, (2007) <i>HPLC for Pharmaceutical Scientists</i> , , Wiley					
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
ÖÇ1	5	5	5	4	5	3	5	4	3	4	5
ÖÇ2	3	5	5	5	4	5	5	5	5	5	4
ÖÇ3	3	5	5	5	4	5	5	5	5	5	4
ÖÇ4	4	5	3	4	4	3	5	4	5	5	4
ÖÇ5	5	5	5	5	5	3	5	4	3	4	5
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
Preparatif Ayrırma teknikleri	4	4	3	3	4	3	5	4	5	5	4