

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Polimer Kimyası-I		VI	2+0	2	4
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu ders 5. yarıyıl kimya öğrencilerine polimer kimyasının temel kavramları hakkında bilgi verir ve onlara günlük yaşamlarında polimer kimyasının önemini anlatır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; <ol style="list-style-type: none"> 1. Polimerler ve polimerler ile ilgili temel kavramları öğrenecektir. 2. Polimerlerin stereokimyasını öğrenip molekül yapıları hakkında bilgi edinecektir. 3. Polimerlerin ısı karşısındaki davranışlarını öğrenecektir. 4. Polimerlerin morfolojisini kavrayabilecektir. 5. Polimerlerde mol kütesinin nasıl bulunabileceğini öğrenecektir. 6. Basamaklı polimerizasyon ve radikalik katılma polimerizasyonunu öğrenecek ve mekanizmalarını kavrayabilecektir. 				
Dersin İçeriği	Polimer kimyasına bakış, Temel kavramlar, Polimerlerin stereokimyası, Polimerlerin ısı davranışları ve kristal yapıları, Polimerlerin mol kütleleri, Kondenzasyon (Basamaklı) polimerizasyon, Radikalik katılma polimerizasyonu.				
Haftalar	Konular				
1	Polimer kimyasına bakış				
2	Temel kavramlar				
3	Temel kavramlar				
4	Polimerlerin stereokimyası				
5	Polimerlerin stereokimyası				
6	Polimerlerin ısı davranışları				
7	Arasınav				
8	Polimerlerin ısı davranışları				
9	Polimerlerin kristal yapıları				
10	Polimerlerin mol kütleleri				
11	Kondenzasyon (Basamaklı) polimerizasyon				
12	Kondenzasyon (Basamaklı) polimerizasyon				
13	Radikalik katılma polimerizasyonu				
14	Radikalik katılma polimerizasyonu				
Genel Yeterlilikler					
<p>Polimer ve plastik ilişkisini kavrayabilme. Polimer kimyası ile ilgili temel kavramları yerinde ve doğru kullanabilme. Polimerlerin yapı formüllerini çizebilme, stereokimyasını anlama. Basit moleküller ile makromoleküllerin mol kütleleri arasındaki farkları kavrayabilme. Basamaklı ve serbest radikalik katılma mekanizmaları kavrayabilme.</p>					
Kaynaklar					
<p>Bretheric, L., (1981), <i>Hazards in the Chemical Laboratory</i>. Canel, M., (1995), <i>Laboratuar Güvenliği</i>. Erdik, E., (1997), <i>Denel Organik Kimya</i>. Furniss, B.S., (1989), <i>Practical Organic Chemistry</i>. İkizler, A., (1984), <i>Organik Kimya Laboratuari</i>.</p>					
Değerlendirme Sistemi					
<p>Ara sınav: % 40 Final: % 60 Bütünleme:</p>					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖÇ1	5	5	4	4	4	5	5	4	4	3	3	4	4	4
ÖÇ2	4	4	4	5	5	5	5	4	4	5	5	3	3	3
ÖÇ3	4	4	5	5	4	4	4	5	5	5	4	4	4	4
ÖÇ4	5	5	5	5	4	4	4	4	4	5	5	4	5	5
ÖÇ5	4	4	5	5	4	4	3	3	4	4	4	5	5	5
ÖÇ6	5	5	5	4	4	4	3	4	4	4	3	3	4	4
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
Polimer Kimyası-I	5	5	4	5	4	4	5	4	4	5	4	4	4	5