

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Stereokimya		V	2+0	2	2
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu dersin amacı, lisans öğrencilerine Stereokimya ve moleküllerin uzaydaki diziliş ve yönlenmeleri hakkında bilgi vermek				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<b>Bu dersin sonunda öğrenci;</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Krallık, asimetric merkez, konfigürasyonu açıklar.</li> <li>2. Organik yapılarda stereokimyanın önemini kavrar.</li> <li>3. Moleküllerin uzaydaki diziliş ve yönlenmelerini öğrenir.</li> </ol>				
Dersin İçeriği	Giriş, Optikçe aktiflik ve kirallik, optikçe saflık, cis-trans izomerliği, Molekül Geometrisi, Simetri kavramı, Stereoizomerlik, Diastereomerler, Konformasyon ve Konfigürasyon, Asimetrik Karbon Özellikleri ve Fiziksel yöntemler, Chan-İngold-Prelog sistemi, Birden fazla kiral merkezi olan moleküller, asimetric sentezler, Stereokimyada Denel Metodlar				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Giriş				
2	Optikçe aktiflik ve kirallik				
3	Optikçe saflık				
4	cis-trans izomerliği				
5	Molekül Geometrisi ve simetri kavramı				
6	Stereoizomerlik				
7	Ara Sınav				
8	Diastereomerler				
9	Konformasyon ve Konfigürasyon				
10	Asimetrik Karbon Özellikleri ve Fiziksel yöntemler				
11	Chan-İngold-Prelog sistemi				
12	Birden fazla kiral merkezi olan moleküller				
13	Asimetrik sentezler				
14	Stereokimyada Denel Metodlar				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
Organik yapıda stereokimyanın önemini kavrayabilme. Moleküllerin uzaydaki diziliş ve yönlenmelerini öğrenme.					
<b>Kaynaklar</b>					
Solomons, T.W.G., <i>Organic Chemistry</i> , Sixth Edition. Eliel, E.L., Wilen, S.H., Doyle, M.P., <i>Basic Organic Stereochemistry</i> , Wiley-Interscience. Eliel, E.L., Wilen, S.H., <i>Stereochemistry of Organic Compounds</i> .					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
<b>Ara sınav: % 40</b>					
<b>Final: % 60</b>					
<b>Bütünleme:</b>					

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	5	5	5	5	4	3	3	4	4	4
ÖÇ2	4	5	5	5	5	4	5	4	5	5	5	3	3	3
ÖÇ3	5	5	5	4	4	5	4	5	5	5	4	4	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
Stereokimya	5	5	5	5	4	4	5	4	5	4	4	3	4	4