

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Farmasötik Endüstrisi		VII	2+0	2	3
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları	1. Anlatım, 2. Soru-Cevap, 3. Tartışma, 4. Alıştırma ve Uygulama, 5. Gösterim				
Dersin Amacı	İlaçların fizikokimyasal ve yapısal özelliklerinin aktivite üzerine etkileri, ilaç-reseptör etkileşimleri, ilaçların metabolizma reaksiyonları ve bunun ilaç geliştirme açısından önemi konularında bilgi vermektir. İlaç etken maddelerinin, ilaç hazırlanmasında kullanılan yardımcı bileşiklerin laboratuvar koşullarında sentezi, saflaştırılması ile ilgili bilgilerin öğrenciye kazandırılmasıdır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci; Eczacılık ve ilgili alanlardaki bilimsel gelişmelere açık, bilgisini ve yaratıcılığını birleştirebilen Öğrenciler laboratuvarında organik moleküllerin sentez ve saflaştırılması, bu işlemler sırasında insan sağlığı için güvenli ve çevre ile uyumlu koşulların sağlanması konusunda teorik ve pratik deneyim kazanır.</p>				
Dersin İçeriği	Eczacılık eğitiminde farmasötik, medisinal kimyanın yeri, ilaç hammadde kaynakları, indüktif, rezonans etkisi, kantitatif yapı-etki ilişkisi				
Haftalar	Konular				
1.	Eczacılık eğitiminde farmasötik - medisinal kimyanın yeri, İlaç ham madde kaynakları				
2.	İlaç geliştirme, yapı-aktivite ilişkileri, isosterizm				
3.	Biyosterizm, biyolojik aktiviteyi etkileyen faktörler, biyolojik aktiviteyi etkileyen faktörler, proteinlere bağlanma, çözünürlük, partiyon katsayısı				
4.	İyonizasyon Sabitesi (pKa), Handerson-Hasselbach denklemi, indüktif etki, rezonans etki				
5.	Elektronik süstitüent sabiti, Hammet denklemi, reaksiyon sabiti				
6.	Kantitatif Yapı-etki ilişkisi denklemi yorumlanması, QSAR denkleminin yorumlanması				
7.	Ara Sınav				
8.	Biyolojik membranlar, ilaçların hedefleri, reseptörler, tipleri				
9.	İlaç-reseptör etkileşmesinde bağlar, ilaç-reseptör etkileşmesinde kovalan bağlar				
10.	İlaç-reseptör komplekslerinde izomerizm, enzimler				
11.	Nükleik asidler, ilaç atılımı ve metabolizmasının kimyası, faz I reaksiyonları				
12.	Oksidasyon, redüksiyon, hidroliz reaksiyonları				
13.	Önilaç tasarımı, sert ilaçlar ve yumuşak ilaçlar				
14.	Final Sınavı				
Genel Yeterlilikler					
Farmasötik Endüstri hakkında bilgiler edinir.					
Kaynaklar					
Farmasötik Kimya Hecettepe Üniversitesi Yayınları					
Değerlendirme Sistemi					
Arasınav:	%40				
Final:	%60				
Bütünleme:	%60				

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU

	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14
ÖK1	5	4	5	3	5	5	4	5	4	3	3	4	4	4
ÖK2	5	4	5	5	5	5	5	4	4	5	5	3	3	3
ÖK3	4	4	5	5	4	4	4	5	5	4	4	4	4	4
ÖK: Öğrenme Kazanımları PY: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	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Farmasotik Endüstrisi	5	4	4	4	4	5	4	5	4	5	4	3	4	4