

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Kimyasal Kinetik		VII	2+0	2	3
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili					
Dersin Türü					
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu dersin amacı, kimyasal kinetiğin temel kavramlarını ve bu kavramların gerçek değerlere uygulanmasını öğretmeyi hedeflemektedir..				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<b>Bu dersin sonunda öğrenci;</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kimyasal Kinetiğin kavramsal ve kuramsal temellerini açıklar.</li> <li>2. Kavramsal ve kuramsal temellerden yararlanarak farklı mekanizmada yürüyen tepkimelerde hız kavramını açıklar.</li> <li>3. Deneysel ortamlarında kullanılan araç-gereçleri özelliklerine göre açıklar.</li> <li>4. Bir öğretim materyali tasarlar.</li> <li>5. Farklı tepkimeler için Kimyasal Kinetiği değerlendirir.</li> </ol>				
Dersin İçeriği	Tepkime hızı bağıntıları, Tepkime hızını belirleme yöntemleri, Tepkime hızına ilişkin kuramlar, Karmaşık tepkimeler, Kataliz , Enzim kinetiği, Polimerizasyon Kinetiği, Fotokimyasal tepkimeler.				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Program tanıtımı ve dersle ilgili kuralların belirlenmesi				
2	Kimyasal Kinetik İle Temel Kavramlar				
3	Kimyasal Kinetiğin Tarihsel Gelişimi				
4	Tepkime hız bağıntıları				
5	Tepkime hızını belirleme yöntemleri				
6	Tepkime hızına ilişkin kuramlar				
7	Ara Sınav				
8	Karmaşık tepkimeler				
9	Kataliz				
10	Enzim kinetiği				
11	Polimerizasyon Kinetiği				
12	Fotokimyasal tepkimeler				
13	Kimyasal Kinetik ile ilgili sorunlar ve çözümleri				
14	Dersin değerlendirilmesi				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
<p>Kimyasal Kinetiğin kavramsal ve kuramsal temellerini yorumlayabilme .  Farklı mekanizma özelliklerine göre olayı yorumlayabilme .  Kimyasal Kinetik ilke ve öğelerini doğru kullanma.  Kimyasal Kinetiği uygun yöntemlerle değerlendirme.</p>					
<b>Kaynaklar</b>					
Laidler, K.J. (1987), <i>Chemical Kinetics</i> , Harper and Row, New York.					
<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	4	5	5	4	4	4	5	5	4	4	4	5	4	5
ÖÇ2	4	5	5	4	4	5	4	5	5	3	3	3	3	3
ÖÇ3	4	4	4	3	3	3	3	4	4	4	3	3	3	3
ÖÇ4	4	4	4	4	3	3	3	3	3	4	4	4	3	3
ÖÇ5	4	4	4	3	3	3	3	3	3	4	4	4	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
Kimyasal kinetik	4	4	4	3	3	4	4	3	4	4	3	3	3	3