



# Ders Bilgi Formu

Ders Adı	Kodu	Yerel Kredi	AKTS	Ders (saat/hafta)	Uygulama (saat/hafta)	Laboratuvar (saat/hafta)
<b>Metalurji Kinetiği</b>	MEM4621	2	3	1	1	0

Önkoşullar	Yok
------------	-----

Yarıyıl	Güz
---------	-----

Dersin Dili	Türkçe
-------------	--------

Dersin Seviyesi	Lisans Seviyesi
-----------------	-----------------

Ders Kategorisi	Temel Meslek Dersleri
-----------------	-----------------------

Dersin Veriliş Şekli	Yüz yüze
----------------------	----------

Dersi Sunan Akademik Birim	Metalurji ve Malzeme Mühendisliği Bölümü
----------------------------	--

Dersin Koordinatörü	Nilgün Kuşkonmaz
---------------------	------------------

Dersi Veren(ler)	Nilgün Kuşkonmaz, Hale Berber
------------------	-------------------------------

Asistan(lar)ı	
---------------	--

Dersin Amacı	Metalurjik işlem ve kimyasal reaksiyonlar ile ilgili kinetik hesaplamalar, reaksiyon girdi ve ürünler ve sistem parametreleri arasında matematiksel bağıntı oluşturmak , metalurjik reaktör dizaynı için gerekli parametrelerin belirlenmesi
--------------	--

Dersin İçeriği	Kinetik kavramlar ve tanımlar Reaksiyon hızının belirlenmesi, Homojen reaksiyonların Kinetiği, Reaksiyon derecesi kavramı Reaksiyon derecelerinin belirlenmesi. Sıcaklığın reaksiyon hızına etkisi. Heterojen sistemlerde transferler ve reaksiyon kinetiği.Kinetiğe etki eden parametreler. Katılarla olan reaksiyonlar ve bu reaksiyonların ara yüzey geometrisine ve katı reaksiyon ürününün niteliğine bağlı olarak incelenmesi. Heterojen reaksiyonların kinetiği, reaksiyon hızına konsantrasyon ve reaksiyon sıcaklığının etkisi. Hidrometalurjinin kinetiği
----------------	---

Opsiyonel Program Bileşenleri	Yok
-------------------------------	-----

## Ders Öğrenim Çıktıları

1	Metalurji kinetiğinin temel kavramlarını bilir ve reaksiyon hızlarını hesaplayabilir.(PÇ 1.2)
2	Metalurji ve Malzeme Mühendislerinin iş hayatında ihtiyaç duyacağı temel mesleki terminoloji ve bilgiye sahip olur. (PÇ 1.2)
3	Metalurjik reaksiyon süreçleri hakkında bilgi sahibi olur. (PÇ 1.2)
4	Metalurjik reaksiyonların kinetik problemlerinin çözümünde mekanizma önerebilir, yorum ve matematiksel işlem yapabilir. (PÇ 2.1)
5	Matematik, fen bilimleri ve kendi dalları ile ilgili mühendislik konularında yeterli bilgi birikimi edinir; bu alandaki kuramsal ve uygulamalı bilgileri kullanarak mühendislik problemlerini modelleme ve çözme becerisi kazanır. (PÇ 12.1)

## Haftalık Konular ve İlgili Ön Hazırlık Çalışmaları

Hafta	Konular	Ön Hazırlık
1	Kinetik tanımı, Reaksiyon hızının belirlenmesi, Homojen reaksiyonların kinetiği	İlgili Kaynaklar
2	Homojen reaksiyonların kinetiği, Sıfırıncı derece reaksiyonlar	İlgili Kaynaklar

3	1. derece reaksiyonlar, 2. derece reaksiyonlar, Konu ile ilgili uygulama	İlgili Kaynaklar
4	3.derece reaksiyonlar, n. derece reaksiyonlar, Konu ile ilgili uygulama.	İlgili Kaynaklar
5	Reaksiyon dereceleri belirleme yöntemleri: 1-Bağıntıda yerine koyma yöntemi 2-Yarılama ömrü yöntemi	İlgili Kaynaklar
6	Reaksiyon dereceleri belirleme yöntemleri: 3-Linearleştirilmiş koordinat sistemi 4-Van't Hoff diferansiyel yöntemi	İlgili Kaynaklar
7	Heterojen reaksiyonlar, Heterojen sistemlerde transfer ve reaksiyon kinetiği	İlgili Kaynaklar
8	Midterm 1	İlgili Kaynaklar
9	Heterojen reaksiyonlarda etki parametrelerinin tanımlanması ve incelenmesi	İlgili Kaynaklar
10	Katılarla olan reaksiyonlar ve bu reaksiyonların ara yüzey geometrisine ve katı reaksiyon ürününün niteliğine bağlı olarak incelenmesi	İlgili Kaynaklar
11	Heterojen reaksiyonların kinetiği, reaksiyon hızına konsantrasyon ve reaksiyon sıcaklığının etkisi	İlgili Kaynaklar
12	Sınır tabakası, Heterojen reaksiyon süreçlerinin tipleri, Akışkan hızının etkisi, Difüzyon	İlgili Kaynaklar
13	Ara Sınav 2	İlgili Kaynaklar
14	Genel değerlendirme ve uygulama	İlgili Kaynaklar
15	Final	İlgili Kaynaklar

## Değerlendirme Sistemi

Etkinlikler	Sayı	Katkı Payı
Devam/Katılım		
Laboratuvar		
Uygulama		
Arazi Çalışması		
Derse Özgü Staj		
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği		
Ödev		
Sunum/Jüri		
Projeler		
Seminer/Workshop		
Ara Sınavlar	2	60
Final	1	40
<b>Dönem İçi Çalışmaların Başarı Notuna Katkısı</b>		60
<b>Final Sınavının Başarı Notuna Katkısı</b>		40
<b>TOPLAM</b>		100

## AKTS İşyükü Tablosu

<b>Etkinlikler</b>	<b>Sayı</b>	<b>Süresi (Saat)</b>	<b>Toplam İşyükü</b>
Ders Saati	14	2	28
Laboratuar			
Uygulama			
Arazi Çalışması			
Sınıf Dışı Ders Çalışması			
Derse Özgü Staj			
Ödev			0
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği			
Projeler			
Sunum / Seminer			
Ara Sınavlar (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	2	15	30
Final (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	20	20
<b>Toplam İşyükü</b>			78
<b>Toplam İşyükü / 30(s)</b>			2.60
<b>AKTS Kredisi</b>			3

Diğer Notlar	Yok
--------------	-----