



Ders Bilgi Formu

Ders Adı	Kodu	Yerel Kredi	AKTS	Ders (saat/hafta)	Uygulama (saat/hafta)	Laboratuvar (saat/hafta)
Su Kimyası ve Teknolojisi	FBO4582	2	5	2	0	0

Önkoşullar	Yok
------------	-----

Yarıyıl	Bahar
---------	-------

Dersin Dili	Türkçe
Dersin Seviyesi	Lisans Seviyesi
Ders Kategorisi	Uzmanlık/Alan Dersleri
Dersin Veriliş Şekli	Yüz yüze

Dersi Sunan Akademik Birim	Fen Bilgisi Eğitimi
Dersin Koordinatörü	Aslı GÖRGÜLÜ ARI
Dersi Veren(ler)	Aslı GÖRGÜLÜ ARI
Asistan(lar)ı	Gülbin Özkan

Dersin Amacı	Bu dersin amacı suyun fiziksel ve kimyasal özelliklerini, suda bulunan toksik bileşenleri, bu bileşenlerin tayin yöntemlerini ve su arıtma sistemlerini öğretmektir
Dersin İçeriği	Su ve genel özellikleri, Dünyadaki su kapasitesi, Sudaki toksik maddeler, İçme suyu analizleri, Su sertliği ve tayini, Deniz suyu ve özellikleri, Atık sular, Atık su arıtım sistemleri, Sularda ve atıksularda önemli parametreler, Sularda asidite, alkalinite, bulanıklık, renk, Sularda klorürler, çözünmüş oksijen, BOİ, KOİ, katı maddeler, Ülkemizdeki su kirliliği
Opsiyonel Program Bileşenleri	Yok

Ders Öğrenim Çıktıları

1	Öğrenciler suyun fiziksel ve kimyasal özelliklerini bilecek
2	Öğrenciler suda bulunan toxic bileşenleri öğrenecek
3	Öğrenciler su arıtım sistemlerini bilecek
4	Öğrenciler suda bulunan bileşenlerin tayin yöntemlerini bilecek
5	Öğrenciler suyun pH ve iletkenliğinin ne amaçla ölçüldüğünü bilecek

Haftalık Konular ve İlgili Ön Hazırlık Çalışmaları

Hafta	Konular	Ön Hazırlık
1	Su ve genel özellikleri	İlgili Kaynaklar
2	Dünyadaki su kapasitesi	İlgili Kaynaklar
3	Sudaki toksik maddeler	İlgili Kaynaklar
4	İçme suyu analizleri	İlgili Kaynaklar
5	Su sertliği ve tayini	İlgili Kaynaklar
6	Atık sular	İlgili Kaynaklar
7	Deniz suyu ve özellikleri	İlgili Kaynaklar
8	Midterm 1	Sınav Hazırlığı

9	Atık su arıtım sistemleri	İlgili Kaynaklar
10	Sularda ve atıksular için önemli parametreler	İlgili Kaynaklar
11	Ülkemizdeki su kirliliği	İlgili Kaynaklar
12	Sularda asidite, alkalinite, bulanıklık, renk	İlgili Kaynaklar
13	Sularda klorürler, çözülmüş oksijen, BOİ, KOİ, katı maddeler	İlgili Kaynaklar
14	Genel tekrar	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	1	20
Sunum/Jüri		
Projeler		
Seminer/Workshop		
Ara Sınavlar	1	40
Final	1	40
Dönem İçi Çalışmaların Başarı Notuna Katkısı		60
Final Sınavının Başarı Notuna Katkısı		40
TOPLAM		100

AKTS İşyükü Tablosu

Etkinlikler	Sayı	Süresi (Saat)	Toplam İşyükü
Ders Saati	13	2	26
Laboratuvar			
Uygulama			
Arazi Çalışması			
Sınıf Dışı Ders Çalışması	13	5	65
Derse Özgü Staj			
Ödev	1	10	10
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği			
Projeler			
Sunum / Seminer			
Ara Sınavlar (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	15	15
Final (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	20	20

Toplam İşyükü	136
Toplam İşyükü / 30(s)	4.53
AKTS Kredisi	5

Diğer Notlar	Yok
--------------	-----