



Ders Bilgi Formu

Ders Adı	Kodu	Yerel Kredi	AKTS	Ders (saat/hafta)	Uygulama (saat/hafta)	Laboratuvar (saat/hafta)
Çevre Kimyası	KIM5103	3	7.5	3	0	0

Önkoşullar	Yok
------------	-----

Yarıyıl	Bahar
---------	-------

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

Dersi Sunan Akademik Birim	Kimya Bölümü
Dersin Koordinatörü	İkbal KOYUNCU
Dersi Veren(ler)	İkbal KOYUNCU
Asistan(lar)ı	

Dersin Amacı	Çevre bilincini oluşturmak, kimyasal döngüyü öğrenme, çevre kimyasında geçen kavramlar hakkında bilgilendirme, içme suyu, doğal su ve atık su da ,atmosfer de ve toprak örneklerinde yapılan kalitatif ve kantitatif analiz metotları, ilgili kimyasal reaksiyon mekanizmasını oluşturabilme ve parametrelerin değerlendirilmesi; arıtma metotlarını öğrenme ve uygulama.
--------------	---

Dersin İçeriği	Atıkların genel özelliklerive sınıflandırılması, Atık kaynakları ve sanayi ve doğal atıklar,Atıkların çevreye etkisi ve Kimyasal dengeler,Su, toprak ve hava kirliliğın mekanizması ve kimyasal reaksiyonlar, Su analizleri için standart ölçüm yöntemleri ve uygulaması:Kirlilik kaynağından örnek alma ve saklama koşulları,pH (potansiyometrik),koku, renk,asidite,alkalite (AlK-T, AlK-P, titrimetrik),fosfor çevrimi ,toplam fosfor,orto fosfat(askorbik asit spektrofotometrik), azot çevrimi ve toplam azot oksit (NO ₂ +NO ₃)(spektrofotometrik) organik azot (Kjeldahl titrimetrik) nitrite azotu(NO ₂ -N) ,Nitrate azotu(NO ₃ -N), amonyum azotu(spektrofotometrik,ion seçici elektrot, potasyum, sodyum (flame emisyon ,fotometrik),klor (arjentiometrik), Florür (spektrofotometrik, ion seçici elektrot),bor,alimünyum, demir, mangan (spektrofotometrik),karbonat,bikarbonat ,sertlik,kalsiyum, magnezyum (titrimetrik),silikat (spektrofotometrik),elektriksel iletkenlik(potansiyometrik),çözülmüş oksijen (Winkler azide modifikasyon titrimetrik), biyokimyasal oksijen ihtiyacı, kimyasal oksijen ihtiyacı,katı madde, iyon değişimi (reçine), yağ ve gres, uçucu asitler,kükürt çevrimi ve sülfat (turbidty, nephelometric,gravimetrik)/Fiziksel arıtma metotları ve reaksiyon mekanizmaları, Kimyasal arıtma metotları ve reaksiyon mekanizmaları, Biyolojik arıtma metotları ve reaksiyon mekanizmaları,Atıksu arıtma sistemleri,Çeşitli atıksu uygulamaları ve problemler
----------------	---

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

Ders Öğrenim Çıktıları

1	Kirlilik ve kirlilik parametrelerini öğrenme
2	Atıkların özelliklerini ve reaksiyon mekanizmasını bilme
3	Atmosfer kirleticileri ve yapılan analizleri öğrenme

4	Su, atık su ve deniz suyunda kalitatif ve kantitatif analiz yapmayı öğrenme
5	Aritma yöntemleri ve uygulamayı öğrenme

Haftalık Konular ve İlgili Ön Hazırlık Çalışmaları

Hafta	Konular	Ön Hazırlık
1	Atıkların genel özellikleri ve sınıflandırılması,Atık kaynakları, sanayi ve doğal atıklar	Çevre Kimyası ders notu, Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
2	Atıkların çevreye etkisi ve Kimyasal dengeler	Çevre Kimyası ders notu, .Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
3	Su, toprak ve hava kirliliğinin mekanizması ve kimyasal reaksiyonlar	Çevre Kimyası ders notu, .Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
4	Su analizleri için standart ölçüm yöntemleri ve Uygulamaları: Kirlilik kaynağından örnek alma ve saklama koşulları, pH (potansiyometrik),koku, renk,asidite,alkalite (ALK-T, ALK-P, titrimetrik)	Çevre Kimyası ders notu,Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
5	Su analizleri için standart ölçüm yöntemleri ve uygulaması: fosfor çevrimi ,toplam fosfor,orto fosfat(askorbik asit spektrofotometrik) tayin yöntemi, azot çevrimi ve toplam azot oksit (NO ₂ +NO ₃)(spektrofotometrik) organik azot (Kjeldahl titrimetrik)nitrite azotu(NO ₂ -N) ,Nitrate azotu(NO ₃ -N), amonyum azotu(spektrofotometrik,ion seçici elektrot)	Çevre Kimyası ders notu, .Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
6	Su analizleri için standart ölçüm yöntemleri ve uygulaması:potasyum, sodyum (flame emisyon ,fotometrik),klor (arjeniyometrik), Florür (spektrofotometrik, ion seçici elektrot),bor,alimünyum, demir, mangan (spektrofotometrik),	Çevre Kimyası ders notu,Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
7	Su analizleri için standart yöntemler ve uygulaması:karbonat,bikarbonat ,sertlik,kalsiyum, magnezyum (titrimetrik),silikat (spektrofotometrik),elektriksel iletkenlik(potansiyometrik)	Çevre Kimyası ders notu, Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
8	Midterm 1	Çevre Kimyası ders notu
9	Hesaplamalar ve uygulamalar	Çevre Kimyası ders notu, Prof.. Dr. İkbâl Koyuncu
10	Su analizleri için standart yöntemler ve uygulaması:katı madde (gravimetrik), iyon değişimi (reçine), yağ ve gres, uçucu asitler	Çevre Kimyası ders notu, .Prof.Dr. İkbâl Koyuncu
11	Su analizleri için standart yöntemler ve uygulaması:kükürt çevrimi ve sülfat (turbidty, nephelometric,gravimetrik)	Çevre Kimyası ders notu, Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
12	Kimyasal arıtma metotları ve reaksiyon mekanizmaları	Çevre Kimyası ders notu, Prof.. Dr. İkbâl Koyuncu
13	Biyolojik arıtma metotları ve reaksiyon mekanizmaları	Çevre Kimyası ders notu, Prof. Dr. İkbâl Koyuncu
14	Fiziksel arıtma metotları ve reaksiyon mekanizmalar,Çeşitli atık su uygulamaları ve problemler	Çevre Kimyası ders notu, Prof.. Dr. İkbâl Koyuncu
15	Final	Çevre Kimyası ders notu

Değerlendirme Sistemi

Etkinlikler	Sayı	Katkı Payı
-------------	------	------------

Devam/Katılım		
Laboratuvar		
Uygulama		
Arazi Çalışması		
Derse Özgü Staj		
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği		
Ödev		
Sunum/Jüri	1	10
Projeler		
Seminer/Workshop		
Ara Sınavlar	1	50
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	3	39
Laboratuvar			
Uygulama			
Arazi Çalışması			
Sınıf Dışı Ders Çalışması	15	7	105
Derse Özgü Staj			
Ödev	1	20	20
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği			
Projeler			
Sunum / Seminer	1	20	20
Ara Sınavlar (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	20	20
Final (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	20	20
Toplam İşyükü			224
Toplam İşyükü / 30(s)			7.47
AKTS Kredisi			7.5

Diğer Notlar	Yok
--------------	-----