

Dersin Adı:	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Kimya	0621136	1	2+2	3	4
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu dersin amacı, öğrencilere temel kimya bilgisi vermek, öğrendikleri bilgileri Laboratuvar ortamında uygulamalarını sağlamak, diğer bilim dallarındaki konular ile bağlantı kurmalarını sağlayıp, bilimsel çözüm üretmelerini sağlamaktır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	1. Atom kuramının temellerini bilir 2. Kimya yasaları ve Stokiyometriyi öğrenir, 3. Maddenin gaz, sıvı ve katı hallerini bilir. 4. Çözeltiler, Kimyasal termodinamik, Kimyasal denge konularını bilir 5. Kimyasal bağları bilir, 6. Elektrokimya konusunu öğrenir,				
Dersin İçeriği	Bu ders kapsamında, atom kuramının temelleri, maddenin gaz, sıvı ve katı halleri, çözeltiler, kimyasal termodinamik, kimyasal denge, kimyasal bağlar ve elektrokimya konuları anlatılacaktır.				
Haftalar	Konular				
1	Maddenin özellikleri ve ölçümü				
2	Atomlar ve Atom kuramı				
3	Kimyasal bileşikler				
4	Kimyasal tepkimeler				
5	Sulu çözeltiler tepkimeleri				
6	Sulu çözeltiler tepkimeleri				
7	Ara sınav				
8	Gazlar				
9	Termokimya				
10	Kimyasal denge				
11	Elektrokimya, Oksidasyon-redüksiyon reaksiyonları				
12	Elektrokimya, Oksidasyon-redüksiyon reaksiyonları				
13	Kimyasal bağlar				
14	Genel tekrar				
Genel Yeterlilikler					
1. Temel kimya konularını açıklayabilir, 2. Temel kimya problemlerini çözebilir, 3. Elektrokimya ve kimyasal bağlarını tanımlayabilir.					
Kaynaklar					
1. Kılıç, E., Köseoglu, F., Yılmaz, H. (1999). <i>Temel Kimya (I. ve II. cilt) Moleküler, Maddeler ve Değişimler</i> . Ankara, Bilim Yayıncılık. 2. Uyar, T. (2015). <i>Genel Kimya (I. ve II. cilt) Prensipler ve Modern Uygulamalar (6. Baskı)</i> , Palme Yayınevi.					

3. Özcan, M. (2004). *Modern Temel Kimya (I. ve II. cilt)*. İstanbul, Çağlayan Kitapevi.

Değerlendirme Sistemi

Ara sınav: %40

Final: %60

Bütünleme: %60

	PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
ÖÇ1		5				3					
ÖÇ2				4			3				
ÖÇ3						4			3		
ÖÇ4		4									
ÖÇ5						3					
ÖÇ: Öğrenim Çıktıları			PÇ: Program Öğrenme 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
Kimya							3				