

<b>Dersin Adı:</b>	<b>Kodu</b>	<b>Yarıyılı</b>	<b>T+U</b>	<b>Kredisi</b>	<b>AKTS</b>
Kimya I	0629132	I	2 + 2	3	4
<b>Ön Koşul Dersler</b>	Yok				
<b>Dersin Dili</b>	Türkçe				
<b>Dersin Türü</b>	Zorunlu				
<b>Dersin Koordinatörü</b>					
<b>Dersi Veren</b>					
<b>Dersin Yardımcıları</b>					
<b>Dersin Amacı</b>	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.				
<b>Dersin Öğrenme Çıktıları</b>	<b>Bu dersin sonunda öğrenci;</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Atom kuramının temellerini bilir</li> <li>2. Kimya yasaları ve Stokiyometriyi öğrenir,</li> <li>3. Maddenin gaz, sıvı ve katı hallerini bilir.</li> <li>4. Çözeltiler, Kimyasal termodinamik, Kimyasal denge konularını bilir</li> <li>5. Kimyasal bağları bilir ,</li> <li>6. Elektrokimya konusunu öğrenir,</li> </ol>				
<b>Dersin İçeriği</b>	Bu ders kapsamında, atom kuramının temelleri, maddenin gaz, sıvı ve katı halleri, çözeltiler, kimyasal termodinamik, kimyasal denge, kimyasal bağlar ve elektrokimya konuları anlatılacaktır.				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Maddenin özellikleri ve ölçümü				
2	Atomlar ve Atom kuramı				
3	Kimyasal bileşikler				
4	Kimyasal tepkimeler				
5	Sulu çözelti tepkimeleri				
6	Sulu çözelti 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				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Temel kimya konularını açıklayabilir,</li> <li>2. Temel kimya problemlerini çözebilir,</li> <li>3. Elektrokimya ve kimyasal bağlarını tanımlayabilir.</li> </ol>					
<b>Kaynaklar</b>					
Kılıç E., Köseoglu F., Yılmaz H. (2008), <i>Temel Kimya (I. ve II. cilt) Moleküler, Maddeler ve Değişimler</i> , Bilim Yayınevi Özcan M. (2009), <i>Modern Temel Kimya (I. ve II. cilt)</i> , Uludağ Üniversitesi. Güçlendirme Vakfı ; yayın no. 141,142 Uyar T. (2012), <i>Genel Kimya (I. ve II. cilt) prensipler ve Modern Uygulamalar</i> , Palme Yayıncılık, İstanbul					
<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
ÖÇ1	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2
ÖÇ2	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2
ÖÇ3	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2
ÖÇ4	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2
ÖÇ5	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2
ÖÇ6	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2
<b>ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları</b>												
<b>Katkı Düzeyi</b>	<b>1 Çok Düşük</b>		<b>2 Düşük</b>			<b>3 Orta</b>		<b>4 Yüksek</b>			<b>5 Çok Yüksek</b>	

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12
Kimya I	4	4	3	3	3	3	3	2	2	3	2	2