

DERS BİLGİ FORMU				
Ders Kodu, Adı	KİM 119 GENEL KİMYA-1			
T + U / K Saatleri	4 + 0 / 4	AKTS Kredisi	4	
Yıl / Yarıyıl	1. Yıl / Güz Dönemi			
Düzey	Lisans			
Yazılım Şekli	Zorunlu			
Bölüm	Jeoloji Mühendisliği			
Ön Koşul	Yok			
Öğretim Yöntemi	Anlatım-sunum			
Süresi (Hafta-Saat)	14 hafta-haftada 4 saat teorik			
Öğretim Dili	Türkçe			
Dersin Amacı	Jeoloji Mühendisliği Bölümü lisans öğrencilerine, genel kimya konusunda bilgi vermek.			
Dersin İçeriği	Kimya ve Madde, Atomun Yapısı ve Periyodik Tablo, Atom Kütleleri ve Mol Kavramı, Bağlar, Kimyasal Formüller ve Tepkime Denklemleri, Gazlar, Katılar.			
Değerlendirme Sistemi	Yarıyıl İçi Çalışmalar	Sayısı	Katkı %	
	Ara sınav	1	40	
	Kısa Sınav			
	Ödev			
	Devam			
	Uygulama			
	Toplam			
	Yarıyıl İçi Çalışmaların Başarıya Katkısı		40	
	Yarıyıl Sonu Sınavının Başarıya Katkısı		60	
	Toplam		100	
AKTS İş Yüğü Tablosu	Etkinlik	Sayısı	Süresi (saat)	Toplam İş Yüğü (saat)
	Ders Süresi	14	4	56
	Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi	14	4	56
	Ödevler	2	3	6
	Sunum / Seminer Hazırlama	1	6	6
	Ara sınavlar	1	1	1
	Proje			
	Yarıyıl Sonu Sınavı	1	2	2
	Toplm İş Yüğü (saat)			127
	Dersin AKTS Kredisi		4	
Öğrenim Çıktıları	Dersi başarıyla tamamlayan öğrenci;			
	1.Kimyanın hayatımızdaki önemini açıklar.			
	2.Temel matematik bilgilerini (integral alma, türev alma) kullanarak kimyasal işlemlerin yapılmasını sağlar.			
	3.Kimyanın temelini oluşturan kavramları tanımlar.			
	4.Periyodik tablo ve özellikleri hakkında bilgi verir.			
	5.Kimyasal tepkimeler hakkında bilgi verir.			
	6.Katı, sıvı ve gazlar hakkında bilgi verir.			
	7.Termokimya hakkında bilgi verir.			
8.Tüm bu bilgilerin güncel hayatta karşımıza nasıl çıktığı hakkında bilgiler verir.				

Ders Akışı	Hafta No	Konular	Ön Hazırlıklar	Dokümanlar
	1.	Maddenin Özellikleri ve Ölçümü	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	2	Atomlar ve Atom Kuramı	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	3	Kimyasal Bileşikler-1	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	4	Kimyasal Bileşikler-2	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	5.	Kimyasal Tepkimeler	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	6	Sulu Çözelti Tepkimelerine Giriş-1	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	7	Sulu Çözelti Tepkimelerine Giriş-2	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	8	Gazlar-1.	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	9.	Ara Sınav		
	10.	Gazlar-2	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	11	Termokimya-1	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	12	Termokimya-2	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	13	Sıvılar, Katılar ve Moleküller Arası Kuvvetler-1	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	14	Sıvılar, Katılar ve Moleküller Arası Kuvvetler-2	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
	15	Sıvılar, Katılar ve Moleküller Arası Kuvvetler-3	Sunum Hazırlama	Önerilen Kaynaklar
Dersin Kaynakları	1.Mortimer, C.E. 1993; Modern Üniversite Kimyası I-II, Çağlayan Kitabevi, Ralph H. Petrucci, R. H. Petrucci; çev. ed. T. Uyar. 3.Alpaydın, S. ve Şimşek, A. 2010; Genel Kimya, Nobel Yayınları.			
Dersin Bölüm Öğrenim Çıktılarına Katkısı	Dersin Öğrenim Çıktıları			Bölüm Öğrenim Çıktıları
	1.Kimyanın hayatımızdaki önemini açıklar.			1
	2.Temel matematik bilgilerini (integral alma, türev alma) kullanarak kimyasal işlemlerin yapılmasını sağlar.			1
	3.Kimyanın temelini oluşturan kavramları tanımlar.			1
	4.Periyodik tablo ve özellikleri hakkında bilgi verir.			1,2
	5.Kimyasal tepkimeler hakkında bilgi verir			1,3
	6.Katı, sıvı ve gazlar hakkında bilgi verir			4,5
	7.Termokimya hakkında bilgi verir.			2,6
	8.Tüm bu bilgilerin güncel hayatta karşımıza nasıl çıktığı hakkında bilgiler verir.			3,12
Dersin Yetkilileri	Yrd. Doç. Dr. Cemalettin BALTACI, Yrd. Doç. Dr. Sevim Beyza ÖZTÜRK SARIKAYA, Doç. Dr. Ali GÜNDOĞDU			

