

DERS TANIMLAMA FORMU				
Dersin Kodu ve Adı	Kim-101 GENEL KİMYA-I			
Dersin Yarıyılı	1			
Dersin Katalog Tanımı (İçeriği)	Kimya hakkında bilgileri içerir.			
Temel Ders Kitabı	-			
Yardımcı Ders Kitapları				
Dersin Kredisi (AKTS)	3			
Dersin Önkoşulları (Ders devam zorunlulukları, bu maddede belirtilmelidir.)	-			
Dersin Türü	Zorulu Ders			
Dersin Öğretim Dili	Türkçe			
Dersin Amacı ve Hedefi	Kimyacılar, fen bilimleri, tıp, çevre ve mühendisliğin pek çok alanı ile ortak konular üzerinde çalışırlar.			
Dersin Öğrenim Çıktıları	1. Modern teknolojinin gerektirdiği yeni özellikteki maddelerin tanınması,sentezi ve özelliklerinin belirlenmesi, yöntemlerin geliştirilmesi ve uygulamas			
Dersin Veriliş Biçimi	Yüz yüze			
Dersin Haftalık Dağılımı	<ol style="list-style-type: none">1. Maddenin Özellikleri Ve Ölçümü:Kimyanın amacı, bilimsel yöntem, maddenin özellikleri ve sınıflandırılması, maddenin ölçümü, bilimsel yöntem. Kompozit malzemelerin sınıflandırılması ve özellikleri2. Atomlar Ve Atom Kuramı:Kimyada ilk buluşlar ve atom kuramı, elektronlar ve atom fiziğinde diğer buluşlar, atom çekirdeği, kimyasal element., atom kura Kompozit malzemelerin kullanım alanları3. Kimyasal Bileşikler: Kimyasal bileşik çeşitleri ve formülleri, mol kavramı ve kimyasal bileşikler, kimyasal bileşiklerin bileşimi, yükseltgenme basama4. Kimyasal Tepkimeler:Kimyasal tepkimeler ve kimyasal eşitlikler, kimyasal eşitlik ve stokiometri, çözeltide kimyasal tepkimeler,5. Sulu Çözelti Tepkimelerine Giriş: Sulu çözeltilerin doğası, çökeltme tepkimeleri, asit-baz tepkimeleri, yükseltgenme indirgenme tepkimeleri6. Atomun Elektron Yapısı: Elektromagnetik ışıma, atom spectrumları, kuantum kuramı, Bohr atom modeli, dalga mekaniği ARA SINAV . kuantum sayıları ve7. Peryodik Çizelge Ve Bazı Atom Özellikleri: Elementlerin sınıflandırılması: Peryodik yasa ve periyodik çizelge, metaller, ametaller ve iyonları8. Kimyasal Bağlar I: Temel Kavramlar: Lewis kuramı, kovalent bağlanma, polar kovalent bağlar, Lewis yapılarının yazılması, rezonans.9. Kimyasal Bağlar I: Temel Kavramlar: Oklet kuralından sapmalar, moleküllerin biçimleri, bağ derecesi ve bağ uzunlukları, bağ enerjileri.10. Kimyasal Bağlar II: Temel Kavramlar: Değerlik bağ kuramı, atom orbitallerinin melezleşmesi, katı kovalet bağlar, molekül orbital kuramı,11. Sıvılar, Katılar Ve Moleküller Arası Kuvvetler: Moleküller arası kuvvetler ve sıvıların bazı özellikleri, sıvıların buharlaşması: Buhar basıncı,12. Gazlar: Gazların özellikleri. Gaz basıncı, basit gaz yasaları, ideal ve genel gaz denklemi ve uygulamaları, kimyasal tepkimede gazlar,gaz karışımları			
Öğretim Faaliyetleri (Burada belirtilen faaliyetler için harcanan zaman krediyi belirleyecektir. Dikkatli doldurulması gerekmektedir.)				
		Sayısı	Toplam Katkısı (%)	
	Ara sınav	1	50	

Değerlendirme Ölçütleri	Ödev							
	Uygulama							
	Projeler							
	Pratik							
	Kısa Sınav							
	Yıl İçi Başarıya Oranı (%)			50				
	Finalin Başarıya Oranı (%)			50				
	Devam Durumu							
Dersin İş Yüğü	Etkinlik	Toplam Hafta Sayısı	Süre (Haftalık Saat)	Dönem Sonu Toplam İş Yüğü				
	Haftalık teorik ders saati	12	3	36				
	Haftalık uygulamalı ders saati							
	Okuma Faaliyetleri	6	1	6				
	İnternette tarama, kütüphane çalışması	8	3	16				
	Materyal tasarlama, uygulama							
	Rapor hazırlama							
	Sunu hazırlama							
	Sunum							
	Ara sınav ve ara sınava hazırlık	2	3	6				
	Final sınavı ve final sınavına hazırlık	4	3	12				
	Diğer							
	Toplam iş yüğü			78				
	Toplam iş yüğü/ 25			3.12				
	Dersin AKTS Kredisi			3				
	Ders Çıktıları ile Program Çıktıları Arasındaki Katkı Düzeyi	No	Program Çıktıları	1	2	3	4	5
1		PÇ1					x	
2		PÇ2					x	
3		PÇ3					x	
4		PÇ4					x	
5		PÇ5					x	
6		PÇ6					x	
7		PÇ7					x	
8		PÇ8					x	
9		PÇ9					x	
10		PÇ10					x	
Dersi Verecek Öğretim Eleman(lar)ı ve İletişim Bilgileri		Yrd. Doç. Dr. Sinan Mithat Muhammet mithat@gazi.edu.tr						