



BARTIN ÜNİVERSİTESİ
MÜHENDİSLİK FAKÜLTESİ
İNŞAAT MÜHENDİSLİĞİ BÖLÜMÜ
2019-2020 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI GÜZ DÖNEMİ

ORD137 – GENEL KİMYA
DERS TANITIM FORMU

Ders Bilgileri:	Bina: Merkezi Sayısal Derslik Sınıf: Z-02 Günler: Cumartesi Saatler: 09:30-11:30
Dersi Veren:	Doç. Dr. Ertuğrul ERDOĞMUŞ E-mail: eerdogmus@bartin.edu.tr Tel: 0378 501 10 00 / 1669 Ofis: Mühendislik Fakültesi İdari Binası, 2. Kat 212 numara Dersle ilgili görüşme saatleri: Öğrenci görüşme saatleri (Ö.G.S.) Web sitesi: http://akademikpersonel.bartın.edu.tr/ (duyurular buradan takip edilecektir)
Önerilen Kaynaklar:	Temel Üniversite Kimyası, Erdik E, Sarıkaya Y. Gazi Kitabevi, 2000. Genel Kimya, Alpaydın Sabri, Şimşek Abdullah. Nobel Yayıncılık Mart 2012. Genel Kimya 1 , Editör Hüseyin Bağ, Pegem Akademi , 2. Baskı 2008. Genel Kimya Laboratuvarı 1-2, Sayılkan, Funda, Emre F.Bilge, Sayılkan , Bağ Hüseyin .Pegem Akademi 2. Baskı 2007.
Ders Aktiviteleri:	Ders anlatımı, çeşitli konular üzerine soru-cevap ve tartışma, problem çözme.
Değerlendirme:	1 adet vize sınavı: %20 1 adet final sınavı : % 60
Devam Zorunluluğu:	Bartın Üniversitesi Eğitim Öğretim Yönetmeliğine göre %70 devam zorunluluğu aranacaktır. 14 haftalık teorik ders süresi içerisinde 5 hafta derse katılmayan öğrenci “DZ” notu ile devamsızlıktan kalacak, dönem sonu sınavlarına girme hakkını kaybedecektir.
Dersin Amacı:	Temel Kimya kavramlarını tanıma ve mühendislikte kullanım alanlarının önemini anlama

Dersin İçeriği: Kimyada temel kavramlar, Birim sistemleri, Atomlar moleküller ve iyonlar, Stokiyometri, Kimyasal hesaplamalar, Atomik zellikler ve periyodik tablo, Termokimya, Kimyasal kinetik, Kimyasal denge, Sulu zeltiler, Elektrokimya, ekirdek kimyası.

Haftalık Ders Akışı:

Hafta	Konu Başlıkları
1. Hafta	Madde, Maddenin zellikleri ve lme
2. Hafta	Atomun yapısı, Elementler ve Periyodik izelge.
3. Hafta	Periyodik zellikler , Kimyasal bađlar
4. Hafta	Moleküler geometri ve bağ teorileri
5. Hafta	Stokiyometri, Kimyasal reaksiyonlar
6. Hafta	Kimyasal denklem ve hesaplamalar
7. Hafta	Gazlar, sıvılar, katılar.
8. Hafta	Ara sınav
9. Hafta	Sulu zeltiler ve zelti deriřimleri
10. Hafta	Kimyasal Kinetik ve denge
11. Hafta	Asitler Bazlar, ,Asit Baz teorileri. pH hesaplamaları
12. Hafta	İyonik denge,oktrme tepkimelerinin incelenmesi.
13. Hafta	Kimyasal termodinamik
14. Hafta	Elektrokimya
15. Hafta	ekirdek kimyası
16. Hafta	Final sınavı

AKTS İř Yükü:

Aktivite	Sayı	Süre (Saat)	Toplam İř Yükü
Laboratuvar	4	1,00	4,00
Uygulama / Pratik	11	1,00	11,00
dev	0	0,00	0,00
Final	1	2,00	2,00
Teorik Ders Anlatım	14	3,00	42,00
Ara Sınav (Btnlemede Kullanılan)	1	2,00	2,00
Tartışma ve Münazara	10	2,00	20,00
Beyin Fırtınası	14	2,00	28,00
Laboratuvar	4	1,00	4,00
Toplam			109
Toplam İř Yükü / 25 (Saat)			4.00
AKTS			4.00