

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU
TIBBİ GÖRÜNTÜLEME TEKNİKLERİ PROGRAMI

| Dersin Adı | Kodu | Yarıyılı | T+ U | Kredisi | AKTS Kredisi |
|--|---|----------|------|---------|--------------|
| Temel Kimya | 303127 | II | 2+0 | 2 | 2 |
| Ön Koşul Dersler | | | | | |
| Dersin Dili | Türkçe | | | | |
| Dersin Türü | Zorunlu | | | | |
| Dersin Koordinatörü | | | | | |
| Dersi Veren | | | | | |
| Dersin Yardımcıları | | | | | |
| Dersin Amacı | Temel kimya bilgilerinin anlatılması hedeflenmiştir. | | | | |
| Dersin Öğrenme Kazanımları | Bu dersin sonucunda öğrenci; 1-Kimya hakkında genel bilgileri öğrenir. 2-Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltilerdeki dengeyi öğrenir. 3-Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 4-Atomun yapısı hakkında genel bilgilere sahip olur. 5-Kimyasal hesaplamaları yapabilir. | | | | |
| Dersin İçeriği | Kimyaya giriş, kimyasal hesaplamalar, gazlar, katılar, sıvılar, kimyasal termodinamik, reaksiyon hızı ve denge, çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge, elektrokimya reaksiyonları, periyodik sistem, periyodik sistem, atomun yapısı, kimyasal bağ, yükseltgenme, indirgenme reaksiyonları, elementler gibi konular işlenecektir. | | | | |
| Haftalar | Konular | | | | |
| 1. | Kimyaya giriş | | | | |
| 2. | Kimyasal hesaplamalar | | | | |
| 3. | Gazlar, katılar, sıvılar | | | | |
| 4. | Kimyasal termodinamik | | | | |
| 5. | Reaksiyon hızı ve denge | | | | |
| 6. | Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge | | | | |
| 7. | Ara sınav | | | | |
| 8. | Elektrokimya reaksiyonları | | | | |
| 9. | Periyodik sistem | | | | |
| 10. | Periyodik sistem | | | | |
| 11. | Atomun yapısı | | | | |
| 12. | Kimyasal bağ | | | | |
| 13. | Yükseltgenme, indirgenme reaksiyonları | | | | |
| 14. | Elementler | | | | |
| Gerekli Yeterlilikler | | | | | |
| Kimyasal hesaplamalar, maddenin bulunma halleri ve maddenin yapısı hakkında bilgi sahibi olabilir. | | | | | |
| Kaynaklar | | | | | |
| Ender E., Yüksel S., (2002). <i>Temel Üniversite Kimyası</i> . Ankara:Gazi Kitabevi. Jack C.,(1996). <i>Kimya, Tübitak Popüler Bilim Kitapları</i> . No:127, Ankara. Petrucci, H.,R.; Harwood, S.W.,(1994). <i>Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar</i> . Ankara: Palme Yayıncılık. Soydan B., Ayşe A., (2000). <i>Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya</i> . İstanbul: Beta Basım Yayım. | | | | | |
| Değerlendirme Sistemi | | | | | |
| Arasınay: %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 | PÇ12 | PÇ13 | PÇ14 | PÇ15 | PÇ16 | |
| ÖÇ1 | 5 | 2 | 2 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 5 | 3 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | |
| ÖÇ2 | 5 | 2 | 2 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 5 | 3 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | |
| ÖÇ3 | 5 | 2 | 2 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 5 | 3 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | |
| ÖÇ4 | 5 | 2 | 2 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 5 | 3 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | |
| ÖÇ5 | 5 | 2 | 2 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 4 | 3 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 | |
| ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program 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 | PÇ12 | PÇ13 | PÇ14 | PÇ15 | PÇ16 |
| Temel Kimya | 5 | 2 | 2 | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 5 | 3 | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 |