

| Dersin Adı | Kodu | Yarıyılı | T+U | Kredisi | AKTS |
|--|---|----------|-----|---------|------|
| Anorganik Kimya-I | | III | 4+0 | 4 | 6 |
| Ön koşul Dersler | | | | | |
| Dersin Dili | Türkçe | | | | |
| Dersin Türü | Zorunlu | | | | |
| Dersin Koordinatörü | | | | | |
| Dersi Veren | | | | | |
| Dersin Yardımcıları | | | | | |
| Dersin Amacı | Atomların ve moleküllerin yapıları, kristaller, elementlerin periyodik özellikleri ve kimyasal bağlar konularında sistemli ve kapsamlı olarak bilgiler vermek ve Anorganik Kimya konusunda düşünme yeteneklerini geliştirmek, Asit ve Bazlar konusunda bilgi vermek | | | | |
| Dersin Öğrenme Çıktıları | Bu dersin sonunda öğrenci; Atomların ve moleküllerin yapıları, kristaller, elementlerin periyodik özellikleri ve kimyasal bağlar konularında temel bilgiler edinir ve bu konularda yorum yapabilme kabiliyeti gelişir. | | | | |
| Dersin İçeriği | | | | | |
| Haftalar | Konular | | | | |
| 1 | Ders Hakkında Genel Bilgi Verilmesi, Atomun Elektronik Yapısı, Işık ve Madde Etkileşimi, Hidrojen Atomunun Spektrumu, Bohr Atom Modeli | | | | |
| 2 | Atomun Kuantum Modeli, Schrodinger Denklemi, Modern Atom Teorisi, Hidrojen ve Benzeri Atomlar, Çok Elektronlu Atomlar | | | | |
| 3 | Elementlerin Periyodik Özellikleri , Molekül Yapısı, Lewis Nokta Yapısı ve Rezonans, VSEPR Kuramı | | | | |
| 4 | Molekül Geometrisi, Simetri ve Grup teorisi | | | | |
| 5 | Bağ Enerjisi, Kovalent Bağ, Kimyasal Bağ Kavramı, Değerlik Bağ Kuramı, Hibritleşme | | | | |
| 6 | Molekuler Orbital Kuramı, Çok Atomlu Moleküller, Elektronegatiflik, İyon Bağı ve Metal Bağı | | | | |
| 7 | Arasınav | | | | |
| 8 | Kristallerin Yapısı, İyonik Katılar için Yaygın Kristal Türleri, Örgü Enerjisi, Metal Bağı, Elektriksel İletkenlik, | | | | |
| 9 | Tanecikler Arası Etkileşimler | | | | |
| 10 | Kimyasal Bağ İle Tanecikler Arası Etkileşiminin Farkı, Tanecikler Arası Etkileşim (Çekim Kuvvetleri, İtme Kuvvetleri) | | | | |
| 11 | Hidrojen Bağı, Tanecikler Arası Etkileşimin Fiziksel Özellikler Üzerine Etkisi | | | | |
| 12 | Giris; Ders Hakkında Genel Bilgi Verilmesi, Asitler ve Bazlar, | | | | |
| 13 | Arrhenius Asit-Baz Tanımı, Bronsted-Lowry Asit-Baz Tanım | | | | |
| 14 | Lewis Asit-Baz Tanımı, Lux-Flood Asit-Baz Tanımı, Usanovich Asit-Baz Tanımı, Molekül Orbital Kuramında Asit-Baz Kavramı | | | | |
| Genel Yeterlilikler | | | | | |
| Ders geçme başarısını belirlemek için öğrencinin süreçte yaptığı etkinliklere belli oranda puanlar verilecektir. | | | | | |
| Kaynaklar | | | | | |
| Saim Özkar, <i>Anorganik Kimya</i> , Pelikan Yayınları. Ölmez, H., Yılmaz, V.T., <i>Anorganik Kimya</i> . Kaya, C., <i>İnorganik Kimya 1, İnorganik Kimya 2</i> J.E.Huheey, <i>Inorganic Chemistry, Principles Of The Structure And Reactivity</i> Schrifer And Atkins, <i>Inorganic Chemistry</i> | | | | | |
| Değerlendirme Sistemi | | | | | |
| Ara sınav: % 40 Final: % 60 Bütünleme: | | | | | |

