



## YAKIN DOĞU ÜNİVERSİTESİ DIŞA AÇIK DERSLER KOORDİNATÖRLÜĞÜ

Okul/Fakülte: ECZACILIK FAKÜLTESİ

Bölüm/Program: ECZACILIK (İNGİLİZCE)

<b>Ders Dili:</b>	English	<b>Ders Kodu:</b>	NEPHAR102
<b>Ders Türkçe İsmi:</b>	GENEL KİMYA		
<b>Ders İngilizce İsmi:</b>	GENERAL CHEMISTRY		
<b>Dersi Verecek:</b>	Yard .Doç. Dr. Yusuf MÜLAZİM		
<b>Dersin Türü:</b>	ZORUNLU	<b>Dersin Seviyesi:</b>	LİSANS
<b>Yıl</b>	1	<b>Semester</b>	1
<b>Ders Kredisi:</b>	3	<b>AKTS Kredisi:</b>	6
<b>Teori(saat/hafta):</b>	3,00	<b>Uygulama(saat/hafta):</b>	0,00
<b>Laboratuvar(saat/hafta):</b>			0,00
<b>Dersin İçeriği:</b>	One of the objectives of General Chemistry is to give student a basic knowledge of the principles of chemistry, its importance connection to other sciences. Other objectives of that course are fostering critical thinking and analytical reasoning skills, and developing an ability to think their way through problems.		
<b>Öğrenme Kazanımları:</b>	İlgili kavramları/kuramları anlayabilecek İlgili kavram/kuramların geçerliliğini tartışabilecek İlgili kavram/kuramların, gerçek hayattaki muhtemel uygulamalarını tartışabilecek ve öneriler sunabilecek İlgili kavram/kuramların gerçek hayatta var olan uygulamalarını eleştirel olarak analiz edebilecek Sunum(lara)a hazırlık Öğrenmenin değerini takdir edecek		
<b>Dersin Amaçları:</b>	Belirlenen kavram(ları) açıklamak/anlatmak Belirlenen kavram(lar)ın geçerliliğini tartışmak. Belirlenen kavram/kuram/konularla ilgili öğrencilerin var olan bilgilerini geliştirmek Seçilen kavramlar bağlamında öğrencilerin fikirlerini/bilgilerini/kavrayışlarını geliştirmek Belirlenen kavram/kuram/konularla ilgili öğrencilerle var olan bilgilerini yenilemek Eleştirel düşüncüyü geliştirmek		
<b>Öğrenci İş Yüğü:</b>	Derse hazırlık Ders saatleri Ara sınav Ara sınava hazırlık Final sınavı Final sınavına hazırlık Sınıf içi tartışma(lar) Kısa sınav(lar) Kısa ders anlatımları		
<b>AKTS Formülü:</b>	180 / 30 = 6		
<b>Kaynaklar:</b>	1.General Chemistry: Principles and Modern Applications, 8/E: Petrucci. Harwood. Herring 2.General Chemistry: The Essential Concepts, 6/E: Raymond Chang. Jason Overby		
<b>Değerlendirme:</b>	1 theoretical midterm (40%) and 1 theoretical final exam (60%)		

<b>İşe Yerleştirme(Staj):</b>	
<b>Ön Koşul Ders Kodları:</b>	
<b>1. Hafta (19 – 23 Eylül)</b>	Course Rules
<b>2. Hafta (26 – 30 Eylül)</b>	Matter (Properties & Measurement) for Pharmacy Students
<b>3. Hafta (3 – 7 Ekim)</b>	Atoms and Atomic Theory for Pharmacy Students
<b>4. Hafta (10 – 14 Ekim)</b>	Chemical Compounds for Pharmacy Students
<b>5. Hafta (17 – 21 Ekim)</b>	Chemical Reactions for Pharmacy Students
<b>6. Hafta (24 – 28 Ekim)</b>	Aqueous Solutions for Pharmacy Students
<b>7. Hafta (31 - 4 Kasım)</b>	Acids Bases for Pharmacy Students
<b>8. Hafta (7 - 11 Kasım)</b>	Mid-term Exams
<b>9. Hafta (14 – 18 Kasım)</b>	Atomic Properties and Periodic Table for Pharmacy Students
<b>10. Hafta (21 – 25 Kasım)</b>	Gases for Pharmacy Students
<b>11. Hafta (28 - 2 Aralık)</b>	Chemical Equilibrium for Pharmacy Students
<b>12. Hafta (5 – 9 Aralık)</b>	Chemical Kinetics for Pharmacy Students
<b>13. Hafta (12 -16 Aralık)</b>	Chemical Bonding & Intermolecular Forces for Pharmacy Students
<b>14. Hafta (19 - 23 Aralık)</b>	Electrons in Atoms for Pharmacy Students
<b>15. Hafta (24 – 30 Aralık)</b>	Final Exams
<b>16. Hafta</b>	
<b>17. Hafta</b>	
<b>18. Hafta</b>	
<b>19. Hafta</b>	
<b>20. Hafta</b>	
<b>21. Hafta</b>	
<b>22. Hafta</b>	
<b>23. Hafta</b>	
<b>24. Hafta</b>	
<b>25. Hafta</b>	
<b>26. Hafta</b>	
<b>27. Hafta</b>	
<b>28. Hafta</b>	

---