

İçerik

Ders Kodu	Dersin Adı	Yarıyıl	Teori	Uygulama	Lab	Kredisi	AKTS
ING125	Kimya I	1	1	0	1	1.5	3

Ön Koşul	
Derse Kabul Koşulları	

Dersin Dili	Fransızca
Türü	Zorunlu
Dersin Düzeyi	Lisans
Dersin Amacı	<p>Bu ders, liselerde verilmekte olan kimya dersinin bir devamı niteliğinde olup, genel kimya ve kimya endüstrisinde kimyasal reaktörlerin işleyişini kavramada yardımcı olacak kimyasal termodinamik konularında genel kültüre ihtiyacı olacak geleceğin mühendislerine yönelik olarak hazırlanmıştır. Bu bağlamda, dersin amaçları şunlardır:</p> <ul style="list-style-type: none">• Öğrencilere, sulu çözeltiler konusunda temel kavramları hatırlatmak (pH, redoks, kompleksleşme-çökeltme).• Öğrencilere, karmaşık kimyasal denklemlerin çözümünde kullanılmak üzere kimyasal termodinamiğin temel kavramlarını anlatmak.• Bu konunun, fizik dersindeki termodinamik konusuyla bağlantısını kurmak. <p>Dersin Öğrenme Çıktıları: (Öğrencilerin bir dersten kazanacağı bilgi ve beceriler)</p> <p>Bu dersi başarıyla tamamlayan öğrenci aşağıdaki konularda yeterliliğe sahip olacaktır:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Asit ve baz karışımlarının pH değerini ortaya çıkarabilmek.2. Sulu çözeltiler problemlerini basitleştirmek için matematiksel kestirim kullanabilmek.3. Kimyasal denklemlerin çözümünde kullanılmak üzere iç enerji U, Entalpi H, entropi S, özgür entalpi G gibi değerler arasında ilişki kurabilmek.4. Kimyasal Termodinamik terimlerinin kullanımında hassas ve net olabilmek.
İçerik	<ol style="list-style-type: none">1. Hafta: Sulu Çözeltiler (Hatırlatma)2. Hafta: Asit-Baz İkilileri3. Hafta: Asit-Baz Karışımlarının pH Değerinin Hesaplanması4. Hafta: Kompleksasyon-Çökeltme Tepkimeleri5. Hafta: Redoks Tepkimeleri6. Hafta: Redoks Tepkimeleri7. Hafta: Elektro-kimyasal Piller Uygulaması8. Hafta: Ara Sınav9. Hafta: Kimyasal Termodinamiğe Giriş10. Hafta: Birinci Kanun-Tepkime Isısı11. Hafta: İkinci Kanun- Sistemin Dönüşümü12. Hafta: Kimyasal Denge- Teorik Yaklaşım13. Hafta: Kimyasal Denge- Nicelik Yönünden Yaklaşım14. Hafta: Kimyasal Denge-Yer Değiştirme Tepkimeleri
Kaynaklar	<ol style="list-style-type: none">1. Atkins, P.W., "Chimie Physique - Vuibert", 2 vol., 1274 p. U-2. Atkins P.W., "Éléments de chimie physique", De Boeck, 1998.3. Ders notları

Teori Konu Başlıkları

Hafta	Konu Başlıkları
1	Asit-baz reaksiyonları

Hafta	Konu Başlıkları
2	Asit-baz reaksiyonları
3	Asit-baz reaksiyonları
4	Asit-baz reaksiyonları - Doz
5	oksidasyon reaksiyonları
6	oksidasyon reaksiyonları
7	Oksidasyon İndirgeme Reaksiyonları - Piller
8	Ara Sınav
9	Atomun atomik yapısı
10	Atomun atomik yapısı
11	Atomun atomik yapısı
12	Atomun elektronik yapısı
13	Atomun Elektronik Yapısı
14	Atomun atomik yapısı