

2. VİZE SINAVI KONULARI

HAFTA	KONU	İÇERİK
7-8	Kimyasal Bağlar	Giriş, Lewis kuramı, ve bağların sınıflandırılması, iyonik bağlanma, kovalent bağlanma, çok katlı kovalent bağlar, polar kovalent bağlar, Elektronegatiflik, Lewis yapılarının yazılması, Formal yük, Oktet kuralından sapmalar, rezonans, Molekül biçimleri, VSEPR kuramı, örnek moleküller
9	Sıvılar ve Moleküller arası Kuvvetler	Moleküllerarası kuvvetler ve sıvıların bazı özellikleri, Viskozite, Yüzey gerilim, Buhar basıncı, Clasius –Clapeyron denklemi, kritik nokta, faz diyagramları (su), van der Waals kuvvetleri, Hidrojen bağı
10	Çözeltiler ve Fiziksel	Çözeltiler, çözelti konsantrasyonları,
	Özellikleri	Çözünme ve çözünme entalpisi, iyonik çözeltilerde çözünme ısısının hesaplanması, çözünürlüğe sıcaklık ve basıncın etkisi, Gazların çözünürlüğü, Çözeltilerin buhar basıncı, osmotik basınç, donma noktası alçalması, kaynama noktası yükselmesi, elektrolit çözeltiler
11	Kimyasal Denge	Dinamik denge, denge sabiti, Le-Chatelier prensibi, Dengeyi etkileyen faktörler

DENEYLER

1. Gazlar
2. Kimyasal Denge
3. Kolorimetrik Yöntemle pH Tayini
4. Asitler ve Bazlar