

EDİRNE İL MİLLİ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI II. DÖNEM
11.Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu (ANADOLU LİSESİ)

Öğrenme Alanı	Alt Öğrenme Alanı	Kazanımlar	1.Sınav					2.Sınav				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4.Senaryo	5.Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4.Senaryo	5.Senaryo
GAZLAR	İdeal Gaz Yasası	11.2.2.1. Deneyssel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.	1									
	Gazlarda Kinetik Teori	11.2.3.1.Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar	1	1								
	Gaz Karışımları	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.	1	1	1	1						
	Gerçek Gazlar	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.		1		1	1					
KİMYASAL TEPKİME SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Çözücü Çözünen Etkileşimleri	1.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar				1	1					
	Derişim Birimleri	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	2	2	1	1	1					
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	2	1	1	1					
	Çözünürlük	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1			1	1					
	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	1	1	1					
KİMYASAL TEPKİME	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1		1	1						
	Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1	1	1	1	1		1	
	Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1	1	1					1
	Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.			1		1		1	1		1
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.					1	2	1	1	1	1
	Tepkime Hızı Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar. 11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.						2	1	1	2	2
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.							1	1	1	1
	Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.						2	1	2	1	2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.							1	2	1	1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır. 1.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını, su ile etkileşimleri temelinde açıklar.						1		1	1	1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.						1	1	1	1	
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.						1			1	

Konu Soru Dağılım Tabloları oluşturulurken sadece II. dönem kazanımlarını almayınız.

2. Dönem 1. Sınav İçin :	I. dönem II. sınavdan öncesine yaklaşık %30, I. dönem II. sınavdan sonraki kazanımlara ise yaklaşık % 70 ağırlık vermeniz önerilmektedir.
2. Dönem 2. Sınav İçin :	II. dönem I. sınavdan önceki kazanımlara yaklaşık %30, II. dönem I. sınavdan sonraki kazanımlara ise yaklaşık %70 ağırlık vermeniz önerilmektedir.