

EDİRNE İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI II. DÖNEM
11.Sınıf Kimya (Fen Lisesi) Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Alt Öğrenme Alanı	Kazanımlar	1.Sınav								2.Sınav							
			Okul Geneliinde Yapılacak Ortak Sınav								Okul Geneliinde Yapılacak Ortak Sınav							
			1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	4.Sınav	5.Sınav	6.Sınav	7.Sınav	8.Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	4.Sınav	5.Sınav	6.Sınav	7.Sınav	8.Sınav
GAZLAR	Gazlarda Kinetik Teori	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar		1														
	Gaz Karışımları	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.	1															
	Gerçek Gazlar	11.2.5.1. Gazların sıkıştırma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	1	1	1	1	1											
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Çözücü Çözün Etkileşimleri	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar	1	2	1		1	1										
	Derişim Birimleri	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.					1	1		1	1			1		1		
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	2	2	1	1		1	1	1	1		1			1	
	Çözünürlük	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1	1	1	1	1		1									
	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	1	1	1		1									1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1	1	1		1	1	1								
	Oluşum Entalpi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1						1
	Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1		1	1	1	1	1			1					1	
	Tepkime İstidatının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.			1		1	1				1	1	1	1	1		
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecek çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar. 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.						1			1	1	1	1	1		1	
	Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.									1	1	1	1	1			1
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGGE	Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.										1					1	1
	Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.									1	1	1	1		1		
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar. 11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.										1	1	1	1	2	1	1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını, su ile etkileşimleri temelinde açıklar. 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 monoprotonik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.									1		1	1		1		1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.									1			1			1	
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.														1		

Konu Soru Dağılım Tabloları oluşturulurken sadece II. dönem kazanımlarını almamız.	
1. Dönem 1. Sınav İçin :	I. dönem II. sınavdan önceki kazanımlara 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.