

11. Sınıf KİMYA Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Konu	Kazanımlar ve Açıklamaları	1. Sınav 25 Mart-5Nisan			2. Sınav 27 Mayıs-7 Haziran		
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo
	11.2.5. Gerçek Gazlar	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.			1			
11.3. SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.1. Çözücü Çözünen Etkileşimleri	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.			1			
	11.3.2. Derişim Birimleri	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1		1			
		11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	2		2			
	11.3.3. Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1		2			
	11.3.4. Çözünürlük	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır	1	1	1			
11.3.5. Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	1				
11.4. KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1. Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1				
	11.4.2. Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1			
	11.4.3. Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1				
	11.4.4. Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1	1				1
	11.5.1. Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.		1		1		1
11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.			1		1		1	
11.5.2. Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar		2		1		1	
11.6. KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.1. Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.				1		1
	11.6.2. Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.				1	1	2
	11.6.3. Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.				1	1	1
		11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.				1	1	1
		11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.				1	1	
		11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.				1	1	
		11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.					1	
		11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.					1	
		11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.					1	
11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.					1			
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengelerini açıklar.					1	1		

NOT: Konu soru dağılım tablosu öğretim programında yer alan tüm kazanımlar dikkate alınarak 9 Şubat 2024'te yapılan il sınıf/alan zümre toplantısında okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak hazırlanmış ve tabloda sadece soru sorulması planlanan kazanımlara yer verilmiştir.