

## 11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu 2. DÖNEM

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav					2. Sınav							
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak	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	11.2.1.1 gazların betimlenmesinde kullanılan özellikler													
	11.2.1.2 gaz yasaları			1										
	11.2.2.1gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişki			1	1	1						1		
	11.2.3.1 gaz davranışları ve kinetik teori			1										
	11.2.4.1 gaz karışımlarının kısmi basınçları			1	1	1	1						1	
	11.2.5.1 gerçek gazlar ve ideal gaz													
	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.			1	1									
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.			1	1	1	1							1
11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.			1		1	1						2		
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.			1	1	1	1							
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.					1								
	11.3.5.1 Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler			1	1	1	1	1						
KİMYASAL TEPKİMELER VE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini açıklar.				1	1	1	1					1	1
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.			1	1	1	1	1		1	1	1		
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.			1	1	1	1	1				1		
	11.4.4.1 Tepkime Isılarının Toplanabilirliği			1	1		1	1				1		1
KİMYASAL TEPKİMELE RDE HIZ	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		1	
	11.5.2.1 Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler			1						1	1	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELE RDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal derişimlerde dengeyi açıklar.									1	1	1	1	1
	11.6.2.1 Dengeyi Etkileyen Faktörler									1	1	1	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.									1	1	1		
	11.6.3.2. Brønsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.									1	1	1		
	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.									1			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	1	1	1	
	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.													
	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.									1				
11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.														
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.														

Mehmet KULAKLI  
Bursa İli Kimya Zümre Başkanı