

2024-2025 EĞİTİ ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 11. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak 1. Ortak Sınav										Okul Genelinde Yapılacak 2. Ortak Sınav									
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.																				
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1	1	1	1	2	1	1	2	1	1		1								
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	1	1	1	1	1	2	1	1	1			1							
	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1										
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1		1	1	2	1	1	1	1	1									
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1	1	2	2	2	2	1	1	1										
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1	2	2	1	2	1	1	2	1				1					
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1		1	1	1	1	2		2			1							
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1			1		1			2	1		1		1	1					1
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.															1	1	1	1		
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.											1	1		1						
	11.5.2.1.Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.											1		1	1	1	1	1	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.														1	1		1	1	1	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.											1	1	1	1	1	1		1	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.											1	1	1		1	1	1	1	1	1
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.											1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.													1		1	1	1	1		1
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.														1						
	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.											1	1		1	1	2	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				1	1	1	1	1	
	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler. 11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.														1			1	1	1	
TOPLAM SORU SAYISI		8	7	5	10	10	10	10	9	8	10	9	7	7	10	10	9	9	10	8	8