

11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. Dönem																	
			1. Sınav					2. Sınav												
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)												
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo								
GAZLAR	Gaz Karışımları	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar.		1																
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Çözücü Çözünen Etkileşimleri	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1		1		1													
		11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1	1	1	1														
	Derişim Birimleri	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1	1	1		1													
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	1	1	2	1													
	Çözünürlük	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1	1	1	1	1													
	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.			1															
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1		1	1													
	Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	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		1					1	1									
	Tepkime Hızları Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.																	1	
		11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.								1	1	1	1	1	1					
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.								1	1	1							1	
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.									1	1	1	1	1					
		11.6.3.2. Brønsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.									1	1	1	1	1					
		11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.																		1
		11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.									1	1	1	1	1	1				
		11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.										1	1	1	1	1				
		11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.									1									
		11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.									1	1	1	1	1					
		11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengelerini açıklar.										1	1	1						