

11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	2. DÖNEM							
		1. YAZILI				2. YAZILI			
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo
1. Modern Atom Teorisi	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.								
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.								
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.								
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.								
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.								
2. Gazlar	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.								
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	1				1			
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.								
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını açıklar.	1							
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.		1				1		
	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.			1				1	
3. Sıvı Çözeltiler Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.		1						
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1	1	1		1			
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	2	2	1		1		1	
	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	1	1			1		
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1							
4. Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1							
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1		1	1	1	
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1					
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.		1	2			1	1	
5. Kimyasal Tepkimelerde Hız	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.			1					
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.					1	1		
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.					1	1	1	
6. Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal derişimlerde dengeyi açıklar.					1			
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.					2	1	1	
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.					1	1		
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.						1	1	
	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	
	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.								
	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.								
	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.								
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengelerini açıklar.									

10 10 10 0 10 10 10 0