



11.Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	1. DÖNEM					2. DÖNEM																			
			1. YAZILI		2. YAZILI			1. YAZILI		2. YAZILI																	
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)			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	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo										
SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI			10	10	10	7	20	10	10	10	7	20	10	10	10	7	20										
Modern Atom Teorisi	Atomun Kuantum Modeli	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	2	3	3	2	5	1	1	1	1	1	1			1	1		1	1							
	Periyodik Sistem ve Elektron Dizilimleri	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	2	2	3	2	5		1				1				1			1	1						
	Periyodik Özellikler	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	2	2	2	1	4	1		1			1		1		1	1			1						
	Elementleri Tanıyalım	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	1	1	1	1	3					1		1								1					
Gazlar	Yükseltgenme Basamakları	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	1	1	1	1					1	1			1			1		1					
	Gazların Özellikleri	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1	1			1	1	1	2	1	3											1				
	Gaz Yasaları	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	1					1	1	1	2	1	4		1	1	1			1		1	1				
	İdeal Gaz Yasası	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.						2	3	3	1	3															
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	Gazlarda Kinetik Teori	11.2.3.1. Gaz davranışlarının kinetik teori ile açıklar.						1	2	1	1	2				1						1					
	Gaz Karışımları	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar.						1	1			2	1						1				1				
	Gerçek Gazlar	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.						1	1	1	2	1	4										1				
	Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.																						1			
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	Derişim Birimleri	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.												1	1	1		1					1				
	Derişim Birimleri	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.												1	1	1	1	3						1			
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.												1	1	1		3						1			
	Çözünürlük	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.													1	1	1	1	1						1		
Kimyasal Tepkimelerde Hız	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.												1		1	1	1							1		
	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.													1	1	1	1	1							1	
	Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.													1	1	1	1	1							1	
	Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.													1	1	1	1	1							1	
Kimyasal Tepkimelerde Hız	Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.													1			1	1							1	
	Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.																									1
	Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.																									1
	Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.2. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.																									1
Kimyasal Tepkimelerde Denge	Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.																									2
	Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.																									2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.																									2
Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengelerini açıklar.																									2	

* Okul genelinde uygulanacak ortak yazılı sınavlar, bu konu soru dağılım tabloları göz önünde bulundurularak açık uçlu veya açık uçlu ve kısa cevaplı sorulardan oluşacak şekilde yapılacaktır. **Çoktan seçmeli, eşleştirme, doğru/yanlış gibi diğer soru türleri kesinlikle kullanılmayacaktır.**



Kimya Dersi Öğretim Programı



Fen Liseleri Kimya Dersi Öğretim Programı



Millî Eğitim Bakanlığı Ölçme ve Değerlendirme Yönetmeliği