

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU		1.senaryo	2.senaryo	3.senaryo	4.senaryo	5.senaryo	6.senaryo	7.senaryo	8.senaryo	9.senaryo	10.senaryo
ÜNİTE ADI	KAZANIMLAR	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	1		1	1	1	1	1	1	1	
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	1		1		1				1	1
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	1	1	1	1	2	1	1	1	2	1
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilış sürecini açıklar.	1			1			1		2	1
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.	1		1		1				1	
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	1	1	2	1	3	1	1	1	1	2
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.				1	1	1	1	1	1	
	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formülünü vazar.							1	1	1	1

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU		1.senaryo	2.senaryo	3.senaryo	4.senaryo	5.senaryo	6.senaryo	7.senaryo	8.senaryo	9.senaryo	10.senaryo
ÜNİTE ADI	KAZANIMLAR	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.					1	1		1	1	
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	1	1	1	1			1		1	1
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.		1		1	1	1	1	1	1	2
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.				1					1	
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	1							1
GAZLAR	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	1	1		1			1			
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	2	2	1	1	2	2		1	2
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.	1	1	1	2	1	1	1	1		
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.		1	1	2	1	1	1	1	1	1
	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	1	1	1			1	1	1		2
SIVI ÇÖZELTİLER ve ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak çözünme olayını açıklar.						1		1	1	
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim								1	1	

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI
10. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU
DAĞILIM TABLOSU

ÜNİTE ADI	KAZANIMLAR	1.senaryo	2.senaryo	3.senaryo	4.senaryo	5.senaryo	6.senaryo	7.senaryo	8.senaryo	9.senaryo	10.senaryo
		Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı
KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	1	1	2	2	1	1	2	2	3	3
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	1	1	2	1	2	2	2	3	3	3
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.	2	2	2	2	1	1	2	2	2	1
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.	2	2	2	2	2	1	2	3	2	3
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre			1			1	2			

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 9. SINIF KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU			1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO	4.SENARYO	5.SENARYO	6.SENARYO	7.SENARYO	8.SENARYO	9.SENARYO	10.SENARYO	
Tema	Konu (İçerik Çerçevesi)	Öğrenme Çıktıları	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	Soru Sayısı	
ETKİLEŞİM	KİMYA HAYATTIR	KİM.9.1.1. Kimya biliminin günlük hayata katkısına ilişkin çıkarım yapabilmek	1				1	2	1				
		KİM.9.1.2. Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme		1			1	1	1				
	ATOMDAN PERİYODİK TABLOYA	KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliğine ilişkin çıkarım yapabilmek		1	1	1	2	1	2	2	1		
		KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağlı enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilmek	1		1	1	1	2		1	1	2	
		KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme		1	2			1	2		1	2	2
		KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	1	2				1	1	2	1	1	1
		KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	1	1	2	1	1	1	2		1	2	
		KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümlenebilme	1	2				1			2	2	2
ÇEŞİTLİLİK	ETKİLEŞİMLER	KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme .	1	1	1	1			1	2	1	1	
		KİM.9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme.	1			1			1	1	1		