

2025 2026 KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU
12.SINIF 1.DÖNEM 1.YAZILI SENARYOLAR

ÜNİTE / TEMA	ÖĞRENME ÇIKTILARI	SENARYO 1	SENARYO 2	SENARYO 3	SENARYO 4	SENARYO 5	SENARYO 6
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	1	2	2	1	1	1
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	2	2	1	1
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	2	2	2	1	1	1
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	3	2	3	2	1	2
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	-	1	1	2	2	1
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.	-	-	-	1		1
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	-	-		--	2	1
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar.	-	-			1	1
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.	-	-			1	1

2025 2026 KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU
12.SINIF 1.DÖNEM 2.YAZILI SENARYOLAR

ÜNİTE / TEMA	ÖĞRENME ÇIKTILARI	SENARYO 1	SENARYO 2	SENARYO 3	SENARYO 4	SENARYO 5	SENARYO 6
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	-	-	-	-	;	-
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	-	-	-	-	;	-
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1	1	1	1		1
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1	1	2	1	1	1
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	1	-	2	1	1	
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.	-	1	1	-	;	
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	1	-	-	1	1	1
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar.	1	1	1	1	-	1
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.	-	1	-	1	-	
KARBON KİMYASI	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.	1	1	1	2	1	1

	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	2	1	1	2	1	2
	2.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.	-	1	-	-	1	1
	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	-		-	-	1	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	-	-	-	-	1	1
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	-	-	-	-	2	-
KARBON KİMYASI	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	-	-	-		-	-