

2025-2026 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI ERMiŞLER CUMHURİYET ANADOLU LİSESİ
1.DÖNEM
1.VE 2. KİMYA DERSİ KONU DAĞILIM TABLOSU

Kimya zümresi olarak belirlediğimiz 1.dönem 1. ve 2. Sınav senaryoları ve konu dağılımları ekte sunulmuştur.

	9.SINIFLAR	10.SINIFLAR	11.SINIFLAR	12.SINIFLAR
1.SINAV	2.SENARYO	1.SENARYO	2.SENARYO	2.SENARYO
2.SINAV	2.SENARYO	2.SENARYO	2.SENARYO	2.SENARYO

ZÜMRE ÖĞRETMENLERİ

Kadir BALCI
K. Balci

Ali İhsan ERKOL
Ali İhsan Erkol

Merve ATAŞ SÖYLEMEZ
Merve Atasöylemez

UYGUNDUR
Ayhan VARLIK
OKUL MÜDÜRÜ

2025/2026 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ SEÇİLEN SINAV SENARYOLARI

9. SINIF KİMYA DERSİ

1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Tema	İçerik Çerçevesi	Öğrenme Çıktıları	Soru Sayısı
ETKİLEŞİM	Kimya Hayattır	KİM.9.1.1. Kimya biliminin günlük hayata katkısına ilişkin çıkarım yapabilme	2
		KİM.9.1.2. Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme	2
	Atomdan Periyodik Tabloya	KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliğine ilişkin çıkarım yapabilme	2
		KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme	1

9. SINIF KİMYA DERSİ

1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Tema	İçerik Çerçevesi	Öğrenme Çıktıları	Soru Sayısı
ETKİLEŞİM	Kimya Hayattır	KİM.9.1.1. Kimya biliminin günlük hayata katkısına ilişkin çıkarım yapabilme	1
		KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme	1
	Atomdan Periyodik Tabloya	KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	1
		KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	1
		KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme	1
ÇEŞİTLİLİK	Etkileşimler	KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme	1
		KİM.9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1

78

10. SINIF KİMYA DERSİ
1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU
SENARYO 1

Tema	İçerik Çerçevesi	Öğrenme Çıktıları	Soru Sayısı
ETKİLEŞİM	Kimyasal Tepkimeler	KİM.10.1.1. Kimyasal değişimlere ilişkin kanıtları belirlemeye yönelik bilimsel gözlem yapabilme	1
		KİM.10.1.2. Kimyasal tepkimelerin oluşumunu açıklamak için model oluşturabilme	1
		KİM.10.1.3. Kimyasal tepkime türlerinin oluşum sürecine ilişkin bilimsel gözlem yapabilme	1
		KİM.10.1.4. Mol kavramına ilişkin operasyonel tanımlama yapabilme	2

10. SINIF KİMYA DERSİ
1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU
SENARYO 2

Tema	İçerik Çerçevesi	Öğrenme Çıktıları	Soru Sayısı
ETKİLEŞİM	Kimyasal Tepkimeler	KİM.10.1.1. Kimyasal değişimlere ilişkin kanıtları belirlemeye yönelik bilimsel gözlem yapabilme	1
		KİM.10.1.3. Kimyasal tepkime türlerinin oluşum sürecine ilişkin bilimsel gözlem yapabilme	1
		KİM.10.1.4. Mol kavramına ilişkin operasyonel tanımlama yapabilme	2
		KİM.10.1.6. Kimyasal tepkime denklemlerinde tanecik sayılarının tutarsızlıklarına ilişkin çelişkiyi giderebilme	1
		KİM.10.1.7. Kimyasal tepkimelerde stokiometrik ilişkilere yönelik tümdengelim-sel akıl yürütebilme	2
	Gazlar	KİM.10.1.8. Gazların özelliklerine ilişkin bilimsel gözlem yapabilme	1
		KİM.10.1.9. Gazların özellikleri arasındaki ilişkileri bilimsel sorgulayabilme	1

2/2

11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	2
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	2
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	2
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1

11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	1
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
GAZLAR	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	1
	11.2.2.1. DeneySEL yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.	2
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.	1
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.	1
	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genişleme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	1

A 24

12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	2
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	2
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	2

12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	1
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	1
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	2
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.	1
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikler ayırt eder.	1
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	2
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.	1

