

2024-2025-EĞİTİM ÖĞRETİM YILI CEMİL MERİÇ ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ I.DÖNEM
II.ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SINIFLAR	SENARYO	KAZANIMLAR	SORU SAYISI
9	10	KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme	2
		KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	2
		KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	1
		KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme	2
		KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme	2
		KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme	1
10	3	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	2
		10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	2
		10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.	2
		10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.	2
		10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre sınıflandırır.	1
11	8	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1
		11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	
		11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1
		11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	
		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/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	1
		11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak çözünme olayını açıklar.	1
		11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1
12	7	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır.	1
		12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1
		12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	1
		12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.	1
		12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.	1
		12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	1
		12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.	1
		12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formülünü yazar.	1

Kimya Zümresi

Ahmet KUREŞ

Sevgi KÖZ BALAAR

Zeynep YARDIMCI