



12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	1. DÖNEM					2. DÖNEM															
			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	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	
SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI			10	10	8	7	20	10	10	8	7	20	10	10	10	8	20	10	10	8	7	20	
Kimya ve Elektrik	İndirgenme-Yükseltgenme Tepkimelerinde Elektrik Akımı	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	2	1	1	1	3		1			1				1						1	
	İndirgenme-Yükseltgenme Tepkimelerinde Elektrik Akımı	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	2	3	1	1	4			1		1			1								
	Elektrotlar ve Elektrokimyasal Hücreler	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1	3	2	2	4	1			1	1			1								
	Elektrot Potansiyelleri	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	2	2	2	2	4					1		1		1		1	1	1	1	1	
	Kimyasallardan Elektrik Üretimi	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	2	1	1	1	4		1			1											
	Kimyasallardan Elektrik Üretimi	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.	1		1		1		1			1				1							1
	Elektroliz	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.						2	1	2	2	3	1			1							
Elektroliz	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.						1	1	1	1	2						1						
Korozyon	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.						1	2	1	1	3					1						1	
Karbon Kimyasına Giriş	Anorganik ve Organik Bileşikler	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.						1	1	1	1	2			1								
	Basit Formül ve Molekül Formülü	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.						3	1	1	1	2		1				1	1	1	1	1	
	Doğada Karbon	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.						1	1	1		2				1	1					1	
	Lewis Formülleri	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.										2		1	1	1	1	2				1	
Organik Bileşikler	Hibritleşme-Molekül Geometrilri	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.											1	1	1	1	2					1	
	Hibritleşme-Molekül Geometrilri	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilrini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.											1	1	1	1	2					1	
	Hidrokarbonlar	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.											1	1	1	1	1						
	Hidrokarbonlar	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.											1	1	1	1	2			1		1	
	Hidrokarbonlar	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.											1		1	1	1						
	Hidrokarbonlar	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.												1	1	1	2						
	Hidrokarbonlar	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.											1	1	1	1	1					1	
	Fonksiyonel Gruplar	12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.												1	1		1						
	Alkoller	12.3.3.1. Alkoller sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.															1						
	Eterler	12.3.4.1. Eterler sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.																	1	1	1	1	
	Karbonil Bileşikler	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.																	1	2	1	1	2
	Karboksilik Asitler	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.																	1	1	1	1	2
	Esterler	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.																	1	1			1
Enerji Kaynakları ve Bilimsel Gelişmeler	Fosil Yakıtlar	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.																1	1	1	1	1	
	Alternatif Enerji Kaynakları	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıır.																1	1	1	1	1	
	Alternatif Enerji Kaynakları	12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir.																			1	1	
	Sürdürülebilirlik	12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.																					
Nanoteknoloji	12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirir.																						

* 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