

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu 2. DÖNEM

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav					2. Sınav						
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
	12.1.1.1.Redoks tepkimelerini tanıtır.												
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.			1	1								
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.		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	1	1	1								
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. (Fen Liseleri için)		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 edilmiş sürecini açıklar.												
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.												
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.												
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşiklerini ayırt eder.												1
	1.DÖNEM SENARYOLARIN SONU												
	12.2.2.1. Basit ve molekül formülünün bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.		1	1	1	1		1	1			1	1
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.			1									
	12.2.4. Lewis formülleri		1	1	1	1	1					1	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.		2				1						
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.		1	1	1	2	2		1	1	1		
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.						1					1	1
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	3			1		1	1	1		1
	12.3.1.3 Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1				1		
	12.3.1.4 Basit alkinlerin adlarını formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1				1		1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1				1		1
	12.3.2.1 Fonksiyonel gruplar			1			1		1	1		1	
	12.3.3.1. Alkoller								1	1	1	1	1
	12.3.4.1.Eterleri								1	1		1	
	12.3.5.1. Karbonil bileşikler								1	1	1	1	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri								1	1	1	1	1
	12.3.7.1. Esterler								1	1	1	1	1
	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.								1		1		
	12.4.1.2. Alternatif enerji kaynaklarını tanıtır.												
	12.4.1.3. Sürdürülebilirlik									1			
	12.4.1.4.Nanoteknoloji												

Mehmet KULAKLI

Bursa İli Kimya Zümre Başkanı