

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak I. Dönem I. Sınav										Okul Genelinde Yapılacak I. Dönem II. Sınav													
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo		
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanırlar.	2	2	2	2	2	2	2	1	1	3	2	1		1			1			1				
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklarlar.	1	1	2	3	3	3	2	4	3	2	2				1			1			1			
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklarlar.	5	2	2	2	2	2	3	2	3	2	3	2		2	2				1		1	1		
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklarlar.	10	1	2	3	3	3	3	3	3	3	3	4	1	1			1	1	1			1		
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklarlar.	1												1		1	1		2			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.*	1												1								1			
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütleli açısından açıklarlar.													4	1	1	1	1	1	1	1	1	1	2	2
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilme sürecini açıklarlar.													2	1		1	1	1	1			1	2	
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklarlar.													1	1	1	1	1	1	1	1	1	1		2
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklarlar.														1	2	2	1	1	1	1	1	1	1	2
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.													2	1	2	1	1	1	2	1	1			
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yaparlar.													2	1		1	2	1	1	2	2	1	2	
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirirler.													2	1			1	1		1		1	1	
Toplam Soru Sayısı:		20	6	8	10	10	10	10	10	10	10	10	20	10	10	10	10	9	10	10	10	10	10		

- Çanakkale Kimya Dersi İl Sınıf/Alan Zümre Başkanları Tarafından hazırlanmıştır.

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.

- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurulmuştur.

*12.1.4.2. kazanımında yer alan "Güneş pilleri ve yakıt pilleri" ifadesi sadece Fen Lisesi öğretim programında yer almaktadır.