

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav										2. Sınav																																	
		İl/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										İl/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav																															
			1	2	3. Senaryo	4	5	6	7	8	9	10		11	12	13	14	15	16	17	18	19	20																						
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	2			2								1																																
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1			2																																								
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	5			2									2																															
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	9			2									3																															
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	2			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																																											
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.													4																															
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar.													2																															
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.													1																															
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.													2																															
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.													2																															
	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.																																												
	TOPLAM MADDE SAYISI		20	0	0	10	0	0	0	0	0	0	0	20	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0		

•İl/ilçe 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 bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

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