Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav											2. Sınav										
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav									
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.			1	1	1	1	1	1		2	1											
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.			1	2		1	1		1	1	1											
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.			1	1		1	1	1	1	1	2			1				1			1	1
Organik Bileşikler	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.			1	1		1		1	1	1	1											
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1	3	2	2	2	2	1	1	1			1				1		1	1	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1		1	2	2	1	1	1	1			1							1	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1		1	1	2	1	1	1	1			1							1	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1		1	1	1	1	1	1	1				1							
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.			1		1				1	1	1						1	1		1		
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.					1			1					2	1	1	2	1	1	1	1	1	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1		1	1	1		1	1		
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.													2	1	2	2	2	1	2	1	1	2
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1	1	1	2	1	1	1	1	1	2
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
Enerji Kaynakları ve Bilimsel Gelişmeler	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.													1				1			1	1	
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanır.														1	1		1		1	1	1	
	12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir																	1					
	12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.																						
	12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirir.																			1			
TOPLAM MADDE SAYISI		**0**	**6**	**9**	**8**	**8**	**10**	**10**	**9**	**8**	**10**	**10**	**0**	**8**	**9**	**8**	**8**	**10**	**7**	**8**	**9**	**10**	**10**

• 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 bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir. Örnek senaryolara ilişkin açıklamalar ekte verilmiştir.