

GÖLBAŞI ANADOLU LİSESİ
KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KAZANIM SENARYOLARI

10. Sınıf 2. Dönem 1. Ortak sınav kazanım senaryosu aşağıdaki gibi belirlenmiştir.

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav
		10. Senaryo
Karışımlar	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	2
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	3
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2
TOPLAM MADDE SAYISI		9

11. Sınıf 2. Dönem 1. Ortak sınav kazanım senaryosu aşağıdaki gibi belirlenmiştir.

Ünite	Kazanımlar	9. Senaryo
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	2
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	2
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	
TOPLAM MADDE SAYISI		10

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. 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
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
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
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	1		1	2	2	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
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1		1	1	1	1	1	1	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.		1		1				1	1	1
12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.				1			1				
TOPLAM MADDE SAYISI		6	9	8	8	10	10	9	8	10	10

• Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak birinci sınav için 4 . (dört) senaryo seçilmiştir.

Madden in Halleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.		1	1			1				
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.						1				1
TOPLAM MADDE SAYISI		10	8	10	7	8	8	10	7	10	10

- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak 4.(DÖRT) seçilmiştir.