

Van Ölçme Değerlendirme Merkezi
2023-2024 Eğitim Öğretim Yılı 2.Dönem Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Konu	Kazanımlar ve Açıklamaları	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	1. Sınav			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	2. Sınav		
				Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo
		11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar		1	1	1			1	
		11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		2	2	1				1
		11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.								
		11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1	2	1		1		
		11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1	1		1		
		11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini açıklar. 11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.		1	1	1				1
		11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1		1				1
		11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.		1	1	1			1	1
		11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.						1		
		11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.						1	1	
		11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.						1	1	1
		11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.						1	1	1
		11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.						1	1	1
		11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.						1	1	1

Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.