

BİNGÖL 11. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU(ANADOLU LİSESİ)

		Okul Genelinde Yapılacak 1. Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak 2. Ortak Sınav
		2. Senaryo	2. Senaryo
GAZLAR	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar		
	11.2.5.1 Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır		
SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1	
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	2	
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	2	
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	
	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.	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.		1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.		1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.		1
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.		1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.		1
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.		1
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.		1
	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.		