

11. Sınıf 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																				
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olavını açıklar.		2																				
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		1																				
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		1																				
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1																				
	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.																						
11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1										1											
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini 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											
Kimyasal Tepkimelerde Hız	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											
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal derişimlerde dengeyi açıklar.																						
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.											2											
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.											1											
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.											2											
	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.																						
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.																						
	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.																						
	11.6.3.6. Tampon çözeltilerinin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.																						
	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.																						
11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.																							
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.																							
<b>TOPLAM MADDE SAYISI</b>			<b>10</b>										<b>10</b>										