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
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.		2		1		1	1	2	1													
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		1	1			3	1	1	1	2												
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		1		1			1		1	1	3								1			
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1	1	1		2	1	1	1	2	1					1						
	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.			1	1	2		1	1		1	1											
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1	1	2		1		1	1	1		1			1			1			
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.		1	1	1	1	1	1	1	1	1						1						
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.		1	1	1		1	1	1	1	1	1			1			1					1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1	1		1		1		1	1											1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.		1	1		1	1			1				1				1	1	1	1	1	1
Kimyasal Tepkimelerde Hız	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.					2								1	1				1	1	1	1	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.													1	1	3	2	1	2	1	2	2	
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.													1	1		1	2	2	1	2	1	1
pkimelerdeDenge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.														1	2		1	3			1	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.													2	1	2	1	1	1	1	2	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.													1			2	1		1	1		1
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.													2	1	1	1			1	1	1	1
	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.																						1
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.																						

Kimyasal Tep	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.																						
	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.														1								
	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.																						
TOPLAM MADDE SAYISI		**0**	**10**	**8**	**8**	**8**	**10**	**8**	**8**	**8**	**10**	**8**	**0**	**10**	**8**	**8**	**10**	**8**	**10**	**9**	**10**	**8**	**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.

,