

10 Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	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
Asitler, Bazlar ve Tuzlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.	
	10.4.1.3. Polimer, kağıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.	
	10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.	
	10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.	
	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar.	
	10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.	
TOPLAM MADDE SAYISI		9

• 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.

11 Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	10. 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.	
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	3
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1
	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.	
	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.	
Kimyasal Tepkimelerde Hız	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.	
	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 çözeltilerin 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.		
TOPLAM MADDE SAYISI		8

• II/IIçe 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.