

NURTEN UŞAN AİHL MÜDÜRLÜĞÜ'NE

Okulumuzda yapılacak Kimya Dersi 2. Dönem 1. Ortak sınavlarında kazanım ve soru sayısı dağılımları aşağıdaki gibi belirlenmiştir. Bilgilerinize sunar gereğinin yapılmasını arz ederim.

9. Sınıflar (1.Senaryo)

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler

Kazanımlar	Soru Sayısı
9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	1
9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1
9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	2
9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1
9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar	1
9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1
9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1

10. Sınıflar (1.Senaryo)

Karışımlar

Kazanımlar	Soru Sayısı
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.	2
10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	3
Asitler, Bazlar ve Tuzlar	
Kazanımlar	Soru Sayısı
10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	2

11. Sınıflar (6.Senaryo)

Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük

Kazanımlar	Soru Sayısı
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.	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.	1
11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	
Kazanımlar	Soru Sayısı
11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1