

2023-2024 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI BEYPAZARI ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ
2. DÖNEM 1. SINAV KONU-SORU DAĞILIM ÇİZELGESİ

9.sınıf	10. Senaryo
9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimlerle ilişkilendirir. (1 Soru)	1
9.3.3.5. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. (1 Soru)	1
9.3.3.6. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar. (1 Soru)	1
9.3.3.7. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. (1 Soru)	1
9.3.3.8. Metalik bağın oluşumunu açıklar. (1 Soru)	1
9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder. (1 Soru)	1
9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır. (1 Soru)	1
9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel halleri arasında ilişki kurar. (1 Soru)	1
9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi ayırt eder. (1 Soru)	1
9.4.2.1. Katların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar. (1 Soru)	1
10.sınıf	1. Senaryo
10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	2
10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	2
10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2
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
11.sınıf	4. Senaryo
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.	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
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
12.sınıf	3. Senaryo
12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	2
12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	2
12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	
12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1