

2023-2024 EĞİTİM - ÖĞRETİM YILI

BOZOVA ANADOLU LİSESİ

9.SINIFLAR KİMYA DERSİ 2.DÖNEM 1.YAZILI  
KONU -KAZANIM TABLOSU

### 3. Senaryo

- 9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. (1)
- 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 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)
- 9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder. (1)
- 9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır. (2)
- 9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar. (1)

Büşra Nasyev  
SAHAN  
Kimya Öğretmeni

Nazlı HAKTANKAÇMAZ  
Kimya Öğretmeni

Mehmet DAĞTEKİN  
Okul Müdürü

2023 - 2024 EĞİTİM - ÖĞRETİM YILI  
BOZOVA ANADOLU LİSESİ  
10. SINIFLAR KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI  
KONU - KAZANIM TABLOSU

2. Senaryo

- 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)
- 10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar. (1)
- 10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar. (2)
- 10.3.1.1. Asitler ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. (2)

Büşra SAHAN  
Kimya Öğretmeni

Nazlı HAKTANKAÇMAZ  
Kimya Öğretmeni

Mehmet DAĞTEKİN  
Okul Müdürü

2023 - 2024 EĞİTİM - ÖĞRETİM YILI

BOZOVA ANADOLU LİSESİ

11. SINIFLAR KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI  
KONU - KAZANIM TABLOSU

## 2. Senaryo

- 11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar. (1)
- 11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar. (1)
- 11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçları günlük hayattan örneklerle açıklar. (1)
- 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. (1)
- 11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. (1)
- 11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. (1)
- 11.4.1.1. 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)
- 11.4.4.1. Hess yasasını açıklar. (1)

Büşra ŞAHAN  
Kimya Öğretmeni

Nazlı HAKTANKAÇMAZ  
Kimya Öğretmeni

Mehmet DAĞTEKİN  
Okul Müdürü

2023-2024 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI BOZOVA ANADOLU LİSESİ

2. DÖNEM 12. SINIFLAR KİMYA DERSİ 1. YAZILI SORU DAĞILIMI

2. Senaryo

1- Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazın

1 soru

2- Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıkla.

1 soru

3- Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirle

1 soru

4- Hidrokarbon türlerini ayırt eder.

1 soru

5- Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıkla

2 soru

6- Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıkla.

1 soru

7- Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıkla.

1 soru


8- Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıkla.

1 soru

9- Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırılır.

1 soru

  
Büşra ŞAHAN  
Kimya Öğretmeni

  
Nazlı Kalkan  
Kimya Öğretmeni

  
Mehmet Döğtekin  
Okul Müdürü