

**2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI BATIKENT ŞEHİT DEMET SEZEN KIZ ANADOLU İMAM HATİP LİSESİ**  
**2. YARI YIL 1. YAZILI SINAVLAR KONU DAĞILIM TABLOSU**

**DERS ADI: KİMYA**

**SINIF:9**

KONU	SORU NUMARASI	KAZANIM
KİMYASAL TÜRLER	4	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.
KİMYASAL TÜRLER	2	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.
KİMYASAL TÜRLER	3	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.
KİMYASAL TÜRLER	1	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.
KİMYASAL TÜRLER	6	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.
MADDENİN HALLERİ	7,8,9,10	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.
KİMYASAL TÜRLER	5	9.3.2.1 (Kimyasal türler ve bu türleri bir arada tutan kuvvetleri açıklayabilir )

**SINIF: 10**

KONU	SORU NUMARASI	KAZANIM
ASİTLER VE BAZLAR	1,2,9	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.
KARIŞIMLAR	2	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar
KARIŞIMLAR	4,6,8	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.
KARIŞIMLAR	5	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.
ASİTLER VE BAZLAR	7,10	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.

**SINIF:11**

KONU	SORU NUMARASI	KAZANIM
SIVI ÇÖZELTİLER	1	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.
SIVI ÇÖZELTİLER	2	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar
SIVI ÇÖZELTİLER	3	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar

SIVI ÇÖZELTİLER	4	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. 11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.
KİMYASAL TEPKİMLERDE ENERJİ	5	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar. 11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar
KİMYASAL TEPKİMLERDE ENERJİ	6	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar

## SINIF:12

KONU	SORU NUMARASI	KAZANIM
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	1	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar. 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar. 12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler
ORGANİK BİLEŞİKLER	2	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.
ORGANİK BİLEŞİKLER	3	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar
ORGANİK BİLEŞİKLER	4	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.
ORGANİK BİLEŞİKLER	5	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.
ORGANİK BİLEŞİKLER	6	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır

FATMA TURAN

AYHAN EKMEKÇİ