

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	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.	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 sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1
	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 sistematik adlandırmasını yapar.	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
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	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 sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	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.	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 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.	2

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	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
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	2

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	1
	9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	2

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	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. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	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
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	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.	1
	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
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	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.	2
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	1
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	2

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	2
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1
	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	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

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	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.	2
	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	2

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	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
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	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

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	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
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 5**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	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.	2
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	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

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 6**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	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.	2
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELEDE ENERJİ	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	2
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	2
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	2
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELEDE ENERJİ	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	2
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELEDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELEDE ENERJİ	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	2
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELEDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELEDE ENERJİ	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 5**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELEDE ENERJİ	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELEDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	2
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 6**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	2
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	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.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	2
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	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.	2

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	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. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	2
	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.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	1
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıır.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	2
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	1
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıır.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	1
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıır.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	1
	9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	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
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1
MADDENİN HÂLLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1
	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.	2
	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
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	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.	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 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
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1

9. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	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.	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 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
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1
	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

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	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.	2
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1
	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
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1
	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	2
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	2
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	1
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.	1

10. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARIŞIMLAR	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1
	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	2
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)

SENARYO 1

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	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
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	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

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)

SENARYO 2

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	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.	2
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	2
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	2
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	2
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	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
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1

11. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.	2
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	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
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	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.	2
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	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

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 4**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 3**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.3.1. Alkollerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 2**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.3.1. Alkollerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	1

12. SINIF KİMYA 2. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (FEN LİSESİ)**SENARYO 1**

Ünite	Kazanımlar	Soru Sayısı
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.3.1. Alkollerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1