

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 9. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	9. Senaryo
ÇEŞİTLİLİK	9.2.1 Metalik bağ oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütür	
	9.2.2 İyonik bağın oluşumuna yönelik bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	
	9.2.3.Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	
	9.2.4.Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme	
	9.2.5.Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme	1
	9.2.6.Bileşikler adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelsel akıl yürütebilme	1
	9.2.7.Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme	1
ÇEŞİTLİLİK	9.2.8.Etkileşimlerin katıların özelliklerine etkilerine ilişkin bilimsel çıkarım yapabilme	1
	9.2.9.Sıvıların buhar basıncını etkileyen faktörlere ilişkin hipotez oluşturabilme	1
	9.2.10.sıvıların kaynama sıcaklığını etkileyen faktörleri belirlemeye yönelik kanıt kullanabilme	1
	9.2.11.sıvıların viskozitesini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel gözlem yapabilme	1
	9.2.12.Adhezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkilerine ilişkin çıkarım yapabilme	1
	9.2.13.Sıvıların yüzey gerilimini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel sorgulama yapabilme	1
SÜRDÜRÜLEBİLİRLİK	9.3.1.Evsel atıklardan metalik nanoparçacık elde etmek üzere deney yapabilme	1
	9.3.2.Metal alaşım ve metal nanoparçacıklarının ekosistemdeki etkilerine ilişkin problem çözebilme	
TOPLAM SORU SAYISI		10

2024-2025 EĞİTİ ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 10. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

		9. Senaryo
KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	10.1.4.1.Kütle ,mol sayısı ,molekül sayısı ,atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbiriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.	
KARIŞIMLAR	10.2.1.1.Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	
	10.2.1.2.Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	
	10.2.1.3.Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	
	10.2.1.4.Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	
	10.2.2.1.Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	
ASİTLER BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1.Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	
	10.3.1.2.Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	
	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.Asitler 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 örnek verir.	1
	10.4.1.3.Polimer ,kağıt,cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısı açıklar.	1
	10.4.1.4.kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.	1
	10.4.1.5.ilaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.	1
	10.4.2.1.Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar.	
	10.4.1.2.Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.	
	TOPLAM SORU SAYISI	10

2024-2025 EĞİTİ ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 11. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

		10. Senaryo
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜ	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	
KİMYASAL TEPKİME ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİME ELERDE	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİME DE DENG	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
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.	1
	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.	1
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.	
	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.	1
	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.	
	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.	
	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.	
	11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.	
	TOPLAM SORU SAYISI	8