

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Ortalama Cevaplanma Yaptırılacak 1. Örnek Soru										Ortalama Cevaplanma Yaptırılacak 2. Örnek Soru									
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
Çeşitlilik	9.2.1. Metalleri bağ oluşturma yolları, tiner varması ve akı yolları					1	1	1													
	9.2.2. İyonik bağ oluşturma yolları, tiner varması ve akı yolları					1	2	1	2		1										
	9.2.3. Kovalent bağ oluşturma yolları, tiner varması ve akı yolları	1	1	1	1	2	2	1	1	1	1										
	9.2.4. Moleküllerin Lewis noktası yapısına ilişkin çıkarımlar	2	1	2	1	2	2	1	1	1	2										
	9.2.5. Moleküllerin polar ya da apolar olmaları	1	1	1	1	2	2	2	2	2	2										
	9.2.6. Bileşiklerin alınmadığında kurallara ilişkin tümdenlemeler ve akı yolları	2	1	2	1	1	2	2	2	2	2										
	9.2.7. Moleküller arası etkileşimleri tanımlama	2	1	2	1					1	2										
	9.2.8. Bileşiklerin kuralları ile etkileşimleri ve tiner varması	1	2																		
	9.2.9. Sıvıların buhar basıncı etkileşimleri ve tiner varması																				
	9.2.10. Sıvıların kaynama sıcaklığı etkileşimleri ve tiner varması																				
Çeşitlilik	9.2.11. Sıvıların viskozitesi etkileşimleri ve tiner varması																				
	9.2.12. Adhezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkileri																				
	9.2.13. Sıvıların yüzey gerilimi etkileşimleri ve tiner varması																				
	9.3.1. Yarı iletkenlerin metalleri ile karşılaştırılması																				
Sıvıların Özellikleri	9.3.2. Metallerin ve metallerin alaşımlarının özelliklerini etkileyen faktörlerin tanımlanması																				
TOPLAM SORU SAYISI		9	7	8	8	8	10	8	8	7	10	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1

2. dönem 2. yazılı sınav konuları ;
5. Senaryo

Ebru Özcan Çengiz

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Ortalama Gerçekleşme Yaptırma 1. Ortak Sınav										Ortalama Gerçekleşme Yaptırma 2. Ortak Sınav									
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
KİMYA NIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMA LAR	10.4.1.1. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.4.1.2. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.4.1.3. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.4.1.4. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
KARŞIMILAR	10.3.1.1. Karşımılarda kimyasal ve fiziksel özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.3.1.2. Karşımılarda kimyasal ve fiziksel özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.3.1.3. Karşımılarda kimyasal ve fiziksel özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.3.1.4. Karşımılarda kimyasal ve fiziksel özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
ASİTLER, BAZILAR VE TUZLAR	10.3.2.1. Asitler ve bazılarının fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.3.2.2. Asitler ve bazılarının fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.3.2.3. Asitler ve bazılarının fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.3.2.4. Asitler ve bazılarının fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
KİMYA HER YERDE	10.4.2.1. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.4.2.2. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.4.2.3. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				
	10.4.2.4. Kimyasal maddelerin fiziksel ve kimyasal özelliklerini tanımlayarak, bunların günlük yaşamda ve endüstrideki önemini açıklar.																				

10. Sınıf 3. Senaryo

Hosice kumar

2024 2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI SEÇMELİ KİMYA DERSİ 11. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

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

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Okul Gevresinde Yapılacak 1. Örnek Sınav										Okul Gevresinde Yapılacak 2. Örnek Sınav									
		1. Sınav Yr	2. Sınav Yr	3. Sınav Yr	4. Sınav Yr	5. Sınav Yr	6. Sınav Yr	7. Sınav Yr	8. Sınav Yr	9. Sınav Yr	10. Sınav Yr	1. Sınav Yr	2. Sınav Yr	3. Sınav Yr	4. Sınav Yr	5. Sınav Yr	6. Sınav Yr	7. Sınav Yr	8. Sınav Yr	9. Sınav Yr	10. Sınav Yr
SİMİ ÇÖZÜMLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.																				
	11.3.2.1. Çözünme modelini kullanarak çözünme hızını belirler.	1	1	1	1	2	1	1	2	1	1		1								
	11.3.3.1. Çözünürlük kavramını tanımlar ve çözünürlük oranını hesaplar.	1	1	1	1	1	1	2	1	1	1			1							
	11.3.4.1. Çözünürlük kavramını kullanarak çözünürlük oranını hesaplar.	1	1		1	1	1	1	1	1	1										
	11.3.5.1. Çözünürlük oranını ve çözünürlük hızını hesaplar.	1	1		1	1	2	1	1	1	1	1									
KİMYASAL YAPILARIN KİMYASAL DEĞİŞİMLERİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1	1	2	2	2	2	1	1	1										
	11.4.2.1. Standart entalpi değişimlerini kullanarak tepkime entalpi değişimlerini hesaplar.	1	1	1	2	2	1	2	1	1	2	1			1						
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpi değişimlerini hesaplar.	1	1		1	1	1	1	2		2			1							
	11.4.4.1. Hava Yakımı açıklar.	1			1		1			2	1		1		1	1					1
KİMYASAL YAPILARIN KİMYASAL DEĞİŞİMLERİ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimelerde kullanılan yavaşlatıcıları tanımlar.															1	1	1	1		
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızını açıklar.											1			1						
	11.5.2.1. Tepkime hızını etkileyen faktörleri açıklar.											1		1	1	1	1	1	1	1	1
	11.5.3.1. Tepkime hızını etkileyen faktörleri açıklar.													1	1	1	1	1	1	1	1
KİMYASAL YAPILARIN KİMYASAL DEĞİŞİMLERİ	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimleri tanımlar.														1	1		1	1	1	1
	11.6.2.1. Dengeli kimyasal denklemleri yazarak açıklar.											1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını kullanarak asit-baz tepkimelerini açıklar.											1	1	1		1	1	1	1	1	1
	11.6.4.1. Michaelis-Menten denklemini kullanarak hesaplar.											1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	11.6.5.1. Karbonatların asidik ve bazik özelliklerini kullanarak açıklar.													1		1	1	1	1		1
	11.6.6.1. Asidik özellikli pH ile asit-baz tepkimelerini kullanarak açıklar.														1						
	11.6.7.1. Karbonat ve asit-baz tepkimelerini kullanarak pH hesaplar.											1	1		1	1	2	1	1	1	1
	11.6.8.1. Tepkime hızını etkileyen faktörleri kullanarak hesaplar.																				
	11.6.9.1. Tepkime hızını etkileyen faktörleri kullanarak hesaplar.											1				1	1	1	1	1	1
	11.6.10.1. Tepkime hızını etkileyen faktörleri kullanarak hesaplar.														1			1	1	1	1

11. sınıflar 10. senaryo seçilmiştir