

Anadolu Lisesi 9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Kazanımlar	1. Dönem						2. Dönem				
	1. Sınav			2. Sınav			1. Sınav			2. Sınav	
	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Ortak Sınav	
	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav
1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1	1	1								
1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların çalışma alanlarını açıklar.											
1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembollerle eşleştirir.	1	1	1								
1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	1	1									
1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği uygulamalarını açıklar.	1	1	1								
1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.			1								
1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.	1	1									
2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	1	1	2								
2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda bulunduğları yerleri karşılaştırır.	1	2		1	2	1					
2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim eğilimlerini açıklar.	1			1	1	1					
2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.	1			1	2	1					
2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.	1										
SINAV HAFTASI											
2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.				3		2					
1. Ara Tatil: 13-17 Kasım 2023											
2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.											
2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.											
2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.					3				1		
3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.				2		1					
3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.				2			1	1			
SINAV HAFTASI											
3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.							1				
3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.							1	1	1		
3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.							1		1		
3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.							1	1	1		
YARIYIL TATİLİ: 22 Ocak - 2 Şubat 2024											
3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.							1	1			
3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırır eder.							1	1	1		
3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.							1	1	1	1	1
3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.							1	1			
3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırır eder.								1			
4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.							1				
4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.							1			1	1
SINAV HAFTASI											
4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.											
4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.										1	2
2. Ara Tatil: 8-12 Nisan 2024											
4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden engel buhar basıncı kavramını açıklar.										2	1
4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.										1	1
4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.										1	1
4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleri ile ifade eder.										1	1
4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.										1	1
4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.										1	1
4.5.1. Plazma hâlini açıklar.										1	
SINAV HAFTASI											
5.1.1. Suyun varlıklar için önemini açıklar.											
5.1.2. Su tasarrufuna ve su kaynaklarının korunmasına yönelik çözüm önerileri geliştirir.											
5.1.3. Suyun sertlik ve yumuşaklık özelliklerini açıklar.											
5.2.1. Hava, su ve toprak kirliliğine sebep olan kimyasal kirlenmeleri açıklar.											
5.2.2. Çevreye zarar veren kimyasal kirlenmelerin etkilerinin azaltılması konusunda çözüm önerilerinde bulunur.											

9. Sınıf Kimya Dersi için 2. Sınavda belirtilen alanlar

Anadolu Lisesi 10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Kazanımlar	1. Dönem						2. Dönem			
	1. Sınav			2. Sınav			1. Sınav			Okul Ge...
	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			
	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	
Kimyanın temel kanunlarını açıklar.										
Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	5	6	4							
Kimyanın temel kanunlarını açıklar.										
Mol kavramını açıklar.										
Mol kavramını açıklar.	5	2	2							
Mol kavramını açıklar.										
Mol kavramını açıklar.				3	2	2				
SINAV HAFTASI										
Kimyasal tepkimeleri açıklar.				3	4	3				
1. Ara Tatil: 13-17 Kasım 2023										
Kimyasal tepkimeleri açıklar.										
Kimyasal tepkimeleri açıklar.										
Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.				4	2	1				
Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.										
Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.							2	3	1	
SINAV HAFTASI										
Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.							1	1	1	
Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.							1	1	1	
Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.							2	1	1	
YARIYIL TATİLİ: 22 Ocak - 2 Şubat 2024										
Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.										
Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.							1	1	1	
Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini.							1	1		
Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini.										
Astleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.							1		1	1
Astleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.										
Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.							1			1
SINAV HAFTASI										
Astler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.										1
2. Ara Tatil: 8-12 Nisan 2024										
Astlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini.										1
Astlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.										1
Astler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.										1
Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										1
Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.										1
Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.										1
Polimer, kağıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke isine katkısını açıklar.										1
SINAV HAFTASI										
Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.										
İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.										
Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları.										
Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.										

10. Sınıf Kimya Dersi Rin 4. Sınavı İçin Hazırlanan

Anadolu Lisesi 11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Kazanımlar	1. Dönem						2. Dönem					
	1. Sınav			2. Sınav			1. Sınav			2. Sınav		
	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav
11.1.1.1. Atomun kuantum modeliyle açıklar.	2	2	2									
11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	2	2	2									
11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1	1	1									
11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1	1	1									
11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	1	1										
11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	1	1										
11.2.1.1. Gazların betimlemesinde kullanılan özellikleri açıklar.				1	1	1						
11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	1			2	2	2						
SINAV HAFTASI												
11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.				1	1	1						
1. Ara Tatil: 13-17 Kasım 2023												
11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.				1	1	1						
11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.				1	1	1						
11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.				2	2							
11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar.				1								
11.2.5.1. Gazların sıkıştırma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.				1								
SINAV HAFTASI												
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 birimleri ilişkilendirir.									1	1	1	
11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.									1	1	1	
11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.									1	1	1	
YARIYIL TATİLİ: 22 Ocak - 2 Şubat 2024												
11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.									1	1	1	
11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.									1	1	1	
11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.									1	1	1	
11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.									1	1		
11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisini arasındaki ilişkiyi açıklar.									1			
11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.									1			1
11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecek çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.									1			
SINAV HAFTASI												
11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.											1	1
11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.											1	1
2. Ara Tatil: 8-12 Nisan 2024												
11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.											1	1
11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.											1	1
11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını sayımlı oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.											2	2
11.6.3.2. Bronsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.											1	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.											1	
11.6.3.5. Kuşvetli ve sayımlı monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.											1	
SINAV HAFTASI												
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. Kuşvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.												
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengeğini açıklar.												

Kimya Dersi (11) 2. Dönem 1. Sınav için 1. Sınav Seviyesi - elw

Anadolu Lisesi 12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Sıf	Kazanımlar	1. Dönem						2. Dönem						
		1. Sınav			2. Sınav			1. Sınav			2. Sınav			
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			
		1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav	
	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanırlar.	2	2	1										
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	2	1										
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1	1	1										
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	2	1	1										
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1	1	1										
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	2	1	1										
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	1			1	1								
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanarak alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.					1	1							
SINAV HAFTASI														
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.				2	2	1							
1. Ara Tatil: 13-17 Kasım 2023														
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilme sürecini açıklar.				1	1	1							
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilme sürecini açıklar.				1	1	1							
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.				1	1	1							
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.				1	1	1							
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.				2									
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.				1									
SINAV HAFTASI														
	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.							1	1	1				
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.							1	1	1				
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esnasına göre belirler.							1	1	1				
YARIYIL TATİLİ: 22 Ocak - 2 Şubat 2024														
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esnasına göre belirler.							1	1	1				
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.				1	1	1							
	12.3.1.2. Basit alkollerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.				1	1	1							
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.				1	1	1							
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.				1	1	1							
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.				1									
	12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırılır.							1			1	1	1	
	12.3.3.1. Alkollerin sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										2	1	1	
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										1	1	1	
SINAV HAFTASI														
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										1	1	1	
2. Ara Tatil: 8-12 Nisan 2024														
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										1	1	1	
	12.3.6.1. Karbonoksilik asitleri sınıflandırılarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.										1	1	1	
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.										1	1		
	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.										1	1		
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanırlar.										1			
	12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir.													
SINAV HAFTASI														
	12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.													
	12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirir.													

12. Sınıf Kimya Dersi 2. Dönem 1. Sınavına Hazırlık