ISPARTA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			ANADOLU LİSESİ			FEN LİSESİ		ANADOLU LİSESİ			FEN LİSESİ	
Atom ve Periyodik Sistem	Atom Modelleri	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.										
	Atomun Yapısı	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda bulundukları yerleri karşılaştırır.										
	Periyodik Sistem	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.										
		9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.										
		9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.	1	1			1					
Kimyasal Türler Arası Etkileşimler	Kimyasal Tür	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.		1	1		1					
	Kimyasal Türler arası etkileşimler	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1	1	1	1	1					
	Güçlü Etkileşimler	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	1	1	1	1	1	1	1		1	1
		9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1	1		1			
		9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1	1	1	2	2	1	1	1	1	2
		9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1	1		1			
		9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1	1	1							
	Zayıf Etkileşimler	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1	1	1	1				1		
		9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1	1	1	1	1	1	1			1
		9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1			1	1				1	
	Fiziksel ve Kimyasal Değişimler	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.			1	1			1	2		
Maddenin Halleri	Maddenin Fiziksel Halleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.										
	Katılar	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.						1	1	1	1	1
	Sıvılar	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.								1		1
		9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.						1	1	1	1	1
		9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.						1	1		1	
		9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.										
	Gazlar	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.						1	1	1	1	1
		9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.						1			1	1
		9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.						1		1	1	1
	Plazma	9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar.						1		1	1	
Doğa ve Kimya	Su ve Hayat	9.5.1.1. Suyun varlıklar için önemini açıklar.										
		9.5.1.2. Su tasarrufuna ve su kaynaklarının korunmasına yönelik çözüm önerileri geliştirir.										
		9.5.1.3. Su kaynaklarının korunmasına yönelik proje tasarlar.										
		9.5.1.4. Suyun sertlik ve yumuşaklık özelliklerini açıklar.										
	Çevre Kimyası	9.5.2.1. Hava, su ve toprak kirliliğine sebep olan kimyasal kirleticileri açıklar.										
		9.5.2.2. Çevreye zarar veren kimyasal kirleticilerin etkilerinin azaltılması konusunda çözüm önerilerinde bulunur.										
		TOPLAM	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10

ISPARTA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ

10.Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			ANADOLU LİSELERİ			FEN LİSELERİ		ANADOLU LİSELERİ			FEN LİSELERİ	
KARIŞIMLAR	Karışımların Sınıflandırılması	10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre sınıflandırır.	2	2	1	1	1		1	1	1	
	Homojen Karışımlar	10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.		1	1	1	1					
		10.2.2.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1	1	1		1		1			1
		10.2.2.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2	1	1	2	2	1	2	1	1	1
		10.2.2.4. Çözeltilerin koligatif özelliklerini yorumlar.	1	2	1	1	2					
	Heterojen Karışımlar	10.2.3.1. Heterojen karışımları açıklar.	1	1	1	1	1		1			1
	Karışımların Ayrılması	10.2.4.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2	2	2	2	2	1	1	2	1	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	Asitler ve Bazlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1		2	2		1	1			1
		10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.						1			1	
	Asitler ve Bazların Tepkimeleri	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.						1	1	2	1	1
		10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.						1	1	2		1
	Hayatımızda asitler ve bazlar	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.									1	1
		10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.						1				
		10.3.3.2. Günlük hayatta asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.									1	1
	Tuzlar	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1	1	1	1
		10.3.4.1. Yaygın kullanılan tuzların özellikleri ile kullanım alanlarını ilişkilendirir.										
KİMYA HER YERDE	Yaygın günlük hayat kimyasalları	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.						1			1	
		10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.						1		1	1	
		10.4.1.3. Polimer, kâğıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.										
		10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.										
		10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.										
	Gıdalar	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar.										
		10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.										
		10.4.2.3. Atık yağların yönetimiyle ilgili proje tasarlar.										
		TOPLAM	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10

ISPARTA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ

11.Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			ANADOLU LİSESİ			FEN LİSESİ		ANADOLU LİSESİ			FEN LİSESİ	
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Çözücü Çözünen Etkileşimleri	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1	1	1	1						
	Derişim Birimleri	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	2	2	3	2	2					
	Derişim Birimleri	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1			1	1	1	1		1	
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	2	1	1	1					1
	Çözünürlük	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.		1	1	1	1		1	1	1	
	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1		
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1	1		1					
	Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1	1	1					1
	Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1		1	1					
	Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1		1	1	1	1	1	1	1	
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.						1	1	2		
		11.5.1.2 Kimyasal Tepkime Hızlarını Açıklar						1	2	1	1	1
	Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.						2	1	2	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.										
	Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.						2	2	1		2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.						1		1	1	1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.										1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.									1	1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.									1	1
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.									1	
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.									1	
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.										
		TOPLAM	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10

ZÜMRE BAŞKANLARI :

AKSU Adı-Soyadı İmza	ATABEY Adı-Soyadı İmza	EĞİRDİR Adı-Soyadı İmza	GELENDOST Adı-Soyadı İmza	GÖNEN Adı-Soyadı İmza	KEÇİBORLU Adı-Soyadı İmza
SENİRKENT Adı-Soyadı İmza	SÜTÇÜLER Adı-Soyadı İmza	ŞARKİKARAAĞAÇ Adı-Soyadı İmza	ULUBORLU Adı-Soyadı İmza	YALVAÇ Adı-Soyadı İmza	YENİŞARBADEMLİ Adı-Soyadı İmza
MERKEZ Adı-Soyadı İmza					

ISPARTA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			ANADOLU LİSESİ			FEN LİSESİ		ANADOLU LİSESİ			FEN LİSESİ	
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	Anorganik ve Organik Bileşikler	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.										
		12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.										
	Basit Formül ve Molekül Formülü	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.										
	Doğada Karbon	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.										
	Lewis Formülleri	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1	1	2	1	1					
	Hibritleşme-Molekül Geometrileri	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1	2	1	1	1					
		12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1	2	1	1	2	1	1	1	1	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	Hidrokarbonlar	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1	1		1						
		12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	1	2	2	2	1	1	1	1	1
		12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
		12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
		12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1		1			
	Fonksiyonel Gruplar	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1		1	1	1		1			
	Alkoller	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1	1	1	2
	Eterler	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1	1	1	
	Karbonil Bileşikleri	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						2	2	2	2	2
	Karboksilik Asitler	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1		1	1	1
	Esterler	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1		1	1	1
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	Fosil Yakıtlar	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.										
	Alternatif Enerji Kaynakları	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanır.										
		12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir.										
	Sürdürülebilirlik	12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.										
	Nanoteknoloji	12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirme										
		TOPLAM	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10