

3. Kütle Ve Hacim	3.2. Hacim	3.2.1.2. Mezür İle Hacim Ölçümü	Sıvılarda hacim ölçümü yapar.							1													
		3.2.1.3. Büret İle Hacim Ölçümü	Sıvılarda hacim ölçümü yapar.									1											
		3.2.1.4. Dispenser İle Hacim Ölçümü	Sıvılarda hacim ölçümü yapar.										1										
	3.2. Hacim	3.2.2. Katılarda Hacim Ölçümü	Katılarda hacim ölçümü yapar.																				
		3.2.2.1. Düzgün Geometrik Şekilli Katılarda Hacim Ölçümü	Katılarda hacim ölçümü yapar.								1		1										
3.2.2.2. Düzgün Geometrik Şekilli Olmayan Katıların Hacim Ölçümü		Katılarda hacim ölçümü yapar.									1												
4. Heterojen Karışımlar	4.1. Karışımların Sınıflandırılması	4.1.1. Heterojen Karışımların Sınıflandırılması	Heterojen karışımları süzme yöntemi ile ayırır.											1	1	1							
		4.2. Heterojen Karışımların Ayrılması	4.2.1. Tanecik Boyutu Farkı İle Ayırma	Heterojen karışımları süzme yöntemi ile ayırır.																			
	4.2.1.1. Ayıklama		Heterojen karışımları süzme yöntemi ile ayırır.																				
	4.2.1.2. Eleme		Heterojen karışımları süzme yöntemi ile ayırır.																				
	4.2.1.3. Süzme		Heterojen karışımları özkütle farkından yararlanarak ayırır.															1					
	4.2.2. Özkütle Farkı İle Ayırma		Heterojen karışımları özkütle farkından yararlanarak ayırır.													1							
	4.2.2.1. Çöktürme		Heterojen karışımları özkütle farkından yararlanarak ayırır.															1					
	4.2.2.2. Dekantasyon (Aktarma)		Heterojen karışımları çözünürlük farkından yararlanarak ayırır.													1		1					
	4.2.2.3. Savurma		Heterojen karışımları çözünürlük farkından yararlanarak ayırır.																				
	4.2.2.4. Flotasyon (Yüzdürme)	Heterojen karışımları çözünürlük farkından yararlanarak ayırır.													1	1	1						

10. Sınıf Kimyasal Kinetik Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	1. DÖNEM										2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI					1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
SI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI			10	9	8	0	0	10	9	8	0	0	10	9	8	0	0	10	9	8	0	0
Gazlar ve Özellikleri	1. Gazların Genel Özellikleri	1. Gazların betimlenmesinde kullanılan birimleri açıklar.	2	2	2																	
	2. Gazlarda Kinetik Teori	2. Gaz davranışlarını Kinetik Teori ile açıklar	2	1	1																	
	3. Gaz Karışımları	3. Gaz karışımlarının önemini günlük hayatta ilişkilendirir.	2	2	1																	
Gaz Kanunları	1. Gaz Yasaları	1. Gaz yasalarını açıklar.	4	4	4																	
	2. İdeal Gaz Yasası	2. İdeal Gaz Yasasını kullanarak matematiksel işlemler yapar.						2	2	2												
	3. Gerçek Gazlar	3. Soğutma sisteminde kullanılan gerçek gazları günlük hayattan örneklerle açıklar.						1	1	1												
Tepkimelerde Entalpi ve Hız	1. Tepkimelerde Isı Değişimi	1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.						2	2	1												
	2. Oluşum Entalpisi ve Bağ Enerjileri.	2. Standart oluşum entalpileri ve bağ enerjileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.						2	1	1												
	3. Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	3. Hess Yasasını açıklar						1	1	1												
	4. Tepkime Hızları	4. Kimyasal tepkimelerde hız kavramını açıklar.						2	2	2												
	5. Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	5. Tepkime hızını etkileyen faktörleri açıklar.												3	3	2						
1. Kimyasal Denge	1. Kimyasal Denge	1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.												2	2	2						
	2. Dengeyi Etkileyen Faktörler	2. Dengeyi Etkileyen faktörleri açıklar.												3	2	2						

Tepkimel erde Denge	3.Sulu Çözelti D dengeleri	3.Sulu çözeltilerde asit bazların kuvvetliliği ve iyonlaşmalarını pH hesaplamaları ile açıklar.											2	2	2						
	4.Çözünme Çökeltme Tepkimeleri	4.Sulu ortamlarda çözünme-çökeltme dengelerini çözünürlük çarpımı ile ilişkilendirerek açıklar.														2	2	2			
Elektrokimiya	1.İndirgenme-Yükseltgenme Tepkimelerinde Elektrik Akımı	1. İndirgenme – Yükseltgenme Tepkimelerinde Elektrik Akımı yaygın yükseltgenlerle ilişkilendirir														2	2	2			
	2. Elektrotlar ve Elektrokimyasal Hücreler	2. Elektrotlar ve Elektrokimyasal Hücreleri yaygın pillerle ilişkilendirir														2	1	1			
	3. Elektrot Potansiyelleri	3. Elektrot potansiyellerini metallerin aktiflik özelliklerini kullanarak açıklar.														1	1	1			
	4. Kimyasallardan Elektrik Üretimi	4.Elektrokimyasallardan Elektrik üretimini lityum iyon pilleri üzerinden açıklar.														1	1	1			
	5. Elektroliz	5.Elektroliz olayını, Faraday bağıntısını kullanarak herhangi bir kaplama deneyi ve suyun elektrolizi üzerinden açıklar.														2	2	1			

10. Sınıf Nitel Analiz Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	1. DÖNEM										2. DÖNEM									
		1. YAZILI					2. YAZILI					1. YAZILI					2. YAZILI				
		1. Dönem Genelinde Yapılacak Ortak Sınav(Açık uçlu)										2. Dönem Genelinde Yapılacak Ortak Sınav(Açık uçlu)									
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
SULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI		10	9	8	0	0	10	9	8	0	0	10	9	8	0	0	10	9	8	0	0
Grup Katyonlarının Analiz	1. Gümüş Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	2. Cıva (I) Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	3. Kurşun (II) Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	4. Grup 1 Katyonları Toplu Analizini Yapmak	1	1	1																	
Grup Katyonlarının Analiz	1.Cıva (II) Katyonu Analizini Yapmak	1	1																		
	2.Bizmut Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	3.Bakır (II) Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	4.Kadmiyum Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	5.Antimon (III) Katyonu Analizini Yapmak	1																			
	6.Kalay (II) ve Kalay (IV) Katyonu Analizini Yapmak	1	1	1																	
	7.Grup 2 Katyonlarının Toplu Analizini Yapmak						1	1	1												
Grup Katyonlarının Analiz	1.Nikel (II) Katyonu Analizini Yapmak						1	1	1												
	2.Kobalt Katyonu Analizini Yapmak						1	1													
	3.Mangan (II) Katyonu Analizini Yapmak								1												
	4.Demir (III) Katyonu Analizini Yapmak						1	1													
	5.Alüminyum Katyonu Analizini Yapmak						1	1	1												
	6.Krom (III) Katyonu Analizini Yapmak						1	1													
	7.Çinko Katyonu Analizini Yapmak						1	1	1												
	8.Grup 3 Katyonlarının Toplu Analizini Yapmak						1	1													
Grup Katyonlarının Analiz	1.Baryum Katyonu Analizini Yapmak						1		1												
	2.Stronsiyum Katyonu Analizini Yapmak								1												
	3.Kalsiyum Katyonu Analizini Yapmak						1	1	1												
	4.Grup 4 Katyonları Toplu Analizini Yapmak										1	1	1								
Grup Katyonlarının Analiz	1.Magnezyum Katyonu Analizini Yapmak										1	1									
	2.Sodyum Katyonu Analizini Yapmak										1	1									
	3.Potasyum Katyonu Analizini Yapmak										1	1	1								
	4.Amonyum Katyonu Analizini Yapmak										1										
	5.Grup 5 katyonları Toplu Analizini Yapmak										1		1								
Grup Anyonlarının Analiz	1. Karbonat Anyonu Analizini Yapmak										1	1	1								
	2.Okzalat Anyonu Analizini Yapmak											1									
	3.Borat Anyonu Analizini Yapmak										1		1								
	4.Sülfat Anyonu Analizini Yapmak											1									
	5.Fosfat Anyonu Analizini Yapmak										1		1								
	6.Tartarat Anyonu Analizini Yapmak											1	1								
	7.Grup 1 Anyonlarının Toplu Analizini Yapmak										1	1	1								
Grup Anyonlarının Analiz	1.Sülfat Anyonu Analizini Yapmak											1	1	1							
	2.Kromat Anyonu Analizini Yapmak											1	1	1							
	3. 2 Anyonları Toplu Analizini Yapmak															1	1	1			
Grup Anyonlarının Analiz	1.Sülfür Anyonu Analizini Yapmak																1		1		
	2.Ferro ve Ferri Siyanür Anyonu Analizini Yapmak															1		1			
	3.Grup 3 Anyonları Toplu Analizini Yapmak Tiyosülfat Anyonu Analizini Yapmak															1	1				
Grup Anyonlarının Analiz	1.Tiyosiyanat Anyonu Analizini Yapmak															1		1			
	2.İyodür Anyonu Analizini Yapmak															1	1				
	3.Bromür Anyonu Analizini Yapmak															1	1	1			

	4.Klorür Anyonu Analizini Yapmak																	1	1	1			
	5.Grup 4 Anyonlarının Toplu Analizini Yapmak																		1	1	1		
Grup Anyonlarının Anali	1. Klorat Anyonu Analizini Yapmak																		1		1		
	2. Asetat Anyonu Analizini Yapmak																			1			
	3. Nitrit Anyonu Analizini Yapmak																			1			
	4. Nitrat Anyonu Analizini Yapmak																		1		1		

Isıtma ve Soğutma Sistemlerinin kontrolü	2.Serpantinle Isıtma Sistemlerinin Kontrolü	2.Serpantinle ısıtma sistemlerin kontrolünü yapar.						1	1	1											
	3.Ceketli Isıtma Sistemlerinin Kontrolü	3.Ceketli ısıtma sistemlerinin kontrolünü yapar.												2	2	1					
	4.Yoğunlaştırma Sistemi	4.Yoğunlaştırma sistemini devreye alır.												2	1	1					
	5.Çiller Soğutma Sistemi	5.Çiller Soğutma sistemini devreye alır.												1	1	1					
Reaktör Kullanma	1.Reaktörü Üretime Hazırlama	1.Reaktörü üretime hazırlar.												1	1	1					
	2.Reaktörü Devreye Alma	2.Reaktörü devreye alır.												1	1	1					
	3.Ürünü Reaktörden Boşaltma	3.Ürünü reaktörden boşaltır.												1	1	1					
	4.Reaktörün Temizlenmesi	4.Reaktörün temizlenmesini yapar												1	1	1					
Fiziksel Değişkenlerin ölçümü ve Kontrolü	1.Basınç Kontrolü	1.Basınç kontrolünü yapar.												1	1	1					
	2.Sıcaklık Kontrolü	2.Sıcaklık kontrolünü yapar.																2	2	2	
	3.Debi Ölçümü	3.Debi ölçümü yapar.																2	2	2	
	4.Seviye Ölçümü	4.Seviye ölçümü yapar.																2	2	2	
Proses Atıklarının Artırma	1.Proses Ve Donanımlarını Temizleme	1. Proses ve donanımlarını temizler.																2	2	1	
	2.Proses Atıklarını Depolamak ve Sevk Etme	2. Proses atıklarını depolar ve sevk eder.																2	1	1	

PERMANGANOMETRİK ANALİZLER	1. PERMANGANAT ÇÖZELTİSİ HAZIRLAMA VE AYARLAMA	A. İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS standardına uygun şekilde permanganat çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.														3	3	3				1	1						
	2. AYARLI PERMANGANAT ÇÖZELTİSİ İLE DEMİR TAYİNİ	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun şekilde ayarlı permanganat çözeltisi ile kalsiyum tayini ile ilgili işlemleri yapar.															1	1	1										
İYODOMETRİK ANALİZLER	1. TİYOSÜLFAT ÇÖZELTİSİ HAZIRLAMA VE AYARLAMA	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS standardına uygun şekilde tiyosülfat çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.															1	1	1				1	1	1				
ARJANTOMETRİK	1. GÜMÜŞ NİTRAT ÇÖZELTİSİ HAZIRLAMA VE AYARLAMA	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS standardına uygun şekilde gümüş nitrat çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.															1	1	1				1	1	1				
	2. VOLHARD YÖNTEMİ İLE NUMUNEDE KLORÜR TAYİNİ YAPMA	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun şekilde Volhard yöntemi ile numunede klorür tayini yapma ile ilgili işlemleri yapar.																					1	1	1				

5. EDTA ÇÖZELTİSİ İLE KARIŞIM TAYİNİ	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak teknikğine uygun şekilde ayarlı EDTA çözeltisi ile karışım tayini ile ilgili işlemleri yapar.																1	1				
---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	---	---	--	--	--	--

POLARİ METRE	Sakkarozun İnversiyon Hızının Analizi	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun şekilde polarimetre cihazı ile sakkarozun inversiyon hızının analizini yapar.										2	2	1						
	Unda Nişasta Analizi	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS EN ISO standardına uygun şekilde polarimetre cihazı ile un numunesinde nişasta analizi yapar.										1	1	1						
POTAN ŞİYOME TRE	Sularda pH Tayini	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS EN ISO standardına uygun şekilde potansiyometre cihazı ile su numunesinde pH tayini yapar.										1	1	1						
	Sirkede Asit Miktarının Analizi	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun şekilde potansiyometre cihazı ile sirke numunesindeki asit miktarının analizini										1	1	1						
	Sütte pH Tayini	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun şekilde potansiyometre cihazı ile süt numunesinde pH tayini yapar.										2	2	2						
KONDÜ KTOME TRE	Sularda Elektriksel İletkenlik (EC) Tayini	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS EN standardına uygun şekilde kondüktometre cihazı ile su numunesinin elektriksel iletkenlik tayinini yapar.										2	2	2			1			
	Toprakta Elektriksel İletkenlik (EC) Tayini	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak TS ISO standardına uygun şekilde kondüktometre cihazı ile toprak numunesinin elektriksel iletkenlik tayinini yapar.															2	2	1	
	Kâğıt Kromatografisi İle Mürekkebi Bileşenlerine Ayırma	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak tekniğine uygun şekilde kâğıt kromatografisi yöntemini kullanarak mürekkebi bileşenlerine ayırır.															2	2	2	

KROMA TOGRA FİK ANALİZ LER	İnce Tabaka Kromatografisi İle İndikatörlerin Analizi	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak teknğine uygun şekilde ince tabaka kromatografisi yöntemini kullanarak indikatör karışımının analizini yapar.																2	2	2			
	Kolon Kromatografisi İle Yeşil Yapraklı Bitkilerden Klorofili Ayırma	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak teknğine uygun şekilde kolon kromatografisi yöntemini kullanarak yeşil yapraklı bitkilerden klorofili ayırır.																	2	2	2		
	İyon Değişirme Kromatografisi İle Gübrelerdeki Şelatlaştırıcıların Analizi	İş sağlığı ve güvenliği tedbirlerini alarak teknğine uygun olarak iyon değişirme kromatografisi yöntemini kullanarak gübrelerdeki şelatlaştırıcıların analizini yapar.																		1	1	1	

4.ALDEHİT VE KETONLAR	1.ALDEHİTLER	<p>1. Aldehitlerin genel özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Aldehitler tanıtlır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. • Aldehit ve ketonların fonksiyonel grup izomerliklerine değinilir. • Aldehitlerin Primer alkollerden, karboksilli asitlerden, Rosenmund tepkimesinden, doymamış hidrokarbonlardan elde edilme yöntemleri açıklanır. • Aldehitlerin fiziksel ve kimyasal özellikleri (yanma, katılma, redoks, polimerleşme, kondenzasyon) açıklanır. 											2	2	2							
	2.KETONLAR	<p>2. Ketonların özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Ketonlar tanıtlır, sınıflandırılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. • Ketonların ikincil alkollerden, dihalo alkanlardan, karboksilli asitlerin metal tuzlarından, uç alkinlerden elde edilme yöntemleri örneklerle açıklanır. 											1	1	1							

5.KARBOKSİLİK ASİTLER	KARBOKSİLİK ASİTLER	<p>1. Karboksilli asitlerin özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Karboksilik asitler tanıtılır, sınıflandırılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. • Karboksilik asitlerin birincil alkollerin veya aldehitlerin yükseltgenmesinden, nitrillerden, esterlerden elde edilme yöntemleri açıklanır. • Karboksilik asitlerde optikçe aktiflik ve optik izomeri basit örneklerle tanımlanır. • Hidroksi asitler tanıtılır, sınıflandırılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. 											1	1	1						
	2. ASETİK ASİT	<p>2.Asetik asitin özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Asetik asidin elde edilme yöntemleri ile fiziksel ve kimyasal özellikleri açıklanır. • Anhidrit kavramı örnekler üzerinden kısaca açıklanır. 											1	1	1						
	3.AMİNO ASİTLER	<p>3. Amino asitlerin özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Amino asitler tanıtılır, sınıflandırılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. • Amino asitlerin alfa halokarboksilli asitlerden sentetik olarak elde edilme tepkimesi örneklerle açıklanır. 												2	2	2					

6.AZOTLU ALİFATİK BİLEŞİKLER	1.AMİNLER	1. Aminlerin genel özelliklerini açıklar. <ul style="list-style-type: none">• Aminler tanımlanır, sınıflandırılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir.• Aminlerin primer amitlerden, alkil halojenürlerin amonyakla tepkimesinden, edilme yöntemleri açıklanır.• Aminlerin fiziksel ve kimyasal özellikleri (çözünürlükleri, asitlerle tepkimeleri, schiff bazı oluşumu, asit klorürlerle, izosiyonat tepkimesi, nitroz asitle tepkimesi ve oksitlenmesi) açıklanır.											2	2	1						1				
	2.AMİTLER	2. Amitlerin genel özelliklerini inceler. <ul style="list-style-type: none">• Amitler tanımlanır, sınıflandırılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir.• Amitlerin esterlerin amonyakla tepkimesinden, karboksilli asit amonyum tuzlarından, asit klorürlerin amonyakla tepkimesinden, nitrillerden elde edilme yöntemleri açıklanır.• Amitlerin fiziksel ve kimyasal özellikleri (hidroliz, nitroz asitle, kuvvetli asitlerle, hoffman parçalanması tepkimesi, grignard bileşikleri ile tepkimesi) açıklanır.																				1	1		

7.ESTERLER VE YAĞLAR	ESTERLER	<p>1. Esterlerin genel özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> Esterler tanıtılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. Esterlerin karboksilli asit ve alkollerden, karboksilli asit türevlerinden, karboksilli asit gümüş tuzlarından ve metil esterlerin diazometandan elde edilme yöntemleri açıklanır. 																1	1	1			
	2.YAĞLAR	<p>2. Yağların genel özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> Yağ ve lipit kavramı açıklanır. Yağların sınıflandırılması açıklanır. Önemli yağ asitleri ve yapısı açıklanır. 																	1	1	1		
8.AROMATİK BİLEŞİKLER	1.AROMATİK BİLEŞİKLER	<p>1.Aromatik Bileşiklerin genel özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> Aromatik bileşikler tanıtılır ve adlandırma kuralları farklı örneklerle verilir. Benzen halkasına ikinci bir grubun bağlanması açıklanır. 																	1	1	1		
	2.FENOLLER	<p>2. Fenolün özelliklerini inceler.</p> <ul style="list-style-type: none"> Fenollerin adlandırmasını açıklar. 																	1	1	1		
	.AROMATİK NİTRO BİLEŞİKLERİ	<p>3. Nitrobenzen elde eder.</p> <ul style="list-style-type: none"> Aromatik nitro bileşiklerinin adlandırmasını açıklar. 																	1	1	1		
	4.AROMATİK AMİN BİLEŞİKLERİ	<p>4. Anilin elde eder.</p> <ul style="list-style-type: none"> Aromatik amin bileşiklerinin adlandırması açıklanır. Aromatik amin bileşiklerinin sınıflandırılması açıklanır. Anilinden türeyen polimerler örneklerle açıklanır. 																	1	1	1		

5.AROMATİK ALDEHİT VE KETONLAR	5. Benzaldehit elde eder ve özelliklerini inceler. <ul style="list-style-type: none"> • Aromatik aldehitlerin adlandırması açıklanır. • Benzaldehitin elde edilme yöntemleri ve özellikleri açıklanır. • Aromatik ketonların adlandırması açıklanır. 															1	1	1		
6.AROMATİK KARBOKSİLLİ ASİTLER	6. Benzoik asidi elde eder ve özelliklerini inceler. <ul style="list-style-type: none"> • Aromatik karboksilli asitlerin adlandırması açıklanır. • Aromatik karboksilli asitlerin özellikleri açıklanır 															1	1	1		

12. Sınıf Organik Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	1. DÖNEM										2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI					1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak					Okul Genelinde Yapılacak Ortak					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				
			1.	2.	3.	4.	5.	1.	2.	3.	4.	5.	1.	2.	3.	4.	5.	1.	2.	3.	4.	5.
SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI			10	9	8	0	0	10	9	8	0	0	10	9	8	0	0	10	9	8	0	0
ÖĞRENME BİRİMİ: HİDROJEN VE OKSİJEN	1.1.1. Hidrojenin Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri	Hidrojen gazının özelliklerini açıklar	2	1	1																	
	1.2.1. Oksijenin Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 1.2.2. Oksijenin Kullanım Alanları 1.2.3. Oksijenin Önemli Bileşikler 1.2.4. Oksijenin Elde Edilme Yöntemleri	Oksijen gazının özelliklerini açıklarak uygulama yapar.	2	2	1																	
	3. SU (H ₂ O) 1.3.1. Suyun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 1.3.2. Suyun Kullanım Alanları 1.3.3. Suyun Elde Edilme Yöntemleri	Suyun özelliklerini açıklarak elde eder	2	2	2																	
	1.4. HİDROJEN PEROKSİT (H ₂ O ₂) 1.4.1. Hidrojen Peroksidin Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 1.4.2. Hidrojen Peroksidin Kullanım Alanları 1.4.3. Hidrojen Peroksidin Elde Edilme Yöntemleri	Hidrojen peroksidin özelliklerini açıklarak uygulama yapar.	2	2	2		1															
	2.1. GRUP (IA GRUBU) ELEMENTLERİ 2.1. SODYUM (Na) 2.1.1. Sodyumun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 2.1.2. Sodyumun Kullanım Alanları	sodyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar	2	2	2		1	1														
ÖĞRENME BİRİMİ: IA GRUBU ELEMENTLERİ	1.3. Sodyumun Önemli Bileşikler 2.1.4. Sodyumun Elde Edilme Yöntemleri	Sodyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar.					2	2	2													
	2.2. POTASYUM (K) 2.2.1. Potasyumun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 2.2.2. Potasyumun Kullanım Alanları Atatürk'ün Cumhuriyetçilik İlkesi	Potasyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar					2	2	2													
	Potasyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar	2.2.3. Potasyumun Önemli Bileşikler 2.2.4. Potasyumun Elde Edilme Yöntemleri					1	1	1													
ÖĞRENME BİRİMİ: 2A GRUBU ELEMENTLER	Magnezyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar.	3. 2. GRUP (IIA GRUBU) ELEMENTLERİ 3.1. MAGNEZYUM (Mg) 3.1.1. Magnezyumun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 3.1.2. Magnezyumun Kullanım Alanları					2	2	2													
	magnezyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar	1.3. Magnezyumun Önemli Bileşikler 3.1.4. Magnezyumun Elde Edilme Yöntemleri					1	1	1				1									
	kalsiyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar.	3.2. KALSİYUM (Ca) 3.2.1. Kalsiyumun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 3.2.2. Kalsiyumun Kullanım Alanları											2	2	2							
	Kalsiyum elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklarak uygulama yapar.	3.2.3. Kalsiyumun Önemli Bileşikler 3.2.4. Kalsiyumun Elde Edilme Yöntemleri										1	1	1								

ÖĞRENME BİRİMİ: 4A GRUBU ELEMENTLERİ	carbon elementinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar.	5. 14. GRUP (IVA GRUBU) ELEMENTLERİ 5.1. KARBON (C) 5.1.1. Karbonun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 5.1.2. Karbonun Kullanım Alanları 5.1.3. Karbonunun Önemli Bileşikleri 5.1.4. Karbonun Elde Edilme Yöntemleri											1	1	1					
	Silisyum elementinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar	5.2. SİLİSYUM (Si) 5.2.1. Silisyumun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 5.2.2. Silisyumun Kullanım Alanları 5.2.3. Silisyumun Önemli Bileşikleri 5.2.4. Silisyumun Elde Edilme Yöntemleri												1	1	1				
	kalay ve Kurşun elementlerinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar	5.3. KALAY (Sn) 5.3.1. Kalayın Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 5.3.2. Kalayın Kullanım Alanları 5.3.3. Kalayın Önemli Bileşikleri 5.3.4. Kalayın Elde Edilme Yöntemleri 5.4. KURŞUN (Pb) 5.4.1. Kurşunun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 5.4.2. Kurşunun Kullanım Alanları 5.4.3. Kurşunun Önemli Bileşikleri 5.4.4. Kurşunun Elde Edilme Yöntemleri												2	2	2				
ÖĞRENME BİRİMİ: 5A GRUBU ELEMENTLERİ	azot elementinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar Azot elementinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar. Fosfor elementinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar. osfor elementinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar	6. 15. GRUP (VA GRUBU) ELEMENTLERİ 6.1. AZOT (N) 6.1.1. Azotun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 6.1.2. Azotun Kullanım Alanları 6.1.3. Azotun Önemli Bileşikleri 6.1.4. Azotun Elde Edilme Yöntemleri 6.2. FOSFOR (P) 6.2.1. Fosforun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 6.2.2. Fosforun Kullanım Alanları 6.2.3. Fosforun Önemli Bileşikleri 6.2.4. Fosforun Elde Edilme Yöntemleri												2	2	1		1		
	kükürt elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar kükürt elementi ve bileşiklerinin özelliklerini açıklayarak uygulama yapar.	7. 16. GRUP (VIA GRUBU) ELEMENTLERİ 7.1. KÜKÜRT (S) 7.1.1. Kükürtün Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 7.1.2. Kükürtün Kullanım Alanları 7.1.3. Kükürtün Önemli Bileşikleri 7.1.4. Kükürtün Elde Edilme Yöntemleri																1	1	
ÖĞRENME BİRİMİ: 6A GRUBU ELEMENTLERİ	halojenlerin genel özelliklerini açıklayarak ilgili uygulamaları yapar	. 17. GRUP (VIA GRUBU) 8.1. FLOR (F) 8.1.1. Florun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 8.1.2. Florun Kullanım Alanları 8.1.3. Florun Önemli Bileşikleri 8.1.4. Florun Elde Edilme Yöntemleri 8.2. KLOR (Cl) 8.2.1. Klorun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 8.2.2. Klorun Kullanım Alanları 8.2.3. Klorun Önemli Bileşikleri 8.2.4. Klorun Elde Edilme Yöntemleri																1	1	1
	halojenlerin genel özelliklerini açıklayarak ilgili uygulamaları yapar.	.3. BROM (Br) 8.3.1. Bromun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 8.3.2. Bromun Kullanım Alanları 8.3.3. Bromun Önemli Bileşikleri 8.2.4. Bromun Elde Edilme Yöntemleri. İYOT (I) 8.4.1. İyodun Fiziksel ve Kimyasal Özellikleri 8.4.2. İyodun Kullanım Alanları 8.4.3. İyodun Önemli Bileşikleri 8.4.4. İyodun Elde Edilme Yöntemleri																	1	1

BOYA
KUSURLARININ
GİDERİLMESİ

2.BOYADA KUSMA,K URU PÜSKÜRT ME HATALARI VE ZIMPARA OLMA SÜRESİNİ N GECİKMESİ	2.1. Kusma	Kusmayı, kuru püskürtme hatalarını ve zimpara olma süresinin gecikmesini tespit ederek uygun yöntemle giderir.																1	1	1			
	2.2. Kuru	Kusmayı, kuru püskürtme hatalarını ve zimpara olma süresinin gecikmesini tespit ederek uygun yöntemle giderir.																	1		1		
	2.3. Zimpara	Kusmayı, kuru püskürtme hatalarını ve zimpara olma süresinin gecikmesini tespit ederek uygun yöntemle giderir.																	1	1	1		

	MAR DIRENCI	Düşük mar direncini giderebile cek ve örtücülüğ ü tespit ederek uygun yöntemle giderir.																1				
--	----------------	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	---	--	--	--	--

4.
Heterojen
Karışımlar

DOLUM
İŞLEMLERİ

4.1.3. Boya

Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.

1

1

4.1.4. Paket

Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.

4.2.1. Depo

Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.

1

1

1

4.2. DEPOLAM A	4.2.2. Boya	Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.																			
	4.2.3. Boya	Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.										1	1								
	4.2.4. Depo	Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.										1	1	1							

5.2. SU BAZLI BOYA ÜRETİMİ	5.1.4. Boya	Dolum makinesini hazırlama ve ürünü paketleme ve sevketme işlemini yapar.																			
	5.2.1. Su Bazlı	Su bazlı boya üretimine hazırlık yapar										1	1								
	5.2.2. Su Bazlı	Su bazlı boya üretimine hazırlık yapar										1									
	5.2.3. Su Bazlı	Su bazlı boya üretimine hazırlık yapar										1									
	5.2.4. Su Bazlı	Su bazlı boya üretimine hazırlık yapar											1								
	5.3. SOLVENT BAZLI BOYA ÜRETİMİ	5.3.1. Solvent	Su bazlı boya üretimine hazırlık yapar										1								
		5.3.2. Solvent	Su bazlı boya üretimine hazırlık yapar										1								
		5.4.1. Toz	Solvent bazlı boya üretir.										1								

6.
Yoğunluk
ve
Viskozite

5.4. TOZ BOYA ÜRETİMİ	5.4.2. Toz	Solvent bazlı boya üretir.											1								
	5.4.3. Toz	Solvent bazlı boya üretir.											1	1							
	5.4.4. Toz	Solvent bazlı boya üretir.										1									
6.1. SANAYİ BOYASI ÜRETİMİ	6.1.1. Sana	Sanayi boyası üretimine hazırlık yapar.														1	1	1			
	6.1.2. Ahş	Sanayi boyası üretimine hazırlık yapar.																			
	6.1.3. Bob	Sanayi boyası üretimine hazırlık yapar.														1					
	6.1.4. Den	Sanayi boyası üretimi yapar.														1	1				
	6.1.5. İnş	Sanayi boyası üretimi yapar.																1			
	6.1.6. Meta	Sanayi boyası üretimi yapar.														1	1	1			
	6.1.7. Plas	Sanayi boyası üretimi yapar.																1	1		
	6.1.8. Uçal	Sanayi boyası üretimi yapar.														1					

