İL : **SAKARYA**
YAZILI SINAV DÖNEMİ : **2023_2024_1._DÖNEM**
OKUL TÜRÜ_SINIF : **MESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ**
DERS ADI : **KİMYADA MESLEKİ HESAPLAMALAR**

KONU/KAZANIM DAĞILIM TABLOSU		1.DÖNEM							
		OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV							
		1.YAZILI				2.YAZILI			
SIRA	**KAZANIMLAR**	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4
1	Basit matematiksel işlemleri yapar.	5	6	6	8			1	1
2	Logaritmayı mesleki hesaplamalarda kullanır.			4	2			1	1
3	Kalibrasyon doğrulaması işlemini uygular.							1	1
4	Kimyanın temel kanunlarını açıklayarak ilgili hesaplamaları yapar	5	4					3	4
5	Mol kavramını açıklayarak ilgili hesaplamaları yapar.					3	3	2	2
6	Kimyasal tepkime türlerini açıklar.					2	2	2	1
7	Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve normal koşullarda gaz hacmi gibi kavramları birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar					4	5		
8	Kütlece, hacimce ve kütle/hacimce yüzde çözeltileri hazırlar								
9	Molar, normal ve molal çözelti türlerini hazırlar.								
10	Çözünen madde miktarına göre çözelti hazırlar.								
11	Çözeltileri seyreltme ve deriştirme işlemlerini yapar.								
12	Çözeltilerin muhafaza işlemlerini yapar.								
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	10	10	9	10	10	10

İL : **SAKARYA**
YAZILI SINAV DÖNEMİ : **2023_2024_1._DÖNEM**
OKUL TÜRÜ_SINIF : **MESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ**
DERS ADI : **ENSTRÜMANTAL ANALİZ**

KONU/SORU DAĞILIM TABLOSU		**1.DÖNEM**							
		OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV							
		1.YAZILI				**2.YAZILI**			
SIRA	**KAZANIMLAR**	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4
1	Işının Dalga Karakteri ışının özeliklerini yazılı ve sözlü olarak açıklar.	1	1	1	1				
2	Absorpsiyon Kanunlarını yazılı ve sözlü olarak açıklar	1	1	1	2				
3	Görünür ve ultraviyole alanda absorpsiyon ölçme cihazlarının başlıca kısımları yazılı ve sözlü olarak açıklar	1	1	1					
4	Cam Kumlarında Toplam Demir (III) Oksit Tayininin işlem basamaklarını yazılı /sözlü / olarak açıklar.	1	1		1				
5	Reaktif çözeltilerini hazırlar ve saklama kurallarını açıklar.	1		1					
6	Kalibrasyon çözeltisi hazırlar ve kuralına göre saklar.		1	1	1				
7	Kalibrasyon eğrisini çizer ve yorumlar.	1	1						
8	Cam Kumlarında zirkonyum dioksitin Spektrofotometre ile tayinini yazılı/sözlü olarak açıklar.	1		1	1				
9	Sularda Fosfatın spektrofotometre ile tayini yazılı / sözlü olarak açıklar	1	1		1				
10	Sularda Fosfat tayininin prensibini yazılı /sözlü olarak açıklar.		1	1					
11	Sularda Sülfatın spektrofotometre ile tayini yazılı / sözlü olarak açıklar	1		1	1				
12	Sularda Sülfat tayininin prensibini yazılı /sözlü olarak açıklar.		1		1				
13	Sularda Nitratın spektrofotometre ile tayini yazılı / sözlü olarak açıklar	1		1	1				
14	Sularda Nitrat tayininin prensibini yazılı /sözlü olarak açıklar.		1	1					
15	Kolorimetriyi ve çalışma prensiplerini yazılı /sözlü olarak açıklar.					1	1	1	
16	Kolorimetrenin ayarını yapar.							1	
17	Kolorimetre yönteminde kullanılan kimyasalları kuralına göre hazırlar kolorimetre yöntemi ile Demir (III) Tayininin yöntem ve					1			
18	Kolorimetrik yöntemle amonyak tayininin yapılış prensibini yazılı/sözlü olarak açıklar.						1	1	
19	Sulardaki Sodyumun alev fotometresi ile tayinin prensibini yazılı/sözlü olarak açıklar.					1		1	
20	Atomik Emisyonu açıklar.					1	1	1	
21	Alev Fotometresinin çalışma prensibini açıklar.					1	1		
22	Sularda Sodyum Önemini açıklar.						1		
23	Sularda Sodyum Tayinini açıklar.						1		
24	Sulardaki Potasyumun alev fotometresi ile tayinin yapılışını yazılı/ sözlü olarak açıklar						1		
25	Sularda Potasyumun Önemini açıklar					1		1	
26	Sularda Potasyum Tayininin yapılışını açıklar					1			
27	Sularda Potasyum Tayininin Kullanılan Kimyasal ve Çözeltileri hazırlar.							1	
28	Atomik Absorbsiyon Spektroskopisinin çalışma prensiplerini açıklar					1	1	1	
29	Atomik Absorpsiyon Spektrofotometre Cihazının kullanım amaçlarını açıklar.					1	1	1	
30	Gıdalarda Çinko Tayininin Atomik Absorpsiyon Spektrofotometre ile yapılış prensibini açıklar.					1			
31	Toprakta Kurşun Tayininin Atomik Absorpsiyon Spektrofotometre ile yapılış prensibini açıklar.						1	1	
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	10	10	10	10	10	0

İL : **SAKARYA**
YAZILI SINAV DÖNEMİ : **2023_2024_1._DÖNEM**
OKUL TÜRÜ_SINIF : **MESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ**
DERS ADI : **KİMYASAL KİNETİK**

KONU/KAZANIM DAĞILIM TABLOSU		1.DÖNEM							
		OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV							
		1.YAZILI				2.YAZILI			
SIRA	**KAZANIMLAR**	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4
1	Gazların betimlenmesinde kullanılan birimleri açıklar.	1	2	2	2				
2	Gaz davranışlarını Kinetik Teori ile açıklar.	2	2	2	1				
3	Gaz karışımlarının önemini günlük hayatla ilişkilendirir	2	2	1	2				
4	Gaz yasalarını açıklar.	3	2	1	2	1		1	
5	İdeal Gaz Yasasını kullanarak matematiksel işlemler yapar.	1	1	2	1	1	2	2	1
6	Soğutma sisteminde kullanılan gerçek gazları günlük hayattan örneklerle açıklar.	1	1	2	2			1	2
7	Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.					2	2	2	1
8	Standart oluşum entalpileri ve bağ enerjileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.					2	2	1	2
9	Hess Yasasını açıklar.					1	1	2	
10	Kimyasal tepkimelerde hız kavramını açıklar.					2	1	1	2
11	Tepkime hızını etkileyen faktörleri açıklar.					1	2		2
12	Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.								
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	10	10	10	10	10	10

İL : **SAKARYA**
YAZILI SINAV DÖNEMİ : **2023_2024_1._DÖNEM**
OKUL TÜRÜ_SINIF : **MESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ**
DERS ADI : **SINAİ KİMYA**

KONU/KAZANIM DAĞILIM TABLOSU		1.DÖNEM							
		OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV							
		1.YAZILI				2.YAZILI			
SIRA	**KAZANIMLAR**	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4
1	Reçeteye göre ham madde ve yardımcı kimyasalları hazırlar	2	1	2	2				
2	Reçeteye göre ham madde ve yardımcı kimyasalları reaktöre yükler.	2	2	1	2				
3	Katıları taşıma sistemlerini kullanır.	1	2	2	1				
4	Sıvıları taşıma sistemlerini kullanır.	1	1	1	2				
5	Gazları taşıma sistemlerini kullanır.	1	1	2	1				
6	Alifatik hidrokarbonların üretim proseslerini ayırt eder.Alkali,toprak alkali ve toprak elementlerinin üretim proseslerini ayırt eder.	1	1	1	1				
7	Anorganik asit üretim tesislerini ayırt eder.	1	1	1	1				
8	Anorganik maddelerin üretim proseslerini ayırt eder	1	1	1	1				
9	Isı değiştirici sistemlerin kontrolünü yapar.					2	1	1	2
10	Isıtma sistemlerinin kontrolünü yapar.					1	2	1	1
11	Ceketli Isıtma sistemlerinin kontrolünü yapar					2	1	1	2
12	Kondenser sistemini devreye alır.					2	2	2	1
13	Çiller soğutma sistemini devreye alır.					1	2	2	2
14	Reaktörü üretime hazırlar.					1	1	2	1
15	Reaktörü devreye alır.					1	1	1	1
16	Ürünü reaktörden boşaltır.								
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	11	11	10	10	10	10

İL : **SAKARYA**
YAZILI SINAV DÖNEMİ : **2023_2024_1._DÖNEM**
OKUL TÜRÜ_SINIF : **MESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ**
DERS ADI : **ORGANİK KİMYA**

KONU/KAZANIM DAĞILIM TABLOSU		1.DÖNEM							
		OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV							
		1.YAZILI				2.YAZILI			
SIRA	**KAZANIMLAR**	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4	SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4
1	Organik bileşikleri anorganik bileşiklerden ayırt eder.	1	1	1	2				
2	Organik bileşiklerin elementel analizini yapar.	1	1	1	1				
3	Organik bileşiklerin molekül geometrilerini modellerle gösterir.	3	2	2	3				
4	Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	2	3	3	2				
5	Organik bileşiklerin mol kütlesini deneysel yöntemlerle bulur.	1	1	1	1				
6	Alkanların genel özelliklerini inceler.	2	2	2	1	2	3	3	2
7	Alkenlerin genel özelliklerini inceler					3	3	3	2
8	Alkinlerin genel özelliklerini inceler.					3	2	2	3
9	Alkollerin genel özelliklerini inceler.					2	2	2	3
10	Eterlerin genel özelliklerini inceler.								
11	Aldehitlerin genel özelliklerini inceler.								
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	10	10	10	10	10	10