

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü

2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 9. Sınıf Kimyada Mesleki Hesaplamalar Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.
Mesleki sayısal beceriler	Basit matematiksel işlemleri yapar.		10	10	10	10	10								
	Logaritmayı mesleki hesaplamalarda kullanır.									2	4	4	6	4	
	Kalibrasyon doğrulaması işlemini uygular									2	2	4	0	0	
Kimyasal hesaplamalar	Kimyanın temel kanunlarını açıklayarak ilgili hesaplamaları yapar.									6	4	2	4	6	
	Mol kavramını açıklayarak ilgili hesaplamaları yapar.		2	4	4	2	2								
	Kimyasal tepkime türlerini açıklar.		2	4	2	4	4								
	Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve normal koşullarda gaz hacmi gibi kavramları birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.		4	2	2	4	2								
	Kütlece, hacimce ve kütle/hacimce yüzde çözeltileri hazırlar.		2	0	2	0	2			1	2	2	1	1	
Çözeltiler	Molar, normal ve molal çözelti türlerini hazırlar.									1	1	1	2	1	
	Çözünen madde miktarına göre çözelti hazırlar.									1	1	0	1	2	
	Çözeltileri seyreltme ve deriştirme işlemlerini yapar.									1	0	1	1	1	
	Çözeltilerin muhafaza işlemlerini yapar.									1	1	1	0	0	

linde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
inde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü
2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 9. Sınıf Temel Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	4					
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteye göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteye göre artırabilir.
Laboratuvar ve güvenlik	Laboratuvarda temel çalışma kurallarını uygular.		2	0	2	2	0								
	Laboratuvardaki cam malzemeler ile gerekli uygulamaları yapar.		0	2	2	1	2								
Elementler ve bileşikler	Elementler, bileşikler ve özelliklerini açıklar.		2	2	2	2	2								
	Atom ve atomun yapısını açıklar.		4	2	2	3	4								
	Periyodik tablo ve periyodik özellikleri açıklar.		2	4	2	2	2								
	Kimyasal türleri ve gücü etkileşimleri açıklayarak sınıflandırır.									4	2	2	2	2	
	Hassas terazide kütle tartımı yapar.Net kütle miktarını hesaplar.									2	4	2	2	0	
Kütle ve hacim ölçümü	Sıvılarda hacim ölçümü yapar.									2	2	4	2	4	
	Katılarda hacim ölçümü yapar.									2	2	2	4	4	
			2	2	0	2	0								
Karışımlar	Heterojen karışımları süzme yöntemi ile ayırır.		2	0	2	2	0								
	Heterojen karışımları özkütle yöntemi ile ayırır.		2	2	2	2	2								
	Heterojen karışımları çözünürlük ve miknatıslama farkından yararlanarak ayırır.		2	2	2	2	2								
	Homojen karışımları damıtma yöntemi ile ayırır.		2	2	2	0	2								
	Homojen karışımları kristallendime yöntemi ile ayırır.		2	2	2	2	4								
	Homojen karışımları süblimleştirme yöntemi ile ayırır.		0	2	2	2	2								
Yoğunluk ve viskozite	Katıların yoğunluğunu hesaplar.									2	2	0	0	2	
	Sıvıların yoğunluğunu ölçer.									2	0	2	0	0	
	Sıvılarda yüzey gerilimi ölçümü yapar.									2	2	0	2	0	
	Sıvılarda viskozite ölçümü yapar.									0	0	2	2	2	
Asitler ve bazlar	Asitlerin özelliklerini ve günlük hayattaki kullanımını açıklar.									2	2	0	2	0	
	Bazların özelliklerini ve günlük hayattaki kullanımını açıklar.									0	0	2	2	2	
	Çözeltilerde pH ölçümü yapar.									2	2	0	2	2	
Tuzlar	Tuzların özelliklerini ve günlük hayattaki kullanımını açıklar.									0	0	2	0	2	
	Oksitlerin özelliklerini açıklar									0	2	2	0	2	

linde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
inde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü
2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 10. Sınıf Kimyasal Kinetik Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Dönem	Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırılabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırılabilir.
1	Gazlar ve Özellikleri	Gazların betimlenmesinde kullanılan birimleri açıklar.		2	2	0	2	2								
		Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.		2	0	2	0	0								
		Gaz karışımlarının önemini günlük hayatla ilişkilendirir.		2	2	2	2	4								
	Gaz Kanunları	Gaz yasalarını açıklar.		2	4	4	2	2								
		İdeal gaz yasasını kullanarak matematiksel işlemler yapar.		2	2	2	4	2								
		Soğutma sisteminde kullanılan gerçek gazları günlük hayattan örneklerle açıklar.									2	2	4	0	0	
	Tepkimelerde Entalpi ve Hız	Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.									4	2	4	4	4	
		Standart oluşum entalpileri ve bağ enerjileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.									2	4	2	4	4	
		Hess yasasını açıklar.									2		0	2	2	
		Kimyasal tepkimelerde hız kavramını açıklar.		2	2	2	4	4								
2	Kimyasal Tepkimelerde Denge	Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.		2	0	0	2	0								
		Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.		2	4	2	2	2								
		Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.		2	2	4	2	2								
		Sulu çözeltilerde asit bazların kuvvetliliği ve iyonlaşmalarını pH hesaplamaları ile açıklar.		2	2	2	0	2								
		Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini çözünürlük çarpımı ile ilişkilendirerek açıklar.									2	2	2	2	2	
		İndirgenme-yükseltgenme tepkimelerinde elektrik akımını yaygın yükseltgenlerle ilişkilendirir.									2	0	2	2	2	
	Elektrokimya	Elektrot ve elektrokimyasal hücreleri yaygın pillerle ilişkilendirir.									2	2	0	2	2	
		Elektrot potansiyellerini metallerin aktiflik özelliklerini kullanarak açıklar.									2	2	2	0	2	
		Elektrokimyasallardan elektrik üretimini lityum iyon pilleri üzerinden açıklar.									2	2	2	2	0	
		Elektroliz olayını, Faraday bağıntısı kullanarak herhangi bir kaplama deneyi ve suyun elektrolizi üzerinden açıklar.									0	2	2	2	2	

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü

2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 10. Sınıf Nitel Analiz Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Dönem	Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı istege göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı istege göre artırabilir.
1	KATYON ANALİZLERİ	Grup 1 Katyonlarının Analizini yapar.		6	4	6	4	4								
		Grup 2 Katyonlarının Analizini yapar.		4	6	4	6	6								
		Grup 3 Katyonlarının Analizini yapar.									6	4	3	4	4	
		Grup 4 Katyonlarının Analizini yapar.									4	3	4	3	3	
2	ANYON ANALİZLERİ	Grup 4 ve 5 Katyonlarının Analizini yapar.		6	4	6	4	4								
		Grup 1 Anyonlarının Analizi yapar.		4	6	4	6	6								
		Grup 2 Anyonlarının Analizi yapar.									2	2	4	2	2	
		Grup 3 Anyonlarının Analizi yapar.									3	2	2	2	4	
		Grup 4 Anyonlarının Analizi yapar.									3	2	2	4	4	
		Grup 5 Anyonlarının Analizi yapar.									2	4	2	2	0	

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Milli Eğitim Müdürlüğü
2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 10. Sınıf Sınav Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Dönem	Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.
1	Reçete Uygulama	Reçeteye göre ham madde ve yardımcı kimyasalları hazırlar.		2	0	0	2	0								
		Ham madde ve yardımcı kimyasalları reaktöre yükler.		0	2	0	0	2								
	Üretimde Madde Transferi	Katıları taşıma sistemlerini kullanır.		2	2	2	0	0								
		Sıvıları taşıma sistemlerini kullanır.		2	0	2	2	2								
		Gazları taşıma sistemlerini kullanır.		2	2	2	2	2								
	Fiziki Değişkenlerin Ölçümü ve Kontrolü	Basınç kontrolünü yapar.		0	2	2	2	2								
		Sıcaklık kontrolünü yapar.		2	0	2	0	2								
		Debi ölçümünü yapar.		0	2	0	2	0								
		Seviye ölçümünü yapar.									2	2	2	0	2	
	Isıtma ve soğutma Sistemlerinin Kontrolü	Isı değiştirici sistemlerin kontrolünü yapar.									4	2	2	4	4	
		Isıtma sistemlerinin kontrolünü yapar.									2	4	2	4	0	
		Ceketli ısıtma sistemlerinin kontrolünü yapar.									2	2	4	2	4	
2	Reaktör Kullanma	Yoğunlaştırma sistemini devreye alır.		2	2	2	2	2								
		Çiller soğutma sistemini devreye alır.		2	0	2	0	2								
		Reaktörü üretime hazırlar.		2	4	2	2	2								
		Reaktörü devreye alır.		2	2	0	4	2								
		Ürünü reaktörden boşaltır.		2	2	4	2	0								
	Üretim Prosesleri	Reaktörün temizlenmesini yapar.									2	0	0	0	2	
		Organik maddelerin üretim proseslerini ayırt eder.									2	2	4	4	4	
		Anorganik maddelerin üretim proseslerini ayırt eder.									2	4	2	4	4	
	Atıkları arıtma	Proses ve donanımlarını temizler.									2	2	2	2	0	
		Proses atıklarını depolar ve sevk eder.									2	2	2	0	0	

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü

2023-2024 Eğitim Öğretim Yılı 11. Sınıf Enstrümental Analiz Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Dönem	Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.
1	Ultraviyole Spektrofotometri	Su numunesinde demir (III) analizi yapar.		2	2	2	2	2								
		Su numunesinde fosfat analizi yapar.		2	2	2	0	2								
		Su numunesinde sülfat analizi yapar.		2	2	0	2	2								
		Su numunesinde nitrat analizi yapar		2	2	2	2	0								
	Kolorimetre	Numunede demir(II) analizi yapar.		2	0	2	2	2								
		Numunede amonyak analizi yapar.		0	2	2	2	2								
	Alev Fotometresi	Sularda sodyum analizi yapar.									2	2	2	2	2	
		Sularda potasyum analizi yapar.									2	0	2	2	2	
	AAS	Gıda maddelerinden alınan numunede çinko analizi yapar.									2	4	2	2	4	
		Toprak numunesinde kurşun analizi yapar.									2	2	4	4	2	
		İdrar numunesinde bakır analizi yapar.									2	2	0	2	2	
		Kırılma indisi analizi yapar.		2	0	0	2	2			2	2	2	0	2	
2	Refraktometri	Meyve suyu numunesinde kuru madde analizi yapar.		2	2	2	0	2								
		Sakarozun inversiyon hızının analizini yapar.		2	2	2	2	0								
		Un numunesinde nişasta analizi yapar.		2	2	4	2	2								
	Potansiyometre	Su numunesinde pH tayini yapar.		2	4	2	4	2								
		Sirke numunesinde asit miktarı analizi yapar.		2	2	2	2	4								
		Süt numunesinde pH tayini yapar.									2	2	2	0	2	
	Kondüktometre	Su numunesinde elektriksel iletkenlik tayini yapar.									2	2	0	2	2	
		Toprak numunesinde elektriksel iletkenlik tayini yapar.									2	2	2	2	2	
	Kromatografik Analiz	Mürekkebi bileşenlerine ayırır.									2	0	2	2	2	
		Gösterge karışımının analizini yapar.									2	2	2	2	0	
		Yeşil yapraklı bitkilerden klorofili ayırır.									2	2	2	2	2	
		Gübrelerdeki şelatlaştırıcıların analizini yapar									0	2	2	2	2	

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü
2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 11. Sınıf Nicel Analiz Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Dönem	Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.
1	Numune alma	Katılarda,sıvılarda ve gazlarda numune alma ile ilgili işlemleri yapar.		2	4	2	2	2								
		Numuneyi etiketleme, muhafaza ve teslim etme işlemleri yapar.		2	0	2	0	2								
	Atıklar	Atıklar ile ilgili işlemleri yapar.		2	2	0	4	0								
	Nem,Kül ve Elek analizi	Numunede nem ve kül tayini yapar.		2	2	4	2	2								
		Elek analizi yapar.		2	2	2	2	4								
	Gravimetrik Analizler	Klorür tayini ile ilgili işlemleri yapar.									2	2	2	2	2	
		Sülfat tayini ile ilgili işlemleri yapar.									2	2	2	0	2	
		Demir tayini ile ilgili işlemleri yapar.									2	2	0	2	2	
		Nikel tayini ile ilgili işlemleri yapar									2	2	2	2	0	
	Baz Miktar Tayini	Asit çözeltisini hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.									2	0	2	2	2	
		Ayarlı asit çözeltisi ile baz miktarı tayini ile ilgili işlemleri yapar.									0	2	2	2	2	
2	Asit Miktar Tayini	Baz çözeltisini hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.		2	2	0	0	2								
		Ayarlı baz çözeltisi ile asit miktarı tayini ile ilgili işlemleri yapar.		2	2	2	2	0								
		Permanganat çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.		2	2	2	2	0								
	Permanganometrik Analiz	Ayarlı permanganat çözeltisi ile demir ve kalsiyum tayini işlemlerini yapar.		2	2	4	2	4								
		Tiyosülfat çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.		2	2	2	4	4								
	İyodometrik Analiz	Ayarlı tiyosülfat çözeltisi ile krom ve bakır tayini işlemlerini yapar.									2	2	0	0	2	
		Gümüş nitrat çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.									2	0	2	2	0	
	Arjantometrik analiz	Volhard, mohr ve fajans yöntemi ile numunede klorür tayini işlemlerini yapar.									2	4	2	2	0	
		EDTA çözeltisi hazırlama ve ayarlama ile ilgili işlemleri yapar.									2	2	4	2	4	
	Kompleksometrik Analiz	Ayarlı EDTA çözeltisi ile magnezyum ve kalsiyum tayini işlemleri yapar.									2	2	2	4	2	

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

T.C.
MANİSA VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü

2025-2026 Eğitim Öğretim Yılı 11. Sınıf Organik Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Dönem	Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							2. Sınav						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav						İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					
				1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	Senaryo sayısı isteğe göre artırabilir.
1	Organik Bileşikler	Organik bileşikler anorganik bileşiklerden ayırt eder.		2	2	2	2	2								
		Organik bileşiklerin elementel analizini yapar.		2	0	2	2	2								
		Organik bileşiklerin molekül geometrilerini modellerle gösterir.		2	2	0	2	2								
		Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.		2	2	2	0	2								
		Organik bileşiklerin mol kütesini deneysel yöntemlerle bulur.		2	2	2	2	0								
	Alifatik Hidrokarbonlar	Alkanların genel özelliklerini inceler.		0	2	2	2	2								
		Alkenlerin genel özelliklerini inceler.									4	2	2	2	4	
		Alkinlerin genel özelliklerini inceler.									2	4	2	2	2	
	Alkol ve Eterler	Alkollerin genel özelliklerini inceler.									2	2	4	2	4	
		Eterlerin genel özelliklerini inceler.									2	2	2	4	0	
2	Aldehit ve Ketonlar	Aldehitlerin genel özelliklerini inceler.		2	2	2	2	2								
		Ketonların genel özelliklerini inceler.		2	2	2	2	0								
		Karboksilli asitlerin genel özelliklerini inceler.		2	2	2	2	2								
	Karboksilli Asitler	Asetik asitin genel özelliklerini inceler.		2	0	2	0	2								
		Aminoasitlerin genel özelliklerini inceler.		2	2	0	2	2								
		Aminlerin genel özelliklerini inceler.		0	2	2	0	2								
	Azotlu Bileşikler	Amitlerin genel özelliklerini inceler		0	0	0	2	0								
		Esterlerin genel özelliklerini inceler.									2	2	2	0	0	
		Yağların genel özelliklerini inceler.									2	2	0	2	0	
	Aromatik Bileşikler	Sabunun yapısal özelliklerini inceler.									2	2	2	2	2	
		Aromatik bileşiklerin genel özelliklerini inceler.									2	0	2	0	2	
		Fenolün genel özelliklerini inceler.									0	2	2	2	2	
		Nitrobenzen elde eder.									2	2	0	2	2	
		Anilin elde eder.									2	2	2	0	0	
		Benzaldehit elde eder ve genel özelliklerini inceler.									0	0	2	0	2	
		Benzoik asidi elde eder ve genel özelliklerini inceler									0	0	0	2	2	

- İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.