

12. SINIF KİMYA DERSİ

2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI SENARYOLARINA YÖNELİK SORU ÖRNEKLERİ

Senaryolar, okul genelinde yapılacak ortak sınavlara yönelik oluşturulabilecek farklı yazılı örneklerini ifade eder. Genel Müdürlüğümüzce eğitim kurumu sınıf/alan zümrelerine örnek oluşturması açısından konu soru dağılım tablosunda verilen örnek senaryolarda yer alan kazanımlardan bazılarına yönelik soru örnekleri hazırlanmıştır.

Okul genelinde uygulanacak ortak sınavlar, eğitim kurumu sınıf/alan zümreleri tarafından ilan edilen konu soru dağılım tabloları göz önünde bulundurularak açık uçlu veya açık uçlu ve kısa cevaplı sorulardan oluşacak şekilde yapılacaktır. Çoktan seçmeli, eşleştirme, doğru/yanlış gibi diğer soru türleri kesinlikle kullanılmayacaktır.



2. dönem konu soru dağılım tablolarına ulaşmak için karekodu okutunuz.



Soru çözümlerine ulaşmak için karekodu okutunuz.

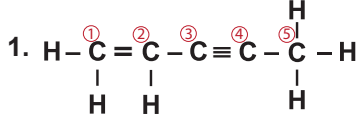
Not: Soru örneklerinin kazanımları, öğretmenlerimizin kazanım ve soruları eşleştirmesi için verilmiş; bilgilendirme amaçlıdır. Yapılacak olan yazılı sınavlarda bu kazanım ifadelerine sınav kâğıtlarında yer verilmeyecektir.



1. SINAV

KİMYA 12

Kazanım: 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.



Yukarıda açık formülü verilen moleküldeki numaralanmış C atomlarının hibritleşme türlerini gerekçesiyle birlikte yazınız.





Kazanım: 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

2. C_5H_{12} bileşiğinin zincir-dallanma izomerlerinin tamamının yarı açık formülünü yazınız.



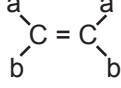


1. SINAV

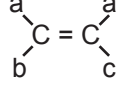
KİMYA 12

Kazanım: 12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

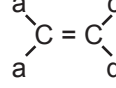
3. Cis-trans izomerliği alkenlerde ikili bağ karbonlarına bağlı atom veya atom gruplarının konumlarına göre oluşabilen izomerlik türüdür.



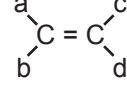
Cis-trans
izomerliği
gösterir.



Cis-trans
izomerliği
gösterir.



Cis-trans
izomerliği
göstermez.



Cis-trans
izomerliği
göstermez.

Buna göre aşağıdaki bileşiklerin cis-trans izomerliği gösterip göstermediklerini yarı açık formüllerini yazarak belirtiniz.

a) 2-Metil-2-penten

b) 1,2-Dikloro eten

c) 3-Etil-2-metil-2-penten



Kazanım: 12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.

4. Günümüzde aromatik kavramı sadece güzel kokulu bileşikler anlamında değil belirli ve ayırt edici özelliklere sahip anlamında da kullanılmaktadır. Aromatik bileşiklerin temel fiziksel ve kimyasal özelliklerini belirleyen benzen halkasıdır. Örneğin naftalin iki benzen halkasından oluşur, oda koşullarında katıdır. Toluen benzen halkasına metil grubunun bağlanması ile oluşur, kolay tutuşabilen bir sıvıdır. Fenol, benzen halkasına hidroksil grubunun bağlanmasıyla oluşur, zayıf asit özelliği gösterir. Anilin, benzen halkasına amino grubunun bağlanması ile oluşur, boya sanayisinde çıkış maddesi olarak kullanılır.

Bu metinde adı geçen aromatik bileşiklerin formüllerini yazınız.



KONU SORU DAĞILIM TABLOLARI

Konu soru dağılım tablosu, öğretim programında yer alan konu ve kazanımlarla ortak sınavlardaki soru dağılımlarının gösterildiği tabloyu ifade eder. Konu soru dağılım tabloları, sınavların kapsam geçerliğinin artırılması ve öğrencilerin sınavlara daha bilinçli hazırlanması için her sınavda hangi konu/kazanımdan kaç soru sorulacağına önceden öğrencilere bildirildiği tablolardır. Millî Eğitim Bakanlığı Ölçme ve Değerlendirme Yönetmeliği'ne göre konu soru dağılım tabloları öğretim yılı başında her sınav için il sınıf/alan zümreleri ve Ölçme ve Değerlendirme Merkezi Müdürlüğü ile birlikte oluşturulacak, ardından öğrencilerle paylaşılacaktır. Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü olarak il sınıf/alan zümrelerine yardımcı olmak üzere örnek konu soru dağılım tabloları hazırlanmıştır. Bu tablolardaki örnek senaryolarda yer alan sorulardan bazıları tek, bazıları ise birden çok kazanıma erişme durumunu yoklamaktadır.

NOT: Konu soru dağılım tabloları öğretim programında yer alan tüm kazanımlar dikkate alınarak hazırlanmış ancak tabloda sadece soru sorulması planlanan kazanımlara yer verilmiştir.



Kimya Dersi Öğretim Programlarına ve Millî Eğitim Bakanlığı Ölçme ve Değerlendirme Yönetmeliği'ne aşağıdaki karekodları okutarak ulaşabilirsiniz.



Kimya Dersi
Öğretim Programı
(Anadolu Liseleri için)



Kimya Dersi
Öğretim Programı
(Fen Liseleri için)



Millî Eğitim Bakanlığı
Ölçme ve Değerlendirme
Yönetmeliği



12. SINIF 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOLARI VE ÖRNEK SENARYOLAR

Senaryolar, okul genelinde yapılacak ortak sınavlara yönelik oluşturulabilecek farklı yazılı örneklerini ifade eder. Genel Müdürlüğümüzce il sınıf/alan zümrelerine örnek oluşturması açısından konu soru dağılım tablosunda verilen örnek senaryolara uygun yazılı kâğıdı örnekleri hazırlanmıştır. Örnek senaryolardaki soruların sayı ve kurulumlarındaki fark, sorularda ölçülen bilişsel düzeylere göre şekillendirilmiştir.

Bilişsel düzey, öğrenme-öğretme sürecinde öğrencilerin bilişsel alanda ulaşacağı hedef davranışların basitten karmaşığa olacak şekilde sıralanmasıyla tanımlanan düzeylerdir.

Basit bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular; ders içeriğinde öğretilen içeriğin benzer şekilde tanımlanmasını, gösterilmesini, bulunmasını, örneklendirilmesini, listelenmesini, basit bir şekilde yorumlanmasını vb. içerir.

Karmaşık bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular; öğretilen içeriğin yeni durumlar veya günlük yaşam durumları çerçevesinde kullanılmasını, ilişkilendirilmesini, çözümlenmesini, karşılaştırılmasını, çıkarım yapılmasını, değerlendirilmesini, yeni bakış açılarının sunulmasını vb. içerir.

Okul genelinde uygulanacak ortak sınavlar, il sınıf/alan zümreleri tarafından ilan edilen konu soru dağılım tabloları göz önünde bulundurularak açık uçlu veya açık uçlu ve kısa cevaplı sorulardan oluşacak şekilde yapılacaktır. Çoktan seçmeli, eşleştirme, doğru/yanlış gibi diğer soru türleri kesinlikle kullanılmayacaktır.

Konu soru dağılım tablolarında soru dağılımları verilen örnek senaryoların her biri, örnek yazılı kâğıdı olacak şekilde verilmiştir.



Soru çözümlerine ulaşmak için karekodu okutunuz.

Not: Örnek senaryolardaki kazanımlar, öğretmenlerimizin kazanım ve soruları eşleştirmesi için verilmiş; bilgilendirme amaçlıdır. Yapılacak olan yazılı sınavlarda bu kazanım ifadelerine sınav kâğıtlarında yer verilmeyecektir.



12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 1

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1



1. SINAV

KİMYA 12

Örnek Senaryo 1

Soru Sayısı	Ölçülen Bilişsel Düzey
8 soru	Basit bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular 1, 2, 3, 4, 5, 7, 8 ve 9. sorular
1 soru	Karmaşık bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular 6. soru





Adı ve Soyadı:

Sınıfı:

Numarası:

SENARYO 1

Kazanım: 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.

1. HCl molekülünün Lewis formülünü aşamaları ile göstererek yazınız. ($_1\text{H}$, $_{17}\text{Cl}$)

Kazanım: 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.

2. BeH_2 molekülünün Lewis formülü $\text{H}:\text{Be}:\text{H}$ şeklindedir.

Buna göre molekülde merkez atomun hibrit orbitallerini gösteriniz. ($_4\text{Be}$)



1. SINAV

KİMYA 12

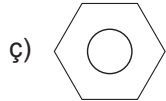
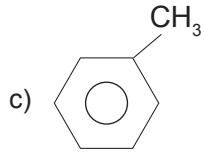
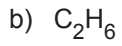
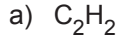
SENARYO 1

Kazanım: 12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.

3. VSEPR gösterimi AX_3 olan bir molekülün geometrisini ve merkez atomunun hibritleşme türünü gerekçelendirerek yazınız.

Kazanım: 12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.

4. Aşağıdaki hidrokarbon bileşiklerini alifatik-aromatik olarak gerekçelendirerek sınıflandırınız.

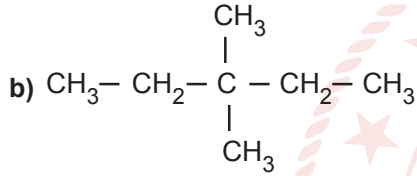
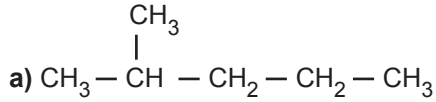




SENARYO 1

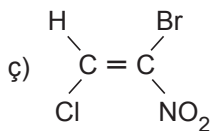
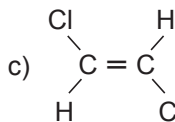
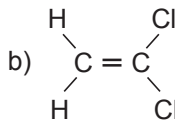
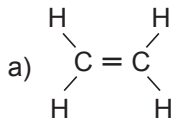
Kazanım: 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

5. Aşağıdaki bileşiklerin IUPAC kurallarına göre adlarını aşamaları ile göstererek yazınız.



Kazanım: 12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

6. Aşağıdaki alken bileşiklerinde cis-trans izomerliğinin olup olmadığını gerekçelendirerek yazınız.





1. SINAV

KİMYA 12

SENARYO 1

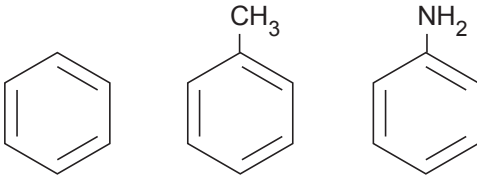
Kazanım: 12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

7. Aşağıdaki alkin bileşiklerini uç veya iç alkin olarak gerekçelendirerek sınıflandırınız ve IUPAC kuralına göre adlarını yazınız.

- a) $\text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$
- b) $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$

Kazanım: 12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.

8. Aşağıdaki aromatik bileşiklerin yaygın adlarını yazınız.





SENARYO 1

Kazanım: 12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.

9. $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{COOH}$ bileşiğinin hangi fonksiyonel grupları içerdiğini yazınız.



**1. SINAV****KİMYA 12****12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)
2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU****SENARYO 2**

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar. 12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1



Örnek Senaryo 2

Soru Sayısı	Ölçülen Bilişsel Düzey
1 soru	Basit bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular 1. soru
4 soru	Karmaşık bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular 2, 3, 4 ve 5. sorular





1. SINAV

KİMYA 12

Adı ve Soyadı:

Sınıfı:

Numarası:

SENARYO 2

Kazanım: 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.

1. C_2H_4 molekülünün Lewis formülünü işlem aşamaları ile yazınız. ($_1H$, $_6C$)

Kazanım: 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.

12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.

2. Lewis formülü $H:\ddot{O}:H$ şeklinde olan H_2O molekülünün VSEPR gösterimini yazınız. Bu bileşiğin molekül geometrisini gerekçelendirerek yazınız.



SENARYO 2

Kazanım: 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

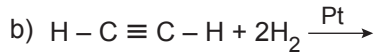
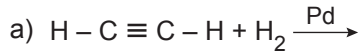
12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

3. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ bileşiğinin izomeri olan alkan bileşiğinin yarı açık formülünü gerekçelendirerek yazınız.

Her iki bileşiği IUPAC kurallarına göre adlandırınız.

Kazanım: 12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

4. Aşağıdaki katılma tepkimelerinde oluşan ürünlerin formüllerini ve adlarını yazınız.





1. SINAV

KİMYA 12

SENARYO 2

Kazanım: 12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.

5. Aşağıda genel gösterimi verilen organik bileşiklerin sınıfını yazınız.

Genel Gösterimi	Bileşik Sınıfı
$R - OH$	
$R_1 - O - R_2$	
$\begin{array}{c} O \\ \\ R - C - H \end{array}$	
$\begin{array}{c} O \\ \\ R_1 - C - R_2 \end{array}$	
$\begin{array}{c} O \\ \\ R_1 - C - OH \end{array}$	



12. SINIF KİMYA DERSİ (FEN LİSESİ)
2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 1

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar. 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar. 12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. 12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. 12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1



1. SINAV

KİMYA 12

Örnek Senaryo 1

Soru Sayısı	Ölçülen Bilişsel Düzey
3 soru	<i>Karmaşık bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular</i> <i>Tüm sorular</i>





Adı ve Soyadı:

Sınıfı:

Numarası:

SENARYO 1

Kazanım: 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.

12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.

12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.

1. ${}_6\text{C}$ ile ${}_8\text{O}$ atomları arasında oluşan CO_2 molekülünün Lewis formülünü göstererek merkez atomun hibritleşme türünü belirleyiniz ve molekülün geometrisini gerekçelendirerek yazınız.

Kazanım: 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

2. Etan, eten ve etin gazlarından oluşan 0,5 mol'lük bir karışım hazırlanıyor. Bu karışım amonyaklı AgNO_3 çözeltisinden geçirildiğinde 24 gram Ag_2C_2 çökeleği oluşuyor. Kalan karışım 0,2 mol H_2 gazı ile tamamen doyurulduğunda toplam 0,4 mol etan gazı elde ediliyor.

Buna göre başlangıçtaki karışımda bulunan her bir maddenin mol sayısını işlem basamaklarını göstererek bulunuz. (C:12 g/mol, Ag:108 g/mol)



1. SINAV

KİMYA 12

SENARYO 1

Kazanım: 12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.

3. $\text{X} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{Y}$ bileşiğindeki X ve Y yerine tabloda verilen gruplar yazılırsa oluşacak organik bileşiklerin sınıfını ilgili boşluğa yazınız.

X	Y	Organik Bileşik Sınıfı
CH_3	CH_3	
CH_3	H	
$\text{CH}_3 - \text{O}$	CH_3	
CH_3	OH	



12. SINIF KİMYA DERSİ (FEN LİSESİ)
2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

SENARYO 2

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru Sayısı
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar. 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar. 12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1



1. SINAV

KİMYA 12

Örnek Senaryo 2

Soru Sayısı	Ölçülen Bilişsel Düzey
3 soru	Basit bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular 2, 4 ve 5. sorular
3 soru	Karmaşık bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular 1, 3 ve 6. sorular





Adı ve Soyadı:

Sınıfı:

Numarası:

SENARYO 2

Kazanım: 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.

12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.

12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.

1. ${}_6\text{C}$ ile ${}_1\text{H}$ atomları arasında oluşan CH_4 molekülünün Lewis formülünü göstererek merkez atomun hibritleşme türünü belirleyiniz ve molekülün VSEPR gösterimini gerekçelendirerek yazınız.

Kazanım: 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

2. C_5H_{12} bileşiğinin zincir-dallanma izomerlerinin tamamını IUPAC kurallarına göre adlarıyla birlikte yazınız.



1. SINAV

KİMYA 12

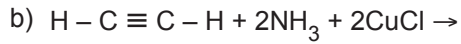
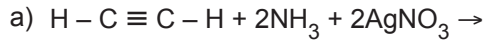
SENARYO 2

Kazanım: 12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

3. 2-Penten bileşiğinin cis-trans izomerlerinin yarı açık formüllerini yazarak adlandırınız.

Kazanım: 12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.

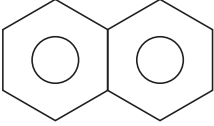
4. Aşağıdaki yer değiştirme tepkimelerinde oluşan asetilenür ürünlerini gerekçelendirerek yazınız.





SENARYO 2

Kazanım: 12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.

5.  bileşiğinin yaygın adını ve kullanım alanlarından ikisini yazınız.

Kazanım: 12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.

6. $\text{X} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{Y}$ bileşiğindeki X ve Y yerine tabloda verilen gruplar yazılırsa oluşacak organik bileşiklerin sınıfını ilgili boşluğa yazınız.

X	Y	Organik Bileşik Sınıfı
CH ₃	CH ₃	
CH ₃	H	
CH ₃ - O	CH ₃	
CH ₃	OH	