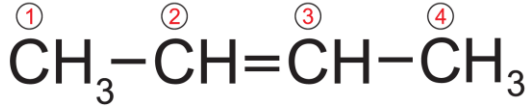


| | | |
|--------------|---|--------|
| Adı : | KİMYAvuz Hoca  12. Sınıf Kimya Dersi II. Dönem I. Yazılı Soruları | TARİH: |
| Soyadı : | | |
| Sınıf : 12 - | | PUAN: |
| No : | | |

SORU 1: (10 puan)

^1H ve ^{14}N elementleri arasında oluşacak NH_3 bileşiğinin Lewis formülünü yazınız.

SORU 2: (10 puan)



Yukarıda yapı formülü verilen molekülün

a) Sigma ve pi bağı sayılarını bulunuz.

b) Numaralanmış C atomlarının hibritleşme türlerini belirleyiniz.

1: 2: 3: 4:

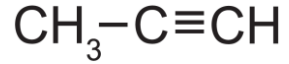
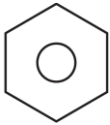
SORU 3: (10 puan)

CH_4 molekülünün Lewis yapısını çizerek aşağıdaki tabloyu doldurunuz.

| | |
|------------------|--|
| Bağ açısı | |
| Geometrisi | |
| VSEPR gösterimi | |
| Hibritleşme türü | |

SORU 4: (10 puan)

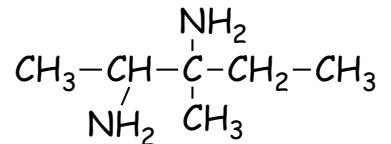
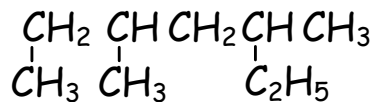
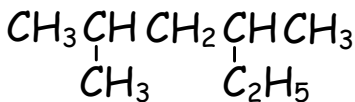
Hidrokarbonlar alkan, alken, alkin ve aromatik şeklinde sınıflandırılır.



-Yukarıdaki bileşiklerin türlerini yazınız.

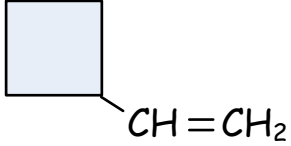
-Hangisinin doymuş hidrokarbon olduğunu üzerine yazarak açıklayınız.

SORU 5: (10 puan)



Yukarıda verilen bileşiklerin IUPAC sistemine göre adlarını yazınız.

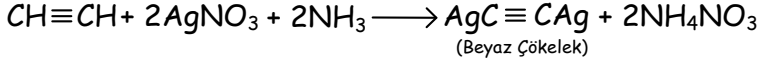
SORU 6: (15 puan)



Yukarıda verilen bileşikle ilgili;

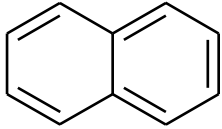
- Adlandırmasını yazınız.
- Kapalı formülü nedir?
- HBr katılmasıyla oluşan bileşiği çizerek gösteriniz.

SORU 7: (10 puan)



Bir miktar asetilen denklemdaki gibi Tollens çözeltisiyle tepkimeye girdiğinde 24 gram çökelek oluşuyor ise başlangıçtaki asetilen gazını doymak için NŞA'da kaç litre H_2 gazı gereklidir? (Ag:108, C:12)

SORU 8: (10 puan)



Şekilde verilen bileşiğin;

- Adı nedir?
- Kapalı formülünü yazınız.
- 1 molünü yakmak için gereken O_2 nin mol sayısını hesaplayınız.

SORU 9: (10 puan)

Tablodaki boşlukları doldurunuz.

| Fonksiyonel Grup | Bileşik Sınıfı | Formül |
|---|----------------|---|
| $-\text{OH}$ | | $\text{R}-\text{OH}$ |
| $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{H} \end{array}$ | | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{H} \end{array}$ |
| $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{OH} \end{array}$ | | $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C}-\text{OH} \end{array}$ |

BAŞARILAR...

ÇÖZÜMLER İÇİN TIKLA:
KİMYAvuz Hoca 