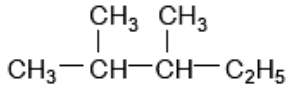


..... LİSESİ 2010-2011 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 12 FEN-A SINIFI
KİMYA DERSİ I. DÖNEM III. YAZILI SORULARI

Ad Soyad:

No: A

1)



Bileşiği için;

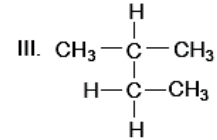
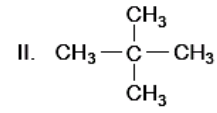
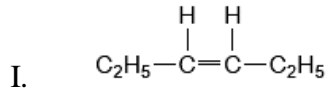
I. Parafindir.

II. Adı, 2- etil, 3- metil bütandır.

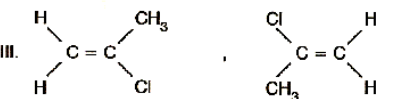
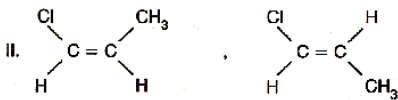
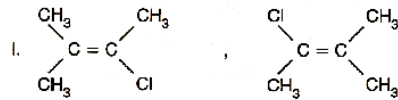
III. Katılma tepkimesi vermez.

yargılarından hangileri doğrudur?

2) Adlarını yazınız.



3)

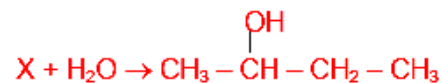


Yukarıdaki bileşik çiftlerinden hangileri birbirinin cis-trans izomeridir?

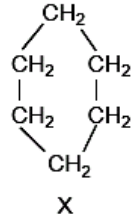
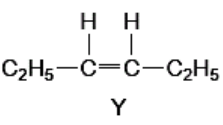
4)

Propen ve propan karışımının 10 lt'si yakılırken 47 lt O₂ kullanılmıştır. Karışımdaki propan kaç litredir?

5)



Yukarıdaki tepkimelerde yer alan X ve Y nin formülünü yazınız.

<p>6)</p> <p>I. $C_3H_8 + H_2 \rightarrow C_3H_8$</p> <p>II. $2C_2H_5 - Cl + 2Na \rightarrow C_4H_{10} + 2NaCl$</p> <p>III. $CH_3 - Br + CH_3 - \overset{\overset{H}{ }}{\underset{\underset{CH_3}{ }}{C}} - Br + 2Na \rightarrow CH_3 - \overset{\overset{H}{ }}{\underset{\underset{CH_3}{ }}{C}} - CH_3 + 2NaBr$</p> <p>Yukarıda denklemleri verilen tepkimelerden hangileri würtz sentezine örnektir?</p>	
<p>7)</p> <p>Wurtz senteziyle mol kütlesi 86 gr olan alkan elde ediliyor. Tepkimede kullanılan alkil bromürlerden birinin kütlesi 109 gr ise diğer alkil bromürün mol kütlesi kaçtır? (Br : 80 C: 12 H : 1)</p>	
<p>8)</p> <div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>X</p> </div> <div style="margin: 0 20px;">  <p>Y</p> </div> </div> <p>X ve Y hidrokarbonları ile ilgili aşağıdakilerden hangisi ya da hangileri <u>yanlıştır</u>?</p> <p>Y alifatik hidrokarbondur.</p> <p>X'in C'leri sp^2 hibritleşmesi yapmıştır.</p> <p>Y bromlu suyun rengini giderir.</p> <p>Yapı izomeridirler.</p> <p>Y'nin cis-trans izomerleri vardır.</p>	
<p>9)</p> <p>I $:P:::P:$</p> <p>II $O::C::O$</p> <p>III $\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \end{array} B \begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \end{array}$</p> <p>Yukarıda verilen elektron nokta formüllerinden hangileri doğru gösterilmiştir? (${}_5B$, ${}_6C$, ${}_8O$, ${}_{15}P$, ${}_{53}I$)</p>	
<p>10)</p> <p>H_2S ve CO_2 molekülleri için;</p> <p>I. Bağ sayıları aynıdır.</p> <p>II. H_2S'nin sudaki çözünürlüğü, CO_2'den daha fazladır.</p> <p>III. Molekül şekilleri kırık doğrudur.</p> <p>yargılarından hangileri doğrudur?</p> <p>(${}_{16}S$ ${}_6C$ ${}_8O$ ${}_1H$)</p>	

Not Barem: Her soru 10 puan

Süre: Bir ders saati