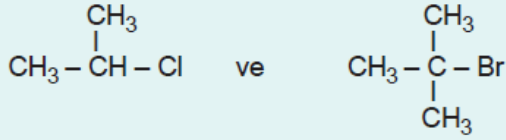


1. Wurtz yöntemini kullanarak,



alkil halojenürlerinden elde edilecek ana ürünle ilgili,

- I. 2,2,3-Trimetil bütan ile izomerdir.
 - II. 1 molekülünde 16 hidrojen atomu bulunur.
 - III. Mol kütlesi 100 g/mol dür.
- yargılarından hangileri doğrudur? (H=1, C=12)

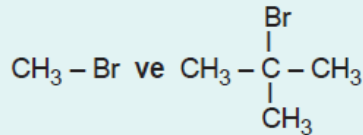
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) II ve III

2. 1 molünde toplamı 16 mol sigma bağı bulunan alkan bileşiğini elde etmek için,

- I. Propilklorür ile etil klorür
 - II. Etil klorür ile bütıl klorür
 - III. İzobütıl klorür ile metil klorür
- alkil halojenürlerinden hangileri kullanılabilir?

- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

3.

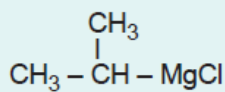


bileşiklerini kullanarak Wurtz senteziyle elde edilecek ana ürünle ilgili,

- I. n-pentan bileşiğinin izomeridir.
 - II. 0,2 molü 1 mol karbon atomu içerir.
 - III. 1 molü toplam 17 tane atom içerir.
- yargılarından hangileri yanlıştır? (H=1, C=12)

- A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

4.



reaktifi kullanılarak asidik ortamda elde edilecek alkan bileşiğiyle ilgili,

- I. Normal koşullarda 1,12 litresi 2,2 gramdır.
 - II. 8,8 gramında 7,2 gram karbon atomu bulunur.
 - III. Yapı izomeri yoktur.
- yargılarından hangileri doğrudur? (H=1, C=12)

- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

5. 23,2 gram bütan bileşimini Wurtz yöntemiyle saf olarak elde etmek için en az kaç mol alkil halojenür kullanmak gerekir? (H = 1, C = 12)

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,6 D) 0,8 E) 1,2

6. Bir doymuş hidrokarbonun 11,6 gramını Wurtz yöntemiyle saf olarak elde etmek için 9,2 gram Na elementi kullanılmaktadır. Buna göre, elde edilen alkanın kapalı formülü aşağıdaki-lerden hangisidir? (H=1, C=12, Na=23)

- A) C₂H₆ B) C₃H₈ C) C₄H₁₀
D) C₅H₁₂ E) C₆H₁₄

7. 10,7 gram alkil klorür bileşiğinden Wurtz sentezi sonucu bir alkan bileşiği oluşurken 5,8 gram da NaCl bileşiği oluşmaktadır. Buna göre, oluşan alkanın 0,5 molünde kaç mol hidrojen atomu bulunur? (H=1, C=12, Na=23, Cl=35)

- A) 4 B) 6 C) 11 D) 12 E) 22

8. 0,4 mol propen bileşiğinden propan elde etmek için en az kaç gram H₂ gazı kullanmak gerekir? (H = 1)

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,6 D) 0,8 E) 1,6

9. Eşit mollerde propen ve propin gazlarından oluşan karışımın tamamen doyurulması sonucu 17,6 gram propan gazı oluşmaktadır. Buna göre, tepkimelerde harcanan H₂ gazı normal koşullarda kaç litre hacim kaplar? (H=1, C=12)

- A) 3,36 B) 4,48 C) 6,72
D) 8,96 E) 13,44

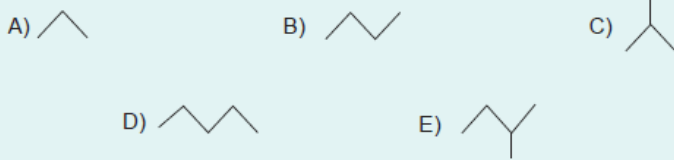
10. 0,25 mol  bileşiğinden alkan elde edilmesiyle ilgili,

- I. 21,5 gram ürün oluşur.
II. Organik redoks gerçekleşir.
III. 0,25 gram H₂ gazı harcanır.
Yargılarından hangileri doğrudur? (H=1, C=12)

yargılarından hangileri doğrudur? (H=1, C=12)

- A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

11. 0,1 mol alkil bromür bileşiğinin önce magnezyum metali sonrasında ise HBr ile etkileşmesi sonucu 4,4 gram alkan oluşuyor. Buna göre, oluşan alkanın çizgi-bağ formülü aşağıdakilerden hangisi olabilir?



12. Mol kütlesi 72 g/mol olan bir alkanın Wurtz yöntemine göre elde edilmesiyle ilgili,

- I. Alkan saf olarak elde edilemez.
II. Tepkime sonucu 4, 5 ve 6 karbonlu ürünler oluşur.
III. İki aynı alkil halojenür kullanılabilir.

yargılarından hangileri yanlıştır? (H = 1, C = 12)

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) II ve III

13. I. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$
II. $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$
III. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$

Yukarıdaki bileşiklerden hangilerinin 0,2 molü 0,4 mol H_2 gazıyla artansız tepkime vererek bütan gazını oluşturur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

14. 0,2 mol 2-Bütün bileşiğinden bütan elde etmek için gerekli olan hidrojen gazının tamamı 1-Penten bileşiğinin doyurulması için harcanıyor.

Buna göre, 1-Penten bileşiğinin doyurulması sonucu kaç gram ürün oluşur? (H=1, C=12)

- A) 7,2 B) 14,4 C) 21,6
D) 28,8 E) 36

Cevaplar :

1)E, 2)C, 3)B, 4)E, 5)D, 6)C, 7)C, 8)D, 9)E, 10)B, 11)A, 12)C, 13)C, 14)D,