

### Organik Bileşikler - 6

#### 1. Karbonil bileşikleri ile ilgili;

- ( ) Güzel kokuları nedeniyle parfüm yapımında kullanılırlar.  
( ) Aldehitler indirgen özellik göstermezler.  
( ) Aseton organik bir çözücüdür.

yargılarından doğru (D), yanlış (Y) ile sırasıyla işaretlendiğinde, aşağıdakilerden hangisine ulaşılır?

- A) D, D, Y                      B) Y, D, Y                      C) D, Y, Y  
D) Y, Y, D                      E) D, Y, D

#### 2. I. Etanal

II. Benzaldehit

III. Bütanon

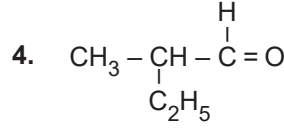
Verilen maddelere ayrı ayrı Fehling ayırıcı eklendiğinde, aşağıdakilerden hangisi yanlış olur?

- A) I.'ye eklendiğinde renk maviden kiremit kırmızısına rengine döner.  
B) II.'ye eklendiğinde benzil alkol oluşur.  
C) III.'ye eklendiğinde tepkime gerçekleşmez.  
D) I.'de yükseltgenme olur.  
E) III.'de renk değişimi olmaz.

#### 3. Primer alkoller yükseltgendiğinde   I   oluşur. Oluşan ürüne Fehling ayırıcı eklendiğinde   II   katısı çöker.

Verilen boşluklara aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

- |    | <u>I</u> | <u>II</u>         |
|----|----------|-------------------|
| A) | keton    | Cu <sub>2</sub> O |
| B) | aldehit  | CuO               |
| C) | keton    | Ag                |
| D) | aldehit  | Cu <sub>2</sub> O |
| E) | aldehit  | Ag                |

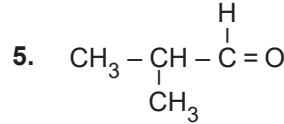


Yukarıda verilen bileşikle ilgili;

- I. 2-metil bütanal,  
II. 2-etil propanal,  
III. 2-metil bütanon

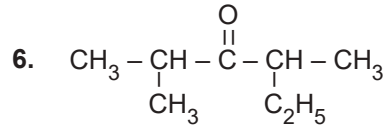
adlandırmalarından hangileri doğrudur?

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



Verilen bileşikle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Kapalı formülü C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O'dur.  
B) IUPAC adı 2-metil propanaldır.  
C) Keton olan izomeri yoktur.  
D) Sigma bağ sayısı 9, pi bağ sayısı 1'dir.  
E) Tollens çözeltisine etki etmez.



Yukarıda verilen bileşikle ilgili;

- I. Yükseltgendiğinde sekonder alkol oluşur.  
II. Yaygın adı izopropil sec-bütil ketondur.  
III. IUPAC adı, 2,4-Dimetil-3-hekzanondur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

Organik Bileşikler - 6

7. I.  $\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{Ag}^+ + 2\text{OH}^- \xrightarrow{\text{NH}_3} \text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Ag} \downarrow + \text{H}_2\text{O}$   
 II.  $\text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}} \text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$   
 III.  $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pd/ısı}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

Verilen tepkimelerden hangileri gerçekleşir?

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

8. I.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{[\text{O}]}$   
 II.  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3 \xrightarrow{[\text{O}]}$   
 III.  $\text{CH} \equiv \text{CCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$

Verilen tepkimelerin hangileriyle aldehit ya da keton bileşiği oluşur?

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

9. Aldehit ve ketonlarla ilgili;

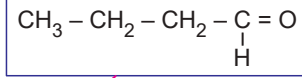
- I. Genel formülleri  $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}$ 'dur.  
 II. Karakteristik kokuları vardır.  
 III. Yükseltgenebilirler.

özelliklerinden hangileri ortaktır?

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

10.

Yükseltgenirse  
bütanoik asit oluşur.



İndirgenirse  
2-bütanol oluşur.

Tollens ayracı ile  
indirgenir.

Şekildeki karbonil bileşiği ile ilgili verilen yargılardan hangileri doğrudur?

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

11. Etil metil keton ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi doğrudur?

- A) Simetrik ketondur.  
 B) Yükseltgenerek karboksilik asit oluşturur.  
 C) İndirgenmesiyle 2-Bütanol oluşur.  
 D) Polimerleşebilir.  
 E) Tollens çözeltisine etki eder.

12. 0,44 g aldehit yeteri kadar Fehling çözeltisi ile tepkimeye girdiğinde 1,44 g  $\text{Cu}_2\text{O}$  oluşmaktadır.

Buna göre bu aldehit aşağıdakilerden hangisidir?

(H: 1 g/mol, C: 12 g/mol, O: 16 g/mol, Cu: 64 g/mol)

