

Gyan Gatha

p - વિભાગનાં તત્ત્વો & કાર્બનિક રસાયણના પાયાના સિદ્ધાંતો

11 - 12

વિભાગ A

- નીચે આપેલા પ્રશ્નોના માગ્યા મુજબ ઉત્તર લખો. (પ્રત્યેકના 4 ગુણ) [240]
- કાર્બન, હાઈડ્રોજન અને ઓક્સિજનયુક્ત આશરે 0.45 ગ્રામ કાર્બનિક સંયોજનનું પૂર્ણ દહન થતા 0.44 ગ્રામ CO_2 અને 0.09 ગ્રામ H_2O પ્રાપ્ત થાય છે. તો સંયોજનમાં ઓક્સિજન કેટલા ટકા હોય ? (વજનની દૃષ્ટિએ)
(A) 71.12 % (B) 78.45 % (C) 83.23 % (D) 89.5 %
 - કાર્બનિક રસાયણમાં તત્ત્વનું માપન ભિન્નતાની દૃષ્ટિએ કોના દ્વારા થાય છે ?
(A) N (B) O (C) S (D) H
 - થાયોયુરિયાના ઉપયોગથી સોડિયમ બને છે તો દ્રાવણમાં કયો આયન મુખ્યત્વે તેની લાક્ષણિક કસોટી માટે જવાબદાર ગણાય ?
(A) NaCN (B) Na_2S (C) NaCNS (D) Na_2SO_4
 - કાર્બનિક સંયોજન સંયોજિત મિશ્રણ સાથે જોડાય છે અને HNO_3 સાથે નિર્માણ પામે છે. એમોનિયમ મોલિબ્ડેટ સાથે પીળા અવક્ષેપ આપે છે. તે કયા તત્ત્વની હાજરી દર્શાવે છે ?
(A) P (B) As
(C) P અને As બંને (D) P અથવા As અથવા બંને
 - ઈથાઈલ બ્રોમાઈડમાં બ્રોમિનના ટકા વજનની દૃષ્ટિએ આશરે કેટલા હોય છે ?
(A) 80 % (B) 74 % (C) 70 % (D) 7 %
 - એસિટોન અને મિથેનોલના મિશ્રણને અલગીકૃત કરવા માટે શું ઉપયોગી છે ?
(A) વરાળીય નિસ્સંદન (B) શૂન્યાવકાશીય નિસ્સંદન (C) વિભાગીય નિસ્સંદન (D) સ્ફટિકીકરણ
 - વાયુરૂપ હાઈડ્રોકાર્બનના આશરે 15 ml માટે 45 ml ઓક્સિજન જરૂરી છે. તેનું પૂર્ણ દહન થાય તો કોના દ્વારા 30 ml CO_2 વાયુ ઉત્પન્ન થાય ? હાઈડ્રોકાર્બનનું સૂત્ર આપો.
(A) C_3H_6 (B) C_2H_6 (C) C_4H_{10} (D) C_2H_4
 - એનેલીન પાણીમાં દ્રાવ્ય છે અને નીચું બાષ્પ દબાણ ધરાવે છે. તેનું સૌથી સારું શુદ્ધીકરણ કોના દ્વારા થાય ?
(A) શૂન્યાવકાશીય નિસ્સંદન (B) સરળ નિસ્સંદન (C) વિભાગીય નિસ્સંદન (D) વરાળીય નિસ્સંદન
 - આશરે 20 ml CH_4 નું દહન 60 ml O_2 સાથે થાય છે. જો બધાજ માપદંડો P અને T સમાન હોય તો બાકી રહી ગયેલ ઓક્સિજનનું કદ શું હોય ?
(A) 10 ml (B) 20 ml (C) 30 ml (D) 40 ml
 - ટર્પેન્ટાઈન તેલ કોના દ્વારા સૌથી સારી રીતે શુદ્ધીકરણ પામે છે ?
(A) વરાળીય નિસ્સંદન (B) સરળ નિસ્સંદન (C) શૂન્યાવકાશીય નિસ્સંદન (D) વિભાગીય નિસ્સંદન
 - 0.14 g એસિડ માટે 12.5 ml ના 0.1 N NaOH સંપૂર્ણ તટસ્થીકરણ માટે જરૂર પડે છે. એસિડનો તુલ્યભાર કેટલો હોય ?
(A) 45 (B) 56 (C) 63 (D) 112
 - 0.5 g કાર્બનિક સંયોજનમાં નાઈટ્રોજન જેટલા પ્રક્રિયા માટે 29 ml N/5 H_2SO_4 ની એમોનિયાના તટસ્થીકરણ માટે જરૂર હોય છે, તો સંયોજનમાં નાઈટ્રોજનના ટકા કેટલા હોય ?
(A) 34.3 % (B) 16.2 % (C) 21.6 % (D) 14.8 %
 - સોડિયમ સંયોજન કસોટીમાં કાર્બનિક સંયોજન, નાઈટ્રોજન યુક્ત કાર્બનિક સંયોજન શેમાં રૂપાંતરિત થાય ?
(A) સોડિયમ એમાઈડ (B) સોડિયમ સાયનાઈડ (C) સોડિયમ નાઈટ્રાઈટ (D) સોડિયમ નાઈટ્રેટ
 - 0.75 g પ્લેટિનીક્લોરાઈડના મોનોએસિડ બેઈઝની શરૂઆતમાં 0.245 પ્લેટિનમ મળે છે, તો બેઈઝનું આણ્વિય દળ કેટલું હોય ?
(A) 75.0 (B) 93.5 (C) 100 (D) 80.0

15. 0.59 g કાર્બનિક પદાર્થ પર પ્રક્રિયા કરવાથી કોસ્ટિક સોડા દ્વારા એમોનિયા ઉદ્ભવે છે. જે 20 cc $\frac{N}{2}$ સલ્ફ્યુરિક એસિડના તટસ્થીકરણ માટે વપરાય છે. નાઈટ્રોજનના ટકા કેટલા હોય ?
 (A) 23.73 % (B) 40 % (C) 53.65 % (D) 63.6 %
16. 0.759 g સિલ્વર ક્ષાર ડાયબેઝિક છે. તેની દહન ક્રિયામાં 0.463 g ધાત્વીય સિલ્વર બાકી રહે છે, તો તેનો તુલ્યભાર શોધો.
 (A) 70 (B) 108 (C) 60 (D) 50
17. બેઈલ સ્ટેઈન કસોટી શેના માટે વપરાય છે ?
 (A) હેલોજન (B) થાયોયુરિયા (C) પીરીડિન (D) ઉપરોક્ત બધાંજ
18. 15 લિટર ઈથેનના દહનથી CO₂ અને H₂O ના નિર્માણ માટે કેટલો શુદ્ધ ઓક્સિજન જરૂરી છે ?
 (A) 52.5 L (B) 42.5 L (C) 32.5 L (D) 22.5 L
19. સ્ક્રીફની અને પીરીઆની પદ્ધતિ કોના માપન માટે વપરાય છે ?
 (A) નાઈટ્રોજન (B) સલ્ફર (C) હેલોજન (D) ઓક્સિજન
20. સંયોજનનું સામાન્ય અણુસૂત્ર CH₂ છે. એક મોલ સંયોજનનું દળ 4u g છે, તો તેનું આણ્વિય સૂત્ર શું થાય ?
 (A) CH₂ (B) C₂H₂ (C) C₃H₆ (D) C₃H₈
21. 0.365 g નાઈટ્રોજનયુક્ત કાર્બનિક સંયોજન 21 STP એ 56 mL નાઈટ્રોજન આપે છે, તો સંયોજનમાં નાઈટ્રોજનના ટકા કેટલા હોય ?
 (A) 19.18% (B) 38.36% (C) 9.18% (D) 29.18%
22. 1 : 1 ના પ્રમાણમાં ઓર્થો અને પેરા નાઈટ્રોફિનોલનાં મિશ્રણનું અલગીકરણ કરવા માટેની સૌથી સાચી આવકાર્ય પદ્ધતિ કઈ છે ?
 (A) નિસ્ચંદન (B) સ્ફટિકીકરણ (C) સબ્લીમેશન (D) કોમેટોગ્રાફી
23. સંયોજન X જ્યારે ઉત્કલનબિંદુ 0.52° C ધરાવે ત્યારે 6 g સંયોજન X, 100 g પાણીમાં ઓગળે છે. સંયોજન X નું આણ્વિય દળ કેટલું હોય ?
 (A) 60 (B) 120 (C) 180 (D) 342
24. કાર્બન, હાઈડ્રોજન અને ઓક્સિજન ધરાવતા 0.2 g કાર્બનિક સંયોજનનું દહન કરવાથી 0.147 g CO₂ અને 0.12 g પાણી ઉદ્ભવે તો પદાર્થમાં ઓક્સિજનની ટકાવારી કેટલી હશે ?
 (A) 73.29% (B) 78.45% (C) 83.23% (D) 89.50%
25. 20 g નેપ્થોઈક એસિડ (C₁₁H₈O₂) 50 g બેન્ઝિનમાં ઓગળે છે. (K_f = 1.72 K kg mol⁻¹) ઠારણબિંદુએ ડિપ્રેશન 2 K અવલોકિત થાય છે. તો વોન્ટ હોફ કારક (i) કેટલો હોય ?
 (A) 0.5 (B) 1 (C) 2 (D) 3
26. એક કાર્બનિક સંયોજનનું આણ્વિય દળ 60 જાણવા મળ્યું, જેમાં C = 20 %, H = 6.67 % અને N = 46.67 %. જ્યારે બાકીનો ઓક્સિજન છે. તેને ગરમ કરતાં NH₃ મુક્ત થાય છે. જે ઘનસ્વરૂપે હોય છે. જે ઘનસ્વરૂપે જાંબલી રંગના આલ્કલાઈન કોપર-સલ્ફેટનું દ્રાવણ બનાવે છે, તો તે સંયોજન કયું હશે ?
 (A) CH₃NCO (B) CH₃CONH₂ (C) (NH₄)₂CO (D) CH₃CH₂CONH₂
27. 0.30 g કાર્બનિક સંયોજન પર પ્રક્રિયા કરવાથી એમોનિયા મુક્ત થાય છે. હાઈડ્રોજનના માપન માટે તેમાં 100 mL, 0.1 M સલ્ફ્યુરિક એસિડ પસાર કરાય છે. વધારાના એસિડને 20 mL, 0.5 M સોડિયમ હાઈડ્રોક્સાઈડના દ્રાવણની જરૂર રહે છે. જે સંપૂર્ણ તટસ્થી કરવા માટે હોય છે. તો તે કાર્બનિક સંયોજન કયું છે ?
 (A) યુરિયા (B) થાયોયુરિયા (C) એસિટેમાઈડ (D) બેન્ઝામાઈડ
28. એક સંયોજનમાં કાર્બન, હાઈડ્રોજન અને નાઈટ્રોજન પરમાણુઓ 9 : 1 : 3.5 દળ ધરાવે છે. જો સંયોજનનું આણ્વિય વજન 108 હોય તો તે સંયોજનનું આણ્વિય સૂત્ર જણાવો.
 (A) C₂H₆N₂ (B) C₃H₄N (C) C₆H₈N₂ (D) C₉H₁₂N₃
29. Se ના ટકા (આણ્વિય દળ = 78.4) પેરોક્સિડેઝ એનહાઈડ્રેઝ ઉત્સેચક 0.5 % દળ ધરાવે છે. પેરોક્સિડેઝ એનહાઈડ્રેઝ ઉત્સેચકનું ન્યૂનતમ આણ્વિય દળ કેટલું હોય ?
 (A) 1.568 × 10⁴ (B) 1.568 × 10³ (C) 15.68 (D) 2.136 × 10⁴
30. એક કાર્બનિક સંયોજનમાં 11.5 % નાઈટ્રોજન છે. તેને અનુસરીને જેલ્ડાહ પદ્ધતિ અને એમોનિયાના ઉદ્ભવ શોષણ માટે

100 ml સામાન્ય સલ્ફ્યુરિક એસિડની જરૂર હોય છે. 400 ml પાણીમાં ઉમેરવામાં આવે છે અને 20 ml આ નવા દ્રવણ માટે 16 ml N/5 NaOH સંપૂર્ણ તટસ્થ કરવા માટે જરૂર પડે છે. કાર્બનિક સંયોજનનું મૂળભૂત દળની ગણતરી કરો.

- (A) 2.432 g (B) 3.156 g (C) 4.058 g (D) 1.850 g

31. $\text{CH}_3 - \underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}} - \text{COOH}$ નું IUPAC નામ શું છે ?

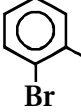
- (A) 2-ઇથાઇલ પ્રોપેનોઇક એસિડ (B) 2-મિથાઇલ બ્યુટાનોઇક એસિડ
(C) 2-ઇથાઇલ મિથાઇલ લેક્ટિક એસિડ (D) 2-કાર્બોક્સિ બ્યુટેન

32. પ્રોપેન નાઇટ્રાઇલનું સૂત્ર કયું છે ?

- (A) CH_3CN (B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CN}$ (C) $\text{C}_3\text{H}_7\text{CN}$ (D) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NC}$

33. $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CN}$ નું IUPAC નામ શું છે ?

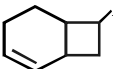
- (A) 3-સાયનો પ્રોપાઇન (B) 2-પ્રોપાઇનીલ સાયનાઇડ (C) 2-પ્રોપીન નાઇટ્રાઇલ (D) 3-બ્યુટીન નાઇટ્રાઇલ

34.  સંયોજનનું IUPAC નામ શું છે ?

- (A) 1-ક્લોરો-2-બ્રોમો સાયક્લોહેક્સેન (B) 1,2-બ્રોમોક્લોરો સાયક્લોહેક્સેન
(C) 4-બ્રોમો-3-ક્લોરો સાયક્લોહેક્સેન (D) 1-બ્રોમો-2-ક્લોરો સાયક્લોહેક્સેન

35. $(\text{CH}_3)_3\text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2$ નું IUPAC નામ શું છે ?

- (A) 2,2-ડાયમિથાઇલ-3-બ્યુટેન (B) 3,3,3-ટ્રાયમિથાઇલ-1-પ્રોપેન
(C) 3,3-ડાયમિથાઇલ-1-બ્યુટેન (D) 1,1,1-ટ્રાયમિથાઇલ-2-પ્રોપેન

36.  નું IUPAC નામ શું છે ?

- (A) 7-બ્રોમો બાયસાયક્લો [4, 2, 0]-2-ઓક્ટેન (B) 2-બ્રોમો બાયસાયક્લો [4, 2, 0]-5-ઓક્ટેન
(C) 8-બ્રોમો બાયસાયક્લો [2, 4, 0]-4-ઓક્ટેન (D) 6-બ્રોમો બાયસાયક્લો [4, 2, 0]-1-ઓક્ટેન

37. કોનું IUPAC નામ ઈથેનોઇલ ક્લોરાઇડ છે ?

- (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ (B) CH_3COCl (C) CCl_3CHO (D) CH_2ClCOOH

38. $\text{CH}_3\text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$ નું IUPAC નામ શું છે ?

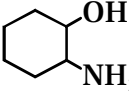
- (A) 1-પેન્ટાઇન-3-આઇન (B) 3-પેન્ટેન-1-આઇન (C) 2-પેન્ટેન-4-આઇન (D) 4-પેન્ટીન-2-આઇન

39. બહુક્રિયાશીલ સંયોજનોના ક્રિયાશીલ સમૂહોના IUPAC નામકરણ દરમિયાન ઉતરતા ક્રમ માટે કયો વિકલ્પ સાચો છે ?

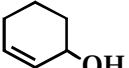
- (A) $-\text{COOH}$, $-\text{CHO}$, $-\text{OH}$, $-\text{NH}_2$ (B) $-\text{NH}_2$, $-\text{OH}$, $-\text{CHO}$, $-\text{COOH}$
(C) $-\text{COOH}$, $-\text{OH}$, $-\text{NH}_2$, $-\text{CHO}$ (D) $-\text{COOH}$, $-\text{NH}_2$, $-\text{CHO}$, $-\text{OH}$

40. $\text{Cl}_2\text{CHCHBrCl}$ નું IUPAC નામ શું છે ?

- (A) 1-બ્રોમો-1, 2, 2-ટ્રાયક્લોરો ઈથીન (B) 1, 1, 2-ટ્રાયક્લોરો-2-બ્રોમો ઈથીન
(C) 1-બ્રોમો-1, 2, 2-ટ્રાયક્લોરો ઈથેન (D) 2-બ્રોમો-1, 1, 2-ટ્રાયક્લોરો ઈથેન

41.  નું IUPAC નામ શું છે ?

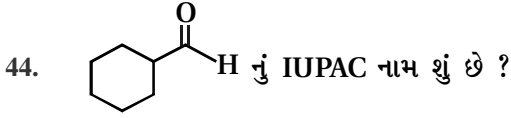
- (A) 1-એમિનો-2-હાઇડ્રોક્સિ સાયક્લોહેક્સેન (B) 2-એમિનો-1-હાઇડ્રોક્સિ સાયક્લોહેક્સેન
(C) 2-હાઇડ્રોક્સિ સાયક્લોહેક્સેનેમાઇન (D) 2-એમિનો સાયક્લોહેક્સેનોલ

42.  નું IUPAC નામ શું છે ?

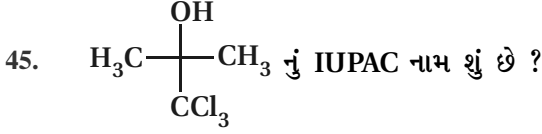
- (A) 3-હાઇડ્રોક્સિ સાયક્લોહેક્સેન (B) સાયક્લોહેક્સેન-3-ઓલ
(C) સાયક્લો-2-એન-1-ઓલ (D) 2-એન-સાયક્લોહેક્સેન-1-ઓલ

43. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$ નું IUPAC નામ કયું છે ?

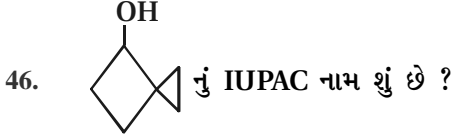
- (A) હેક્સ-1-આઈન-3-ઈન (B) હેક્સ-5-આઈન-3-ઈન (C) હેક્સ-3-ઈન-1-આઈન (D) હેક્સ-3-ઈન-5-આઈન



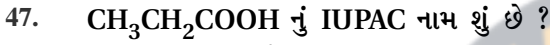
- (A) મિથેનોઈલ સાયક્લોહેક્ઝેન (B) ફોર્માઈલ સાયક્લોહેક્ઝેન
(C) સાયક્લોહેક્ઝાનીલ (D) સાયક્લોહેક્ઝેન કાર્બાલ્ડિહાઈડ



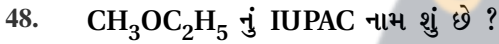
- (A) 2-ટ્રાયક્લોરો મિથાઈલ-2-પ્રોપેનોલ (B) 2-હાઈડ્રોક્સિ-2-ટ્રાયક્લોરો મિથાઈલ પ્રોપેન
(C) 1,1,1-ટ્રાયક્લોરો-2-હાઈડ્રોક્સિ-2-મિથાઈલ પ્રોપેન (D) 1,1,1-ટ્રાયક્લોરો-2-મિથાઈલ-2-પ્રોપેનોલ



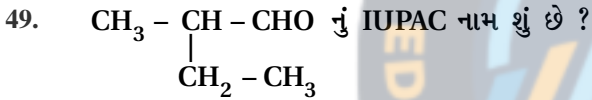
- (A) બાયસાયક્લો [3, 2, 0] હેક્ઝેન-2-ઓલ (B) સ્પાયરો [3, 2] હેક્ઝેન-1-ઓલ
(C) સ્પાયરો [3, 2] હેક્ઝેન-4-ઓલ (D) સ્પાયરો [2, 3] હેક્ઝેન-4-ઓલ



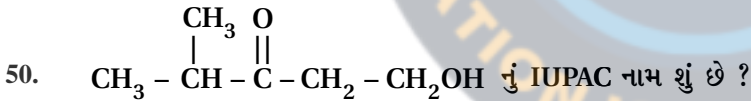
- (A) ઈથાઈલ ફોર્મિક એસિડ (B) ઈથાઈલ કાર્બોક્સિલિક એસિડ
(C) ઈથેન મિથેનોઈક એસિડ (D) પ્રોપેનોઈક એસિડ



- (A) ઈથોક્સિ મિથેન (B) મિથોક્સિ ઈથેન (C) ઈથાઈલ મિથાઈલ ઈથર (D) મિથાઈલ ઈથાઈલ ઈથર



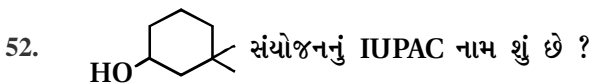
- (A) બ્યુટેન-2-આલ્ડિહાઈડ (B) 2-મિથાઈલ બ્યુટેનાલ
(C) 3-મિથાઈલ આઈસોબ્યુટારાલ્ડિહાઈડ (D) 2-ઈથાઈલ પ્રોપેનોલ



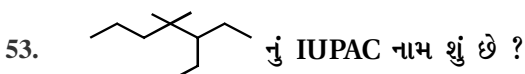
- (A) 1-હાઈડ્રોક્સિ-4-મિથાઈલ પેન્ટેન-3-ઓન (B) 2-મિથાઈલ-5-હાઈડ્રોક્સિ પેન્ટેન-3-ઓન
(C) 4-મિથાઈલ-3-ઓક્ઝો પેન્ટેન-1-ઓન (D) હેક્ઝાન-1-ઓલ-3-ઓન



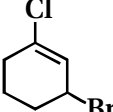
- (A) 5-મિથાઈલહેક્ઝ-3-ઈન-2-ઓલ (B) 2-મિથાઈલહેક્ઝ-3-ઈન-5-ઓલ
(C) 2-હાઈડ્રોક્સિ-5-મિથાઈલ-3-હેક્ઝેન (D) 5-હાઈડ્રોક્સિ-2-મિથાઈલ-3-હેક્ઝેન



- (A) 3,3-ડાયમિથાઈલ-1-હાઈડ્રોક્સિ સાયક્લોહેક્ઝેન (B) 1,1-ડાયમિથાઈલ-3-હાઈડ્રોક્સિ સાયક્લોહેક્ઝેન
(C) 3,3-ડાયમિથાઈલ-1-સાયક્લો હેક્ઝેનોલ (D) 1,1-ડાયમિથાઈલ-3-સાયક્લો હેક્ઝેનોલ



- (A) 3-ઈથાઈલ-4,4-ડાયમિથાઈલ હેપ્ટેન (B) 1,1-ડાયઈથાઈલ-2,2-ડાયમિથાઈલ પેન્ટેન
(C) 4,4-ડાયમિથાઈલ-5,5-ડાયઈથાઈલ પેન્ટેન (D) 5,5-ડાયઈથાઈલ-4,4-ડાયમિથાઈલ પેન્ટેન

54.  નું IUPAC નામ શું છે ?

(A) 2-બ્રોમો-6-ક્લોરો સાયક્લોહેક્સ-1-ઇન
(C) 3-બ્રોમો-1-ક્લોરો સાયક્લોહેક્સેન

(B) 6-બ્રોમો-2-ક્લોરો સાયક્લોહેક્સેન
(D) 1-બ્રોમો-3-ક્લોરો સાયક્લોહેક્સેન

55.
$$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2\text{CH}_3 & & \\ & & | & & | & & \\ \text{H}_3\text{C} & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & & & & & & & \\ & & \text{CH}_2\text{CH}_3 & & & & & & & & \end{array}$$

સંયોજનનું IUPAC નામ શું આપી શકાય ?

(A) 2,5-ડાયમિથાઇલ-4-મિથાઇલ હેક્સેન
(C) 2,5,6-ટ્રાયમિથાઇલ ઓક્ટેન

(B) 3,4,6-ટ્રાયમિથાઇલ ઓક્ટેન
(D) 3,5-ડાયમિથાઇલ-6-ઇથાઇલ હેપ્ટેન

56.
$$\begin{array}{ccccccc} & & \text{OH} & & \text{CH}_3 & & \\ & & | & & | & & \\ \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CHO} \end{array}$$

સંયોજનનું IUPAC નામ શું છે ?

(A) 4-હાઇડ્રોક્સિ-1-મિથાઇલ પેન્ટાનાલ
(C) 2-હાઇડ્રોક્સિ-4-મિથાઇલ પેન્ટાનાલ

(B) 4-હાઇડ્રોક્સિ-2-મિથાઇલ પેન્ટાનાલ
(D) 2-હાઇડ્રોક્સિ-2-મિથાઇલ પેન્ટાનાલ

57. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ સંયોજનનું IUPAC નામ જણાવો.

(A) 1,1-ડાયમિથાઇલ પ્રોપ-2-ઇન
(C) 2-વિનાઇલ પ્રોપેન

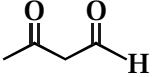
(B) 3-મિથાઇલ બ્યુટ-1-ઇન
(D) 1-આઇસો પ્રોપાઇલ ઈથિલીન

58.
$$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & & & \\ & & | & & & & \\ \text{CH}_3 & - & \text{C} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ & & | & & & & | & & \\ & & \text{OH} & & & & \text{OH} & & \end{array}$$

સંયોજનનું IUPAC નામ જણાવો.

(A) 1, 1-ડાયમિથાઇલ બ્યુટેન-1, 3-ડાયોલ
(C) 2-મિથાઇલ પેન્ટેન-2, 4-ડાયોલ

(B) 1, 3, 3-ટ્રાયમિથાઇલ પ્રોપેન-1, 3-ડાયોલ
(D) 1, 3, 3-ટ્રાયમિથાઇલ-1, 3-પ્રોપેન ડાયોલ

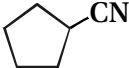
59.  નું સાચું IUPAC નામ શું છે ?

(A) 3-કિટોબ્યુટાનોલ

(B) 3-આલ્ડોબ્યુટાનાલ

(C) બ્યુટીન 1, 3-ડાયોન

(D) બ્યુટેન 1, 3-ડાયોલ

60.  નું IUPAC નામ શું છે ?

(A) સાયક્લોહેક્સેન નાઇટ્રાઇલ

(B) સાયક્લોહેક્સેન કાર્બોનાઇટ્રાઇલ

(C) સાયક્લો પેન્ટેન નાઇટ્રાઇલ

(D) સાયક્લો પેન્ટેન કાર્બોનાઇટ્રાઇલ