

# Gujarat Technological University

## Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C320501

Date: 30 -05 -2015

Subject Name: Organic Chemistry

Time: 10:30AM TO 12:00 PM

Total Marks: 70

### Instructions:

1. Attempt all questions.
2. Make suitable assumption wherever necessary.
3. Each question is of 1 mark.
4. Use of SIMPLE CALCULATOR is permissible. (Scientific/Higher Version not allowed)
5. English version is authentic.

No. Question Text and Option. પ્રશ્ન અને વિકલ્પો.

Ethane is an example of

1. A. Cyclic compound B. Heterocyclic compound  
C. Acyclic compound D. None of them

ઇથેન એ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.

૧. A. ચક્રિય સંયોજન B. વિષમચક્રિય સંયોજન  
C. અચક્રિય સંયોજન D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

The general formula of alkane is

2. A.  $C_nH_{2n}$  B.  $C_nH_{2n+2}$   
C.  $C_nH_{2n-2}$  D. None of them

આલ્કેનનું સામાન્ય સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

૨. A.  $C_nH_{2n}$  B.  $C_nH_{2n+2}$   
C.  $C_nH_{2n-2}$  D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

IUPAC name of  $CH_2=CH-CH_2-CH_3$  is

3. A. 1-butene B. 2-butene  
C. 3-butene D. 4-butene

$CH_2=CH-CH_2-CH_3$  નું IUPAC નામ \_\_\_\_\_ છે.

૩. A. ૧- બ્યુટીન B. ૨- બ્યુટીન  
C. ૩- બ્યુટીન D. ૪- બ્યુટીન

1-pentanol and 2-pentanol are the examples of

4. A. Metamerism B. Tautomerism  
C. Chain isomerism D. Position isomerism

૧- પેન્ટેનોલ અને ૨-પેન્ટેનોલ કયા પ્રકારની સમઘટકતા દર્શાવે છે.

૪. A. મેટામેરીઝમ B. ચલરૂપકતા  
C. શૃંખલા સમઘટકતા D. સ્થાન સમઘટકતા

5. Tartaric acid shows

- A. Optical isomerism                      B. Chain isomerism  
C. Geometrical isomerism                D. Position isomerism

ટાટ્ટરિક એસિડ કયા પ્રકારની સમઘટકતા દર્શાવે છે.

૫. A. પ્રકાશીય સમઘટકતા                      B. શુંખલા સમઘટકતા  
C. ભૌમિતિક સમઘટકતા                      D. સ્થાન સમઘટકતા

Which of the following is an example of sublimate substance

6. A. Naphthalene                              B. Benzene  
C. Anthracene                                D. All of these

નીચેનામાંથી કયું ઉઘ્વૃપાતી પદાર્થનું ઉદાહરણ છે.

૬. A. નેપ્થેલીન                                B. બેન્ઝીન  
C. એન્થ્રાસીન                                D. આપેલા બધાં જ

Aniline is purified by

7. A. Simple distillation                      B. Fractional distillation  
C. Steam distillation                      D. Vaccum distillation

એનિલીનના શુદ્ધીકરણ માટે નીચેના પેકી કઈ પધ્ધતિ વપરાય છે.

૭. A. સાંદ્ર નિસ્ચંદન                      B. વિભાગીય નિસ્ચંદન  
C. વરાળ નિસ્ચંદન                      D. વેક્યુમ નિસ્ચંદન

\_\_\_\_\_ metal is used in the preparation of Lassaigne's solution

8. A. Na    B. K  
C. Al    D. B

લેસાઈન દ્રાવણ બનાવવા માટે કઈ ધાતુ વપરાય છે.

૮. A. Na    B. K  
C. Al    D. B

In the estimation of Carbon & Hydrogen CO<sub>2</sub> is absorbed in \_\_\_\_\_

9. A. CuSO<sub>4</sub>                                      B. CaCl<sub>2</sub>  
C. 50 % KOH                                D. None of them

કાર્બન અને હાઇડ્રોજનના પરિમાપન દરમિયાન CO<sub>2</sub> \_\_\_\_\_ માં શોષવામાં આવે છે.

૯. A. CuSO<sub>4</sub>                                      B. CaCl<sub>2</sub>  
C. 50 % KOH                                D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

Duma's method is used for the estimation of

10. A. Halogen                                      B. S  
C. P    D. N

ડ્યુમા પધ્ધતિ \_\_\_\_\_ ના પરિમાપન માટે વપરાય છે.

૧૦. A. હેલોજન                                      B. S  
C. P    D. N

The boiling point of ethanol is

11. A. 75° C B. 155° C  
C. 120° C D. 78° C

ઇથેનોલનું ઉત્કલનબિંદુ \_\_\_\_\_ છે.

૧૧. A. 75° C B. 155° C  
C. 120° C D. 78° C

The melting point of benzoic acid is

12. A. 121° C B. 199° C  
C. 150° C D. 144° C

બેન્ઝોઇક એસિડનું ગલનબિંદુ \_\_\_\_\_ છે.

૧૨. A. 121° C B. 199° C  
C. 150° C D. 144° C

On alkylation process, benzene gives toluene. This process is known as

13. A. Halogenation B. Colbe reaction  
C. Friedel-craft reaction D. None of them

આલ્કાઇલેશન પ્રક્રિયા દ્વારા બેન્ઝીનમાંથી ટોલ્યુઇન બને છે. આ પ્રક્રિયા \_\_\_\_\_ તરીકે ઓળખાય છે.

૧૩. A. હેલોજીનેશન B. કોલ્બે પ્રક્રિયા  
C. ફ્રીડલ- ક્રાફ્ટ પ્રક્રિયા D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

Fluorescein is an example of

14. A. Phthalein dye B. Nitro dye  
C. Nitroso dye D. Azo dye

ફ્લોરેસીન એ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.

૧૪. A. થેલીન રંગક B. નાઇટ્રો રંગક  
C. નાઇટ્રોઝો રંગક D. એઝો રંગક

Naphthol -AS is an example of

15. A. Azoic dyes B. Nitro dyes  
C. Acid dyes D. Vat dyes

નેપ્થોલ- AS એ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.

૧૫. A. એઝોઇક રંગક B. નાઇટ્રો રંગક  
C. એસિડ રંગક D. વેટ રંગક

Chromophore + Auxochrome = \_\_\_\_\_

16. A. Colour B. Dyes  
C. Pigment D. None of them

ક્રોમોફોર + ઓક્સોક્રોમ = \_\_\_\_\_

૧૬. A. રંગ B. રંગક  
C. વર્ણક D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

Which of the following is an example of auxochromic group

17. A. -CHO B. -OH  
C. -NO D. -NO<sub>2</sub>

નીચેના પેકી કયો ઓક્સોક્રોમીક સમુહ છે. ?

૧૭. A. -CHO B. -OH  
C. -NO D. -NO<sub>2</sub>

Which of the following is an example of chromophoric group

18. A. -CO B. -SH  
C. -NH<sub>2</sub> D. -OH

નીચેના પેકી કયો ક્રોમોફોરિક સમુહ છે. ?

૧૮. A. -CO B. -SH  
C. -NH<sub>2</sub> D. -OH

The unsaturated groups that are responsible for colour of organic compounds are called as \_\_\_\_\_

19. A. Chromophore B. Chromogen  
C. Auxochrome D. Dye

કાર્બોનિક સંયોજનોનાં રંગ માટે જવાબદાર અસંતૃપ્ત સમુહ \_\_\_\_\_ તરીકે ઓળખાય છે.

૧૯. A. ક્રોમોફોર B. ક્રોમોજન  
C. ઓક્સોક્રોમ D. રંગક

Which compound gives Diazotisation reaction

20. A. Aniline B. Benzene  
C. Nitrobenzene D. Phenol

ડાયોટાઇઝેશન પ્રક્રિયા નીચેનામાંથી કયો પદાર્થ આપે છે.

૨૦. A. એનીલીન B. બેન્ઝીન  
C. નાઇટ્રોબેન્ઝીન D. ફિનોલ

Trinitro Toluene is used as

21. A. Drugs B. Explosives  
C. Perfume D. All of the above

ટ્રાઇનાઇટ્રો ટોલ્યુઇન એ \_\_\_\_\_ માં વપરાય છે.

૨૧. A. દવાઓ B. વિસ્ફોટકો  
C. પરફ્યુમ D. આપેલા બધાં જ

Oluem is

22. A.  $SO_3$  B.  $H_2SO_4$   
C.  $SO_3+H_2SO_4$  D. None of them  
ઓલિયમ એ \_\_\_\_\_ છે.

૨૨. A.  $SO_3$  B.  $H_2SO_4$   
C.  $SO_3+H_2SO_4$  D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

Nitration is \_\_\_\_\_

23. A. Exothermic reaction B. Endothermic reaction  
C. Both A & B D. None of them  
નાઇટ્રેશન \_\_\_\_\_ પ્રક્રિયા છે.

૨૩. A. ઉષ્માશોષક B. ઉષ્માક્ષેપક  
C. A તથા B બંને D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

ABS is

24. A. Anionic detergent B. Cationic detergent  
C. Non-ionic detergent D. Biosoft detergent

ABS એ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.

૨૪. A. એનાયોનિક ડિટર્જન્ટ B. કેટાયોનિક ડિટર્જન્ટ  
C. બિન- આયોનિક ડિટર્જન્ટ D. બાયોસોફ્ટ ડિટર્જન્ટ

Trisaccharides contain three molecules of

25. A. Disaccharides B. Polysaccharides  
C. Monosaccharides D. Tetrasaccharides

ટ્રાઇસેકેરાઇડ \_\_\_\_\_ ના ત્રણ અણુઓ ધરાવે છે.

૨૫. A. ડાયસેકેરાઇડ B. પોલીસેકેરાઇડ  
C. મોનોસેકેરાઇડ D. ટ્રેટ્રાસેકેરાઇડ

Cellulose is an example of

26. A. Non-suger B. Suger  
C. Oligosaccharides D. Polysaccharides

સેલ્યુલોઝ એ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.

૨૬. A. બીન- શર્કરા B. શર્કરા  
C. ઓલિગોસેકેરાઇડ D. પોલીસેકેરાઇડ

The general formula of carbohydrates is

27. A.  $C_x(H_2O)_y$  B.  $C_x(H_2O)_{y+1}$   
C.  $C_x(H_2O)_{y-1}$  D. None of them

કાર્બોહાઇડ્રેટ્સનું સામાન્ય સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

૨૭. A.  $C_x(H_2O)_y$  B.  $C_x(H_2O)_{y+1}$

C.  $C_x(H_2O)_{y-1}$  D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

In kjeldahl's method evolved nitrogen is converted into

28. A. Sodium sulphate B. Ammonium sulphate  
C. Ferrous sulphate D. Copper sulphate

જેલ્ડાહની પધ્ધતિ દરમિયાન ઉત્પન્ન થતો નાઇટ્રોજન \_\_\_\_\_ માં ફેરવાય છે.

૨૮. A. સોડિયમ સલ્ફેટ B. એમોનિયમ સલ્ફેટ  
C. ફેરસ સલ્ફેટ D. કોપર સલ્ફેટ

On nitration of nitrobenzene gives

29. A. Benzoic acid B. Aniline  
C. m-dinitrobenzene D. None of them

નાઇટ્રોબેન્ઝીનનું નાઇટ્રેશન કરતા \_\_\_\_\_ મળે છે.

૨૯. A. બેન્ઝોઇક એસિડ B. એનીલીન  
C. m-ડાયનાઇટ્રોબેન્ઝીન D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

The boiling point of Benzaldehyde is

30. A.  $179^{\circ}C$  B.  $198^{\circ}C$   
C.  $150^{\circ}C$  D.  $144^{\circ}C$

બેન્ઝાલ્ડીહાઇડનું ઉત્કલનબિંદુ \_\_\_\_\_ છે.

30. A.  $179^{\circ}C$  B.  $198^{\circ}C$   
C.  $150^{\circ}C$  D.  $144^{\circ}C$

Alkanes differ in composition from one another by

31. A.  $=CH$  B.  $-CH_2$   
C.  $-NH$  D.  $-CH_3$

આલ્કેન સંયોજનોના બંધારણમાં એકબીજા વચ્ચે \_\_\_\_\_ નો તફાવત છે.

૩૧. A.  $=CH$  B.  $-CH_2$   
C.  $-NH$  D.  $-CH_3$

The structural formula of Ethene is

32. A.  $CH_3-CH_3$  B.  $CH_2=CH_2$   
C.  $CH=CH$  D. None of them

ઇથીનનું બંધારણીય સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

૩૨. A.  $CH_3-CH_3$  B.  $CH_2=CH_2$   
C.  $CH=CH$  D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

Propanal & Propanone are the example of

33. A. Metamerism B. Functional group isomerism  
C. Position isomerism D. Chain isomerism

૩૩. પ્રોપેનાલ અને પ્રોપેનોન શાના ઉદાહરણ છે.

- A. મેટામેરીઝમ  
B. ક્રિયાશીલ- સમુહ સમઘટકતા  
C. સ્થાન સમઘટકતા  
D. શુંખલા સમઘટકતા

In the estimation of sulphur \_\_\_\_\_ is added in mother liquid

34. A.  $BaSO_4$   
B.  $Ba(NO_3)_2$   
C.  $BaCl_2$   
D. Both B & C

સલ્ફરના પરિમાપનમાં મુળ દ્રાવણમાં \_\_\_\_\_ ઉમેરવામાં આવે છે.

34. A.  $BaSO_4$   
B.  $Ba(NO_3)_2$   
C.  $BaCl_2$   
D. B તથા C બંને

The unsaturated hydrocarbon contains

35. A. Single bond  
B. Double bond  
C. Triple bond  
D. Double bond & triple bond

અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન શું ધરાવે છે.

35. A. એક બંધ  
B. બે બંધ  
C. ત્રણ બંધ  
D. બે બંધ અને ત્રણ બંધ

The saturated hydrocarbon is also called

36. A. Alkyne  
B. Alkene  
C. Alkane  
D. None of them

સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનને \_\_\_\_\_ પણ કહેવાય છે.

36. A. આલ્કાઇન  
B. આલ્કીન  
C. આલ્કેન  
D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

The another name of dimethyl ketone is

37. A. Acetone  
B. Butanone  
C. Methyl ethyl ketone  
D. None of them

ડાઇ મિથાઇલ કિટોનનું બીજું નામ \_\_\_\_\_ છે.

37. A. એસિટોન  
B. બ્યુટેનોન  
C. મિથાઇલ ઇથાઇલ કિટોન  
D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

Acetic acid react with sodium metal gives

38. A. Sodium styarate  
B. Sodium tartarate  
C. Sodium acetate  
D. None of them

એસિટીક એસિડની સોડિયમ ધાતુ સાથે પ્રક્રિયા થવાથી \_\_\_\_\_ બને છે.

38. A. સોડિયમ સ્ટીયરેટ  
B. સોડિયમ ટાર્ટરેટ  
C. સોડિયમ એસિટેટ  
D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

The general formula of Grignard reagent is

39. A.  $R(Mg)Br$   
B.  $R(Mn)Br$   
C.  $R(Na)Br$   
D.  $R(Fe)Br$

ગ્રિન્હાઈ પ્રક્રિયકનું સામાન્ય સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

3૯. A. R(Mg)Br B. R(Mn)Br  
C. R(Na)Br D. R(Fe)Br

Which catalyst use in friedel craft reaction

40. A. CH<sub>3</sub>Cl B. Anhy. AlCl<sub>3</sub>  
C. Both A & B D. None of them

ફ્રીડલ- ક્રાફ્ટ પ્રક્રિયામાં કયો ઉદીપક વપરાય છે.

૪૦. A. CH<sub>3</sub>Cl B. નિજાઈ AlCl<sub>3</sub>  
C. A & B બંને D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

The formula of styrene is

41. A. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH=CH<sub>2</sub> B. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH<sub>3</sub>  
C. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> D. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-OH

સ્ટાયરીનનું સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

૪૧. A. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH=CH<sub>2</sub> B. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH<sub>3</sub>  
C. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> D. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>-OH

On oxidation , toluene gives

42. A. Benzaldehyde B. Benzoic acid  
C. Benzene D. Aniline

ટોલ્યુઈનના ઓક્સીડેશનથી શું બને છે.

૪૨. A. બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ B. બેન્ઝોઇક એસિડ  
C. બેન્ઝીન D. એનીલીન

On reduction , nitrobenzene gives

43. A. Benzoic acid B. Aniline  
C. Benzene D. None of them

નાઇટ્રોબેન્ઝીનના રીડક્શનથી શું બને છે.

૪૩. A. બેન્ઝોઇક એસિડ B. એનીલીન  
C. બેન્ઝીન D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

The compound containing the chromophoric group is called

44. A. Chromophores B. Auxochromes  
C. Chromogen D. None of them

ક્રોમોફોરિક સમૂહ ધરાવતા સંયોજનને શું કહેવાય છે.

૪૪. A. ક્રોમોફોર B. ઓક્સોક્રોમ  
C. ક્રોમોજન D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

Process in which -CH<sub>3</sub> group is introduced in the molecule of organic compound

45. A. Nitration B. Alkylation



C. Sulphonation D. Halogenation

કઈ પદ્ધતિથી કાર્બોનિક સંયોજનના અણુમાં  $-CH_3$  સમુહ દાખલ કરવામાં આવે છે.

૪૫. A. નાઇટ્રેશન B. આલ્કાઇલેશન  
C. સલ્ફોનેશન D. હેલોજીનેશન

Process in which  $-NO_2$  group is introduced in the molecule of organic compound

46. A. Nitration B. Alkylation  
C. Sulphonation D. Halogenation

કઈ પદ્ધતિથી કાર્બોનિક સંયોજનના અણુમાં  $-NO_2$  સમુહ દાખલ કરવામાં આવે છે.

૪૬. A. નાઇટ્રેશન B. આલ્કાઇલેશન  
C. સલ્ફોનેશન D. હેલોજીનેશન

Nitration of phenol in presence of fuming  $HNO_3$  gives \_\_\_\_\_

47. A. TNT B. Picric acid  
C. p-nitro phenol D. None of them

ફિનોલના ફ્યુમીંગ  $HNO_3$  ની હાજરીમાં નાઇટ્રેશનથી શું મળે છે.

૪૭. A. TNT B. પિક્રિક એસિડ  
C. p-નાઇટ્રોફિનોલ D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

n-pentane & iso-pentane are example of

48. A. Chain isomerism B. Position isomerism  
C. Metamerism D. Tautomerism

n-પેન્ટેન અને આઇસો પેન્ટેન શાના ઉદાહરણ છે.

૪૮. A. શૃંખલા સમઘટકતા B. સ્થાન સમઘટકતા  
C. મેટામેરીઝમ D. ચલરૂપકતા

Ethanal & vinyl alcohol are example of

49. A. Chain isomerism B. Position isomerism  
C. Metamerism D. Tautomerism

ઇથેનાલ અને વિનાઇલ આલ્કોહોલ શાના ઉદાહરણ છે.

૪૯. A. શૃંખલા સમઘટકતા B. સ્થાન સમઘટકતા  
C. મેટામેરીઝમ D. ચલરૂપકતા

Cis -2-butene and trans-2-butene are example of which type of isomerism

50. A. Chain isomerism B. Geometrical isomerism  
C. Optical isomerism D. None of them

સીસ-2-બ્યુટીન અને ટ્રાન્સ-2-બ્યુટીન કઈ સમઘટકતાના ઉદાહરણ છે.

૫૦. A. શૃંખલા સમઘટકતા B. ભૌમિતિક સમઘટકતા  
C. પ્રકાશ ક્રિયાશીલ સમઘટકતા D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

51. IUPAC name of  $CH_2=CH-CH_3$  is \_\_\_\_\_

- A. Pent-1-ene  
B. But-1-ene  
C. Prop-1-ene  
D. But-2-ene

$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$  નું IUPAC નામ \_\_\_\_\_ છે.

૫૧. A. પેન્ટ-૧-ઇન  
B. બ્યુટ-૧-ઇન  
C. પ્રોપ-૧-ઇન  
D. બ્યુટ-૨-ઇન

-CONH<sub>2</sub> functional group indicate

52. A. Amide  
B. Amine  
C. Nitro  
D. Cyanide

-CONH<sub>2</sub> ક્રિયાશીલ સમુહ શું દર્શાવે છે.

૫૨. A. એમાઇડ  
B. એમાઇન  
C. નાઇટ્રો  
D. સાયનાઇડ

A solid substance on heating is directly converted into vapour without passing through the liquid state, this process is called \_\_\_\_\_

53. A. Distillation  
B. Sublimation  
C. Crystallization  
D. None of them

કાબંનીક પદાર્થને ગરમ કરતા તે પ્રવાહીને બદલે સીધો વાયુ સ્વરૂપમાં ફેરવાય છે. આ પ્રક્રિયાને \_\_\_\_\_ કહેવાય છે.

૫૩. A. નિસ્તંદન  
B. ઉધ્વંપાતન  
C. સ્ફટિકીકરણ  
D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

Sucrose is the example of

54. A. Trisaccharide  
B. Tetrasaccharide  
C. Disaccharide  
D. Monosaccharide

સુક્રોઝ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.

૫૪. A. ટ્રાયસેકેરાઇડ  
B. ટ્રેટ્રાસેકેરાઇડ  
C. ડાયસેકેરાઇડ  
D. મોનોસેકેરાઇડ

State of pure phenol is

55. A. Solid  
B. Liquid  
C. Gas  
D. None of them

શુદ્ધ ફિનોલ \_\_\_\_\_ અવસ્થામાં હોય છે.

૫૫. A. ધન  
B. પ્રવાહી  
C. વાયુ  
D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

In Dow process, chlorobenzene is converted into

56. A. Aniline  
B. Phenol  
C. Benzoic acid  
D. Benzene

ડાઉ પ્રક્રિયામાં કલોરોબેન્ઝીનનું \_\_\_\_\_ માં રૂપાંતર થાય છે.

૫૬. A. એનીલીન B. ફિનોલ  
C. બેન્ઝોઇક એસિડ D. બેન્ઝીન

The formula of Oxalic acid is

57. A.  $(\text{COOH})_2$  B.  $\text{RCOOH}$   
C.  $(\text{CHO})_2$  D. None of them

ઓક્સેલીક એસિડનું સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

૫૭. A.  $(\text{COOH})_2$  B.  $\text{RCOOH}$   
C.  $(\text{CHO})_2$  D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

On Cyclization , n-hexane gives

58. A. Cyclohexane B. Benzene  
C. Both A & B D. Benzoic acid

n-હેક્ઝેનની ચક્રીકરણની પ્રક્રિયાથી \_\_\_\_\_ નીપજ મળે છે.

૫૮. A. સાયકલોહેક્ઝેન B. બેન્ઝીન  
C. A તથા B બંને D. બેન્ઝોઇક એસિડ

The first member of aliphatic compound is

59. A. Fatty acid B. Acetic acid  
C. Formic acid D. Amino acid

એલીફેટીક સંયોજનોનો પ્રથમ સભ્ય \_\_\_\_\_ છે.

૫૯. A. ફેટી એસિડ B. એસિટિક એસિડ  
C. ફોર્મિક એસિડ D. એમિનો એસિડ

Phenol reacts with  $\text{PCl}_5$  gives \_\_\_\_\_ product

60. A. Iodobenzene B. Nitrobenzene  
C. Bromobenzene D. chlorobenzene

ફિનોલની  $\text{PCl}_5$  સાથેની પ્રક્રિયાથી \_\_\_\_\_ નીપજ મળે છે.

૬૦. A. આયોડોબેન્ઝીન B. નાઇટ્રોબેન્ઝીન  
C. બ્રોમોબેન્ઝીન D. કલોરોબેન્ઝીન

\_\_\_\_\_ unit process in which  $\text{H}_2\text{SO}_4$  working as a catalyst

61. A. Sulphonation B. Nitration  
C. Halogenation D. Alkylation

\_\_\_\_\_ એકમ પદ્ધતિમાં  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ઉદ્દીપક તરીકે કાર્ય કરે છે.

૬૧. A. સલ્ફોનેશન B. નાઇટ્રેશન  
C. હેલોજોનેશન D. આલ્કાઇલેશન

Acetylene reacts with  $\text{H}_2\text{SO}_4$  giving \_\_\_\_\_

62. A. Ethanol B. Acetaldehyde

C. Acetone D. None of them

એસીટીલીનની  $H_2SO_4$  સાથેની પ્રક્રિયાથી \_\_\_\_\_ નીપજ મળે છે.

૬૨. A. ઇથેનોલ B. એસિટાલ્ડીહાઇડ  
C. એસિટોન D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

Ethyl amine reacts with nitrous acid forming

63. A. Ethyl cyanide B. Ethanol  
C. Nitro ethane D. Nitro methane

ઇથાઇલ એમાઇનની નાઇટ્રસ એસિડ સાથેની પ્રક્રિયાથી \_\_\_\_\_ નીપજ મળે છે.

૬૩. A. ઇથાઇલ સાયનાઇડ B. ઇથેનોલ  
C. નાઇટ્રો ઇથેન D. નાઇટ્રો મિથેન

40% of formaldehyde in water is known as \_\_\_\_\_

64. A. Formic acid B. Formalin  
C. Format D. None of them

40% ફોર્માલ્ડીહાઇડના દ્રાવણને \_\_\_\_\_ કહેવાય છે.

૬૪. A. ફોર્મિક એસિડ B. ફોર્મલીન  
C. ફોર્મેટ D. ઉપરમાંથી એકેય નહી

The boiling point of ethyl acetate is \_\_\_\_\_

65. A.  $87^{\circ}C$  B.  $83^{\circ}C$   
C.  $77^{\circ}C$  D.  $98^{\circ}C$

ઇથાઇલ એસિટેટનું ઉત્કલનબિંદુ \_\_\_\_\_ છે.

૬૫. A.  $87^{\circ}C$  B.  $83^{\circ}C$   
C.  $77^{\circ}C$  D.  $98^{\circ}C$

In caris' method the temperature is maintain at about

66. A.  $130-180^{\circ}C$  B.  $100-150^{\circ}C$   
C.  $180-200^{\circ}C$  D.  $200-250^{\circ}C$

કેરીયસ પદ્ધતિમાં તાપમાન \_\_\_\_\_ જાળવવામાં આવે છે

૬૬. A.  $130-180^{\circ}C$  B.  $100-150^{\circ}C$   
C.  $180-200^{\circ}C$  D.  $200-250^{\circ}C$

The mixture of acetone & ethanol is separated by

67. A. Simple distillation B. Fractional distillation  
C. Sublimation D. Crystallization

એસિટોન અને ઇથેનોલના મિશ્રણને \_\_\_\_\_ પદ્ધતિથી અલગ કરી શકાય છે.

૬૭. A. સાંદુ નિસ્ચંદન B. વિભાગીય નિસ્ચંદન  
C. ઉધ્વપાતન D. સ્ફટિકીકરણ

The general formula of carboxylic acid is

68. A.  $C_nH_{2n+1}CONH_2$  B.  $C_nH_{2n+1}COO$   
C.  $C_nH_{2n+1}COOH$  D. None of them

કાર્બોક્સીલીક એસિડનું સામાન્ય સુત્ર \_\_\_\_\_ છે.

૬૮. A.  $C_nH_{2n+1}CONH_2$  B.  $C_nH_{2n+1}COO$   
C.  $C_nH_{2n+1}COOH$  D. ઉપરમાંથી એકેય નહીં

Cyano group is also called

69. A. Amide B. Amino  
C. Amine D. Nitrile

સાયનો ક્રિયાશીલ સમૂહ બીજા \_\_\_\_\_ નામે ઓળખાય છે.

૬૯. A. એમાઇડ B. એમિનો  
C. એમાઇન D. નાઇટ્રાઇલ

\_\_\_\_\_ is not a unit process

70. A. Nitration B. Sulphonation  
C. Reduction D. Halogenation

નીચેનામાંથી \_\_\_\_\_ એકમ પદ્ધતિ નથી.

૭૦. A. નાઇટ્રેશન B. સલ્ફોનેશન  
C. રીડક્શન D. હેલોજીનેશન

\*\*\*\*\*