

Seat No.: _____

Enrolment No. _____

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Engineering - SEMESTER-II (CtoD) • EXAMINATION – WINTER • 2014****Subject Code: C320501****Date: 19-12-2014****Subject Name: Organic Chemistry****Time: 10:30 am - 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			
1.	The compounds obtained from plants and animals, living organism, were called			
	A.	Saturated compounds	B.	Organic compounds
	C.	Inorganic compounds	D.	unsaturated compounds
2.	Methane is an example of			
	A.	Cyclic compound	B.	Heterocyclic compound
	C.	Closed Chain compound	D.	Open chain compound
3.	Alkanes differ in composition from one another by			
	A.	-NH ₂	B.	=CH
	C.	-CH ₂	D.	None of them
4.	The structural formula of ethyne is			
	A.	CH ₃ -CH ₃	B.	CH ₂ =CH ₂
	C.	CH≡CH	D.	None of them
5.	The isomers having the same molecular formula but differing in the functional group are called			
	A.	Position isomerism	B.	metamerism
	C.	Chain isomerism	D.	Functional isomerism
6.	n-butane & iso- butane are the example of			
	A.	metamerism	B.	Functional isomerism
	C.	Position isomerism	D.	Chain isomerism
7.	The isomers having the same molecular formula but differing in arrangement of atoms space are called			
	A.	stereo isomerism	B.	structural isomerism
	C.	Both of them	D.	None of them
8.	Geometrical isomerism is also called			
	A.	D-l isomerism	B.	Dextro & leave isomerism
	C.	Cis-Trans isomerism	D.	None of them
9.	In crystallization method, a hot water funnel is surrounded by _____ containing hot water			
	A.	Copper jacket	B.	Dry filter paper
	C.	Both (A) & (B)	D.	None of them
10.	After the purification crystals are dried over			
	A.	Filter paper	B.	Clay plate
	C.	Porous plate	D.	None of them
11.	Some organic compounds are decomposed at their boiling point at atmospheric pressure, these types of substances are purified by			
	A.	Fractional distillation	B.	simple distillation
	C.	sublimation	D.	vaccume distillation
12.	Liquids slightly immiscible with water, volatile in steam & possess high vapour			

	pressure are purified by			
	A.	steam distillation	B.	vaccume distillation
	C.	simple distillation	D.	Fractional distillation
	Aniline is purified by			
13.	A.	Fractional distillation	B.	simple distillation
	C.	steam distillation	D.	vaccume distillation
	For the detection of N,S,P&halogen,first of all prepare			
14.	A.	Lassaigne solution	B.	Cupric oxide solution
	C.	Fresh FeSO_4 solution	D.	Fresh FeCl_3 solution
	Duma's method is used for the estimation of			
15.	A.	Nitrogen	B.	sulphur
	C.	phosphorous	D.	halogen
	Kjeldahl's method used for the estimation of			
16.	A.	Carbon &hydrogen	B.	halogen
	C.	sulphur	D.	Nitrogen
	In Kjeldahl's method nitrogen is converted into			
17.	A.	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	B.	Na_2SO_4
	C.	FeSO_4	D.	Cu_2O
	Carius method is used for the estimation of			
18.	A.	nitrogen	B.	Carbon & hydrogen
	C.	sulphur	D.	None of them
	In Carius method Carius tube is put in			
19.	A.	Copper furnace	B.	aluminium furnace
	C.	Iron furnace	D.	None of them
	In the estimation of sulphur,_____is added in mother liquid			
20.	A.	BaSO_4	B.	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
	C.	BaCl_2	D.	Both (a) & (b)
	In Carius method_____nitric acid is used			
21.	A.	dilute	B.	cocentrated
	C.	fuming	D.	oleum
	The saturated hydrocarbon contains			
22.	A.	Double bond	B.	single bond
	C.	triple bond	D.	single bond & Double bond
	The unsaturated hydrocarbon contains			
23.	A.	Double bond	B.	single bond
	C.	Double bond & triple bond	D.	single bond & Double bond
	The general formula of saturated hydrocarbon is			
24.	A.	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	B.	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
	C.	C_nH_{2n}	D.	$\text{C}_n\text{H}_{2n-1}$
	The general formula of unsaturated hydrocarbon is			
25.	A.	C_nH_{2n}	B.	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
	The saturated hydrocarbon is also called			
26.	A.	alkane	B.	alkene
	C.	alkyne	D.	None of them
	The another name of alkane is			
27.	A.	paraffins	B.	alkene
	C.	alkyne	D.	None of them
	Ethanol on oxidation in presence of $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ & dilute H_2SO_4 gives_____			
28.	A.	formaldehyde	B.	Ethyl acetate
	C.	acetaldehyde	D.	acetone
	On oxidation of acetaldehyde gives _____			
29.	A.	Formic acid	B.	Acetic acid

	C.	Amino acid	D.	None of them
30.	The another name of acetone is _____			
	A.	Methyl ethyl ketone	B.	ethyl Methyl ketone
	C.	Dimethyl ketone	D.	Diethyl ketone
31.	On oxidation of acetone gives _____			
	A.	Acetic acid	B.	acetaldehyde
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
32.	Ethanol react with acetic acid in presence of cocentrated H ₂ SO ₄ forming _____			
	A.	Ethyl acetate	B.	Methyl acetate
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
33.	Acitic acid react with sodium metal gives			
	A.	Sodium styarate	B.	Sodium acetate
	C.	Sodium tartarate	D.	None of them
34.	On hydrolysis of ethyl acetate gives _____			
	A.	Acetic acid	B.	Ethanol
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
35.	Ethanol reacts with NH ₃ forming _____			
	A.	Ethyl amine	B.	Nitro ethane
	C.	Ethyl nitrite	D.	None of them
36.	Ethyl iodide reacts with NH ₃ forming _____			
	A.	Ethyl amine	B.	Ethyl nitrite
	C.	Ethyl cyanide	D.	None of them
37.	Benzene gives			
	A.	Addition reaction	B.	substitution reaction
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
38.	On hydrogenation,benzenz reacts in the presence of Ni catalyst giving			
	A.	n-hexane	B.	n-heptane
	C.	hexene	C.	Cyclo hexane
39.	Fridal craft reaction is carried out with			
	A.	CH ₃ Cl	B.	Anhydrous AlCl ₃
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
40.	The formula of toluene is			
	A.	C ₆ H ₅ -OH	B.	C ₆ H ₅ -CH ₃
	C.	C ₆ H ₅ -NH ₂	D.	C ₆ H ₆
41.	On oxidation,toluene gives			
	A.	Carbon dioxide	B.	benzaldehyde
	C.	Benzoic acid	D.	None of them
42.	On reduction,nitro benzene gives			
	A.	Benzoic acid	B.	m-dinitro benzene
	C.	aniline	D.	None of them
43.	Phenol reacts with zinc dust forming			
	A.	Cyclo hexane	B.	Chloro benzene
	C.	toluene	D.	benzene
44.	Phenol reacts with fuming HNO ₃ giving			

	A.	Acetic acid	B.	Picric acid
	C.	Benzoic acid	D.	Amino acid
45.	On oxidation,benzaldehyde converted into			
	A.	Benzoic acid	B.	Picric acid
	C.	toluene	D.	Acetic acid
46.	Sugars which cannot be hydrolyzed into smaller molecules are called			
	A.	monosaccharide	B.	disaccharide
	C.	trisaccharide	D.	polysaccharide
47.	The general formula of monosaccharide is			
	A.	$C_nH_{2n}O_{n+1}$	B.	$C_nH_{2n}O_n$
	C.	$C_nH_{2n-1}O_n$	D.	$C_{n-1}H_{2n}O_n$
48.	Disaccharide contain two molecules of			
	A.	monosaccharide	B.	disaccharide
	C.	trisaccharide	D.	polysaccharide
49.	Oxidation of glucose in presence of bromine water gives			
	A.	fructose	B.	Acetic acid
	C.	Gluconic acid	D.	None of them
50.	Strong oxidation of glucose in presence of HNO_3 gives			
	A.	Gluconic acid	B.	Saccharic acid
	C.	Acetic acid	D.	Carbon dioxide and water
51.	Starch on hydrolysis in presence of mineral acid gives			
	A.	dextrin	B.	glucose
	C.	Acetic acid	D.	Gluconic acid
52.	Hydrolysis of starch in presence of diastase in malt extract gives			
	A.	glucose	B.	maltose
	C.	fructose	D.	None of them
53.	Group with multiple bonds called			
	A.	chromophors	B.	auxochromes
	C.	chromogen	D.	None of them
54.	The compound containing the chromophoric group is called			
	A.	chromophors	B.	auxochromes
	C.	chromogen	D.	None of them
55.	Sodium or potassium salts of fatty acids are called			
	A.	proteins	B.	terpenes
	C.	carbohydrates	D.	soaps
56.	Soap is			
	A.	a mixture of salts of fatty acids	B.	A salt of glycerol
	C.	A mixture of ethers	D.	A mixture of aromatic ethers
57.	Which of the following is a chromophore?			
	A.	$-NO_2$	B.	$-SO_3H$
	C.	$-OH$	D.	$-COOH$
58.	Which of the following is an auxochrome?			
	A.	$-N=O$	B.	$-NO_2$
	C.	$-N=N-$	D.	$-OH$
59.	The water solubility of dyes can be increased by introducing			
	A.	SO_3Na groups	B.	$COOH$ groups
	C.	$-OH$ groups	D.	All of these
60.	Which dyes become linked to the fibre by chemical reaction?			
	A.	Acid dyes	B.	Direct dyes
	C.	Disperse dyes	D.	None of them
61.	_____are used In shaving creams and liquid soaps			
	A.	Potassium salt	B.	Sodium salt

	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
62.	A higher proportion of salts of saturated acid gives			
	A.	Hard soaps	B.	Soft soap
	C.	Both (A) &(B)	D.	None of them
63.	A higher proportion of salts of unsaturated acid gives			
	A.	Hard soaps	B.	Soft soap
	C.	Both (A) & (B)	D.	None of them
64.	process in which $-\text{NO}_2$ group is introduced in the molecule of organic compound			
	A.	Nitration	B.	sulphonation
	C.	Halogenation	D.	None of them
65.	process in which $-\text{SO}_3\text{H}$ group is introduced in the molecule of organic compound			
	A.	Nitration	B.	sulphonation
	C.	Halogenation	D.	None of them
66.	process in which $-\text{NH}_2$ group is introduced in the molecule of organic compound			
	A.	sulphonation	B.	Amination
	C.	Halogenation	D.	None of them
67.	process in which $-\text{Cl}, -\text{Br}, -\text{I}, -\text{F}$ groups can be introduced in the molecule of organic compound			
	A.	Halogenation	B.	Amination
	C.	sulphonation	D.	None of them
68.	Nitration of toluene gives			
	A.	Trinitro toluene	B.	Nitrobenzene
	C.	Both (A) & (B)	D.	None of them
69.	Nitration of phenol gives			
	A.	Trinitro toluene	B.	Nitrobenzene
	C.	Picric acid	D.	None of them
70.	_____ is used as an Explosive.			
	A.	Nitrobenzene	B.	Trinitro toluene
	C.	Both (A) & (B)	D.	None of them

ગુજરાતી

નં.				
1.	વનસ્પતિ, પ્રાણી તથા જીવંત વસ્તુમાંથી મળતા પદાર્થને શું કહે છે.			
	A.	સંત્રુપ્ત સંયોજનો	B.	કાર્બનિક સંયોજનો
	C.	અકાર્બનિક સંયોજનો	D.	અસંત્રુપ્ત સંયોજનો
2.	મિથેન શાનું ઉદાહરણ છે.			
	A.	ચક્રિય સંયોજન	B.	વિષમાંગ સંયોજન
	C.	બંધ શૃંખલાવાળા સંયોજન	D.	મુક્ત શૃંખલાવાળા સંયોજન
3.	આલ્કેન સંયોજનોના બંધારણમાં એકબીજા વચ્ચે તફાવત છે.			
	A.	$-\text{NH}_2$	B.	$=\text{CH}$

	C.	-CH ₂	D.	કોઇપણ નહી
4.	ઇથાઇનનું બંધારણીય સુત્ર			
	A.	CH ₃ -CH ₃	B.	CH ₂ =CH ₂
	C.	CH≡CH	D.	કોઇપણ નહી
5.	જે સમઘટકો સરખા અણુસુત્ર અને ભિન્ન ક્રિયાશીલ સમુહ ધરાવતા હોય			
	A.	સ્થાન સમઘટતા	B.	મેટામેરીઝમ
	C.	શૃંખલા સમઘટતા	D.	ક્રિયાશીલ સમઘટતા
6.	n-બ્યુટેન અને iso- બ્યુટેન શાના ઉદાહરણ છે.			
	A.	Metamerism	B.	Functional isomerism
	C.	Position isomerism	D.	Chain isomerism
7.	જે સમઘટકો સરખા અણુસુત્ર અને અવકાશમાં પરમાણુની ભિન્ન ગોઠવણ ધરાવતા હોય			
	A.	અવકાશ સમઘટતા	B.	બંધારણીય સમઘટતા
	C.	(A) & (B) બંન્ને	D.	કોઇપણ નહી
8.	ભૌમિતિક સમઘટતાને _____ પણ કહે છે.			
	A.	D-I સમઘટતા	B.	ડેક્સ્ટ્રો -લીવો સમઘટતા
	C.	સીસ -ટ્રાન્સ સમઘટતા	D.	કોઇપણ નહી
9.	સ્ફટીકીકરણ ખ્ધતિમાં ગરમ પાણીની ગરણી ફરતે ગરમ પાણી ધરાવતુ _____ હોય છે.			
	A.	કોપર જેકેટ	B.	સુકુ ગાળણ પત્ર
	C.	(A) & (B) બંન્ને	D.	કોઇપણ નહી
10.	શુધ્ધીકરણ પછી સ્ફટિકને શાના ઉપર સુકવવામાં આવે છે			
	A.	ગાળણ પત્ર	B.	માટીની ડીશ
	C.	છિદ્રાળુ ડીશ	D.	કોઇપણ નહી
11.	કેટલાક કાર્બનિક સંયોજનોનુ તેમના ઉત્કલન બિંદુએ અને વાતાવરણના દબાણે વિઘટન થતુ હોય તો આવા પદાર્થનુ શુધ્ધીકરણ શાના વડે થાય છે.			
	A.	વિભાગીય નિસ્થંદન	B.	સાદુ નિસ્થંદન
	C.	ઉર્ધ્વપાતન	D.	ઘટાડેલા દબાણે નિસ્થંદન
12.	જે પ્રવાહી પાણીમાં અદ્રાવ્ય,વરાળમાં બાષ્પશીલ અને ઉંચુ વરાળ દબાણ હોય તેનુ શુધ્ધીકરણ શાના વડે થાય છે.			
	A.	વરાળ નિસ્થંદન	B.	ઘટાડેલા દબાણે નિસ્થંદન
	C.	સાદુ નિસ્થંદન	D.	વિભાગીય નિસ્થંદન
13.	અનીલીનનું શુધ્ધીકરણ શાના વડે થાય છે.			
	A.	વિભાગીય નિસ્થંદન	B.	સાદુ નિસ્થંદન
	C.	વરાળ નિસ્થંદન	D.	ઘટાડેલા દબાણે નિસ્થંદન
14.	N,S,P & હેલોજન ના પરિક્ષણ માટે સૌપ્રથમ તૈયાર કરો			
	A.	લેસાઇન દ્રાવણ	B.	ક્યુપ્રિક ઓક્સાઇડ દ્રાવણ
	C.	તાજુ બનાવેલ FeSO ₄ નું દ્રાવણ	D.	તાજુ બનાવેલ FeCl ₃ નું દ્રાવણ

15.	ડયુમા પધ્ધતિ કયા તત્વના પરિમાપન માટે વપરાય છે.			
	A.	નાઇટ્રોજન	B.	સલ્ફર
	C.	ફોસ્ફરસ	D.	હેલોજન
16.	જેલ્ડાલ પધ્ધતિ કયા તત્વના પરિમાપન માટે વપરાય છે.			
	A.	કાર્બન અને હાઇડ્રોજન	B.	હેલોજન
	C.	સલ્ફર	D.	નાઇટ્રોજન
17.	જેલ્ડાલ પધ્ધતિમાં નાઇટ્રોજનનું શામા રૂપાંતર થાય છે			
	A.	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	B.	Na_2SO_4
	C.	FeSO_4	D.	Cu_2O
18.	કેરિયસ પધ્ધતિ કયા તત્વના પરિમાપન માટે વપરાય છે.			
	A.	નાઇટ્રોજન	B.	કાર્બન અને હાઇડ્રોજન
	C.	સલ્ફર	D.	કોઇપણ નહી
19.	કેરિયસ પધ્ધતિમાં કેરિયસ ટ્યુબ શામા મુકવામા આવે છે.			
	A.	કોપર ભટ્ટી	B.	એલ્યુમિનિયમ ભટ્ટી
	C.	આયર્ન ભટ્ટી	D.	કોઇપણ નહી
20.	સલ્ફરના પરિમાપનમાં મુળ દ્રાવણમાં _____ ઉમેરવામાં આવે છે.			
	A.	BaSO_4	B.	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
	C.	BaCl_2	D.	Both (a) & (b)
21.	કેરિયસ પધ્ધતિમાં _____ નાઇટ્રીક એસિડ વપરાય છે.			
	A.	મંદ	B.	સાંદ્ર
	C.	ધુમાયમાન	D.	ઓલીયમ
22.	સંત્રુપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન શું ધરાવે છે.			
	A.	બે બંધ	B.	એક બંધ
	C.	ત્રણ બંધ	D.	એક બંધ અને બે બંધ
23.	અસંત્રુપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન શું ધરાવે છે.			
	A.	બે બંધ	B.	એક બંધ
	C.	બે બંધ અને ત્રણ બંધ	D.	એક બંધ અને બે બંધ
24.	સંત્રુપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનનું સામાન્ય સુત્ર કયુ ?			
	A.	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$	B.	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
	C.	C_nH_{2n}	D.	$\text{C}_n\text{H}_{2n-1}$
25.	અસંત્રુપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનનું સામાન્ય સુત્ર કયુ ?			
	A.	C_nH_{2n}	B.	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
26.	સંત્રુપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનને _____ પણ કહે છે.			
	A.	આલ્કેન	B.	આલ્કીન
	C.	આલ્કાઇન	D.	કોઇપણ નહી

27.	આલ્કેનનું બીજુ નામ			
	A.	પેરાફીન	B.	આલ્કીન
	C.	આલ્કાઇન	D.	કોઇપણ નહી
28.	ઇથેનોલનું $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ & મંદ H_2SO_4 ની હાજરીમા ઓક્સીડેશન થવાથી_____ બને છે.			
	A.	ફોર્માલ્ડીહાઇડ	B.	ઇથાઇલ એસિટેટ
	C.	એસીટાલ્ડીહાઇડ	D.	એસિટોન
29.	એસીટાલ્ડીહાઇડના ઓક્સીડેશન થવાથી _____ બને છે.			
	A.	ફોર્મીક એસિડ	B.	એસિટિક એસિડ
	C.	એમિનો એસિડ	D.	કોઇપણ નહી
30.	એસિટોનનું બીજુ નામ			
	A.	મિથાઇલ ઇથાઇલ એસિટેટ	B.	ઇથાઇલ મિથાઇલ એસિટેટ
	C.	ડાઇ મિથાઇલ કિટોન	D.	ડાઇ ઇથાઇલ કિટોન
31.	એસિટોનનું ઓક્સીડેશન થવાથી _____ બને છે.			
	A.	એસિટિક એસિડ	B.	એસીટાલ્ડીહાઇડ
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
32.	ઇથેનોલની સાંદ્ર H_2SO_4 ની હાજરીમા એસિટિક એસિડ સાથે પ્રક્રિયા થવાથી _____ બને છે.			
	A.	ઇથાઇલ એસિટેટ	B.	મિથાઇલ એસિટેટ
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
33.	એસિટિક એસિડની સોડિયમ ધાતુ સાથે પ્રક્રિયા થવાથી_____ બને છે.			
	A.	સોડિયમ સ્ટીયરેટ	B.	સોડિયમ એસિટેટ
	C.	સોડિયમ ટાર્ટરેટ	D.	કોઇપણ નહી
34.	ઇથાઇલ એસિટેટના હાઇડ્રોલીસીસથી_____ બને છે.			
	A.	એસિટિક એસિડ	B.	ઇથેનોલ
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
35.	ઇથેનોલની એમોનિયા સાથે પ્રક્રિયા થવાથી_____ બને છે.			
	A.	ઇથાઇલ એમાઇન	B.	નાઇટ્રો ઇથેન
	C.	ઇથાઇલ નાઇટ્રાઇલ	D.	કોઇપણ નહી
36.	ઇથાઇલ આયોડાઇડની એમોનિયા સાથેની પ્રક્રિયાથી_____ બને છે.			
	A.	ઇથાઇલ એમાઇન	B.	ઇથાઇલ નાઇટ્રાઇલ
	C.	ઇથાઇલ સાઇનાઇડ	D.	કોઇપણ નહી
37.	બેન્ઝીન _____ આપે છે.			
	A.	યોગશીલ પ્રક્રિયા	B.	પ્રતિસ્થાપન પ્રક્રિયા
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
38.	Ni ઉદ્દીપકની હાજરીમાં બેન્ઝીનના હાઇડ્રોજનેશનની પ્રક્રિયાથી_____ બને છે.			

	A.	n -હેકઝેન	B.	n -હેપ્ટેન
	C.	હેકઝીન	D.	સાઇક્લો હેકઝેન
39.	ફાઇડલ કાફ્ટ પ્રક્રિયા શાની સાથે કરવામા આવે છે.			
	A.	CH ₃ Cl	B.	નિર્જળ AlCl ₃
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
40.	ટોલ્વીનનું સુત્ર			
	A.	C ₆ H ₅ -OH	B.	C ₆ H ₅ -CH ₃
	C.	C ₆ H ₅ -NH ₂	D.	C ₆ H ₆
41.	ટોલ્વીનના ઓક્સીડેશનથી શું બને છે.			
	A.	કાર્બન ડાયોક્સાઇડ	B.	બેઝાલ્ડીહાઇડ
	C.	બેઝોઇક એસિડ	D.	કોઇપણ નહી
42.	નાઇટ્રો બેઝીનના રીડકશનથી શું બને છે.			
	A.	બેઝોઇક એસિડ	B.	m-ડાઇનાઇટ્રો બેઝીન
	C.	એનીલીન	D.	કોઇપણ નહી
43.	ફીનોલની ઝીંકસ્ટ સાથેની પ્રક્રિયાથી શું બને છે.			
	A.	સાઇક્લો હેકઝેન	B.	ક્લોરો બેઝીન
	C.	ટોલ્વીન	D.	બેઝીન
44.	ફીનોલની ફ્યુમીગ HNO ₃ સાથેની પ્રક્રિયાથી શું બને છે.			
	A.	એસિટિક એસિડ	B.	પીક્રિક એસિડ
	C.	બેઝોઇક એસિડ	D.	એમિનો એસિડ
45.	બેઝાલ્ડીડ ઓક્સીડેશનથી શામા રૂપાંતર પામે છે.			
	A.	બેઝોઇક એસિડ	B.	પીક્રિક એસિડ
	C.	ટોલ્વીન	D.	એસિટિક એસિડ
46.	જે શર્કરા જળવિભાજનથી નાના અણુમાં રૂપાંતર થતી નથી			
	A.	મોનો સેકેરાઇડ	B.	ડાઇ સેકેરાઇડ
	C.	ટ્રાઇ સેકેરાઇડ	D.	પોલી સેકેરાઇડ
47.	મોનો સેકેરાઇડનું સામાન્ય સૂત્ર			
	A.	C _n H _{2n} O _{n+1}	B.	C _n H _{2n} O _n
	C.	C _n H _{2n-1} O _n	D.	C _{n-1} H _{2n} O _n
48.	ડાઇસેકેરાઇડ શાના બે અણુ ધરાવે છે.			
	A.	મોનો સેકેરાઇડ	B.	ડાઇ સેકેરાઇડ
	C.	ટ્રાઇ સેકેરાઇડ	D.	પોલી સેકેરાઇડ
49.	બ્રોમીન વોટરની હાજરીમાં ઝલુકોઝના ઓક્સીડેશનથી શું બને છે.			
	A.	ફુકટોઝ	B.	એસિટિક એસિડ

	C.	ઝલુકોનીક એસિડ	D.	કોઇપણ નહીં
50.	ઝલુકોઝના HNO_3 ની હાજરીમાં પ્રબળ ઓક્સીડેશનથી શું બને છે.			
	A.	ઝલુકોનીક એસિડ	B.	શેકેરીક એસિડ
	C.	એસિટિક એસિડ	D.	કાર્બન ડાયોક્સાઇડ અને પાણી
51.	સ્ટાર્ચના ખનિજ એસિડની હાજરીમાં જળવિભાજનથી શું બને છે.			
	A.	ડેક્ષ્ટ્રીન	B.	ઝલુકોઝ
	C.	એસિટિક એસિડ	D.	ઝલુકોનિક એસિડ
52.	સ્ટાર્ચના ડાઇએસટેઝની હાજરીમાં જળવિભાજનથી શું બને છે.			
	A.	ઝલુકોઝ	B.	માલ્ટોઝ
	C.	ફુક્ટોઝ	D.	કોઇપણ નહીં
53.	એકથી વધુ બંધ ધરાવતા સમુહને શું કહે છે.			
	A.	કોમોફોર	B.	ઓક્ષોકોમ
	C.	કોમોજન	D.	કોઇપણ નહીં
54.	કોમોફોરિક સમુહ ધરાવતા સંયોજનને શું કહે છે.			
	A.	કોમોફોર	B.	ઓક્ષોકોમ
	C.	કોમોજન	D.	કોઇપણ નહીં
55.	ફેટી એસિડના સોડીયમ પોટેશિયમ ક્ષારને શું કહે છે.			
	A.	પ્રોટીન	B.	ટરપીન
	C.	કાર્બોહાઇડ્રેટ	D.	સાબુ
56.	સાબુ એટલે			
	A.	ફેટી એસિડના ક્ષારોનું મિશ્રણ	B.	ઝિસરોલ નો ક્ષાર
	C.	ઈથરનું મિશ્રણ	D.	એરોમેટિક ઈથરનું મિશ્રણ
57.	નીચેનામાંથી કોમોફોર કયું છે.			
	A.	$-\text{NO}_2$	B.	$-\text{SO}_3\text{H}$
	C.	$-\text{OH}$	D.	$-\text{COOH}$
58.	નીચેનામાંથી ઓક્ષોકોમ કયું છે.			
	A.	$-\text{N}=\text{O}$	B.	$-\text{NO}_2$
	C.	$-\text{N}=\text{N}-$	D.	$-\text{OH}$
59.	ડાઇની પાણીમાં દ્રાવ્યતા શું ઉમેરીને વધારી શકાય			
	A.	SO_3Na સમુહ	B.	COOH સમુહ
	C.	$-\text{OH}$ સમુહ	D.	કોઇપણ નહીં
60.	કઇ ડાઇ રાસાયણિક પ્રક્રિયાથી તાંતણા સાથે જોડાય છે.			
	A.	એસિડ ડાઇ	B.	ડાઇરેક્ટ ડાઇ
	C.	ડિસ્પર્સ ડાઇ	D.	કોઇપણ નહીં
61.	_____નો ઉપયોગ શેવિંગક્રીમ અને પ્રવહી સાબુમાં થાય છે.			
	A.	પોટેશિયમ ક્ષાર	B.	સોડિયમ ક્ષાર

	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
62.	સંત્રુપ્ત એસિડના ક્ષારનું ઉંચુ પ્રમાણ શું આપે છે.			
	A.	કઠણ સાબુ	B.	નરમ સાબુ
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
63.	અસંત્રુપ્ત એસિડના ક્ષારનું ઉંચુ પ્રમાણ શું આપે છે.			
	A.	કઠણ સાબુ	B.	નરમ સાબુ
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
64.	જે પદ્ધતિમાં કાર્બનિક સંયોજનના અણુમા -NO ₂ સમુહ દાખલ કરવામાં આવે છે.			
	A.	નાઇટ્રેશન	B.	સલ્ફોનેશન
	C.	હેલોજીનેશન	D.	કોઇપણ નહી
65.	જે પદ્ધતિમાં કાર્બનિક સંયોજનના અણુમા -SO ₃ H સમુહ દાખલ કરવામાં આવે છે.			
	A.	નાઇટ્રેશન	B.	સલ્ફોનેશન
	C.	હેલોજીનેશન	D.	કોઇપણ નહી
66.	જે પદ્ધતિમાં કાર્બનિક સંયોજનના અણુમા -NH ₂ સમુહ દાખલ કરવામાં આવે છે.			
	A.	સલ્ફોનેશન	B.	એમીનેશન
	C.	હેલોજીનેશન	D.	કોઇપણ નહી
67.	જે પદ્ધતિમાં કાર્બનિક સંયોજનના અણુમા -Cl,-Br,-I,-F સમુહ દાખલ કરવામાં આવે છે.			
	A.	હેલોજીનેશન	B.	એમીનેશન
	C.	સલ્ફોનેશન	D.	કોઇપણ નહી
68.	ટોલ્વીનના નાઇટ્રેશનથી શું બને છે.			
	A.	ટ્રાઇનાઇટ્રો ટોલ્વીન	B.	નાઇટ્રોબેઝીન
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
69.	ફીનોલના નાઇટ્રેશનથી શું બને છે.			
	A.	ટ્રાઇનાઇટ્રો ટોલ્વીન	B.	નાઇટ્રોબેઝીન
	C.	પીકીક એસિડ	D.	કોઇપણ નહી
70.	_____નો ઉપયોગ ઘડકીયા પદાર્થમાં થાય છે.			
	A.	નાઇટ્રોબેઝીન	B.	ટ્રાઇનાઇટ્રો ટોલ્વીન
	C.	(A) & (B) બંને	D.	કોઇપણ નહી
