Class: 10th | **Chemistry** | **www.pakcity.org**

Chemistry

Objective

If you prepare these MCQs then Insha Allah Confirm your 12/12 marks.

اگر آپ یہ معروضی تیار کرتے ہیں تو انشاء اللہ آپ کے 12/12 نمبر پکے ہیں۔

➢ **You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct.**

When a system is in equilibrium, then:				جب ایک سسٹم ایکوی لبریم کی حالت میں ہوتا ہے تو:				1
The rate of forward and reverse reaction becomes equal فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کا ریٹ برابر ہو جاتا ہے ✔	D	The rate of reverse reaction is very slow ریورس ری ایکشن کا ریٹ بہت کم ہو جاتا ہے	C	The opposing reactions stop مخالف ری ایکشنز (فارورڈ اور ریورس) رک جاتے ہیں	B	Concentration of reactants and products becomes equal ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی کنسنٹریشن برابر ہو جاتی ہے	A	
In dynamic equilibrium:				ڈائنامک ایکوی لبریم کی حالت میں:				2
The reaction can no longer be reversed ری ایکشن مزید ریورس نہیں ہوتا	D	The rate of forward and reverse reaction becomes equal فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کا ریٹ برابر ہوتا ہے ✔	C	The quantities of reactants and products becomes equal ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں برابر ہوتی ہیں	B	The reaction stops to proceed ری ایکشن آگے بڑھنے سے رک جاتا ہے	A	
In an irreversible reaction, dynamic equilibrium:				اریورسیبل ری ایکشن میں ڈائنامک ایکوی لبریم:				3
Establishes readily بہت جلد قائم ہو جاتا ہے	D	Establishes after the completion of reaction ری ایکشن مکمل ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے	C	Establishes before the completion of reaction ری ایکشن مکمل ہونے سے پہلے قائم ہو جاتا ہے ✔	B	Never establishes کبھی قائم نہیں ہوتا	A	
Reverse reaction is:				ریورس ری ایکشن وہ ہے:				4
Which gradually speeds up جو بتدریج تیز ہوتا ہے ✔	D	Which gradually slow down جو بتدریج آہستہ ہوتا ہے	C	In which reactants react to form products جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کر کے پروڈکٹس بناتے ہیں	B	Which takes place from left to right جو بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے	A	
In the lime kiln, the reaction goes to completion because:				چونے کی بھٹی میں درج ذیل ری ایکشن مکمل ہونے کی وجہ ہے:				5
CaO is not dissociated CaO کا نہ ٹوٹنا	D	Constant release of CO_2 CO_2 کا مسلسل خارج ہونا ✔	C	CaO is more stable than $CaCO_3$ $CaCO_3$ کی نسبت CaO کا زیادہ مستحکم ہونا	B	High temperature زیادہ ٹمپریچر	A	
In a chemical reaction, the substances which react together are called:				ایک کیمیکل ری ایکشن میں جو اشیا آپس میں ری ایکٹ کرتی ہیں، وہ کہلاتی ہیں:				6
Numerator نیومیریٹر	D	Equilibrium ایکوی لبریم	C	Products پروڈکٹس	B	Reactants ری ایکٹنٹس ✔	A	
Plants use .... for photosynthesis:				پودے فوٹو سینتھیسز کے لیے استعمال کرتے ہیں:				7
Sulphur سلفر	D	Nitrogen نائٹروجن	C	Oxygen آکسیجن	B	Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ ✔	A	
The color of iodine is:				آیوڈین کا رنگ ہوتا ہے:				8

Green سبز	D	Purple جامنی ✔	C	Yellow پیلا	B	Black کالا	A	
At equilibrium state, there are possibilities:				ایکوی لبریم کی حالت میں کتنی حالتیں ممکن ہو سکتی ہیں؟				9
Five پانچ	D	Four چار	C	Three تین	B	Two دو ✔	A	
The color of HI is:				HIکا رنگ ہے:				10
Colorless بے رنگ ✔	D	Red سرخ	C	Purple پرپل	B	Orange اورنج	A	
The substances which are formed during a chemical reaction are called:				ایسی اشیا جو کیمیکل ری ایکشن کے دوران بنتی ہیں:				11
Elements ایلیمنٹس	D	Radicals ریڈیکلز	C	Reactants ری ایکٹنٹس	B	Products پروڈکٹس ✔	A	
In the beginning, the rate of reverse reaction is:				شروع میں ریورس ری ایکشن کا ریٹ ہوتا ہے:				12
Slow آہستہ	D	Very fast بہت تیز	C	Moderate درمیانہ	B	Less کم ✔	A	
What will be present in the equilibrium mixture? $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ $K_c = 2.86\ mol^{-2}dm^6$				$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ $K_c =$ $2.86\ mol^{-2}dm^6$ ایکوی لبریم مکسچر میں کیا کیا موجود ہو گا؟				13
Only H_2 صرف H_2	D	H_2 and N_2 only صرف N_2 اور $H2$	C	NH_3 and H_2, N_2 NH_3 اور H_2،N_2	B	Only NH_3 صرف NH_3 ✔	A	
Molar concentration is represented by:				مولر کنسنٹریشن کو ظاہر کیا جاتا ہے:				14
All تمام	D	( )	C	[ ] ✔	B	{ }	A	
Guldberg and Waage put law of mass action in:				لاء آف ماس ایکشن گلڈبرگ اور ویگ نے پیش کیا:				15
1889میں	D	1879میں	C	1869 میں ✔	B	1859میں	A	
Who presented law of mass action?				لاء آف ماس ایکشن کس نے پیش کیا؟				16
Moselay موزلے	D	Rutherford ردرفورڈ	C	Guldberg گلڈبرگ ✔	B	Dalton ڈالٹن	A	
The units for molar concentration are:				مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہیں:				17
$mol\ dm^{-3}$ ✔	D	$mol\ dm^3$	C	$mol^{-1}dm^3$	B	$mol^{-1}dm^{-3}$	A	
The specific rate constant of forward reaction is represented by:				فارورڈ ری ایکشن کے مخصوص ریٹ کونسٹنٹ کو ظاہر کیا جاتا ہے:				18
k_b	D	k_r	C	k_c	B	k_f ✔	A	
For a reaction between PCl_3 and Cl_2 to form PCl_5, the units of Kc are:				PCl_3اور Cl_2 سے PCl_5بنانے کے لیے ری ایکشن میں KC کے یونٹس ہیں:				19
$moldm^3$	D	$mol^{-1}dm^3$ ✔	C	$mol\text{-}1dm^{-3}$	B	$moldm^{-3}$	A	
The value of Kc depends upon:				KCکی ویلیو کا انحصار ہے:				20
None of the above ان میں سے کوئی نہیں	D	Both دونوں	C	Initial concentration ابتدائی کنسنٹریشن پر	B	Temperature ٹمپریچر پر ✔	A	
In a reaction, when the number of moles at both sides is equal then the unit of Kc will be:				ایک ری ایکشن میں جب دونوں طرف مولز کی تعداد برابر ہو تو KCکا یونٹ ہو گا:				21
No unit کوئی یونٹ نہیں ✔	D	$mol\ dm^3$	C	$mol^{-2}dm^6$	B	$mol^{-2}dm$	A	
In balanced equation $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ the units of equilibrium constant are:				متوازن مساوات $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ میں ایکوی لبریم کونسٹنٹ کے یونٹس ہیں:				22
None کوئی نہیں	D	$moldm^{-3}$	C	$mol^{-1}dm^{-3}$	B	$mol^{-2}dm^6$ ✔	A	
The Kc units for the following reaction will be: $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$				درج ذیل ری ایکشن $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ کے لیے KC کے یونٹس ہوں گے:				23
$mol\ dm^3$	D	None کوئی نہیں ✔	C	$mol^{-1}dm^{-3}$	B	$mol\ dm^{-3}$	A	
Reactions which have comparable amounts of reactants and products at equilibrium state have:				ایسے ری ایکشنز جن میں ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں کافی ہوں تو اِن کی ایکوی لبریم کی حالت میں:				24
None of these کوئی نہیں	D	moderate Kc value Kcکی ویلیو درمیانی ہوتی ہے ✔	C	very large Kc value Kcکی ویلیو بہت بڑی ہوتی ہے	B	very small Kc value	A	

					Kc کی ویلیو بہت چھوٹی ہوتی ہے			
When the value of Kc is very small, it represents:					جب KC کی ویلیو بہت کم ہو تو ظاہر کرتی ہے:			25
The number of products is negligible ✔ پروڈکٹس کی مقدار بہت کم ہو گی	D	Reaction will go to completion ری ایکشن مکمل ہو جائے گا	C	All reactants will convert into products تمام ری ایکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہو جائیں گے	B	Equilibrium will never establish ایکوی لبریم کبھی قائم نہیں ہو گا	A	
When the value of Kc is very large, it indicates:					جب KC کی ویلیو بہت زیادہ ہو تو یہ ظاہر کرتی ہے:			26
Reaction mixture has negligible product s ری ایکشن مکسچر میں بہت کم پروڈکٹس موجود ہیں	D	Reaction has not gone to completion ری ایکشن ابھی مکمل نہیں ہوا ہے	C	Reaction mixture almost consists of all reactants ری ایکشن مکسچر میں تقریباً تمام ری ایکٹنٹس ہی پائے جاتے ہیں	B	Reaction mixture almost consists of all products ✔ ری ایکشن مکسچر تقریباً پروڈکٹس پر مشتمل ہے	A	
The large value of Kc indicates that the reaction will be:					KC کی بڑی عددی ویلیو نشاندہی کرتی ہے کہ ری ایکشن ہو گا:			27
Proceed in the reverse direction پیچھے کی طرف جائے گا	D	Proceed in the forward direction ✔ آگے کی طرف جائے گا	C	Completed مکمل ہوا	B	In equilibrium ایکوی لبریم میں	A	
If $Q_c < K_c$ then reaction proceed:					اگر $Q_c < K_c$ ری ایکشن بڑھتا ہے:			28
In both directions دونوں طرف	D	Equilibrium ایکوی لبریم میں	C	Reverse direction پیچھے کی طرف	B	Forward direction ✔ آگے کی طرف	A	
If $Q_c = K_c$ then reaction will proceed:					اگر $Q_c = K_c$ ہو تو ری ایکشن جائے گا:			29
None of the above کچھ بھی نہیں	D	In equilibrium state ✔ ایکوی لبریم کی حالت میں	C	Reverse پیچھے	B	Forward آگے	A	
In reaction $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$, the value of Kc will be:					ری ایکشن $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$ میں Kc کی ویلیو ہے:			30
0.212	D	0.211 ✔	C	0.214	B	0.213	A	
In a reversible reaction if $Q_c = K_c$ then we can conclude that:					ایک ریورسیبل ری ایکشن میں اگر $Q_c = K_c$ ہو تو ہم نتیجہ اخذ کر سکتے ہیں کہ:			31
Reaction is not at equilibrium ایکوی لبریم نہیں ہے	D	Equilibrium has been attained ✔ ایکوی لبریم حاصل ہو چکا ہے	C	Reaction is occurring in reverse direction ری ایکشن پیچھے کی طرف جا رہا ہے	B	Reaction is occurring in forward direction ری ایکشن آگے کی طرف جا رہا ہے	A	
For which reaction, k_f is rate constant?					کس ری ایکشن کے لیے k_f ریٹ کونسٹنٹ ہے؟			32
Downward reaction ڈاؤن ورڈ ری ایکشن	D	Upward reaction اپ ورڈ ری ایکشن	C	Reverse reaction ریورس ری ایکشن	B	Forward reaction ✔ فارورڈ ری ایکشن	A	
If $Q_c > K_c$ then reaction will be:					اگر $Q_c > K_c$ ہو تو ری ایکشن ہو گا:			33
In the reverse direction ✔ پیچھے کی طرف	D	In the forward direction آگے کی سمت	C	Chemical equilibrium کیمیکل ایکوی لبریم	B	Static equilibrium سٹیٹک ایکوی لبریم	A	
A base is substance which neutralizes an acid. Which of these substances is not a base?					بیس وہ شے ہے جو ایسڈ کو نیوٹرل کرتی ہے ان میں سے کونسا کمپاؤنڈ بیس نہیں ہے؟			34
Calcium oxide کیلشیم آکسائیڈ	D	Sodium carbonate سوڈیم کاربونیٹ	C	Sodium chloride ✔ سوڈیم کلورائیڈ	B	Aqueous ammonia ایکوئس امونیا	A	

Lewis acid-base concept have the following characteristics except:				ان میں سے کونسی خصوصیت لیوس ایسڈ بیس کی نہیں؟				35
Donation and acceptance of a proton ✔ پروٹان کا دینا اور قبول کرنا	D	Donation and acceptance of an electron pair الیکٹرون پیئر کا دینا اور قبول کرنا	C	Formation of a coordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کا بننا	B	Formation of an adduct اڈکٹ کا بننا	A	
Acetic acid is used for:				ایسٹیک ایسڈ.........بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔				36
Cleaning metals میٹلز کی صفائی	D	Etching designs نقش و نگار	C	Making explosive دھماکہ خیز اشیاء	B	Flavoring food ✔ خوراک کو خوش ذائقہ	A	
Dilute acids react with carbonates to produce the given products except:				ڈائیلیوٹ ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکٹ کر کے مندرجہ ذیل میں سے کونسا پراڈکٹ نہیں بناتے؟				37
Hydrogen ✔ ہائڈروجن	D	Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	C	Water پانی	B	Salt سالٹس	A	
A reaction between an acid and base produces:				ایک ایسڈ اور بیس کے درمیان ری ایکشن سے بنتا ہے۔				38
Salt and a base سالٹ اور بیس	D	Salt and an acid سالٹ اور ایسڈ	C	Salt and gas سالٹ اور گیس	B	Salt and water ✔ سالٹ اور پانی	A	
The product of Lewis acid-base reaction is called adduct. The bond between the adduct specie is:				لیوس ایسڈ۔ بیس ری ایکشن کی پروڈکٹ اڈکٹ میں کونسا بانڈ ہوتا ہے؟				39
Coordinate covalent ✔ کوآرڈینیٹ کوویلنٹ	D	Metallic میٹلک	C	Covalent کوویلنٹ	B	Ionic آئیونک	A	
The water of crystallization is responsible for the:				واٹر آف کرسٹلائزیشن کس کا ذمہ دار ہے؟				40
Transition point of crystal کرسٹلز کے ٹرانزیشن پوائنٹ کا	D	Shapes of crystal ✔ کرسٹلز کی اشکال کا	C	Boiling points of crystal کرسٹلز کے بوائلنگ پوائنٹس کا	B	Melting point of crystals کرسٹلز کے میلٹنگ پوائنٹس کا	A	
Which one of the following is a Lewis base?				مندرجہ ذیل میں سے کونسی لیوس بیس ہے؟				41
$AlCl_3$	D	H^+	C	BF_3	B	NH_3 ✔	A	
According to the Lewis concept, acid is a substance which can:				لیوس نظریہ کے مطابق ایسڈ ایک ایسی شے ہے جو:				42
Accept a pair of electron ✔ الیکٹرونز کا پیئر قبول کر سکتا ہے	D	Accept a proton پروٹان قبول کر سکتا ہے	C	Donate a pair of electrons الیکٹرونز کا پیئر دے سکتا ہے	B	Donate a proton پروٹان دے سکتا ہے	A	
Which one of the following species is not amphoteric?				مندرجہ ذیل میں سے کونسی ایمفوٹیرک نہیں ہے؟				43
SO_4^{-2}	D	HCO_3^- ✔	C	NH_3	B	H_2O	A	
The conjugate acid of base H_2O is:				بیس H_2O کا کانجوگیٹ ایسڈ ہے:				44
O^{-2}	D	H_3O^+ ✔	C	H_2	B	H^+	A	
The meaning of Latin word “acidus” is:				لاطینی زبان میں ایسڈس کا مطلب ہے:				45
Sour کھٹا ✔	D	Salty نمکین	C	Tasteless بے ذائقہ	B	Sweet میٹھا	A	
.... is not mineral acid:				.........منرل ایسڈ نہیں ہے:				46
NaOH ✔	D	H_2SO_4	C	CH_3COOH	B	HCl	A	
Acids reacting with metal sulphides, liberate gas:				ایسڈز میٹل سلفائیڈز سے ری ایکٹ کر کے جو گیس خارج کرتے ہیں:				47
Hydrogen oxide ہائیڈروجن آکسائیڈ	D	Hydrogen sulphide ✔ ہائیڈروجن سلفائیڈ	C	Hydrogen ہائیڈروجن	B	Oxygen آکسیجن	A	
When bases react with acids, they form salt and:				بیسز جب ایسڈز کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو بناتے ہیں نمک اور:				48
Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	D	Water ✔ پانی	C	Hydrogen gas ہائیڈروجن گیس	B	Oxygen gas آکسیجن گیس	A	
Which of the following is not an acid?				درج ذیل میں سے کون سا تیزاب نہیں ہے؟				49
H^+	D	NH_3	C	BF_3	B	$AlCl_3$ ✔	A	
The natural source of citric acid is:				سٹرک ایسڈ کا قدرتی ذریعہ ہے:				50
Sour milk	D	Lemon	C	Fats	B	Rancid butter	A	

پھٹا ہوا دودھ		لیموں ✔		چربی		باسی مکھن		
Rancid butter has a foul smell because of:				باسی مکھن سے آنے والی گندی بو کی وجہ ہے:				51
Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ	D	Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ	C	Nitric acid نائٹرک ایسڈ	B	Butanoic بیوٹانک ✔	A	
According to Arhenius concept, base is a specie which:				آرہینس کے نظریے کے مطابق بیس وہ ہے جو:				52
Which can accept a proton from other specie جو کسی دوسری شے سے پروٹان قبول کر سکتی ہے	D	Which can donate a proton to other specie جو کسی دوسری شے کو پروٹان دے سکتی ہے	C	Gives OH^- ion in aqueous solution ایکوئس سلوشن میں آئن دیتی ہے	B	Gives H+ ion in aqueous solution ✔ ایکوئس سلوشن میں H^+ آئن دیتی ہے	A	
……… is a lewis base:				........ایک لیوس بیس ہے:				53
NH_3 ✔	D	BF_3	C	H+	B	$AlCl_3$	A	
In strong acidic solution the color of litmus becomes:				طاقتور ایسڈک سلوشن میں لٹمس کا رنگ ہو جاتا ہے:				54
Colorless بے رنگ	D	Yellow پیلا	C	Blue نیلا	B	Red سرخ ✔	A	
Uric acid is found in:				یورک ایسڈ پایا جاتا ہے:				55
Grapes انگور	D	Apple سیب	C	Fats فیٹس	B	Urine پیشاب ✔	A	
Which of the following is used for the preparation of soap?				درج ذیل میں سے کسے صابن کی تیاری میں استعمال کیا جاتا ہے؟				56
$Fe(OH)_2$	D	NaOH ✔	C	$ZnCl_2$	B	$Pb(NO_3)_2$	A	
The taste of acid is:				ایسڈز کا ذائقہ ہوتا ہے:				57
Salty نمکین	D	Sour ترش ✔	C	Sweet میٹھا	B	Bitter کڑوا	A	
The taste of base is:				بیسز کا ذائقہ ہوتا ہے:				58
Salty نمکین	D	Sour ترش	C	Sweet میٹھا	B	Bitter کڑوا ✔	A	
……… is not an acid:				.... تیزاب نہیں ہے:				59
H_2SO4	D	H_2CO_3	C	NH_3 ✔	B	HCl	A	
The acid which is the king of chemicals is:				وہ تیزاب جو کیمیکلز کا بادشاہ ہے:				60
Acitic acid ایسیٹک ایسڈ	D	Hydrochloric acid ہائیڈروکلورک ایسڈ	C	Nitric acid نائٹرک ایسڈ	B	Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ ✔	A	
Which base is more corrosive?				کونسا بیس زیادہ کروسیو ہے؟				61
$An(OH)_3$	D	$Ca(OH)_2$	C	NaOH ✔	B	NH_4OH	A	
Arrhenius presented the concept of acid and base in:				آرہینس نے ایسڈ اور بیسز کا نظریہ پیش کیا:				62
1790ء میں	D	1789ء میں	C	1788ء میں	B	1787ء میں ✔	A	
The conjugate base of HCl acid is:				HCl ایسڈ کا کانجوگیٹ بیس ہے:				63
NH_4	D	Cl^- ✔	C	OH^-	B	H^+	A	
The conjugate base of is:				کا کانجوگیٹ بیس ہوتا ہے:				64
H_3O^-	D	H_3O^+	C	OH^-	B	H_2O ✔	A	
The acid used in lead storage batteries as electrolyte is:				لیڈ سٹوریج بیٹری میں بطور الیکٹرولائیٹ استعمال ہونے والا تیزاب ہے:				65
Citric acid سٹرک ایسڈ	D	Formic acid فارمک ایسڈ	C	Uric acid یورک ایسڈ	B	Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ ✔	A	
Which acid is used for the preservation of food?				خوراک کو محفوظ کرنے کے لیے کون سا ایسڈ استعمال کیا جاتا ہے؟				66
Benzoic acid بینزوئنک ایسڈ ✔	D	Hydrochloric acid ہائیڈروکلورک ایسڈ	C	Nitric acid نائٹرک ایسڈ	B	Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ	A	
The base which is used in alkaline battery:				الکلائن بیٹری میں جو بیس استعمال ہوتی ہے:				67
$Mg(OH)_2$	D	KOH	C	$Al(OH)_3$	B	NaOH	A	
The first acid known to man was:				سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا:				68
Nitric acid نائٹرک ایسڈ	D	Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ ✔	C	Acetic acid ایسٹیک ایسڈ	B	Benzoic acid بنزوئک ایسڈ	A	

No.	Question	A	B	C	D
69	Lactic acid is found in: / لیکٹک ایسڈ پایا جاتا ہے:	Sour milk پھٹا ہوا دودھ ✔	Apple سیب	Grapes انگور	Lemon لیموں
70	Bronsted-Lowry presented the concept of acids and bases in: / لوری اور برونسٹڈ نے ایسڈز اور بیسز کی تھیوریز کب پیش کیں؟	1787ء میں	1823ء میں	1923ء میں ✔	1943ء میں
71	The acid present in sour milk is: / پھٹے ہوئے دودھ میں پایا جانے والا ایسڈ ہے:	Lactic acid لیکٹک ایسڈ ✔	Formic acid فارمک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ	Uric acid یورک ایسڈ
72	Citric acid is found in: / سٹرک ایسڈ پایا جاتا ہے:	Urine پیشاب میں	Fat چربی میں	Lemon لیموں میں ✔	Sour milk پھٹے ہوئے دودھ میں
73	The binary compounds of oxygen such as carbon dioxide and sulphur dioxide were named as acids by: / آکسیجن کے بائنری کمپاؤنڈز جیسا کہ کاربن ڈائی آکسائیڈ اور سلفر ڈائی آکسائیڈ کو ایسڈز کا نام دیا:	Jabir bin Hayan جابر بن حیان نے	Lavisior لیوائزے نے ✔	Al Jahiz الجاحز نے	Hamphry devy ہیمفری ڈیوی نے
74	Word acid came from: / لفظ ایسڈ ماخوذ ہے:	Greek یونانی لفظ سے	Italian اٹیلک لفظ سے	Indian انڈین لفظ سے	Latin لاطینی لفظ سے ✔
75	Maliac acid is found in: / مالیک ایسڈ پایا جاتا ہے:	Urine پیشاب میں	Fat چربی میں	Apple سیب میں ✔	Butter مکھن میں
76	Butyric acid is found in: / بیوٹائرک ایسڈ پایا جاتا ہے:	Apple سیبوں میں	Fats فیٹس میں	Grapes انگوروں میں	Rancid butter باسی مکھن میں ✔
77	Bases on reaction with ammonium salt release: / بیسز امونیم سالٹس کے ساتھ ری ایکٹ کر کے خارج کرتی ہیں:	Nitrogen gas نائٹروجن گیس	Hydrogen gas ہائیڈروجن گیس	Sulphur dioxide gas سلفر ڈائی آکسائیڈ گیس	Ammonia gas امونیا گیس ✔
78	In strong basic solution the color of litmus turns into: / طاقتور بیسک سلوشن میں لٹمس کا رنگ ہو جاتا ہے:	Yellow پیلا	Blue نیلا ✔	Red سرخ	Colorless بے رنگ
79	Which chemical is used for removing grease from clothes? / کپڑوں سے گریس کے داغ نکالنے کے لیے کون سا کیمیکل استعمال کیا جاتا ہے؟	Ammonium nitrate امونیم نائٹریٹ	Aluminium hydroxide ایلومینیم ہائیڈروآکسائیڈ	Ammonium hydroxide امونیم ہائیڈروآکسائیڈ ✔	Aluminium chloride ایلومینیم کلورائڈ
80	The formula of citric acid is: / سٹرک ایسڈ کا فارمولا ہے:	$C_{14}H_{31}COOH$	$C_{15}H_{31}COOH$	$C_{16}H_{31}COOH$	$C_{17}H_{35}COOH$ ✔
81	Which one of the following is lavoisier acid? / کون سا لیوائزے ایسڈ ہے؟	CO_2 ✔	H_2SO_4	HCl	NH_3
82	Which base is used to neutralize acidity in the stomach? / معدے کی ایسڈیٹی ختم کرنے کے لیے کون سا بیس استعمال کیا جاتا ہے؟	$Ca(OH)_2$	NaOH	$Mg(OH)_2$ ✔	KOH
83	Acid used for flavouring of food is: / خوراک کو خوش ذائقہ بنانے کے لیے کون سا ایسڈ استعمال کیا جاتا ہے؟	Benzoic acid بینزوک ایسڈ	Acetic acid ایسیٹک ایسڈ ✔	Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ	Nitric acid نائٹرک ایسڈ
84	Which compound is amphoteric? / کونسا مرکب ایمفوٹیرک ہے؟	H_2O ✔	NaCl	HCl	CH_3COOH
85	If a liquid has a pH7 then it must: / اگر کسی مائع کی pH7 ہو تو یہ ہو گا۔	Be colorless and odorless liquid	freeze at 0^0C and boils at 100^0C	Be neutral نیوٹرل ✔	Be a solution containing water

www.pakcity.org

پانی پر مشتمل سلوشن				100^0C پر بوائل اور 0^0C پر فریز		بے رنگ اور بے بو		
The pOH of 0.001M solution of KOH is:				KOH کے 0.001M سلوشن کی pOH ہو گی:				86
4	D		C	11 ✔	B	3	A	
The sum of pH and pOH is always:				pH اور pOH کا مجموعہ ہمیشہ برابر ہوتا ہے:				87
1✔	D	7	C	0	B	1	A	
Which is common indicator?				کون سی چیز عام انڈیکیٹر ہے؟				88
None of the above کوئی نہیں	D	pH paper pH پیپر	C	Litmus paper لٹمس پیپر ✔	B	Methyl orange میتھائل اورنج	A	
The sum of pH and pOH at 25^0C is always:				25^0C پر pH اور pOH کا مجموعہ ہمیشہ برابر ہوتا ہے:				89
14 ✔	D	10	C		B	4	A	
The pH of neutral solution is:				نیوٹرل سلوشن کی pH ہوتی ہے:				90
12	D	8	C	7 ✔	B	6	A	
The pH value of a neutral solution is always:				پی ایچ ویلیو تعدیلی سلوشن کی ہمیشہ ہوتی ہے:				91
Zero صفر	D	Equal to seven ✔ سات کے برابر	C	Less than seven سات سے کم	B	Greater than seven سات سے زیادہ	A	
Values of pH and pOH are:				pH اور pOH کی قیمتیں ہوتی ہیں:				92
1 to 16	D	1 to 13	C	0 to 14 ✔	B	0 to 10	A	
A salt is not composed of:				ان میں سے کونسا آئن سالٹ میں نہیں ہوتا؟				93
An anion of an acid ایسڈ کے اینائن	D	An anion of a base بیس کے اینائن	C	Non-metallic anion ✔ نان میٹلیک اینائن	B	A metallic cation میٹلیک کیٹائن	A	
You want to dry a gas which one of the following salts you will use.				گیس کو خشک کرنے کے لیے کونسا سالٹ استعمال کریں گے؟				94
Na_2SiO_3	D	CaO	C	$NaCl$	B	$CaCl_2$ ✔	A	
When alkalies react with ammonium salts which gas is liberated?				جب الکلیز امونیم سالٹس سے ری ایکٹ کرتی ہیں تو کونسی گیس خارج ہوتی ہے؟				95
NH_3 ✔	D	H_2	C	CO_2	B	O_2	A	
Which of the following is an example of complex salt?				درج ذیل میں سے کون سی کمپلیکس سالٹ کی مثال ہے؟				96
Sodium phosphate سوڈیم فاسفیٹ	D	Potassium ferrocyanids ✔ پوٹاشیم فیروسائنائیڈ	C	Potash alum پوٹاش ایلم	B	Zinc sulphate زنک سلفیٹ	A	
Potassium ferrocyanids $K_4[Fe\ (CN_6)]$ is:				پوٹاشیم فیروسائنائیڈ $K_4[Fe\ (CN_6)]$ ہے:				97
Double salt ڈبل سالٹ	D	Complex salt ✔ کمپلیکس سالٹ	C	Mixed salt مکسڈ سالٹ	B	Normal salt نارمل سالٹ	A	
Ca(OCl)Cl is an example of:				Ca(OCl)Cl مثال ہے:				98
Mixed salt ✔ مکسڈ سالٹ	D	Normal salt نارمل سالٹ	C	Double salt ڈبل سالٹ	B	Complex salt کمپلیکس سالٹ	A	
Which of the following is acidic salt?				ان میں سے کون سا ایسڈک سالٹ ہے؟				99
Ca(OCl)Cl	D	NaCl	C	$Al(OH)_2Cl$	B	$KHSO_4$ ✔	A	
Salt formed with the reaction of HCl and KOH is:				HCl اور KOH کو ملانے سے جو سالٹ بنتا ہے وہ ہوتا ہے:				100
Complex کمپلیکس	D	Neutral ✔ نیوٹرل	C	Basic بیسک	B	Acidic ایسڈک	A	
Which of the following is used as fertilizer?				درج ذیل میں سے کس کو بطور فرٹیلائزر استعمال کیا جاتا ہے؟				101
Both a and b ✔ الف اور ب دونوں	D	Sodium carbonate سوڈیم کاربونیٹ	C	Potassium nitrate پوٹاشیم نائٹریٹ	B	Gypsum جپسم	A	
Bleaching powder is an example of:				بلیچنگ پاؤڈر مثال ہے:				102
None	D	Double salt	C	Acidic salt	B	Mixed salt	A	

کوئی نہیں		ڈبل سالٹ کی		ایسڈک سالٹ کی		✔ مکسڈ سالٹ کی		
KCl is an example of:						KCl مثال ہے:		103
Complex salt کمپلیکس سالٹ	D	Mixed salt مکسڈ سالٹ کی	C	Normal salt ✔ نارمل سالٹ کی	B	Double salt ڈبل سالٹ کی	A	
Which of the following is double salt?						کونساڈبل سالٹ ہے؟		104
$K_2SO_4.Al_2(SO_4)_3.24H_20$ ✔	D	$AlCl_3$	C	CaO	B	NaCl	A	
The ability of carbon atoms to form chains is called:						کاربن ایٹمز کی چین بنانے کی صلاحیت کو کہتے ہیں۔		105
Resonance ریزوننس	D	Condensation کنڈنسیشن	C	Isomerism آئسومرزم	B	Catenation کیٹی نیشن ✔	A	
In laboratory urea was prepared by:						لیبارٹری میں کس سائنسدان نے یوریا تیار کیا؟		106
Dalton ڈالٹن	D	Berzelius برزی لیئس	C	Rutherford ردرفورڈ	B	Wohler ✔ وہلر	A	
Which one of the following is not a fossil fuel?						مندرجہ ذیل میں سے کون سافوسل فیول نہیں ہے؟		107
Petroleum پٹرولیم	D	Biogas ✔ بائیوگیس	C	Natural gas قدرتی گیس	B	Coal کوئلہ	A	
Which one of the following does not contain protein?						مندرجہ ذیل میں سے کس میں پروٹین موجود نہیں ہوتی؟		108
Eggs انڈے میں	D	Beans پھلیوں میں	C	Potatoes ✔ آلوؤں میں	B	Pulses دالوں میں	A	
Which one of the following statements is not true about fossil fuels?						فوسل فیولز کے بارے میں کون سابیان درست نہیں ہے:		109
they cause acid rain یہ ایسڈک بارش کا سبب بنتے ہیں	D	they produce pollution when burnt جلنے کے باعث پولیوشن پیدا کرتے ہیں	C	they are renewable ✔ انہیں دوبارہ سے بنایا جا سکتا ہے	B	they all contain carbon یہ تمام کاربن پر مشتمل ہوتے ہیں	A	
Who prepared the first organic compound urea?						پہلا آرگینک کمپاؤنڈ یوریا کس نے تیار کیا؟		110
Jabir bin Hayan جابر بن حیان	D	Dalton ڈالٹن	C	Arrhenius آرہینیس نے	B	Wohler ✔ وہلر	A	
The branch of chemistry which deals with hydrocarbons and their derivatives is called:						کیمسٹری کی وہ شاخ جو ہائیڈروکاربنز اور ان کے ڈیریویٹوز کا مطالعہ کرتی ہے کہلاتی ہے:		111
Analytical chemistry اینالیٹیکل کیمسٹری	D	Physical chemistry فزیکل کیمسٹری	C	Organic chemistry ✔ آرگینک کیمسٹری	B	Inorganic chemistry ان آرگینک کیمسٹری	A	
The bond energy of C - C bond is:						C - C بانڈ کی بانڈ انرجی ہے:		112
555 $kJmol^{-1}$	D	455 $kJmol^{-1}$	C	355 $kJmol^{-1}$ ✔	B	255$kJmol^{-1}$	A	
Carbon is:						کاربن ہوتی ہے:		113
Compound مرکب	D	Metalloid دھات نما	C	A non-metal ✔ ایک غیر دھات	B	A metal ایک دھات	A	
The example of heterocyclic compound is:						ہیٹروسائیکلک کمپاؤنڈ کی مثال ہے:		114
Pyridine ✔ پائیری ڈین	D	Cyclohexane سائیکلوہیگزین	C	Hexane ہیگزین	B	Benzene بینزین	A	
The chemical formula of urea is:						یوریا کا کیمیکل فارمولا ہے:		115
NH_4Cl	D	NH_2CONH_2 ✔	C	NH_4CN	B	NH_4CNO	A	
Coal having 90% carbon content is called:						جس کوئلہ میں 90 فیصد کاربن کے اجزا موجود ہوتے ہیں وہ کہلاتا ہے؟		116
Bituminous بچومینس	D	Anthracite ✔ اینتھراسائیٹ	C	Lignite لگنائٹ	B	Peat پیٹ	A	
Main component of natural gas is:						قدرتی گیس کا اہم جز کون سی گیس ہے؟		117
Propyne پروپائن	D	Methane ✔ میتھین	C	Propane پروپین	B	Butane بیوٹین	A	
The strong heating of coal in retorts in the absence of air is called:						ہوا کی عدم موجودگی میں کوئلہ کو بہت زیادہ ٹمپریچر پر گرم کرنے کو کیا کہتے ہیں؟		118
Destructive distillation	D	Roasting روسٹنگ	C	Sublimation سبلیمیشن	B	Fractional distillation	A	

www.pakcity.org

✔ ڈسٹرکٹوڈ سٹیلیشن		pakcity.org				فریکشنل ڈسٹیلیشن		
Pitch is black residue of:				پچ کس کا سیاہ ویسٹ ہے؟				119
Coal gas کوئلہ گیس کا	D	Coal کوئلہ کا	C	Coal tar کول تار کا ✔	B	Coke کوک کا	A	
Natural gas is 85% methane. It is used to make:				قدرتی گیس میں 85 فیصد میتھین موجود ہوتی ہے اسے بنانے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟				120
Coal gas کول گیس	D	Coal tar کول تار	C	Coke کوک	B	Carbon black ✔ کاربن بلیک	A	
Which one of the following does not contain starch?				مندرجہ ذیل میں سے کس میں سٹارچ موجود نہیں ہوتی؟				121
Potatoes آلو	D	Barley جو	C	Maize مکئی	B	Sugar cane گنا ✔	A	
Petroleum is refined by:				پٹرولیم کو مندرجہ ذیل میں سے کس طریقے سے رفائن کیا جاتا ہے؟				122
Dry distillation ڈرائی ڈسٹیلیشن	D	Simple distillation سمپل ڈسٹیلیشن	C	Fractional distillation ✔ فریکشنل ڈسٹیلشن	B	Destructive distillation ڈسٹرکٹوڈ سٹیلیشن	A	
Which one of the following is the hardest coal?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا سخت ترین کوئلہ ہے؟				123
Anthracite اینتھراسائیٹ ✔	D	Bituminous بٹومینس	C	Lignite لگنائٹ	B	Peat پیٹ	A	
Carbonization process is the conversion of:				کس تبدیلی کے طریقہ کو کاربونائزیشن کہتے ہیں؟				124
Wood into coal tar لکڑی کی کول تار میں	D	Wood into coal ✔ لکڑی کی کوئلہ میں	C	Coal into wood کوئلہ کی لکڑی میں	B	Coal into coal gas کوئلہ کی کول تار میں	A	
Coal gas is a mixture of:				کول گیس مکسچر ہے۔				125
CO_2, H_2 and CO	D	H_2, CH_4 and CO ✔	C	CO_2, CH_4 and CO	B	CH_4 and CO	A	
Conversion of dead plants into coal by the action of bacteria and heat is called:				بیکٹیریا اور حرارت کے عمل سے مردہ پودوں کا کوئلہ میں تبدیل ہونا کہلاتا ہے۔				126
Cracking کریکنگ	D	Hydrogenation ہائڈروجنیشن	C	Catenation کیٹی نیشن	B	Carbonization ✔ کاربونائزیشن	A	
Percentage of methane present in natural gas is:				قدرتی گیس کا کتنے فیصد میتھین پر مشتمل ہوتا ہے:				127
0.9	D	0.85 ✔	C	0.8	B	0.75	A	
The amount of carbon in peat is:				پیٹ میں کاربن کی مقدار ہوتی ہے:				128
0.9	D	0.85 ✔	C	0.7	B	0.6	A	
The percentage amount of carbon in wood is:				لکڑی میں کاربن کا فیصد تناسب ہے:				129
0.7	D	0.6	C	0.52	B	0.4 ✔	A	
The amount of carbon in lignite is:				لگنائٹ میں کاربن کی مقدار ہے:				130
0.9	D	0.85	C	0.7 ✔	B	0.6	A	
Which one of the following is a synthetic fiber?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا سنتھیٹک فائبر ہے؟				131
Silk سلک	D	Nylon نائیلون ✔	C	Wool وول	B	Cotton کاٹن	A	
The formula of ethane is:				ایتھین کا فارمولا ہے:				132
C_4H_4	D	C_2H_4	C	C_2H_6 ✔	B	CH_4	A	
The molecular formula of butane is:				بیوٹین کا مالیکیولر فارمولا ہے:				133
C_6H_6 C6H6	D	C_4H_{12} C4H12	C	C_4H_{10} C4H10 ✔	B	C_4H_8 C4H8	A	
The formula of decane is:				ڈیکین کا فارمولا ہے:				134
$C_{10}H_{16}$	D	$C_{10}H_8$	C	$C_{10}H_{22}$ ✔	B	$C_{10}H_{20}$	A	
The hydrogen atoms in pentane are:				پینٹین میں ہائڈروجن ایٹمز ہوتے ہیں:				135
16	D	14	C	12 ✔	B	10	A	
The other name of alkanes is:				الکینز کا دوسرا نام ہے:				136
Ethylene ایتھائلین	D	Paraffins پیرافنز ✔	C	Olefins اولی فنز	B	Halogens ہیلوجنز	A	
The functional group is found in:				فنکشنل گروپ کن میں پایا جاتا ہے؟				137
Carboxylic acids	D	Alcohols	C	Aldehydes	B	Esters	A	

✔ کاربا کسلک ایسڈز		الکوحلز		ایلڈی ہائڈز		ایسٹرز		
In which of the following groups, oxygen is attached on both sides with carbon atoms?				مندرجہ ذیل میں کون سے گروپس میں آکسیجن کے دونوں اطراف میں کاربن ایٹمز جڑے ہوئے ہوتے ہیں؟				138
Ester ایسٹر	D	Aldehyde ایلڈی ہائڈز	C	Ether ایتھر ✔	B	Ketone کیٹون	A	
Organic compounds containing group are called:				گروپ رکھنے والے آرگینک کمپاؤنڈز کہلاتے ہیں:				139
Carboxylic acids کاربا کسلک ایسڈز	D	Ketones کیٹونز	C	Aldehydes ایلڈی ہائڈز	B	Alcohols ✔ الکوحلز	A	
Which one of these hydrocarbons molecules would have no effect on an aqueous solution of bromine?				ان ہائڈروکاربن مالیکولز میں سے کونسا برومین کے ایکوئس سلوشن پر کوئی اثر نہیں کرے گا؟				140
C_2H_2	D	C_2H_4	C	$C_{10}H_{20}$	B	CH_4 ✔	A	
Halogenation of methane does not produce which one of the following;				میتھین کی ہیلوجینیشن سے مندرجہ ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ نہیں بنتا؟				141
Chloromethane کلورو میتھین	D	Carbon black ✔ کاربن بلیک	C	Chloroform کلوروفام	B	Carbon tetrachloride کاربن ٹیٹرا کلورائڈ	A	
Incomplete combustion of alkanes produces:				الکینز کے نامکمل جلنے سے پیدا ہوتی ہے۔				142
Carbon dioxide and carbon black کاربن ڈائی آکسائڈ اور کاربن بلیک	D	Carbon monoxide and carbon black ✔ کاربن مونو آکسائڈ اور کاربن بلیک	C	Carbon monoxide only صرف کاربن مونو آکسائڈ	B	Carbon dioxide only صرف کاربن ڈائی آکسائڈ	A	
Which one of these is a saturated hydrocarbon?				ان میں سے کونسا سیچوریٹڈ ہائڈروکاربن ہے؟				143
C_5H_{12} ✔	D	C_4H_8	C	C_3H_6	B	C_2H_4	A	
One of the hydrocarbons reacts with one mole of hydrogen to form a saturated hydrocarbon. What is the formula could be of the "X"?				ہائڈروکاربن "X" کے ایک مول کے ساتھ ہائڈروجن کا ایک مول ری ایکٹ کر کے سیچوریٹڈ ہائڈروکاربن بناتا ہے۔ "X" کا فارمولا کیا ہو گا؟				144
C_7H_{16}	D	C_4H_{10}	C	C_6H_{12} ✔	B	C_3H_8	A	
Dehydration of alcohols can be carried out with:				الکوحلز کی ڈی ہائڈریشن مندرجہ ذیل میں سے کس کے ساتھ کی جاسکتی ہے؟				145
HCl	D	H_2SO_4 ✔	C	KOH	B	NaOH	A	
Substitution reaction is the characteristics of:				تبادلے کاری ایکشن درج ذیل میں سے کس کی خصوصیت ہے؟				146
None ان میں کوئی نہیں	D	Alkynes الکائنز کا	C	Alkenes الکینز کا	B	Alkanes الکینز کا ✔	A	
Halogenation of methane in the presence of diffused sunlight takes place:				سورج کی مدھم روشنی کی موجودگی میں میتھین کی ہیلوجینیشن کس طرح ہوتی ہے؟				147
Fastly in two steps تیزی سے دو مراحل میں	D	In a series of four step ✔ چار مراحل کی سیریز میں	C	Slowly in one step ایک مرحلے میں آہستگی سے	B	Suddenly, only in a step اچانک صرف ایک مرحلے میں	A	
Which one of the following is a substitution reaction?				مندرجہ ذیل میں سے کونسا تبادلے کاری ایکشن ہے؟				148
Bromination of alkenes الکینز کی برومینیشن	D	Halogenation of alkanes ✔ الکینز کی ہیلوجینیشن	C	Halogenation of alkenes الکینز کی ہیلوجینیشن	B	Halogenation of alkynes الکائنز کی ہیلوجینیشن	A	
If an organic compound has 4 carbon atoms, all singly bonded, it will have the following characteristics except one:				اگر ایک آرگینک کمپاؤنڈ 4 کاربن ایٹمز رکھتا ہو اور اس میں تمام بانڈز سنگل ہوں تو یہ مندرجہ ذیل میں سے کون سی خصوصیت نہیں رکھے گا۔				149
it will be least reactive. یہ کم ری ایکٹو ہو گا۔	D	its name will be n-butane. اس نام n بیوٹین ہو گا۔	C	it will have 8 hydrogen atoms. اس میں 8 ہائڈروجن ایٹم ہوں گے۔ ✔	B	it will be saturated hydrocarbon. یہ سیچوریٹڈ ہائڈروکاربن ہو گا۔	A	
What is the molecular formula for the eighth alkane member, octane, which is found in petrol?				آٹھوں الکین ممبر، آکٹین کا مالیکیولر فارمولا کیا ہو گا جو کہ پٹرول میں پایا جاتا ہے۔				150
C_8H_{20}	D	C_8H_{18} ✔	C	C_8H_{16}	B	C_8H_8	A	
General formula of saturated hydrocarbons is:				سیچوریٹڈ ہائڈروکاربنز کا جنرل فارمولا ہے:				151

www.pakcity.org

C_nH_n	D	C_nH_{2n}	C	C_nH_{2n+2} ✔	B	C_nH_{2n-2}	A	
Which of the following is saturated hydrocarbon?				ان میں سے کون سا مرکب سیچوریٹڈ ہائیڈروکاربن ہے؟				152
Methane میتھین ✔	D	Ethyne ایتھائن	C	Propane پروپین	B	Propyne پروپائین	A	
The formula of pentane is:				پینٹین کا فارمولا ہے:				153
C_5H_{14}	D	C_5H_8	C	C_5H_{10}	B	C_5H_{12} ✔	A	
The number of hydrogen atoms in pentane is:				پینٹین میں ہائیڈروجن ایٹمز ہوتے ہیں:				154
16	D	14	C	12 ✔	B	10	A	
The chemical formula of chloroform is:				کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے:				155
$CHCl_3$ ✔	D	CCl_4	C	CH_2Cl_2	B	CH_3Cl	A	
Which of the following is called paraffins?				درج ذیل میں سے کسے پیرافنز کہتے ہیں؟				156
Alkyls الکائلز	D	Alkynes الکائنز	C	Alkenes الکینز	B	Alkanes الکینز ✔	A	
The main source of alkanes is:				الکینز کا اہم سورس ہے:				157
None of the above کوئی نہیں	D	Coal gas and water gas کول گیس اور واٹر گیس	C	Air and water gas ہوا اور واٹر گیس	B	Petroleum and natural gas پٹرولیم اور قدرتی گیس ✔	A	
Marsh gas consists of:				مارش گیس مشتمل ہوتی ہے:				158
Methane میتھین ✔	D	Propane پروپین	C	Ethane ایتھین	B	Butane بیوٹین	A	
Alkenes are prepared from alcohol by a process called:				الکینز کو الکوحلز سے کس پروسس کے تحت تیار کیا جاتا ہے؟				159
Dehydrohalogenaton ڈی ہائیڈروہیلوجنیشن	D	Dehydration ڈی ہائیڈریشن ✔	C	Dehalogenation ڈی ہیلوجنیشن	B	Dehydration ڈی ہائیڈروجینیشن	A	
Dehydrohalogenation takes place in the presence of:				ڈی ہائیڈروہیلوجنیشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟				160
Alcoholic NaOH الکوحلک NaOH	D	Aqueous KOH ایکوئس KOH	C	Alcoholic KOH الکوحلک KOH ✔	B	Aqueous NaOH ایکوئس NaOH	A	
Oxidation of ethene with $KMnO_4$ produces:				ایتھین کی $KMnO_4$ کے ساتھ آکسیڈیشن سے کون سا کمپاؤنڈ بنتا ہے؟				161
Propene glycol پروپین گلائی کول	D	Ethane glycol ایتھین گلائی کول ✔	C	Glyoxal گلائی آکسل	B	Oxalic acid آگزالک ایسڈ	A	
The end of the product of oxidation of acetylene is:				ایسٹیلین کی آکسیڈیشن کا آخری پروڈکٹ کونسا ہے؟				162
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Glyoxal گلائی آکسل	C	Glycol گلائی کول	B	Oxalic acid آگزالک ایسڈ ✔	A	
Dehalogenation of tetrahalides produces acetylene. This reaction takes place in the presence of:				ٹیٹراہیلائیڈز کی ڈی ہیلوجینیشن سے ایسٹیلین بنتی ہے۔ یہ ری ایکشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتا ہے؟				163
Potassium metal پوٹاشیم میٹل	D	Magnesium metal میگنیشیم میٹل	C	Zinc metal زنک میٹل ✔	B	Sodium metal سوڈیم میٹل	A	
The order of reactivity of hydrogen halides with alkenes				الکینز کے ساتھ ہائیڈروجن ہیلائیڈز کی ریکٹیویٹی کی ترتیب ہے۔				164
HBr > HCl	D	HCl > HBr	C	HBr > HI	B	HI > HBr ✔	A	
Oxidation of alkenes produce:				الکینز کی آکسیڈیشن سے بنتا ہے۔				165
Formic acid فارمک ایسڈ	D	Oxalic acid آگزالک ایسڈ	C	Glyoxal گلائی آکسل	B	Glycol گلائی کول ✔	A	
Which reactions are the characteristic properties of alkenes?				کونسے ری ایکشنز الکینز کی اہم خصوصیت ہیں؟				166
Addition reaction ایڈیشن ری ایکشن	D	Reduction reaction ریڈکشن ری ایکشن ✔	C	Oxidation reaction آکسیڈیشن ری ایکشن	B	Substitution reaction سبسٹی ٹیوشن ری ایکشن	A	
Alkenes are also called:				الکینز........ بھی کہلاتی ہیں:				167
Aeromatic compounds ایرومیٹک کمپاؤنڈز	D	Acetylenes ایسٹیلینز	C	Olefins اولی فنز ✔	B	Paraffins پیرافنز	A	
General formula of alkenes is:				الکینز کا جنرل فارمولا ہے:				168

www.pakcity.org

C_nH_{2n-1}	D	C_nH_{2n+2}	C	C_nH_{2n} ✔	B	C_nH_{2n-2}	A	
Alkenes are known by the name:				الکینز کو کس نام سے جانا جاتا ہے؟				169
Acetylenes ایسٹیلینز	D	Olefins اولی فنز ✔	C	Paraffins پیرافنز	B	Methane میتھین	A	
Benzene is formed by the polymerization of:				درج ذیل میں کس کی پولیمرائزیشن سے بینزین بنائی جاتی ہے؟				170
Butene بیوٹین	D	Ethene ایتھین ✔	C	Acetylene ایسیٹیلین	B	Methane میتھین	A	
The final product of the oxidation of acetylene is:				ایسٹیلین کی آکسیڈیشن کا آخری پروڈکٹ ہے:				171
None of the above کوئی نہیں	D	Glyoxal گلائی آکسل	C	Glycol گلائی کول	B	Oxalic acid آگزالک ایسڈ ✔	A	
The catalyst used in the hydrogenation of ethene is:				ایتھین کی ہائڈروجینیشن میں بطور کیٹالسٹ استعمال ہوتا ہے:				172
Ag	D	Ni ✔	C	Mg	B	Cu	A	
Ripening of bananas produces gas:				کیلے پکنے کے عمل کے دوران کون سی گیس خارج کرتے ہیں؟				173
Nitrogen نائٹروجن گیس	D	Ethene ایتھین گیس ✔	C	Ethane ایتھین گیس	B	Methane میتھین گیس	A	
The reduction of alkyl halides takes place in the presence of:				الکائل ہیلائڈز کی ری ڈکشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟				174
Cu / HCl	D	Mg / HCl	C	Na / HCl	B	Zn / HCl ✔	A	
A hydrocarbon has molecular formula C_8H_{14},what is the molecular formula of the next member of the same homologous series?				ایک ہائڈروکاربن کا مالیکولر فارمولا C_8H_{14} ہے۔اسی ہومولوگس سیریز کے اگلے ممبر کا مالیکولر فارمولا کیا ہوگا؟				175
C_9H_{12}	D	C_9H_{20}	C	C_9H_{16} ✔	B	C_9H_{18}	A	
Dehalogenation of tetra halides is carried in the presence of:				ٹیٹراہیلائڈز کی ڈی ہیلوجینیشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟				176
Zinc dust زنک ڈسٹ ✔	D	Na	C	Mg	B	K	A	
Alkynes are called:				الکائنز کو کہا جاتا ہے:				177
Acetylene ایسیٹیلین ✔	D	Paraffins پیرافنز	C	Ethene ایتھین	B	Olefins اولی فنز	A	
Which one of following hydrocarbon gas reacts with acidic solution of $KMnO_4$ to neutralize its pink colour?				کون سی ہائڈروکاربن پوٹاشیم پرمیگنیٹ کے ایسڈک سلوشن کے گلابی رنگ کو ختم کر دیتی ہے؟				178
C_3H_8	D	C_2H_6	C	C_2H_4 ✔	B	CH_4	A	
Dehydrohalogenation of vicinal dihalides takes place in the presence of:				ویسینل ڈائی ہیلائڈز کی ڈی ہائڈروہیلوجینیشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟				179
Alcoholic NaOH الکوحلک NaOH	D	Aqueous KOH ایکوئس KOH	C	Alcoholic KOH الکوحلک KOH ✔	B	Aqueous NaOH ایکوئس NaOH	A	
Ethyne is oxidized by $KMnO_4$ and ……… hydroxyl groups add to triple bond:				ایتھائن کو $KMnO_4$ کے ساتھ آکسیڈائز کیا جاتا ہے تو ٹرپل بانڈ پر ……… ہائڈروآکسل گروپس داخل ہو جاتے ہیں:				180
Five پانچ	D	Four چار ✔	C	Three تین	B	Two دو	A	
The percentage quantity of acetylene in coal gas is:				کول گیس میں ایسٹیلین کی فیصد مقدار ہوتی ہے:				181
0.0009	D	0.0008	C	0.007	B	0.0006 ✔	A	
The molecular formula of acetylene is:				ایسٹیلین کا مالیکولر فارمولا ہے:				182
C_2H_5	D	C_2H_2 ✔	C	C_2H_4	B	C_2H_6	A	
Carbohydrates are synthesized by plants through photosynthesis process which requires the following except:				کاربوہائڈریٹس فوٹوسنتھی سز کے عمل کے ذریعے پودوں میں تیار ہوتے ہیں۔اس عمل کے لیے مندرجہ ذیل میں کس کی ضرورت نہیں ہوتی۔				183
Chlorophyll کلوروفل	D	O_2	C	Presence of sunlight سورج کی روشنی کی موجودگی	B	Water and CO_2 CO_2اور پانی ✔	A	
Which of the following is a disaccharide?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا ڈائی سکرائڈ ہے؟				184
Starch سٹارچ	D	Sucrose سکروز ✔	C	Fructose فرکٹوز	B	Glucose گلوکوز	A	
Photosynthesis process produces:				فوٹوسنتھی سز کے عمل سے پیدا ہوتا ہے۔				185
Glucose گلوکوز ✔	D	Sucrose سکروز	C	Cellulose سیلولوز	B	Starch سٹارچ	A	
Which one of the following is tasteless?				مندرجہ ذیل میں سے کونسا بے ذائقہ ہوتا ہے؟				186

Sucrose سکروز	D	Fructose فرکٹوز	C	Glucose گلوکوز	B	Starch سٹارچ ✔	A	
When glucose and fructose combine, they produce:				گلوکوز اور فرکٹوز کے ملنے سے بنتا ہے۔				187
None ان میں سے کوئی نہیں	D	Sucrose سکروز ✔	C	Cellulose سیلولوز	B	Starch سٹارچ	A	
Glucose is:				گلوکوز ہے۔				188
Pentahydroxy ketone پینٹاہائڈروآکسی کیٹون	D	Pentahydroxy aldehyde ✔ پینٹاہائڈروآکسی ایلڈی ہائڈ	C	Hexahydroxy ketone ہیگزاہائڈروآکسی کیٹون	B	Hexahydroxy aldehyde ہیگزاہائڈروآکسی ایلڈی ہائڈ	A	
Which one of the following is not a characteristic of monosaccharide?				مندرجہ ذیل میں سے کون سی خصوصیت مونوسکرائڈز میں نہیں پائی جاتی؟				189
Reducing in nature قدرتی طور پر ریڈیوسنگ	D	Hydrolyzeable ✔ ہائڈرولائزایبل	C	Soluble in water پانی سولیبل	B	White crystalline solids سفید کرسٹلائن	A	
Which one of the following statements about glucose and sucrose is incorrect?				گلوکوز اور سکروز کے بارے میں مندرجہ ذیل میں سے کون سا بیان درست نہیں؟				190
Disaccharides ✔ ڈائی سکرائڈز	D	Carbohydrates کاربوہائڈریٹس	C	Naturally occurring قدرتی طور پر پائے جانے والے	B	Soluble in water پانی میں سولیبل	A	
Which one of the following is a reducing sugar?				مندرجہ ذیل میں سے کونسی ریڈیوسنگ شوگر ہے؟				191
Starch سٹارچ	D	Sucrose سکروز	C	Maltose مالٹوز	B	Glucose گلوکوز ✔	A	
The most important oligosaccharide is:				سب سے اہم اولیگوسکرائڈ ہے۔				192
Maltose مالٹوز	D	Fructose فرکٹوز	C	Glucose گلوکوز	B	Sucrose سکروز ✔	A	
General formula of carbohydrates is:				کاربوہائڈریٹس کا جنرل فارمولا ہے:				193
$C_n(HO)_n$	D	$C_n(H_2O)_n$ ✔	C	$C_n(H_2O)_{n-1}$	B	$C_{n-1}(H_2O)_n$	A	
Which simple sugar cannot be hydrolyzed?				کون سی سادہ شوگر ہے جسے ہائڈرولائزڈ نہیں کیا جاسکتا؟				194
Cellulose سیلولوز	D	Starch سٹارچ	C	Sucrose سکروز	B	Glucose گلوکوز ✔	A	
Lactose is a type of sugar; it consists of sugar and ………:				لیکٹوز شوگر کی ایک قسم ہے جو گلوکوز اور.........پر مشتمل ہے:				195
Galactose گیلیکٹوز ✔	D	Starch سٹارچ	C	Maltose مالٹوز	B	Sucrose سکروز	A	
In which part of digestive system glucose is absorbed?				گلوکوز ڈائجیسٹو سسٹم کے کس حصے میں جذب ہوتا ہے؟				196
Large intestine بڑی آنت	D	Small intestine ✔ چھوٹی آنت	C	Liver جگر	B	Stomach معدہ	A	
Which of the following is pentahydroxy aldehyde?				درج ذیل میں سے کونسا پینٹاہائڈروآکسی ایلڈی ہائڈ ہے؟				197
Sucrose سکروز	D	Fructose فرکٹوز	C	Glucose گلوکوز ✔	B	Starch سٹارچ	A	
Which of the following is tri saccharide?				درج ذیل میں سے کونسا ٹرائی سکرائیڈ ہے؟				198
Vitamins وٹامن	D	Lipids لپڈز	C	Proteins پروٹینز	B	Carbohydrates ✔ کاربوہائڈریٹس	A	
Which of the following is pure cellulose?				کون سی ایک خالص سیلولوز ہے؟				199
Wheat گندم	D	Bread روٹی ✔	C	Rice چاول	B	Maize مکئی	A	
Which of the following is crystalline solid?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا کرسٹلائن ٹھوس ہے؟				200
Glycogen گلائی کوجن	D	Cellulose سیلولوز	C	Starch سٹارچ	B	Glucose گلوکوز ✔	A	
Mono saccharides consists of ……… carbon atoms:				مونوسکرائڈز کتنے کاربن ایٹمز پر مشتمل ہوتے ہیں؟				201
Five to ten پانچ سے دس	D	Three to nine ✔ تین سے نو	C	Four to eight چار سے آٹھ	B	Two to four دو سے چار	A	
Which of the following does not contain starch?				مندرجہ ذیل میں سے کس میں سٹارچ موجود نہیں ہوتی؟				202
Potatoes آلو	D	Barley جو	C	Maize مکئی	B	Sugarcane گنا ✔	A	
Pentahydroxy ketone is called:				پینٹاہائیڈروآکسی کیٹون کہلاتا ہے:				203

Fructose فرکٹوز ✔	D	Sucrose سکروز	C	Starch سٹارچ	B	Glucose گلوکوز	A	
Chemical formula of fructose is:				فرکٹوز کا کیمیائی فارمولا ہے:				204
C_5H_{12}	D	C_4H_{10}	C	$C_6H_{12}O_6$ ✔	B	$C_{12}H_{22}O_{11}$	A	
Which protects us from muscle cramping?				ہمارے مسلز کی کریمپنگ سے کون حفاظت کرتا ہے؟				205
Carbohydrates کاربوہائیڈریٹس ✔	D	Vitamins وٹامنز	C	Lipids لپڈز	B	Proteins پروٹینز	A	
Thousands of the amino acid polymerize to form:				ہزاروں امائنو ایسڈز پولیمرائز ہو کر بناتے ہیں؟				206
Vitamins وٹامنز	D	Lipids لپڈز	C	Proteins پروٹینز ✔	B	Carbohydrates کاربوہائڈریٹس	A	
Enzymes are proteins which have the following properties except:				انزائمز پروٹینز ہیں جو سوائے ایک کے مندرجہ ذیل خصوصیات رکھتے ہیں۔				207
They are produced by living cells یہ زندہ سیلز کے ذریعے تیار ہیں	D	They are highly efficient یہ بہت زیادہ موثر ہیں	C	They are highly non-specific یہ مخصوص نہیں ہوتے ✔	B	They catalyze reaction یہ ری ایکشن کو کیٹالائنز کرتے ہیں	A	
The organic compounds used as drug to control bleeding are:				بلیڈنگ کو روکنے کے لیے دوا کے طور پر کونسے آرگینک کمپاؤنڈز استعمال کیے جاتے ہیں؟				208
Glycerides گلیسرائڈ	D	Lipids لپڈز	C	Proteins پروٹینز ✔	B	Vitamins وٹامنز	A	
Amino acids are linked to each other through:				امائنو ایسڈز ایک دوسرے کے ساتھ لنک ہوتے ہیں:				209
Peptide link پیپٹائڈ لنک ✔	D	Gelatin link جیلیٹن لنک	C	Ionic link آئیونک لنک	B	Hydrogen link ہائیڈروجن لنک	A	
Gelatin protein is present in:				جیلیٹین پروٹین پائی جاتی ہے:				210
Bones ہڈیوں میں ✔	D	Heart دل میں	C	Skin جلد میں	B	Blood خون میں	A	
Polymers of amino acids are:				امائنو ایسڈز کے پولیمرز ہیں:				211
Lipids لپڈز	D	Vitamins وٹامنز	C	Proteins پروٹینز ✔	B	Carbohydrates کاربوہائڈریٹس	A	
Proteins are .... by weight of cell:				سیل کے وزن کا تقریباً........ فیصد حصہ پروٹینز سے بنا ہوتا ہے:				212
0.5 ✔	D	0.65	C	0.35	B	0.4	A	
The body reactions are catalyzed by:				جسم میں ہونے والے کیمیکل ری ایکشنز کو کیٹالائز کرتے ہیں:				213
Fatty acids فیٹی ایسڈز	D	Enzymes انزائمز ✔	C	Lipids لپڈز	B	Amino acids امائنو ایسڈز	A	
Which one of the following is a triglyceride?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا ٹرائی گلیسرائڈ ہے؟				214
Vitamins وٹامنز	D	Lipids لپڈز ✔	C	Proteins پروٹینز	B	Carbohydrates کاربوہائڈریٹس	A	
Lipids are macromolecules. They have characteristics except one of the following:				لپڈز میکرومالیکولز ہیں یہ مندرجہ ذیل میں سے کس کے سوائے باقی خصوصیات رکھتے ہیں۔				215
They are esters of fatty acids فیٹی ایسڈز کے ایسٹرز ہیں	D	They are poor conductor of heat وہ حرارت کے کمزور کنڈکٹر ہیں	C	They are soluble in water پانی میں سولیبل ہیں ✔	B	They are high energy food بہت زیادہ انرجی رکھنے والی غذا ہیں	A	
The chemical formula of citric acid is:				سٹرک ایسڈ کا کیمیکل فارمولا ہے:				216
$C_{15}H_{31}COOH$	D	$C_{17}H_{37}COOH$	C	$C_{17}H_{33}COOH$	B	$C_{17}H_{35}COOH$ ✔	A	
Building blocks of lipids are:				لپڈز کے بلڈنگ بلاکس کہلاتے ہیں:				217
Mono saccharides مونوسکرائیڈز	D	Fatty acids فیٹی ایسڈز ✔	C	Amino acids امائینو ایسڈ	B	Nucleic acids نیوکلئیک ایسڈ	A	
The formula of palmitic acid is:				پالمیٹک ایسڈ کا فارمولا ہے:				218
$C_{17}H_{36}COOH$	D	$C_{15}H_{32}COOH$	C	$C_{17}H_{35}COOH$	B	$C_{15}H_{31}COOH$ ✔	A	

Catalyst used in the hydrogenation of vegetable oil is:				ویجیٹیبل آئل کی ہائڈروجینیشن میں بطور کیٹالسٹ استعمال ہوتا ہے:				219
Pb	D	Ni ✔	C	C	B	Al	A	
Which scientist discovered the structure of DNA?				DNA کا سٹرکچر کس سائنسدان نے دریافت کیا؟				220
Robert Hook رابرٹ ہک	D	Watson and Crick ✔ واٹسن اینڈ کرک	C	John Dalton جان ڈالٹن	B	Hopkins ہاپکنز	A	
Which one of the following vitamins is water soluble?				مندرجہ ذیل وٹامنز میں سے کون سا پانی میں سولیبل ہوتا ہے؟				221
Vitamin E وٹامن E	D	Vitamin D وٹامن D	C	Vitamin C ✔ وٹامن C	B	Vitamin A وٹامن A	A	
Which one of the following is a fat-soluble vitamin?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا وٹامن فیٹ سولیبل ہے؟				222
All of these تمام ✔	D	K	C	E	B	A	A	
Night blindness is because of deficiency of:				کس وٹامن کی کمی کی وجہ سے نائٹ بلائنڈنس کی بیماری ہوتی ہے؟				223
Vitamin D وٹامن D	D	Vitamin C وٹامن C	C	Vitamin E وٹامن B	B	Vitamin A ✔ وٹامن A	A	
Deficiency of vitamin E causes:				وٹامن E کی کمی کی وجہ سے کونسی بیماری ہوتی ہے؟				224
Night blindness نائٹ بلائنڈنس	D	Anemia in babies ✔ بچوں میں اینیمیا	C	Scurvy سقروی	B	Rickets سوکھے کی بیماری	A	
Vitamins B complex contains:				وٹامن B کمپلیکس میں شامل ہوتے ہیں:				225
12 vitamins 12 وٹامنز	D	6 vitamins 6 وٹامنز	C	8 vitamins 8 وٹامنز	B	10 vitamins ✔ 10 وٹامنز	A	
Deficiency of vitamin D causes:				وٹامن D کی کمی سے ہوتی ہے:				226
Night blindness نائٹ بلائنڈنیس	D	Anemia انیمیا	C	Scurvy سقروی	B	Rickets ✔ سوکھے کی بیماری	A	
Who proposed the name of vitamin?				وٹامن کا نام کس نے تجویز کیا؟				227
Lewis لیوس	D	F Crick ایف-کرک	C	Watson واٹسن	B	Funk فنک ✔	A	
Rickets disease is caused by the deficiency of:				سوکھے کی بیماری کس وٹامن کی کمی کی وجہ سے ہوتی ہے؟				228
Vitamin C وٹامن C	D	Vitamin E وٹامن E	C	Vitamin A وٹامن A	B	Vitamin D ✔ وٹامن D	A	
Who invented vitamin B1 (Thiamin)?				وٹامن B1 (تھائی مین) کو کس نے دریافت کیا؟				229
Davy ڈیوی	D	J Watson جے واٹسن	C	Funk فنک ✔	B	Hopkins ہاپکنز	A	
……… is caused by the deficiency of vitamin A:				وٹامن A کی کمی کی وجہ سے ہوتی ہے:				230
Both a and b الف اور ب دونوں	D	Rickets سوکھے کی بیماری	C	Sore eyes آنکھوں کی جلن	B	Night blindness ✔ نائٹ بلائینڈنیس	A	
Fat soluble vitamin is:				فیٹ سولیبل وٹامن ہے:				231
All تمام ✔	D	K	C	E	B	A	A	
Hopkins noticed for the first time:				ہاپکنز نے پہلی دفعہ مشاہدہ کیا:				232
Vitamins ✔ وٹامنز	D	Lipids لپڈز	C	Proteins پروٹینز	B	Carbohydrates کاربوہائڈریٹس	A	
About 99% atmosphere's mass lies within:				ایٹموسفیئر ماس کا تقریباً 99 فیصد کس میں موجود ہے؟				233
11 km 11 کلومیٹر	D	15 km 15 کلومیٹر	C	35 km 35 کلومیٹر	B	30 km 30 کلومیٹر ✔	A	
How many percentages of sunlight is absorbed by atmospheric gases?				سورج کی روشنی کا کتنے فیصد حصہ ایٹموسفیئرک گیسز جذب کر لیتی ہیں؟				234
0.03	D	0.24	C	0.18 ✔	B	0.12	A	
The two major components of atmosphere are:				ایٹموسفیئر کے دو اہم اجزا ہیں:				235
Oxygen and water آکسیجن اور پانی	D	Nitrogen and oxygen	C	Nitrogen and hydrogen	B	Hydrogen and oxygen	A	

www.pakcity.org

		✔ نائٹروجن اور آکسیجن		نائٹروجن اور ہائیڈروجن		ہائیڈروجن اور آکسیجن			
Nitrogen and oxygen are ...% of atmosphere:				نائٹروجن اور آکسیجن ایٹموسفیئر کا کتنے فیصد حصہ ہیں؟					236
0.75	D	0.99 ✔	C	0.9	B	0.8	A		
The volume of CO2 in dry air by ratio is:				بلحاظ حجم کاربن ڈائی آکسائیڈ کا خشک ہوا میں تناسب ہوتا ہے:					237
0.7809	D	0.2094	C	0.0093	B	0.0003 ✔	A		
Depending upon temperature variation, atmosphere is divided into how many regions?				ٹمپریچر میں تبدیلی کی بناپر ایٹموسفیئر کو کتنے ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے؟					238
Four چار ✔	D	Three تین	C	Two دو	B	One ایک	A		
Just above the earth's surface is:				زمین کی سطح کے بالکل اوپر کون سا سفیئر ہے؟					239
Troposphere ✔ ٹروپوسفیئر	D	Thermosphere تھرموسفیئر	C	Stratosphere سٹریٹوسفیئر	B	Mesosphere میسوسفیئر	A		
A group of gasses that maintains temperature of atmosphere is:				ایٹموسفیئر ک ٹمپریچر کو برقرار رکھنے والی گیسز کا گروپ کون سا ہے؟					240
Nitrogen and oxygen ✔ نائٹروجن اور آکسیجن	D	Oxygen and water vapours آکسیجن اور پانی کے بخارات	C	Nitrogen and carbon dioxide نائٹروجن اور کاربن ڈائی آکسائڈ	B	Carbon dioxide and water vapours کاربن ڈائی آکسائڈ اور پانی کے بخارات	A		
The earth's atmosphere is getting hotter because of:				زمین کا ایٹموسفیئر کس کی وجہ سے مزید گرم ہو رہا ہے؟					241
Increasing concentration of SO_2 SO_2 کی کنسنٹریشن میں اضافے	D	Increasing concentration of O_3 O_3 کی کنسنٹریشن میں اضافے	C	Increasing concentration of CO_2 ✔ CO_2 کی کنسنٹریشن میں اضافے	B	Increasing concentration of CO CO کی کنسنٹریشن میں اضافے	A		
On which bases atmosphere is divided into four regions?				ایٹموسفیئر کو کس بنیاد پر چار ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے؟					242
Change in weather موسم میں تبدیلی	D	Change in temperature ✔ ٹمپریچر میں تبدیلی	C	Change in radiations ریڈی ایشنز میں تبدیلی	B	Change in pressure دباؤ میں تبدیلی	A		
Height of stratosphere from earth's surface is:				سٹریٹوسفیئر سطح زمین سے بلندی پر ہے:					243
60 km	D	50 km ✔	C	40 km	B	30 km	A		
Thermosphere layer is at height above earth's surface is:				تھرموسفیئر لیئر کی زمین کی سطح سے بلندی ہے:					244
85-120 km ✔	D	50-85 km	C	12-50 km	B	0-12 km	A		
The major constituents of troposphere are nitrogen and:				ٹروپوسفیئر کے بنیادی اجزاء نائٹروجن اور.........ہیں:					245
Sulphur سلفر	D	Oxygen ✔ آکسیجن	C	Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ	B	Hydrogen ہائڈروجن	A		
At the height 85-120 km from earth's surface is:				زمین کی سطح سے 85 سے 120 کلومیٹر تک کیا موجود ہوتا ہے؟					246
Thermosphere ✔ تھرموسفیئر	D	Stratosphere سٹریٹوسفیئر	C	Mesosphere میزوسفیئر	B	Troposphere ٹروپوسفیئر	A		
The layer of atmosphere which is next to troposphere and extends up to 50 km is called:				ٹروپوسفیئر سے اوپر 50 کلومیٹر تک بلند لیئر کہلاتی ہے:					247
Stratosphere سٹریٹوسفیئر ✔	D	Thermosphere تھرموسفیئر	C	Hydrosphere ہائڈروسفیئر	B	Mesosphere میسوسفیئر	A		
Which one of the following is not a green house effect?				مندرجہ ذیل میں سے کونسا گرین ہاوس ایفیکٹ نہیں ہے؟					248
Increasing sea-level سمندر کی سطح میں اضافہ	D	Increasing flood risks سیلاب کے خطرات میں اضافہ	C	Increasing food chains ✔ فوڈ چینز میں اضافہ	B	Increasing atmosphere temperature اٹموسفیرک ٹمپریچر میں اضافہ	A		
Which one of the following is not an air pollutant?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا ہوا کا پلوٹینٹ نہیں ہے؟					249
Ozone	D	Nitrogen dioxide	C	Carbon monoxide	B	Carbon dioxide	A		

اوزون ✔		نائٹروجن ڈائی آکسائڈ		کاربن مونو آکسائڈ		کاربن ڈائی آکسائڈ		
Which one of these pollutants are not found in car exhaust fumes?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا پلوٹنٹ کار کی ایگزاسٹ گیسز میں نہیں پایا جاتا؟				250
SO_2	D	NO_2	C	O_3 ✔	B	CO	A	
Waste material that pollutes air, water and soil is termed as:				ایک ناکارہ مادہ جو ہوا، پانی اور مٹی کو آلودہ کرتا ہے:				251
Solution سلوشن	D	Solvent سولوینٹ	C	Pollutant پلوٹنٹ ✔	B	Pollution پلوشن	A	
A primary pollutant is:				ایک پرائمری پلوٹنٹ ہے:				252
H_2SO_4	D	H_2CO_3	C	HNO_3	B	CH_4 ✔	A	
Carbon monoxide is harmful to us because:				کاربن مونو آکسائیڈ ہمارے لیے نقصان دہ ہے کیونکہ:				253
Makes the blood coagulate یہ خون کے لوتھڑے بناتی ہے	D	Reduces oxygen carrying ability of hemoglobin یہ ہیموگلوبن کی آکسیجن لے جانے کی صلاحیت کو کم کر دیتی ہے	C	Damages lungs tissue یہ پھیپھڑوں کے ٹشوز کو تباہ کر دیتی ہے	B	Paralysis lungs ✔ یہ پھیپھڑوں کو مفلوج کر دیتی ہے	A	
Every year there is a rise of ...... in atmospheric temperature due to carbon dioxide in air:				ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ میں اضافے کی وجہ سے ہر سال تقریبا ...... ایٹموسفیرک ٹمپریچر میں اضافہ ہو رہا ہے:				254
0.01°C	D	0.02°C ✔	C	0.05°C	B	2°C	A	
A secondary pollutant is:				.... سیکنڈری پولیوٹنٹ ہے:				255
HCl	D	CH_4	C	CO_2 ✔	B	SO_2	A	
Normally rain water is weakly acidic because of:				عام طور پر بارش کا پانی کون سی گیس کی وجہ سے کم ایسڈک ہوتا ہے؟				256
NO_2	D	SO_2 ✔	C	CO_2	B	SO_3	A	
Buildings are being damaged by acid rain because it attacks:				ایسڈ رین کی وجہ سے عمارتوں کو نقصان پہنچتا ہے کیونکہ یہ مندرجہ ذیل میں سے کس سے ری ایکٹ کرتی ہیں؟				257
Calcium oxalate کیلسیم آکسلیٹ	D	Calcium carbonate کیلسیم کاربونیٹ	C	Calcium nitrate کیلسیم نائٹریٹ	B	Calcium sulphate کیلسیم سلفیٹ	A	
Acid rain affects the aquatic life by clogging fish gills because of:				ایسڈ رین میں موجود کون سا میٹل مچھلیوں کے گلز کو بند کر کے آبی زندگی کو متاثر کرتی ہے؟				258
Aluminum metal ایلومینیم ✔	D	Mercury metal مرکری	C	Chromium metal کرومیم	B	Lead metal لیڈ	A	
Iron and steel structures are damaged by:				آئرن اور سٹیل کی ساخت کس سے تباہ ہوتی ہے؟				259
Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائڈ	D	Carbon monoxide کاربن مونو آکسائڈ	C	Sulphur oxide سلفر ڈائی آکسائڈ ✔	B	Methane میتھین	A	
The pH of normal rain water is:				نارمل بارش کے پانی کی pH ہوتی ہے:				260
5.6-6 ✔	D	6-6.5	C	5.4-6	B	5.5-6	A	
The pH of acid rain is:				ایسڈ رین کی pH ہوتی ہے:				261
7	D	6-6.5	C	5	B	4 ✔	A	
Which one of the metal clogs gills of the fish?				کس دھات کی زیادہ مقدار مچھلیوں کے گلز کو بند کر دیتی ہے؟				262
Lead لیڈ	D	Aluminium ایلومینیم ✔	C	Copper کاپر	B	Iron آئرن	A	
Ozone is beneficial for us as it:				اوزون ہمارے لیے مفید ہے کیونکہ یہ کرتی ہے۔				263
Absorbs air pollutants ہوا کے پلوٹینٹس کو جذب	D	Absorbs chlorofluorocarbon s کلورو فلورو کاربنز کو جذب	C	Absorbs ultraviolet radiations الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز کو جذب ✔	B	Absorb infrared radiations انفرا ریڈ ریڈی ایشنز کو جذب	A	
Infrared radiations emitted by the earth are absorbed by:				زمین سے خارج ہونے والی انفرا ریڈ ریڈی ایشنز کس میں جذب ہوتی ہیں؟				264
CO_2 and O2	D	N_2 and CO_2	C	O_2 and N_2	B	CO_2 and H_2O ✔	A	
Global warming causes rising of the sea level. The cause of global warming is:				گلوبل وارمنگ سے سمندر کی سطح میں اضافہ ہوتا ہے۔ گلوبل وارمنگ کی وجہ کون سی گیس ہے؟				265

www.pakcity.org

O_3	D	NO_8	C	SO_2	B	CO_2 ✔	A	
Which gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations?				کون سی گیس زمین کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟				266
O_3	D	N_2	C	CO	B	CO_2 ✔	A	
Effects of ozone depletion are following except the one:				مندرجہ ذیل میں سے کونسی وجہ اوزون کے خاتمہ کے لیے نہیں ہے؟				267
Can cause climatic changes آب و ہوا میں تبدیلی کا باعث بننا	D	Can cause skin cancer سکن کینسر کا باعث بننا	C	Increases crops production ✔ فصلوں کی پیداوار میں اضافہ	B	Increases infectious diseases متعدی بیماریوں میں اضافہ	A	
Cause of global warming is:				گلوبل وارمنگ کی وجہ ہے:				268
O_2 Gas گیس	D	NO_2 Gas گیس	C	SO_2 Gas گیس	B	CO_2 Gas گیس ✔	A	
In which region ozone formed?				اوزون کس ریجن میں بنتی ہے؟				269
Thermosphere تھرموسفیئر میں	D	Mesosphere میسوسفیئر میں	C	Stratosphere ✔ سٹریٹوسفیئر میں	B	Troposphere ٹروپوسفیئر میں	A	
Sea surface is protected from ultraviolet radiations in global warming by:				گلوبل وارمنگ سے سمندر کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟				270
O_3 Gas گیس	D	NO_2 Gas گیس	C	SO_2 Gas گیس ✔	B	CO_2 Gas گیس	A	
The formula of ozone is:				اوزون کا فارمولا ہے:				271
CO	D	O	C	O_3 ✔	B	O_2	A	
Which one of the reasons of global warming?				گلوبل وارمنگ کی مندرجہ ذیل میں سے کون سی وجہ ہے؟				272
Absorption of infrared radiation emitted by the earth IR زمین کی سطح سے خارج ہونے والی ریڈی ایشنز کا جذب ہونا ✔	D	Absorption of ultraviolet radiations coming from the sun سورج سے آنے والی UV ریڈی ایشنز کا جذب ہونا	C	Absorption of infrared radiations coming from the sun سورج سے آنے والی IR ریڈی ایشنز کا جذب ہونا	B	Emission of ultraviolet radiations by the earth زمین کی سطح سے UV ریڈی ایشنز کا خارج ہونا	A	
Which gas is called greenhouse gas?				کون سی گیس گرین ہاؤس گیس کہلاتی ہے؟				273
HCl	D	N_2	C	CO	B	CO_2 ✔	A	
Which one of the following properties of water is responsible for rising of water in plants?				پانی کی مندرجہ ذیل خصوصیات میں سے کونسی پودوں میں پانی کے اوپر چڑھنے کی ذمہ دار ہے؟				274
Capillary action ✔ کیپلری ایکشن	D	Excellent solvent action بہترین سولوینٹ ایکشن	C	Surface tension سرفیس ٹینشن	B	Specific heat capacity خاص ہیٹ کیپیسٹی	A	
Specific heat capacity of water is:				پانی کی مخصوص ہیٹ کیپیسٹی مندرجہ ذیل میں سے کون سی ہے؟				275
$2.4Jg^{-1}K^{-1}$	D	$4.2KJg^{-1}K^{-1}$	C	$4.2Jg^{-1}K^{-1}$ ✔	B	$4.2KJ^{-1}K^{-1}$	A	
The oceans contain about of total world's water:				دنیا کے کل پانی کا کتنے فی صد حصہ سمندری پانی پر مشتمل ہے؟				276
0.97 ✔	D	0.95	C	0.93	B	0.91	A	
The boiling point of water is:				پانی کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:				277
100^0C ✔	D	80^0C	C	25^0C	B	0^0C	A	
Density of water is maximum at:				کس ٹمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی سب سے زیادہ ہوتی ہے؟				278
6^0C	D	4^0C ✔	C	2^0C	B	0^0C	A	
The density of water at 40C is:				40C پر پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:				279
$4\ gcm^{-4}$	D	$3\ gcm^{-3}$	C	$2\ gcm^{-3}$	B	$1\ gcm^{-3}$ ✔	A	
The freezing point of water at sea level is:				سمندر کی سطح پر پانی کا فریزنگ پوائنٹ ہوتا ہے:				280
3^0C	D	2^0C	C	1^0C	B	0^0C ✔	A	
How much percentage of water is drinkable out of all the water present on Earth?				زمین پر موجود پانی کا کل کتنے فیصد حصہ پینے کے قابل ہے؟				281
0.9	D	0.002 ✔	C	0.021	B	0.00001	A	
Water dissolves non-ionic compound by:				پانی نان آئیونک کمپاؤنڈز کو کس وجہ سے حل کر سکتا ہے؟				282

Hydrogen bonding ✔ ہائڈروجن بانڈنگ	D	Dipole-dipole forces ڈائی پول۔ڈائی پول فورسز	C	Ion-dipole forces آئن۔ڈائی پول فورسز	B	Ion-ion forces آئن۔ آئن فورسز	A	
Ionic compounds are soluble in water due to:				آئیونک کمپاؤنڈز کس وجہ سے پانی میں سولیبل ہیں؟				283
Dipole-induced dipole forces ڈائی پول۔انڈیوسڈ ڈائی پول فورسز	D	Dipole-dipole forces ڈائی پول۔ڈائی پول فورسز	C	Ion-dipole forces آئن۔ڈائی پول فورسز	B	Hydrogen bonding ✔ ہائڈروجن بانڈنگ	A	
The HOH bond angle in water is:				پانی میں HOH بانڈ اینگل ہوتا ہے:				284
104.8	D	104.7	C	104.6	B	104.5 ✔	A	
Temporary hardness is because of:				ٹمپریری ہارڈنیس کس کی وجہ سے ہوتی ہے؟				285
$MgSO_4$	D	$MgCO_3$	C	$CaCO_3$	B	$Ca(HCO_3)_2$ ✔	A	
Temporary hardness is removed by adding:				ٹمپریری ہارڈنیس کو کون سا سالٹ ڈال کر ختم کیا جاتا ہے؟				286
Lime water چونے کا پانی	D	Limestone چونے کا پتھر	C	Slaked lime ✔ بجھا ہوا چونا	B	Quick lime ان بجھا چونا	A	
Permanent hardness is removed by adding:				پرمانینٹ ہارڈنیس کو کس استعمال سے ختم کیا جاتا ہے؟				287
Quick lime ان بجھا چونا	D	Lime water چونے کا پانی	C	Soda lime سوڈا لائم	B	Sodium zeolite ✔ سوڈیم زیولائٹ	A	
Which one of the following salts makes the water permanently hard?				مندرجہ ذیل میں سے کونسا سالٹ واٹر کو پرمانینٹ ہارڈ بناتا ہے؟				288
$CaSO_4$ ✔	D	$Na(HCO_3)_2$	C	$NaHCO_3$	B	Na_2CO_3	A	
Which one of the following ions does not cause hardness in water?				مندرجہ ذیل آئنز میں سے کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا؟				289
Na^+	D	Fe^{2+}	C	Mg^{2+} ✔	B	Al^{3+}	A	
The removal of Mg^{+2} and Ca^{+2} ions which are responsible for the hardness of water is called:				واٹر ہارڈنیس کا سبب بننے والے Mg^{+2} اور Ca^{+2} آئنز کا اخراج کہلاتا ہے:				290
Hydrogen bonding ہائڈروجن بانڈنگ	D	Water softening ✔ واٹر سوفٹنگ	C	Temporary hardness ٹمپریری ہارڈنیس	B	Permanent hardness پرمانینٹ ہارڈنیس	A	
Which of the following method is used for removing temporary water hardness?				پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو ختم کرنے کے لیے کون سا طریقہ استعمال کیا جاتا ہے؟				291
Filtration method فلٹریشن میتھڈ	D	Sodium zeolite سوڈیم زیولائٹ	C	Washing soda method واشنگ سوڈا کا طریقہ	B	Clark's method ✔ کلارک کا طریقہ	A	
The chemical used in Clark's method is:				کلارک کے طریقے میں استعمال ہونے والا کیمیکل ہے:				292
$Ca(OH)_2$ ✔	D	Zeolite Na_2	C	Ca-Zeolite	B	$Ca(HCO_3)_2$	A	
The types of water hardness are:				پانی کی ہارڈنیس کی اقسام ہوتی ہیں:				293
Five پانچ	D	Four چار	C	Three تین	B	Two دو ✔	A	
Permanent hardness is because of:				پرمانینٹ ہارڈنیس کس وجہ سے ہوتی ہے؟				294
$CaCl_2$ ✔	D	NaCl	C	$Mg(HCO_3)_2$	B	$Ca(HCO_3)_2$	A	
Temporary hardness of water is removed by adding:				پانی کے عارضی سخت پن کو کس کو شامل کر کے دور کیا جاسکتا ہے؟				295
$CaSO_4$	D	$Ca(OH)_2$ ✔	C	KOH	B	NaOH	A	
Temporary hardness of water can be removed by adding:				پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس.........شامل کرنے سے ختم کی جاسکتی ہے:				296
Washing soda واشنگ سوڈا	D	Quick lime کوئیک لائم	C	Slaked lime ✔ سلیکڈ لائم	B	Lime stone لائم سٹون	A	
Rapid growth of algae in water bodies is because of detergent having:				ڈیٹرجنٹ میں کون سے سالٹس کی موجودگی کی وجہ سے پانی میں الجی کی گروتھ تیز ہوتی ہے؟				297
Phosphate salts ✔ فاسفیٹ سالٹس	D	Sulphate salts سلفیٹ سالٹس	C	Sulphuric acid salts سلفیورک ایسڈ سالٹس	B	Carbonate salts کاربونیٹ سالٹس	A	
Depletion of O_2 from water is not because of:				مندرجہ ذیل میں کون سا عمل پانی سے O_2 کے خاتمے کی وجہ نہیں ہے؟				298
Decomposition of	D	Rapid growth of	C	Biodegradation of	B	Decaying of	A	

aquatic plants ایکوئس پودوں کی ڈی کمپوزیشن سے		aquatic plants ✔ ایکوئس پودوں کی تیز گروتھ سے		aquatic plants ایکوئس پودوں کی بوسیدگی سے		aquatic plants ایکوئس پودوں کے گلنے سڑنے سے		
The chemicals used to kill or control pests are called pesticides. They are:				پیسٹس کو مارنے کے لیے استعمال ہونے والے کیمیکلز پیسٹی سائڈز کہلاتے ہیں۔ یہ کون سے کیمیکلز ہیں؟				299
Beneficial organic chemicals مفید آرگینک کیمیکلز	D	Beneficial inorganic chemicals مفیدان آرگینک کیمیکلز	C	Dangerous organic chemicals ✔ خطرناک آرگینک کیمیکلز	B	Dangerous inorganic chemicals خطرناک ان آرگینک کیمیکلز	A	
Which of the following is an agricultural influent?				درج ذیل میں سے کون سا ایگریکلچرل ایفلوینٹ ہے؟				300
Fertilizers ✔ فرٹیلائزرز	D	Detergents ڈیٹرجینٹس	C	Mineral acids منرل ایسڈز	B	Heavy metals بھاری میٹلز	A	
The rain water is slightly acidic it is because:				بارش کا پانی معمولی ایسڈک ہوتا ہے اس کی وجہ:				301
NO_2	D	SO_2	C	CO_2 ✔	B	SO_3	A	
The industrial effluents, when taken by men, are responsible for disease:				جب انڈسٹریل افلیونٹس کا پانی انسان استعمال کرتے ہیں تو کس بیماری کا شکار ہو سکتے ہیں؟				302
Cholera ہیضہ ✔	D	Pleague طاعون	C	Asthma دمہ	B	Cancer کینسر	A	
Which one of the following diseases causes liver inflammation?				مندرجہ ذیل میں سے کون سی بیماری جگر کی سوزش کا سبب بنتی ہے؟				303
Hepatitis ہیپاٹائٹس ✔	D	Cholera ہیضہ	C	Jaundice یرقان	B	Typhoid ٹائیفائڈ	A	
Which one of the following diseases causes severe diarrhea and can be fatal?				مندرجہ ذیل میں سے کون سی بیماری ڈائیریا کا سبب بنتی ہے اور مہلک ہو سکتی ہیں؟				304
Typhoid ٹائیفائڈ	D	Cholera ہیضہ ✔	C	Dysentery ڈائریا	B	Jaundice یرقان	A	
Which one of the following gase is used to destroy harmful bacteria in water?				پانی میں موجود نقصان دہ بیکٹیریا ختم کرنے کے لیے کونسی گیس استعمال کی جاتی ہے؟				305
Bromine فلورین	D	Fluorine برومین	C	Chlorine کلورین ✔	B	Iodine آئیوڈین	A	
A disease that causes bone and tooth damage is:				ہڈیوں اور دانتوں کے خراب ہونے کی وجہ کون سی بیماری ہے؟				306
Jaundice یرقان	D	Fluorosis فلوروسیس ✔	C	Hepatitis ہیپاٹائٹس	B	Cholera ہیضہ	A	
Vibrios cholera bacteria cause the disease:				وائبرس کالرا بیکٹیریا کون سی بیماری پھیلاتا ہے؟				307
Hepatitis ہیپاٹائٹس	D	Typhoid ٹائی فائیڈ	C	Dysentery ڈائی سنٹری	B	Cholera کالرا ✔	A	
The cause of cholera is:				کالرا کی وجہ ہے:				308
Fungi فنجائی	D	Bacteria بیکٹیریا ✔	C	Virus وائرس	B	Protozoa پروٹوزوا	A	
Swimming pools are cleaned by a process called:				سوئمنگ پول کو کس پروسیس سے صاف کیا جاتا ہے؟				309
Chlorination ✔ کلوری نیشن	D	Nitration نائٹریشن	C	Hydrogenation ہائڈروجینیشن	B	Bromination برومینیشن	A	
Cholera is caused by:				ہیضہ کی وجہ ہے:				310
Protozoa پروٹوزوا	D	Fungi فنجائی	C	Bacteria بیکٹیریا ✔	B	Virus وائرس	A	
Concentration is a:				کنسنٹریشن ہے۔				311
Cooling technique کولنگ تکنیک	D	Boiling technique بوائلنگ تکنیک	C	Separating technique سیپریٹنگ تکنیک	B	Mixing technique مکسنگ تکنیک	A	
Froth flotation process is used to concentrate the ore on:				فراتھ فلوٹیشن کس بنیاد پر کیا جاتا ہے؟				312
Magnetic basis میگنیٹنگ کی بنیاد پر	D	Wetting basis ✔ وٹنگ کی بنیاد پر	C	Concentration basis کنسنٹریشن کی بنیاد پر	B	Density basis ڈینسٹی کی بنیاد پر	A	
Matte is a mixture of:				میٹے مکسچر ہے۔				313
FeO and CuS	D	FeS and Cu_2S	C	FeO and Cu_2O	B	CuO and FeS	A	
In the bessemerization process:				بیسمیرائزیشن پروسس میں:				314

Molten matte is added مولٹن میٹ داخل کیا جاتا ہے	D	Molten matte is heated ✔ مولٹن میٹ کو گرم کیا جاتا ہے	C	Molten matte is removed مولٹن میٹ کو خارج کیا جاتا ہے	B	Roasted ore is heated روسٹڈ اور کو گرم کیا جاتا ہے	A	
Concentration of the copper ore is carried out by:				کاپر اور کی کنسنٹریشن کا طریقہ ہے۔				315
Distillation ڈسٹیلیشن	D	Froth flotation فراتھ فلوٹیشن	C	Roasting روسٹنگ	B	Calcinations کیلسی نیشن	A	
Chalco-pyrite is an ore of:				چالکوپائیراٹ کس کی اور ہے؟				316
Aluminium ایلومینیم	D	Iron آئرن	C	Silver سلور	B	Copper کاپر ✔	A	
The chemical formula of chalco-pyrite is:				چالکوپائیراٹ کا کیمیائی فارمولا ہے:				317
FeS	D	CuS	C	$CuFe_2S$ ✔	B	Cu_2S	A	
The underground and other impurities present in minerals are called:				منرلز میں موجود زمینی اور دوسری امپیوریٹیز کہلاتی ہیں:				318
Compounds کمپاؤنڈز	D	Gang گینگ ✔	C	Ores اورز	B	Metallurgy میٹلرجی	A	
……… is called the king of chemicals:				………کنگ آف کیمیکلز ہے:				319
H_3PO_4	D	H_2SO_4 ✔	C	HNO_3	B	HCl	A	
The brown colour of the hairs is due to the presence of ……… compounds:				ہمارے بالوں کا براؤن رنگ………کے کمپاؤنڈز کی وجہ سے ہوتا ہے:				320
Mercury مرکری	D	Molybdenum مولیبڈینم	C	Copper کاپر ✔	B	Titanium ٹائیٹینیم	A	
When CO_2 is passed through the ammonical brine the only salt that precipitates are:				جب امونیکل برائن سے CO_2 کو گزارا جاتا ہے تو درج ذیل میں سے کون سے سالٹ کا رسوب بنتا ہے؟				321
$(NH_4)_2CO_3$	D	Na_2CO_3	C	NH_4HCO_3	B	$NaHCO_3$ ✔	A	
In Solvay's process slaked lime is used to:				سالوے پروسیس میں بجھے ہوئے چونے کو کس لیے استعمال کیا جاتا ہے؟				322
Form Na_2CO_3 Na_2CO_3 بنانے کے لیے	D	Recover ammonia ✔ امونیا حاصل کرنے کے لیے	C	Prepare quick lime ان بجھا چونا تیار کرنے کے لیے	B	Prepare CO_2 CO_2 تیار کرنے کے لیے	A	
When $NaHCO_3$ is heated it forms:				جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔				323
CaO	D	$CaCO_3$	C	$Ca(OH)_2$	B	CO_2 ✔	A	
Ammonia is prepared by the process called:				امونیا کس پروسیس سے تیار کیا جاتا ہے؟				324
Hyber's process ہائیبرز پروسیس	D	Floatation process فلوٹیشن پروسیس	C	Hibr's process ہبر پروسیس	B	Solvay's process ✔ سالوے پروسیس	A	
Formula of urea is:				یوریا کا فارمولا کون سا ہے؟				325
NH_2CONH_2	D	NH_2CONH_4	C	NH_2COONH_2	B	NH_2COONH_4	A	
The nitrogen present in urea is used by plants to synthesize:				پودے یوریا میں موجود نائٹروجن کس کی تیاری میں استعمال کرتے ہیں؟				326
DNA	D	Fats فیٹس	C	Proteins پروٹینز	B	Sugar شوگر	A	
The quantity of nitrogen in urea is:				یوریا میں نائٹروجن کی مقدار ہوتی ہے:				327
0.466	D	0.566	C	0.666	B	0.766	A	
The preparation of urea consists of ……… stages:				یوریا کی تیاری………مراحل پر مشتمل ہوتی ہے:				328
Five پانچ	D	Four چار	C	Three تین	B	Two دو	A	
In Haber's process, the catalyst used is:				ہابر کے عمل میں کیٹالسٹ استعمال ہوتا ہے:				329
Sodium سوڈیم	D	Cadmium کیڈمیم	C	Platinum پلاٹینم	B	Nickel نکل	A	
The number of units in Pakistan for the preparation of urea are:				پاکستان میں یوریا تیار کرنے کے یونٹس ہیں:				330
Ten دس	D	Six چھ	C	Five پانچ	B	Four چار	A	
The gas prepared by haber process is:				ہابر پروسیس کی مدد سے تیار ہونے والی گیس ہے:				331
NH_3	D	HI	C	SO_2	B	CO_2	A	
Crude oil is heated in the furnace up to:				کروڈ آئل کو فرنس میں کس ٹمپریچر تک گرم کیا جاتا ہے؟				332
450^0C	D	400^0C	C	350^0C	B	300^0C	A	
Which one of the following is used as jet fuel?				مندرجہ ذیل میں سے کون سی فریکشن بطور جیٹ فیول استعمال ہوتی ہے؟				333

Diesel oil ڈیزل آئل	D	Fuel oil فیول آئل	C	Lubricating oil لبریکیٹنگ آئل	B	Kerosene oil کیروسین آئل	A	
Which one of the following is not fraction of crude oil?					مندرجہ ذیل میں سے کونسی ریزیڈیول آئل کی فریکشن نہیں ہے؟			334
Petroleum coke پٹرولیم کوک	D	Fuel oil فیول آئل	C	Asphalt اسفالٹ	B	Paraffin wax پیرافین ویکس	A	
Which one of the following is not a fraction of petroleum?					مندرجہ ذیل میں کونسی پٹرولیم کی فریکشن نہیں ہے؟			335
Petrol پٹرول	D	Alcohol الکوحل	C	Diesel oil ڈیزل آئل	B	Kerosene oil کیروسین آئل	A	
Which one of the following organic compounds is found in gasoline?					مندرجہ ذیل میں سے کونسا آرگینک کمپاؤنڈ گیسولین میں پایا جاتا ہے؟			336
$C_{12}H_{26}$	D	C_8H_{18}	C	C_3H_8	B	C_2H_4	A	
Petroleum fraction having molecular composition C_1 - C_4 is called:					پٹرولیم فریکشن جس کی مالیکیولر کمپوزیشن C_1 – C_4 ہو کہلاتی ہے:			337
Kerosene oil کیروسین آئل	D	Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول	C	Petroleum ether پٹرولیم ایتھر	B	Petroleum gas پٹرولیم گیس	A	
Petroleum fraction having molecular composition C_5-C_7 is called:					پٹرولیم فریکشن جس کی مالیکیولر کمپوزیشن C_5-C_7 ہو کہلاتی ہے:			338
Kerosene oil کیروسین آئل	D	Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول	C	Petroleum ether پٹرولیم ایتھر	B	Petroleum gas پٹرولیم گیس	A	
How many carbons atoms are there in gasoline?					گیسولین میں کتنے کاربن ایٹمز ہوتے ہیں؟			339
Fifteen to eighteen پندرہ سے اٹھارہ	D	Thirteen to fifteen تیرہ سے پندرہ	C	Seven to ten سات سے دس	B	Five to seven پانچ سے سات	A	
The molecular composition of kerosene oil is:					کیروسین آئل کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:			340
C_{13} - C_{15}	D	C_{10} - C_{12}	C	C_7 - C_{10}	B	C_5 - C_7	A	
The carbon composition of diesel oil is:					ڈیزل آئل کی کاربن کمپوزیشن ہے:			341
C_{15} - C_{18}	D	C_{13} - C_{15}	C	C_{10} - C_{12}	B	C_7 - C_{10}	A	
Petroleum fraction whose composition is C5 and C7 is called:					پٹرولیم فریکشن جس کی کمپوزیشن C5 اور C7 ہو کہلاتی ہے:			342
Kerosene oil کیروسین آئل	D	Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول	C	Petroleum ether پٹرولیم ایتھر	B	Petroleum gas پٹرولیم گیس	A	
Which fraction of petroleum is used as fuel in ships and industries?					پٹرولیم کی کون سی فریکشن بحری جہازوں اور انڈسٹریوں میں بطور فیول استعمال ہوتا ہے؟			343
Fuel oil فیول آئل	D	Diesel oil ڈیزل آئل	C	Petrol پٹرول	B	Petroleum gas پٹرولیم گیس	A	
Which of the following fraction is used as laboratory solvent?					درج ذیل میں سے کون سی فریکشن بطور لیبارٹری سولوینٹ استعمال ہوتی ہے؟			344
Fuel oil فیول آئل	D	Petroleum ether پٹرولیم ایتھر	C	Diesel oil ڈیزل آئل	B	Kerosene oil کیروسین آئل	A	
The molecular composition of gasoline is:					گیسولین کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:			345
C_{13} - C_{15}	D	C_{10} - C_{12}	C	C_7 - C_{10}	B	C_5 - C_7	A	
The molecular composition of fuel oil is:					فیول آئل کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:			346
C_{15} - C_{18}	D	C_{13} - C_{15}	C	C_{10} - C_{12}	B	C_7 - C_{10}	A	
The boiling range of gasoline or petrol is:					گیسولین یا پٹرول کی بوائلنگ رینج ہے:			347
350 to 400°C	D	250 to 350°C	C	170 to 250°C	B	80 to 170°C	A	
The boiling range of petroleum ether is:					پٹرولیم ایتھر کی بوائلنگ رینج ہے:			348
80 - 170°C	D	20 - 170°C	C	30 - 80°C	B	170 - 250°C	A	

Class: 10th | **Chemistry** | pakcity.org

Subjective Part

www.pakcity.org

If you prepare these Short and long Questions then Insha Allah Confirm your A+ marks

اگر آپ یہ مختصر سوالات اور تفصیلی سوالات تیار کرتے ہیں تو انشاءاللہ آپ کے A+ نمبر پکے ہیں۔

	SECTION-I	حصہ اول	
	Question No. 2	**سوال نمبر 2**	
1	Define chemical equilibrium state.	کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت بیان کریں۔	1
2	Give the characteristics of reversible reaction.	ریور سیبل ری ایکشن کی خصوصیات بیان کریں۔	2
3	How is dynamic equilibrium established?	ڈائنامک ایکوی لبریم کیسے قائم ہوتا ہے؟	3
4	Why at equilibrium state reaction does not stop?	ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا؟	4
5	Why is equilibrium state attainable from either way?	ایکوی لبریم کسی بھی طریقے سے کیوں حاصل کیا جاسکتا ہے؟	5
6	What is the difference between reactants and products? Give example.	ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس میں کیا فرق ہے؟ مثال دیں۔	6
7	Write any two macroscopic characteristics of forward reactions.	فارورڈری ایکشن کی کوئی سی دو میکروسکوپک خصوصیات تحریر کریں۔	7
8	Write two possibilities of chemical equilibrium state.	کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت کی دو صورتیں لکھیں۔	8
9	How can you know that a reaction has achieved an equilibrium state?	آپ کو کیسے پتا چلے گا کہ ری ایکشن نے ایکوی لبریم حاصل کر لیا ہے؟	9
10	Describe any two macroscopic characteristics of dynamic equilibrium.	ڈائنامک ایکوی لبریم کی کوئی سی دو میکروسکوپک خواص بیان کریں۔	10
11	How atmospheric gases are used to prepare chemicals?	کس طرح ایٹماسفیرک گیسز کیمیکل بنانے کے لیے استعمال ہوتی ہیں؟	11
12	What is meant by limit of a reaction?	ری ایکشن کی حد سے کیا مراد ہے؟	12
13	What kind of reaction does not reach to completion?	کس قسم کاری ایکشن اختتام کو نہیں پہنچتا؟	13
14	What is meant by active mass? Write its unit.	ایکٹو ماس سے کیا مراد ہے؟ اس کا یونٹ تحریر کریں۔	14
15	Define law of mass action.	لاء آف ماس ایکشن کی تعریف کریں۔	15
16	Derive equilibrium constant expression for the synthesis of ammonia from nitrogen and hydrogen?	نائٹروجن اور ہائیڈروجن سے امونیا بننے کے لیے ایکوی لبریم کانسٹنٹ کی ایکسپریشن لکھیں۔	16
17	How direction of a reaction can be predicted?	ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاسکتی ہے؟	17
18	What are the characteristics of a reaction that establishes equilibrium state at once?	ایسے ری ایکشن کی خصوصیات بیان کریں جو فوراً ایکوی لبریم کی حالت کو پہنچ جاتا ہے؟	18
19	Predict the extent of the reaction when the numerical value of Kc is small.	Kc کی چھوٹی عددی ویلیو والے ری ایکشن کی حد کی پیش گوئی کیجیے۔	19
20	What is meant by the term catenation? Give an example of a compound that displays catenation.	لفظ 'کیٹی نیشن' سے کیا مراد ہے؟ کیٹی نیشن کا مظاہرہ کرنے والے کسی ایک کمپاؤنڈ کی مثال بھی دیں۔	20
21	What are heterocyclic compounds? Give two examples.	ہیٹروسائیکلک کمپاؤنڈز کیا ہیں؟ دو مثالیں تحریر کریں۔	21
22	What is the difference between n-propyl and isopropyl? Explain with structure.	نارمل پروپائل اور آئسو پروپائل میں کیا فرق ہے؟ سٹرکچر کی مدد سے وضاحت کریں۔	22
23	Write down the dot and cross formulae of propane and n-butane.	پروپین اور نارمل بیوٹین کا ڈاٹ اور کراس فارمولا تحریر کریں۔	23
24	Define structural formula. Draw the structural formulae of n-butane and isobutane.	سٹرکچرل فارمولا کی تعریف کریں نیز نارمل بیوٹین اور آئسو بیوٹین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔	24
25	What is condensed formula? Give example.	کنڈینسڈ فارمولا کیا ہے؟ مثال دیں۔	25
26	Define closed chain compounds. And also give an example.	کلوزڈ چین کمپاؤنڈز کی تعریف کریں اور ایک مثال دیجیے۔	26
27	What is meant by homo cyclic compounds?	ہوموسائیکلک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟	27

www.pakcity.org

Please visit for more data at: www.pakcity.org

28	Wrote down the two conditions for catenation.	کیٹی نیشن کے لیے دو بنیادی شرائط بیان کریں۔	28
29	Write any two general characteristics of organic compounds.	آرگینک کمپاؤنڈز کی کوئی سی دو جنرل خصوصیات بیان کریں۔	29
30	What is meant by vital force theory?	وائٹل فورس تھیوری سے کیا مراد ہے؟	30
31	What is meant by aeromatic compounds? Give an example.	ایرومیٹک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔	31
32	What is the difference between aeromatic and alicyclic compounds?	ایرومیٹک اور ایلی سائیکلک کمپاؤنڈز میں کیا فرق ہے؟	32
33	Describe the modern definition of organic chemistry.	آرگینک کیمسٹری کی جدید تعریف بیان کریں۔	33
34	Write down the four types of formulas of organic compounds.	آرگینک کمپاؤنڈز کے فارمولا کی چار اقسام تحریر کریں۔	34
35	Define isomers. Write the isomers of pentane.	آئسومرز کی تعریف کریں۔ اور پینٹین کے آئسومرز لکھیں۔	35
36	How is coal formed?	کوئلہ کیسے بنتا ہے؟	36
37	What is the importance of natural gas?	قدرتی گیس کی اہمیت بیان کریں۔	37
38	Write classification of coal.	کوئلہ کی کلاسفیکیشن تحریر کریں۔	38
39	How a sniffing dog can recognize the person's smell?	سونگھنے والا کتا انسانی خون کی بُو کو کس طرح پہچان لیتا ہے؟	39
40	Define anthracite. Write its one use.	اینتھراسائیٹ کی تعریف کریں۔ اور اس کا ایک استعمال لکھیں۔	40
41	Coal tar is a compound. Write its importance.	کول تار ایک کمپاؤنڈ ہے۔ اس کی اہمیت کیا ہے؟	41
42	Differentiate between coal tar and coke.	کول تار اور کوک میں فرق بیان کریں۔	42
43	What is coal gas? Write its use.	کول گیس کیا ہے؟ اس کا استعمال بیان کریں۔	43
44	What is destructive distillation?	ڈسٹرکٹوڈ سٹیلیشن کیا ہے؟	44
45	Justify that organic compounds are used as food.	وضاحت کریں کہ آرگینک کمپاؤنڈز خوراک کے طور پر استعمال ہوتے ہیں۔	45
46	How organic compounds are used as fuels?	آرگینک کمپاؤنڈز بطور فیول کس طرح استعمال کیے جاتے ہیں؟	46
47	How are alkyl radicals formed? Explain with examples.	الکائل ریڈیکلز کیسے بنتے ہیں؟ مثال دے کر وضاحت کریں۔	47
48	Define homologous series.	ہومولوگس سیریز کی تعریف بیان کریں۔	48
49	What are alkyl radicals? Write general formula and give example.	الکائل ریڈیکلز کسے کہتے ہیں؟ مثال دے کر جنرل فارمولا تحریر کریں۔	49
50	Which compounds are amines? Give two examples.	کون سے کمپاؤنڈز امائنز کہلاتے ہیں؟ دو مثالیں دیں۔	50
51	Write general formula and one example of alkane.	الکینز کا جنرل فارمولا اور ایک مثال دیں۔	51
52	Define functional group of alcohols. And explain alcohols with examples.	الکوحلز کے فنکشنل گروپ کی تعریف کریں۔ اور مثالوں سے الکوحلز کی وضاحت کریں۔	52
53	What is the functional group of ethers? Give examples of ethers.	ایتھرز کا فنکشنل گروپ کیا ہے؟ ایتھرز کی مثالیں دیں۔	53
54	Define carboxylic group and write their general formula.	کارباکسلک گروپ کی تعریف کریں اور جنرل فارمولا لکھیں۔	54
55	Why are the alkanes used as fuel?	الکینز کو فیول کے طور پر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟	55
56	Why alkane can't be oxidized with KMnO4 solution?	KMnO4 سلوشن کے ساتھ الکین کو کیوں آکسیڈائز نہیں کیا جاسکتا؟	56
57	What are open chain hydrocarbons? Give an example.	اوپن چین ہائڈروکاربنز کیا ہیں؟ ایک مثال دیں۔	57
58	Why hydrocarbons are considered as basic organic compounds?	ہائڈروکاربنز کو بنیادی آرگینک کمپاؤنڈز کیوں تصور کیا جاتا ہے؟	58
59	What do you know about hydrogenation of alkanes?	الکینز کی ہائیڈروجینیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟	59
60	What do you know about halogenation of alkanes?	الکینز کی ہیلوجینیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟	60

61	What is meant by substitution reaction? Give an example.	تبادلے کاری ایکشن سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیں۔	61
62	Write down the uses of chloroform and carbon tetrachloride.	کلوروفارم اور کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ کے استعمالات لکھیں۔	62
63	Write down the two uses of methane.	میتھین کے دو استعمالات لکھیں۔	63
64	What is the difference between straight chain and branched chain?	ایک سیدھی اور برانچڈ چین میں کیا فرق ہے؟	64
65	Write down two characteristics of homologous series.	ہومولوگس سیریز کی دو خصوصیات لکھیں۔	65
66	What is hydrogenation? Give example.	ہائیڈروجینیشن کیا ہے؟ مثال دیں۔	66
67	What do you know about hydrogenation of alkenes?	الکینز کی ہائیڈروجینیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟	67
68	Identify propane from propene with a chemical test.	ایک کیمیکل ٹیسٹ کے ذریعے پروپین اور پروپَین کی شناخت کریں۔	68
69	Why alkenes are called "olefins"?	الکینز کیوں "اولی فنز" کہلاتی ہیں؟	69
70	How can you identify ethane from ethene?	آپ ایتھین اور ایتھین کی شناخت کیسے کر سکتے ہیں۔	70
71	What are the addition reactions? Explain with an example.	ایڈیشن ری ایکشنز کیا ہیں۔ مثال سے وضاحت کریں۔	71
72	Write the names of any two unsaturated hydrocarbons.	کوئی سے دو ان سیچوریٹڈ ہائیڈروکاربنز کے نام لکھیں۔	72
73	How alkenes are prepared from dehydro halogenation of alkyl halides?	الکائل ہیلائڈز کی ڈی ہائیڈروہیلوجینیشن سے الکینز کیسے تیار ہوتی ہے؟	73
74	How can you prepare acetylene from tetrachloroethene?	آپ ٹیٹرا کلوروایتھین سے ایسٹیلین کیسے بنا سکتے ہیں؟	74
75	Write down some uses of ethene.	ایتھین کے کچھ استعمالات لکھیں۔	75
76	What is meant by alkenes? Write their general formula.	الکینز سے کیا مراد ہے؟ ان کا جنرل فارمولا لکھیں۔	76
77	What is the difference between glycol and glyoxal?	گلائی کول اور گلائی آکسل میں کیا فرق ہے؟	77
78	How halogenation takes place in alkenes? Write chemical equation.	الکینز میں ہیلوجینیشن کا عمل کیسے ہوتا ہے؟ کیمیائی مساوات تحریر کیجئے۔	78
79	How are alkyl halides reduced?	الکائل ہیلائڈز کو کیسے ریڈیوس کیا جاتا ہے؟	79
80	How halogenation takes place in alkynes?	الکائنز میں ہیلوجینیشن کا عمل کیسے ہوتا ہے؟	80
81	What is the difference between alkanes and alkynes?	الکینز اور الکائنز میں کیا فرق ہے؟	81
82	Write down the preparation of alkanes form alkyl halides.	الکائل ہیلائڈز سے الکینز کی تیاری بیان کیجئے۔	82
83	How alkynes are prepared from dehydro halogenation of vicinal dihalides?	ویسینل ڈائی ہیلائڈز کی ڈی ہائیڈروہیلوجینیشن سے الکائنز کیسے تیار کی جاتی ہے؟	83
84	How tetra bromo ethane is prepared from acetylene?	ایسٹیلین سے ٹیٹرا برومو ایتھین کیسے تیار ہوتا ہے؟	84
85	Write down two uses of acetylene.	ایسٹیلین کے دو استعمالات لکھیں۔	85

Question No. 3 — سوال نمبر 3

1	Define Bronsted-Lowery base and explain with an example that water is a Bronsted-Lowery base.	برونسٹڈ۔لوری بیس کی تعریف کریں اور ایک مثال کے ساتھ وضاحت کریں کہ پانی برونسٹڈ۔لوری بیس ہے۔	1
2	Why ions act as Lewis's acid?	آئن کیوں لیوس ایسڈ کے طور پر کام کرتا ہے؟	2
3	Name two acids used in the preparation of ferilizers.	فرٹیلائزرز کی تیاری میں استعمال ہونے والے دو ایسڈز کے نام لکھیں۔	3
4	Name an acid used in the preservation of food.	خوراک کو محفوظ کرنے والے ایک ایسڈ کا نام لکھیں۔	4
5	Write the limitations of Arrhenius concept.	آرہینیس کے نظریے کی حدود بیان کریں۔	5
6	Define acids and bases according to Lowry and Bronsted. Also give examples.	لوری۔برونسٹڈ نظریے کے مطابق ایسڈز اور بیسز کی تعریف کریں اور	6

		مثال بھی دیں۔	
7	Define lewis concept of acids and bases. Give example of each.	لیوس کے ایسڈز اور بیسز کے نظریے کی تعریف کریں۔ اور ایک مثال بھی دیں۔	7
8	How BF_3 acts as lewis base?	BF_3 کس طرح لیوس بیس کی طرح کام کرتا ہے؟	8
9	Write neutralization reaction. Give example.	نیوٹریلائزیشن ری ایکشن لکھیں اور ایک مثال دیں۔	9
10	Write the uses of sulphuric acid.	سلفیورک ایسڈ کے استعمالات بیان کریں۔	10
11	Name two acids which are used in the preservation of food.	خوراک کو محفوظ کرنے والے دو ایسڈز کے نام لکھیں۔	11
12	Name the alkali used in the alkaline batteries.	الکلائن بیٹریوں میں استعمال ہونے والی الکلی کا نام لکھیں۔	12
13	Define hyperacidity.	ہائپر ایسیڈیٹی کی تعریف کریں۔	13
14	Write two preventions from hyperacidity.	ہائپر ایسیڈیٹی سے بچاؤ کی دو احتیاطی تدابیر لکھیں۔	14
15	Write the chemical formula and uses of ammonium hydroxide.	امونیم ہائڈرو آکسائیڈ کا کیمیائی فارمولا اور استعمال تحریر کریں۔	15
16	What is meant by conjugate acid and conjugate base? Explain with the help of an example.	کانجوگیٹ ایسڈ اور کانجوگیٹ بیس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دے کر وضاحت کریں۔	16
17	What is meant by amphoteric compounds? Explain that water is an amphoteric compound.	ایمفو ٹیرک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟ وضاحت کریں کہ پانی ایک ایمفوٹیرک کمپاؤنڈ ہے۔	17
18	Write two differences between acids and bases.	ایسڈز اور بیسز کے درمیان دو فرق لکھیں۔	18
19	What is the difference between Arrhenius base and Lowry Bronsted base?	آرہینیس بیس اور لوری برونسٹڈ بیس میں کیا فرق ہے؟	19
20	Define pH What is the pH of pure water?	pH کی تعریف کریں۔ خالص پانی کی pH کیا ہے؟	20
21	What is meant by pH? Write down the uses of pH.	pH سے کیا مراد ہے؟ pH کے استعمالات تحریر کریں۔	21
22	The solution of hydrochloric acid is 0.01M. What is its pH?	ہائڈروکلورک ایسڈ کا سلوشن M0.01 ہے۔ اس کی pH کیا ہے؟	22
23	Na_2SO_4 is a neutral salt while NaHSO4 is an acid salt, justify?	Na_2SO_4 ایک نیوٹرل سالٹ ہے جبکہ NaHSO4 ایک ایسڈ سالٹ ہے۔ جواز پیش کریں۔	23
24	How are the soluble salts recovered from water?	پانی سے سولیبل سالٹس کیسے حاصل کیے جاتے ہیں؟	24
25	Why a salt is neutral, explain with an example?	سالٹ نیوٹرل کیوں ہوتا ہے؟ مثال سے وضاحت کریں۔	25
26	How can you justify that is a basic salt?	آپ کیسے وضاحت کرسکتے ہیں کہ ایک بیسک سالٹ ہے؟	26
27	You are in a need of an acidic salt. How can you prepare it?	آپ کو ایک ایسڈک سالٹ کی ضرورت ہے۔ آپ اسے کیسے بنا سکتے ہیں؟	27
28	Define normal salts. And give example.	نارمل سالٹس کی تعریف کریں اور مثال دیں۔	28
29	Define basic salts and write an equation.	بیسک سالٹس کی تعریف کریں اور ایک مساوات لکھیں۔	29
30	Write down two uses of calcium oxide.	کیلسیم آکسائیڈ کے دو استعمالات لکھیں۔	30
31	Differentiate between basic salts and acidic salts.	بیسک سالٹس اور ایسڈک سالٹس میں فرق بیان کریں۔	31
32	Write down two uses of calcium sulphate.	کیلسیم سلفیٹ کے دو استعمالات لکھیں۔	32
33	What is meant by water of crystallization?	واٹر آف کرسٹلائزیشن سے کیا مراد ہے؟	33
34	What do you know about double salts? Explain.	ڈبل سالٹس کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟ بیان کریں۔	34
35	Write down the chemical formula of gypsum.	جپسم کا کیمیائی فارمولا لکھیں۔	35
36	Write down the formula of potash alum and ferric alum.	پوٹاش ایلم اور فیرک ایلم کے فارمولا لکھیں۔	36
37	Write down two uses of sodium carbonate.	سوڈیم کاربونیٹ کے دو استعمالات لکھیں۔	37
38	Give the characteristics of monosaccharides.	مونوسکرائڈز کی خصوصیات تحریر کریں۔	38
39	What is difference between glucose and fructose?	گلوکوز اور فرکٹوز میں فرق واضح کریں۔	39

www.pakcity.org

40	Give the characteristics of polysaccharides.	پولی سکرائڈز کی خصوصیات بیان کریں۔	40
41	Describe the uses of carbohydrates.	کاربوہائڈریٹس کے استعمالات بیان کریں؟	41
42	What are polysaccharides? Give examples.	پولی سکرائیڈ کیا ہوتے ہیں؟ مثالیں بھی دیں۔	42
43	Define carbohydrates as energy source.	کاربوہائڈریٹس کو بطور انرجی سورس بیان کریں۔	43
44	Describe the use of dextrose in drips.	ڈیکسٹروز کا ڈرپس میں استعمال بیان کریں۔	44
45	Write the structural formula of glucose and fructose.	گلوکوز اور فرکٹوز کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔	45
46	What is meant by triglycerides? Give their examples and write their general formulas.	ٹرائی گلیسرائیڈ سے کیا مراد ہے؟ ان کی مثالیں دیں۔ نیز ان کا جنرل فارمولا بھی لکھیں۔	46
47	Write the balanced chemical equation of hydrolysis of sucrose.	سکروز کی ہائڈرولائسز کی متوازن کیمیائی مساوات لکھیں۔	47
48	Why the ten amino acids are essential for us?	دس امائنو ایسڈز ہمارے لیے کیوں ایسینشل ہیں؟	48
49	How is gelatin obtained?	جیلاٹین کو کیسے حاصل کیا جاتا ہے؟	49
50	How will you justify than amino acids are building blocks of proteins?	آپ کس طرح ثابت کریں گے کہ امائنو ایسڈز پروٹینز کے بلڈنگ بلاکس ہیں؟	50
51	Define proteins and write their basic units.	پروٹینز کی تعریف کیجئے اور اس کے بنیادی یونٹس کا نام لکھیں۔	51
52	Describe hydrogenation of vegetable oil.	ویجیٹیبل آئل کی ہائیڈروجینیشن بیان کریں۔	52
53	What is the difference between oils and fats?	آئلز اور فیٹس میں کیا فرق ہے؟	53
54	Write the sources and uses of lipids.	لپڈز کے سورسز اور استعمالات بیان کریں۔	54
55	What do you mean by genetic code of life?	جنیٹک کوڈ آف لائف کیا ہے؟	55
56	What is the function of DNA?	DNA کا فنکشن تحریر کریں۔	56
57	How you justify RNA works like a messenger?	آپ کیسے وضاحت کر سکتے ہیں کہ RNA مسینجر کے طور پر کام کرتا ہے؟	57
58	Write two major constituents of nucleotides.	نیوکلیوٹائڈ کے دو بنیادی اجزاء لکھیں۔	58
59	Why RNA is called messenger?	RNA مسینجر کیوں کہلاتا ہے؟	59
60	Draw the structure of DNA and label it.	DNA کا سٹرکچر بنائیں اور اسے لیبل کریں۔	60
61	What are nucleic acids? Write the constituents of nucleotides.	نیوکلئیک ایسڈز کیا ہوتے ہیں؟ نیوکلیوٹائڈز کے اجزاء لکھیں۔	61
62	Describe the sources and uses of vitamins A.	وٹامن A کے سورسز اور استعمالات تحریر کریں۔	62
63	Which disease is produced due to the deficiency of vitamin K.	وٹامن K کی کمی کی وجہ سے کون سی بیماری لاحق ہوتی ہے؟	63
64	Justify water soluble vitamins are not injurious to health.	وضاحت کریں کہ پانی میں سولیبل وٹامنز صحت کے لیے نقصان دہ نہیں ہوتے؟	64
65	What are the disadvantages of fat-soluble vitamins?	فیٹ سولیبل وٹامنز کے کیا نقصانات ہیں؟	65
66	Describe the commercial use of enzymes.	انزائمز کے دو تجارتی پیمانے پر استعمال بیان کریں۔	66
67	Write the sources and uses of two fat soluble vitamins. Also write the names of diseases caused by the deficiency of these vitamins.	دو فیٹ سولیبل وٹامنز کے سورسز، استعمالات اور ان کی کمی کی وجہ سے ہونے والی بیماریاں بیان کریں۔	67
68	Write the sources and use of water-soluble vitamins. Also write symptoms of their deficiency.	واٹر سولیبل وٹامنز کے سورسز، استعمالات اور ان کی کمی کی علامات تحریر کریں۔	68
69	Write down four characteristics of water.	پانی کی چار خصوصیات بیان کریں۔	69
70	How surface tension of water is important for land plants?	پانی کی سرفیس ٹینشن کس طرح زمینی پودوں کے لیے اہم ہے؟	70
71	Why non-polar compounds are insoluble in water?	پانی میں نان پولر کمپاؤنڈ حل کیوں نہیں ہوتے؟	71

72	How water dissolves sugar and alcohol?	پانی میں شوگر اور الکوحل کیوں حل ہوتے ہیں؟	72
73	How limestone dissolves in water?	پانی میں چونے کا پتھر کیسے حل ہوتا ہے؟	73
74	Explain how ionic compounds dissolve in water?	وضاحت کریں کہ آئیونک کمپاؤنڈز پانی میں کیسے حل ہوتے ہیں؟	74
75	Water is a universal solvent. Explain.	پانی یونیورسل سولوینٹ ہے۔ وضاحت کریں۔	75
76	Differentiate between soft and hard water?	سافٹ واٹر اور ہارڈ واٹر میں موازنہ کریں۔	76
77	What are the causes of hardness in water?	واٹر ہارڈنیس کے کیا اثرات ہیں؟	77
78	Write down the causes of water hardness.	واٹر ہارڈنیس کی وجوہات کیا ہیں؟	78
79	How washing soda softens water?	واشنگ سوڈا پانی کو سوفٹ کیسے کرتا ہے؟	79
80	How temporary hardness of water can be removed by heating process?	پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو گرم کرنے کے طریقے سے کیسے ختم کیا جاسکتا ہے؟	80
81	How sodium zeolite softens water?	سوڈیم زیولائیٹ پانی کو سوفٹ کیسے کرتا ہے؟	81
82	Write down two methods of removing permanent hardness of water.	پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو دور کرنے کے دو طریقے لکھیں۔	82
83	Mention the disadvantages of detergents.	ڈیٹرجینٹس کے نقصانات بیان کریں۔	83
84	What is the difference between biodegradable and non-biodegradable substances?	بائیوڈی گریڈایبل اور نان بائیوڈی گریڈایبل اشیا میں کیا فرق ہے؟	84
85	Why are pesticides used?	پیسٹی سائڈز کیوں استعمال کیے جاتے ہیں؟	85
86	How detergents make the water unfit for the aquatic life?	ڈیٹرجینٹس پانی کو کیسے ایکوئس لائف کے لیے مہلک بناتے ہیں؟	86
87	Describe the effects of industrial effluents.	انڈسٹریل افلیونٹس کے اثرات بیان کریں۔	87
88	What are the reasons of waterborne diseases?	پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی بیماریوں کی وجوہات کیا ہیں؟	88
89	What is jaundice? Write down its symptoms.	یرقان کیا ہے؟ اور اس کی علامات تحریر کریں۔	89
90	Describe the chemistry of swimming pool cleanliness.	سوئمنگ پول کی صفائی کی کیمسٹری بیان کریں۔	90

Question No. 4 — سوال نمبر 4

1	What is the difference between atmosphere and environment?	ایٹماسفیئر اور انوائرمنٹ میں کیا فرق ہے؟	1
2	What is meant by atmosphere? Write down its composition.	ایٹماسفیئر سے کیا مراد ہے؟ اس کی کمپوزیشن لکھیں۔	2
3	Write down the uses of nitrogen and oxygen.	نائٹروجن اور آکسیجن کے استعمالات تحریر کریں۔	3
4	Why the 75% of the atmospheric mass lies within the troposphere?	اٹموسفیرک ماس کا 75 فیصد ٹروپوسفیئر میں کیوں پایا جاتا ہے؟	4
5	What is troposphere? Write down two characteristics.	ٹروپوسفیئر کیا ہے؟ اس کی دو خصوصیات لکھیں۔	5
6	Why the temperature of upper stratosphere is higher?	سٹریٹوسفیئر کی اوپر والی لیئر کا ٹمپریچر زیادہ کیوں ہوتا ہے؟	6
7	Differentiate between primary and secondary air pollutants.	ہوا کے پرائمری اور سیکنڈری پلوٹینٹس میں موازنہ کریں۔	7
8	State the major sources of CO and CO_2 emission.	CO اور CO_2 کے اخراج کے اہم سورسز لکھیں۔	8
9	What threats are to human health due to SO_2 gas as air pollutants?	ہوا کے پلوٹینٹ کے طور پر SO_2 گیس سے انسانی صحت کو کیا خطرات لاحق ہیں؟	9
10	What is meant by air pollutant? Give two examples.	ہوا کے پولیوٹینٹ سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیں۔	10
11	What are primary and secondary pollutants? Write difference between them.	پرائمری اور سیکنڈری پولیوٹینٹس کیا ہیں؟ اور ان میں فرق بیان کریں۔	11
12	Why CO is considered hazardous for health?	CO کو صحت کے لیے خطرہ کیوں تصور کیا جاتا ہے؟	12
13	What is meant by air pollutants?	ہوا کے پولیوٹینٹس سے کیا مراد ہے؟	13
14	What is meant by incineration?	انسنریشن سے کیا مراد ہے؟	14

15	Write two sources of CO_2.	CO_2 کے دو سورسز تحریر کیجیے۔	15
16	What is meant by greenhouse effect?	گرین ہاؤس ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟	16
17	Write down two effects of global warming.	گلوبل وارمنگ کے دو اثرات تحریر کریں۔	17
18	How acid rain increases the acidity of soil?	ایسڈ رین کس طرح زمین کی ایسڈیٹی میں اضافہ کرتی ہے؟	18
19	Write down two effects of acid rain.	ایسڈ رین کے دو اثرات بیان کریں۔	19
20	Why acid rain damages buildings?	ایسڈ رین عمارتوں کو کیوں تباہ کرتی ہے؟	20
21	How aquatic life is affected by acid rain?	ایسڈ رین سے آبی حیات کیسے متاثر ہوتی ہے؟	21
22	CO_2 is responsible for heating up atmosphere, how?	CO_2 اٹموسفیئر کو گرم کرنے کا باعث کیوں بنتی ہے۔	22
23	Point out two serious effects of ozone depletion.	اوزون کے خاتمے کے اہم اثرات بیان کریں۔	23
24	How ozone layer forms in stratosphere?	سٹریٹوسفیئر میں اوزون لیئر کیسے بنتی ہے؟	24
25	How is ozone layer being depleted by chlorofluorocarbons?	کلوروفلورو کاربنز سے اوزون کی لیئر کو کیسے نقصان پہنچتا ہے؟	25
26	Why CO_2 is called greenhouse gas?	CO_2 گرین ہاؤس گیس کیوں کہلاتی ہے؟	26
27	Why oxides of nitrogen are formed by burning of fossil fuels in combustion engines?	انٹرنل کمبسچن انجن میں فوسل فیولز کے جلنے سے نائٹروجن کے آکسائیڈز کیوں بنتے ہیں؟	27
28	Write down one advantage of ozone layer.	اوزون کی تہہ کا ایک فائدہ تحریر کیجیے۔	28
29	Define ozone and ozone hole.	اوزون اور اوزون ہول کی تعریف کریں۔	29
30	What is ozone? How it is formed?	اوزون کیا ہے؟ یہ کس طرح بنتی ہے؟	30
31	Explain why plants are dying day by day?	وضاحت کریں کیوں پودے دن بدن کیوں ختم ہو رہے ہیں؟	31
32	What role is played by pine oil in the Froth flotation process?	فراتھ فلوٹیشن پروسس میں پائن آئل کا کیا کردار ہے؟	32
33	How is roasting carried out?	روسٹنگ کس طرح کی جاتی ہے؟	33
34	Explain process of electrorefining.	الیکٹرو ریفائنگ کے پروسس کی وضاحت کریں۔	34
35	What is meant by metallurgy?	میٹلرجی سے کیا مراد ہے؟	35
36	Write down the difference between minerals and ores.	منرلز اور اُورز میں فرق بیان کریں۔	36
37	What is the difference between slag and matte?	سلیگ اور میٹے میں کیا فرق ہے؟	37
38	Explain the concentration of ores.	اُورز کی کنسنٹریشن کی وضاحت کریں۔	38
39	What is meant by froth floatation?	فراتھ فلوٹیشن سے کیا مراد ہے؟	39
40	What is meant by electromagnetic separation?	الیکٹرومیگنیٹک سیپریشن سے کیا مراد ہے؟	40
41	What is meant by roasting? Write its chemical reaction with respect to copper metal.	روسٹنگ سے کیا مراد ہے؟ کاپر میٹل کے حوالے سے اس کا کیمیکل ری ایکشن تحریر کریں۔	41
42	How metal is extracted from concentrated ore? What are its different chemical methods?	کنسنٹریٹڈ اُور سے میٹل کی ایکسٹریکشن کیسے کی جاتی ہے؟ اس کے مختلف کیمیکل طریقے کون کون سے ہیں؟	42
43	What is meant by bessemerization process?	بیسمیرائزیشن پروسس سے کیا مراد ہے؟	43
44	How slag is formed in smelting process?	سمیلٹنگ پروسس میں سلیگ کیسے بنتا ہے؟	44
45	What is meant by anode mud and blister copper?	اینوڈ مڈ اور بلسٹر کاپر سے کیا مراد ہے؟	45
46	Write down the role of technology in the preparation of common chemicals.	عام کیمیکلز کی تیاری میں ٹیکنالوجی کا کردار بیان کریں۔	46
47	What are the advantages of Solvay's process?	سالوے پروسس کے فوائد تحریر کریں۔	47
48	What happens when ammoniacal brine is carbonated?	جب امونیکل برائن کی کاربونیشن کی جاتی ہے تو کیا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے؟	48

www.pakcity.org

49	How $NaHCO_3$ is converted into Na_2CO_3?	$NaHCO_3$ کو کیسے Na_2HCO_3 میں تبدیل کیا جاتا ہے؟	49
50	How is ammonia recovered in the Solvay's process?	سالوے پروسس میں امونیا کو کیسے دوبارہ حاصل کیا جاتا ہے؟	50
51	What is meant by calcination?	کیلسی نیشن سے کیا مراد ہے؟	51
52	Draw the flow chart diagram of Solvay's process for the preparation of sodium carbonate.	سوڈیم کاربونیٹ بنانے کے لیے سالوے پروسس کی فلوشیٹ ڈایاگرام بنائیں۔	52
53	How CO_2 is prepared in Solvay's process?	سالوے پروسس میں CO_2 کیسے تیار کی جاتی ہے؟	53
54	Which raw materials are required for the preparation of sodium carbonate?	سوڈیم کاربونیٹ کی تیاری کے لیے کن رامیٹریل کی ضرورت ہوتی ہے؟	54
55	How does carbonation of ammonical brine is carried out?	امونیکل برائن کی کاربونیشن کیسے کی جاتی ہے؟	55
56	Write the preparation of ammonia in Solvay's process.	سالوے پروسس سے امونیا کی تیاری لکھیں۔	56
57	Write the names of two raw materials used in the preparation of urea.	یوریا کی تیاری میں استعمال ہونے والے دو رامیٹریل کے نام لکھیں۔	57
58	Describe the method of granulation of urea.	یوریا کی گرینولیشن کا طریقہ بیان کریں۔	58
59	What is the percentage amount of nitrogen in urea? Write the formula of urea.	یوریا میں نائٹروجن کی فیصد مقدار کیا ہے؟ یوریا کا فارمولا بھی لکھیں۔	59
60	What is refining of petroleum and how it is carried out?	پٹرولیم کی ریفائنگ کیا ہے اور یہ کیسے کی جاتی ہے؟	60
61	Give a use of kerosene oil.	کیروسین آئل کا ایک استعمال تحریر کریں۔	61
62	Describe the difference between diesel oil and fuel oil.	ڈیزل آئل اور فیول آئل میں فرق بیان کریں۔	62
63	What is the difference between crude oil and residual oil?	کروڈ آئل اور ریزیڈیول آئل میں کیا فرق ہے؟	63
64	What is the principle of fractional distillation?	فریکشنل ڈسٹیلیشن کا اصول کیا ہے؟	64
65	What is meant by refining of petroleum?	پٹرولیم کی ریفائننگ سے کیا مراد ہے؟	65
66	Write down two uses of petroleum ether.	پٹرولیم ایتھر کے دو استعمالات لکھیں۔	66
67	Write down the names of two fractions obtained from petrol.	پٹرولیم سے حاصل ہونے والی کوئی دو فریکشنز کے نام لکھیں۔	67
68	Which petroleum fraction is not used in dry cleaning?	ڈرائی کلیننگ میں کون سی پٹرولیم فریکشن استعمال نہیں ہوتی؟	68
69	Write down two uses of petroleum gas.	پٹرولیم گیس کے دو استعمالات لکھیں۔	69
70	Write down two uses of fuel oil.	فیول آئل کے دو استعمالات لکھیں۔	70

Long Questions — تفصیلی سوالات

SECTION-II — حصہ دوم

Question No. 5 — سوال نمبر 5

1	Describe a reversible reaction with the help of an example and graph.	مثال اور گراف کی مدد سے ریورسیبل ری ایکشن کی وضاحت کریں۔	1
2	Write the macroscopic characteristics of forward and reverse reactions. What is the difference between forward and reverse reaction?	فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کی میکروسکوپک خصوصیات بیان کریں۔ فارورڈ ری ایکشن اور ریورس ری ایکشن میں فرق بیان کریں۔	2
3	State the law of Mass action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction.	لاء آف ماس ایکشن تحریر کریں اور ایک جنرل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن اخذ کریں۔	3
4	State law of mass action. Also derive equilibrium constant expression for the given chemical reaction.	لاء آف ماس ایکشن بیان کریں۔ اور دیے ہوئے ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن اخذ کریں۔	4
5	What is the importance of equilibrium constant?	ایکوی لبریم کانسٹنٹ کی اہمیت کیا ہے؟ واضح کریں۔	5
6	Define an acid and a base according to Bronsted-Lowery concept and justify with examples that	برونسٹڈ-لوری تصور کے مطابق ایسڈ اور بیس کی تعریف کریں اور مثالوں سے	6

	water is an amphoteric compound.	وضاحت کریں کہ پانی ایک ایمفوٹیرک کمپاؤنڈ ہے۔	
7	Explain the Lewis concept of acids and bases.	ایسڈ اور بیس کے لیوس نظریہ کی وضاحت کریں۔	7
8	Make a comparison between the properties of acids and bases.	ایسڈز اور بیسز کی خصوصیات کا موازنہ کریں۔	8
9	Describe Arrhenius concept of acids and bases and explain with examples. Also write the limitations of this concept.	آرہینیس کا ایسڈز اور بیسز کا نظریہ بیان کریں اور مثالوں کے ساتھ وضاحت کریں۔ اس نظریہ کی حدود بھی بیان کریں۔	9
10	What is meant by conjugate acid and conjugate base? Explain with examples. Write the limitation of Lowry-Bronsted concept.	کانجوگیٹ ایسڈ اور کانجوگیٹ بیس سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے واضح کریں۔ برونسٹڈ لوری نظریہ کی حدود بیان کریں۔	10
11	What is meant by neutralization reaction? Explain with the help of examples.	نیوٹرلائزیشن ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔	11
12	Define a salt and give the characteristic properties of salts.	سالٹ کی تعریف کریں اور سالٹس کی اہم خصوصیات بیان کریں۔	12
13	Define salts. Write the chemical composition and important properties of salts. Write examples.	سالٹس کی تعریف کریں۔ سالٹس کی کیمیائی ترکیب اور ان کی اہم خصوصیات بیان کریں۔ نیز مثالیں بھی دیں۔	13
14	What are salts? Explain the following salts with the help of examples. Double salts, mixed salts, complex salts.	سالٹس کیا ہوتے ہیں؟ درج ذیل سالٹس کی مثالوں کے ساتھ وضاحت کریں۔ ڈبل سالٹس، مکسڈ سالٹس، کمپلیکس سالٹس	14

Question No. 6 — سوال نمبر 6

1	What are carbohydrates? How monosaccharides are synthesized? Give their characteristics.	کاربوہائڈریٹس کیا ہیں اور مونو سکرائڈز کیسے بنائے جاتے ہیں نیز ان کی خصوصیات بیان کریں۔	1
2	What are polysaccharides? Give their properties.	پولی سکرائڈز کیا ہیں نیز ان کی خصوصیات بیان کریں۔	2
3	Describe the classification of carbohydrates. Give examples.	کاربوہائڈریٹس کی کلاسیفیکیشن بیان کریں۔ اور مثالیں دیں۔	3
4	What are oligosaccharides? How they are classified? Also write their properties.	اولیگو سکرائیڈ کیا ہوتے ہیں؟ ان کی کلاسیفیکیشن کیسے کی جاتی ہے؟ نیز ان کی خصوصیات بیان کریں۔	4
5	Explain the sources and uses of proteins.	پروٹینز کے سورسز اور ان کے استعمالات کی وضاحت کریں۔	5
6	Explain the sources and uses of lipids.	لپڈز کے سورسز اور ان کے استعمالات کی وضاحت کریں۔	6
7	Describe the sources, uses and deficiency symptoms of water-soluble vitamins.	فیٹ میں سولیبل وٹامنز کے سورسز اور استعمالات کی وضاحت کریں۔	7
8	Write the detail of commercial importance and uses of enzymes.	انزائمز کی تجارتی پیمانے پر اہمیت اور استعمالات کی تفصیل لکھیں۔	8
9	Write the properties and composition of water.	پانی کی خصوصیات اور کمپوزیشن بیان کریں۔	9
10	How polarity of water molecule plays its role to dissolve the substances?	اشیاء کو حل کرنے میں پانی کے مالیکول کی پولیرٹی اپنا کردار کیسے ادا کرتی ہے؟	10
11	Explain the methods of removing permanent hardness.	پرمانینٹ ہارڈنیس کو دور کرنے کے طریقوں کی وضاحت کریں۔	11
12	What is meant by water softening? Explain the methods of removing temporary water hardness.	واٹر سوفٹنگ سے کیا مراد ہے؟ ٹمپریری واٹر ہارڈنیس کی دور کرنے کے طریقوں کی وضاحت کریں۔	12
13	Explain agricultural effluents are fatal for aquatic life.	وضاحت کریں کہ ایگریکلچرل افلیونٹس ایکوئس لائف کے لیے مہلک ہیں۔	13
14	Explain water borne diseases caused by polluted water. How can these be prevented?	پولیوٹڈ واٹر کی وجہ سے پیدا ہونے والی متعدی بیماریوں کی وضاحت کریں۔ ان سے کیسے محفوظ رہا جا سکتا ہے؟	14

Question No. 7 — سوال نمبر 7

1	What are hydrocarbons? Write down classification of hydrocarbons.	ہائڈروکاربنز کیا ہیں؟ ہائڈروکاربنز کو کتنی کلاسز میں تقسیم کیا گیا ہے؟	1
2	Describe substitution reaction. Explain it with the help of halogenation of alkane.	سبسٹی ٹیوشن ری ایکشن بیان کریں۔ ہیلوجینیشن آف الکین سے اس کی وضاحت کریں۔	2

www.pakcity.org

3	Write the uses of methane and ethane.	میتھین اور ایتھین کے استعمالات بیان کریں۔	3
4	Define hydrocarbons. Write down two methods of the preparation of alkanes.	ہائڈروکاربنز کی تعریف کریں۔ الکینز کی تیاری کے دو طریقے تحریر کیجئے۔	4
5	Explain different methods of the preparation of alkynes.	الکائنز کی تیاری کے مختلف طریقوں کی وضاحت کریں۔	5
6	Write down the uses of acetylene.	ایسیٹیلین کے استعمالات لکھیں۔	6
7	Explain the process of roasting with reference to copper.	کاپر کے حوالے سے سمیلٹنگ کے پروسس کی وضاحت کریں۔	7
8	Explain briefly froth floatation process.	فراتھ فلوٹیشن پروسس تفصیل سے بیان کریں۔	8
9	What is meant by smelting? Explain with reference to smelting process of copper metal.	سمیلٹنگ سے کیا مراد ہے؟ کاپر میٹل کے حوالے سے اس پروسس کی وضاحت کریں۔	9
10	Define bessemerization. Explain with reference to bessemerization of copper metal.	بیسمیرائزیشن کی تعریف کریں۔ کاپر میٹل کے حوالے سے اس پروسس کی وضاحت کریں۔	10
11	How sodium carbonate Na_2CO_3 is prepared from Solvay's process?	سالوے پروسس سے سوڈیم کاربونیٹ Na_2CO_3 کیسے تیار کیا جاتا ہے؟	11
12	Write the advantages of Solvay's process.	سالوے پروسیس کے فوائد لکھیں۔	12
13	How urea is manufactured? Explain by showing the flow sheet diagram?	یوریا کس طرح تیار کیا جاتا ہے نیز فلو شیٹ ڈائیگرام سے وضاحت کریں۔	13
14	What are fertilizers? What is the difference between natural and artificial fertilizer? Also explain that natural fertilizer is better than artificial fertilizer.	فرٹیلائزر کیا ہے؟ قدرتی اور مصنوعی فرٹیلائزرز میں فرق بیان کریں۔ نیز وضاحت کریں کہ قدرتی فرٹیلائزرز مصنوعی فرٹیلائزرز سے بہتر ہیں۔	14
15	What is meant by fractional distillation? Describe fractional distillation of petroleum.	فریکشنل ڈسٹیلیشن سے کیا مراد ہے؟ پٹرولیم کی فریکشنل ڈسٹیلیشن بیان کریں۔	15

www.pakcity.org
EDUCATION
pakcity.org