Class: 9th

Chemistry

www.pakcity.org

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.**

Industrial chemistry deals with the manufacturing of compounds:				انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈز کی ایسی تیاری سے ہے جو.........پر ہو۔				1
On economic scale معاشیاتی پیمانے	D	On commercial scale تجارتی پیمانے ✓	C	On micro scale مائیکرو سکیل	B	In the laboratory لیبارٹری	A	
Which one of the following compounds can be separated by physical means?				درج ذیل میں سے کس نے اجزا کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے؟				2
Radicals مکسچرز	D	Compounds ایلیمنٹس	C	Elements کمپاؤنڈز	B	Mixtures ریڈیکلز ✓	A	
How compounds are formed in industrial chemistry?				انڈسٹریل کیمسٹری میں کمپاؤنڈز کیسے بنتے ہیں؟				3
On economic scale اکنامک سکیل پر	D	On commercial scale کمرشل سکیل پر ✓	C	On small scale چھوٹے سکیل پر	B	In laboratory لیبارٹری میں	A	
The most abundant element occurring in the oceans is:				سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟				4
Oxygen آکسیجن ✓	D	Hydrogen ہائڈروجن	C	Nitrogen نائٹروجن	B	Silicon سیلیکان	A	
Which one of the following elements is found in most abundance in the earth's crust?				درج ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟				5
Oxygen آکسیجن ✓	D	Aluminum ایلومینیم	C	Silicon سیلیکان	B	Argon آرگون	A	
The third abundant gas found in the earth's atmosphere is:				کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کونسی گیس پائی جاتی ہے؟				6
Carbon monoxide کاربن مونو آکسائیڈ	D	Oxygen آکسیجن	C	Nitrogen نائٹروجن	B	Argon آرگون ✓	A	
The number of naturally occurring elements is:				قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے:				7
109	D	92 ✓	C	86	B	80	A	
The quantity of nitrogen by weight on Earth's crust is:				کرہ ارض میں نائٹروجن کی مقدار بلحاظ وزن ہوتی ہے:				8
0.79	D	0.77	C	0.76	B	0.78 ✓	A	
The percentage quantity of oxygen in human body is:				انسانی جسم میں آکسیجن کی مقدار فیصد ہے:				9
64	D	6	C	65 ✓	B	66	A	
The element occurring in the form of liquid is:				مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے:				10
Iodine آئیوڈین	D	Chlorine کلورین	C	Fluorine فلورین	B	Bromine برومین ✓	A	
Elements are mostly found as:				ایلیمنٹس کی اکثریت پائی جاتی ہے:				11
Metalloids میٹلائڈز میں	D	Solid ٹھوس میں ✓	C	Liquid مائع میں	B	Gas گیس	A	
The lightest element is:				ہلکاترین ایلیمنٹ ہے:				12
Calcium کیلشیم	D	Magnesium میگنیشیم	C	Sodium سوڈیم	B	Lithium لیتھیم ✓	A	
The valency of boron is:				بورون کی ویلنسی ہے:				13
4	D	3 ✓	C	2	B	1	A	
The example of homogeneous mixture is:				ہوموجینیس مکسچر کی مثال ہے:				14
Radicals ریڈیکلز	D	Compounds کمپاؤنڈز	C	Elements ایلیمنٹس	B	Ice cream آئس کریم ✓	A	
Formula of washing soda is:				دھوبی سوڈے کا فارمولا ہے:				15

NaOH	D	$Na_2CO_3.10H_2O$ ✓	C	NaOH	B	Na_2CO_3	A	
Formula of calcium oxide is:				کیلسیم آکسائیڈ کا فارمولا ہے:				16
$CaCO_3$	D	KOH	C	Ca(OH)2	B	CaO ✓	A	
Empirical formula of glucose is:				گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے:				17
H_2O	D	CH_2O ✓	C	CHO	B	CH	A	
Empirical formula of benzene is:				بینزین کا امپیریکل فارمولا ہے:				18
C6H6	D	C2H2	C	CH ✓	B	CH_2O	A	
The valency of iron in ferric sulphate $Fe_2(SO_4)_3$ is:				فیرک سلفیٹ $Fe_2(SO_4)_3$ میں آئرن کی ویلنسی ہے:				19
4	D	3 ✓	C	2	B	1	A	
The percentage of nitrogen in air is:				ہوا میں نائٹروجن کی پرسینٹیج ہے:				20
20%	D	0.21	C	0.78 ✓	B	0.7	A	
Atomic mass number of an element is represented as:				ایک ایلیمنٹ کے اٹامک ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:				21
K	D	N	C	A ✓	B	Z	A	
Atomic number of oxygens is:				آکسیجن کا اٹامک نمبر ہے:				22
10	D	8 ✓	C	9	B	6	A	
At room temperature, ……… is found in liquid form:				روم ٹمپریچر پر مائع حالت پر پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے:				23
Mercury مرکری ✓	D	Zinc زنک	C	Copper کاپر	B	Sodium سوڈیم	A	
Atomic number of sodium is:				سوڈیم کا اٹامک نمبر ہوتا ہے:				24
13	D	12	C	10	B	11 ✓	A	
Isotope C-12 is found in quantity:				آئسوٹوپ C-12 مقدار میں پایا جاتا ہے:				25
0.989 ✓	D	0.997	C	0.976	B	0.969	A	
Mass number of hydrogen is:				ہائیڈروجن کا ماس نمبر ہے:				26
-1	D	2	C	1 ✓	B	0	A	
Element found in gaseous state is:				ایلیمنٹ جو گیس حالت میں پایا جاتا ہے:				27
Sodium سوڈیم	D	Oxygen آکسیجن ✓	C	Gold گولڈ	B	Mercury مرکری	A	
Which one of the following can be separated by physical means?				درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے؟				28
Mixture مکسچر ✓	D	Element ایلیمنٹ	C	Compound کمپاؤنڈ	B	Radical ریڈیکل	A	
Molecular formula of glucose is:				گلوکوز کا مالیکیولر فارمولا ہے:				29
$C_2H_4O_2$	D	CH_2O	C	CHO	B	$C_6H_{12}O_6$ ✓	A	
Molecular mass of benzene is:				بینزین کا مالیکیولر فارمولا ہے:				30
C_6H_6 ✓	D	$C_6H_{12}O_6$	C	CH_2O	B	H_2O_2	A	
Empirical formula of hydrogen per oxide is:				ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا امپیریکل فارمولا ہے:				31
SiO	D	CH20	C	OH ✓	B	CH	A	
Which one of the following molecules is not tri-atomic?				درج ذیل میں کونسا ٹرائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے؟				32
CO_2	D	H_20	C	O	B	H_2 ✓	A	
……… is formed with the removal of an electron from an atom:				کسی ایٹم سے الیکٹرون کے اخراج سے بنتا ہے:				33
Molecular anion مالیکیولر اینائن	D	Molecular cation مالیکیولر کیٹائن	C	Anion اینائن	B	Cation کیٹائن ✓	A	
All are tri atomic molecules except:				درج ذیل میں تمام ٹرائی اٹامک مالیکول ہیں سوائے:				34
CO_2	D	H_2O	C	O_3	B	H_2 ✓	A	
Molar mass usually expressed in grams. Which one of the following is molar mass of O_2 in amu?				مولر ماس کو عموماً گرامز میں ظاہر کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے O_2 کا مولر ماس amu میں کون سا ہے؟				35
192×10^{-25} amu	D	1.92×10^{-25} amu	C	53.12×10^{-24} amu	B	32 amu ✓	A	
Sea water is a source of how many naturally occurring elements?				سمندری پانی کتنے قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کا ذریعہ ہے؟				36
92 ✓	D	71	C	63	B	43	A	

pakcity.org
www.pakcity.org

Which of the following pair of elements has equal mass?				درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان ایک جیسا ماس رکھتے ہیں؟				37
One mole O_2 and one mole CO_2 CO_2 ایک مول O_2 اور ایک مول	D	One mole CO_2 and one mole N_2 N_2 ایک مول CO_2 اور ایک مول	C	One mole CO and one mole N_2 ✓ N_2 ایک مول CO اور ایک مول	B	One mole CO and one mole CO_2 CO_2 ایک مول CO اور ایک مول	A	
Which one of the following is not a triatomic molecule?				درج ذیل میں کونسا ٹرائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے؟				38
CO_2	D	H_2O	C	H_2 ✓	B	O_3	A	
How many numbers of moles are equivalent to 8 grams of CO_2?				CO_2 کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟				39
0.24	D	0.21	C	0.18	B	0.15 ✓	A	
The mass of one molecule of water is:				پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟				40
18 kg 18 کلوگرام	D	18 mg 18 ملی گرام	C	18 g 18 گرام ✓	B	18 AMU	A	
The molar mass of H_2SO_4 is:				H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔				41
9.8 AMU	D	9.8 g 9.8 گرام	C	98 AMU	B	98 g 98 گرام ✓	A	
Which one of the following is a molecular mass of O_2 in amu?				درج ذیل میں سے O_2 کا مولر ماس AMU میں کونسا ہے؟				42
192×10^{-25}	D	1.92×10^{-25}	C	53.12×10^{-24}	B	32 AMU ✓	A	
The formula mass of potassium sulphate (K_2SO_4) is:				پوٹاشیم سلفیٹ (K_2SO_4) کا فارمولا ماس ہے:				43
194 amu	D	184 amu	C	164 amu	B	174amu ✓	A	
Molecular mass of nitric acid HNO_3 is:				نائٹرک ایسڈ HNO_3 کا مالیکیولر ماس ہے:				44
60amu	D	62amu	C	63amu ✓	B	65amu	A	
Molecular mass of phosphoric acid (H_3PO_4) is:				فاسفورک ایسڈ (H_3PO_4) کا مالیکیولر ماس ہے:				45
$60gmol^{-1}$	D	$63gmol^{-1}$	C	$100gmol^{-1}$	B	$98gmol^{-1}$ ✓	A	
Molecular mass of CO_2 is:				CO_2 کا مالیکیولر ماس ہے:				46
50amu	D	44amu ✓	C	40amu	B	34amu	A	
Gram atomic mass of hydrogen is:				ہائیڈروجن کا گرامز اٹامک ماس ہے:				47
1.008g ✓	D	2.016g	C	1.008amu	B	1.08amu	A	
One AMU (atomic mass unit) is equivalent to:				ایک AMU کس کے برابر ہوتا ہے؟				48
1.66×10^{-24}kg	D	1.66×10^{-23}g	C	1.66×10^{-24} mg	B	1.66×10^{-24}g ✓	A	
The mass of electron is equal to:				الیکٹرون کا ماس کس کے برابر ہے؟				49
1.66×10^{-2} amu	D	5.48×10^{-4} amu ✓	C	1.0089 amu	B	1.0073 amu	A	
The symbol of Avogadro's number is:				ایووگیڈرو نمبر کا سمبل ہے:				50
AN	D	NA ✓	C	Z	B	A	A	
Which one of the following results in the discovery of proton				ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟				51
Alpha rays الفا ریز	D	X-rays ایکس ریز	C	Canal rays کینال ریز	B	Cathode rays کیتھوڈ ریز ✓	A	
Which one of the following are the most penetrating particles?				ان میں سے کونسے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرائیت کرنے والے ہیں؟				52
Alpha particles الفا پارٹیکلز	D	Neutrons نیوٹرونز ✓	C	Electrons الیکٹرونز	B	Protons پروٹونز	A	
The concept of orbit of atom was used by:				ایٹم کے آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟				53
Planck پلانکس	D	Bohr بوہر ✓	C	Rutherford ردرفورڈ	B	J.J Thomson جے۔جے تھامسن	A	
Who discovered proton?				پروٹون کس نے دریافت کیا؟				54
Rutherford ردرفورڈ	D	Neil Bohr نیل بوہر	C	J.J Thomson جے جے تھامسن	B	Gold stein گولڈ سٹائن ✓	A	
Who discovered neutron?				نیوٹرون کس نے دریافت کیا؟				55
Chedwick	D	Rutherford	C	Bohr	B	William Crooks	A	

www.pakcity.org

No.								
		ولیم کروکس		بوہر		ردرفورڈ		✓ چیڈوک
56	ڈسچارج ٹیوب میں کینال ریز پیدا ہوتی ہیں:				Canal rays are produced in discharge tube due to:			
	A	Anode اینوڈ کے باعث	B	Ionization of gas molecules گیس کے مالیکیولز کی آئیونائزیشن کے باعث ✓	C	Cathode کیتھوڈ کے باعث	D	Excess pressure of gas گیس کے زیادہ پریشر کے باعث
57	نیوکلیئر سائنس کا باپ کہا جاتا ہے:				Father of nuclear science is:			
	A	Neil Bohr نیل بوہر کو	B	Rutherford ✓ ردرفورڈ کو	C	Max Plancks میکس پلانکس کو	D	J.J Thomson جے جے تھامسن کو
58	کیتھوڈ ریز کس نے دریافت کیں؟				Who discovered cathode rays?			
	A	Goldstein گولڈ سٹائن نے	B	John Dalton جان ڈالٹن نے	C	Sir William Crooks ✓ سر ولیم کروکس نے	D	Neil Bohr نیل بوہر نے
59	کیتھوڈ ریز پر چارج ہوتا ہے:				Charge on cathode rays is:			
	A	Negative ✓ نیگیٹو	B	Positive پوزیٹو	C	Neutral نیوٹرل	D	Ionic bond آئیونک بانڈ
60	ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرائیت کرنے والے ہیں؟				Which of the following particles have more penetrating ability in matter?			
	A	Protons پروٹونز	B	Electron s الیکٹرونز	C	Neutrons ✓ نیوٹرونز	D	Alpha particles الفا پارٹیکلز
61	نیوٹرون پر چارج ہوتا ہے:				Charge on neutrons is:			
	A	Negative منفی	B	Positiveq مثبت	C	None ✓ کوئی نہیں	D	Partial positive جزوی مثبت
62	ایٹم پر چارج ہوتا ہے:				Charge on atom is:			
	A	Positive مثبت	B	Negative منفی	C	Neutral ✓ نیوٹرل	D	-2 -2
63	ان میں سے کونسا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟				Which one of the following shell consists of three subshells?			
	A	O shell O-شیل	B	N shell N-شیل	C	L shell L-شیل	D	M shell M-شیل ✓
64	P سب شیل مشتمل ہے۔				The p subshell has:			
	A	One orbital ایک آربیٹل پر	B	Two orbitals دو آربیٹلز پر	C	Three orbitals ✓ تین آربیٹلز پر	D	Four orbitals چار آربیٹلز پر
65	M شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟				How many electrons can M shell accommodate?			
	A	2	B	8	C	18 ✓	D	32
66	N شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟				How many electrons can N shell accommodate?			
	A	2	B	8	C	18	D	32 ✓
67	N شیل میں سب شیلز کی تعداد ہوتی ہے:				The number of sub shells in N shell is:			
	A	2	B	3	C	4 ✓	D	5
68	P سب شیل میں الیکٹرونز موجود ہوتے ہیں:				How many electrons can P shell accommodate?			
	A	2	B	4	C	6 ✓	D	18
69	ان میں سے کونسا شیل چار سب شیلز پر مشتمل ہے؟				Which of the following shell consists of four sub shell?			
	A	K shell K شیل	B	L shell L شیل	C	M shell M شیل	D	N shell N شیل ✓
70	ایک الیکٹرون حاصل کرنے کے بعد کلورین کس نوبل گیس کی الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کر لیتا ہے؟				Of which noble gas, chlorine attains the electronic configuration after attaining one electron?			
	A	Helium ہیلیم	B	Neon نیون	C	Argon ✓ آرگون	D	Krypton کرپٹون
71	کاربن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:				General Electronic configuration of carbon family is:			
	A	ns^2np^1	B	ns^2np^2 ✓	C	ns^2np^3	D	ns^2np^4
72	کون سے مالیکیول کو اپنا ویلنس شیل مکمل کرنے کے لیے دو الیکٹرونز کی ضرورت ہوتی ہے؟				Which molecule requires two electrons to complete its valence shell?			

BF_3 ✓	D	NH_3	C	O_2	B	N_2	A	
The number of electrons in the valence shell of noble gases is:				نوبل گیسز کے ویلنس شیلز میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں؟				73
2 or 10	D	2 or 4	C	2 or 6	B	2 or 8 ✓	A	
The number of sub shells in K shell is:				K شیل میں سب شیلز کی تعداد ہوتی ہے:				74
4	D	3	C	2	B	1 ✓	A	
Atomic number of calcium is:				کیلشیم کا اٹامک نمبر ہے:				75
20 ✓	D	19	C	12	B	11	A	
Electronic configuration of hydrogen is:				ہائیڈروجن کی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:				76
$1s^1$ ✓	D	$1s^2, 2s^1$	C	$1s^2$	B	$1s^2, 2s^2$	A	
Electronic configuration of halogen family is:				ہیلوجن فیملی کی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:				77
$ns^2.np^5$ ✓	D	$ns^2.np^4$	C	$ns^2.np^3$	B	ns^2	A	
How many electrons can K shell accommodate?				K شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟				78
32	D	18	C	8	B	2 ✓	A	
Which radioisotope is used for the diagnosis of tumor in the body?				کونسا ریڈیو آئسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟				79
Phosphorous-32 فاسفورس-32	D	Strontium-90 سٹرونشیم-90	C	Iodine-131 آئیوڈین-131 ✓	B	Cobalt-60 کوبالٹ-60	A	
When U-235 breaks up, it produces:				جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں۔				80
Nothing ان میں کوئی نہیں	D	Protons پروٹونز	C	Neutrons نیوٹرونز ✓	B	Electrons الیکٹرونز	A	
Deuterium is used to make:				ڈیوٹریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟				81
Hard water ہارڈ واٹر	D	Soft water سافٹ واٹر	C	Heavy water ہیوی واٹر ✓	B	Light water لائٹ واٹر	A	
The isotopes C-12 is present in abundance of:				آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟				82
0.997	D	0.989 ✓	C	0.979	B	0.969	A	
Isotope used to generate electricity in nuclear reactor is:				آئسوٹوپ جو نیوکلیئر ری ایکٹر میں بجلی پیدا کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے:				83
P-32	D	Co-60	C	U-235 ✓	B	C-12	A	
Which of the following is used for the treatment of cancer?				مندرجہ ذیل میں کون سا کینسر کے علاج کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟				84
Co-60 ✓	D	I-131	C	Sr-90	B	P-32	A	
Isotopes of hydrogen are:				ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس ہیں:				85
4	D	3 ✓	C	2	B	1	A	
Helium He^{2+} nuclei are:				ان میں سے ہیلیم He^{2+} نیوکلیائی ہے:				86
Neutral particle نیوٹرل پارٹیکل	D	Gamma particle گیما پارٹیکل	C	Beta particle بیٹا پارٹیکل	B	Alpha particle الفا پارٹیکل ✓	A	
Mendeleev's periodic table was based upon the:				مینڈلیف کے اصل پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔				87
Completion of a subshell سب شیل کا مکمل ہونا	D	Atomic number اٹامک نمبر	C	Atomic mass اٹامک ماس ✓	B	Electronic configuration الیکٹرونک کنفگریشن	A	
Long form of periodic table is constructed on the basis of:				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔				88
Mass number ماس نمبر	D	Atomic mass اٹامک ماس	C	Atomic number اٹامک نمبر ✓	B	Mendeleev postulate مینڈلیف کا اصول	A	
4th and 5th period of the long form of periodic table are called:				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں۔				89
Very long period ویری لونگ پیریڈز	D	Long periods لونگ پیریڈز ✓	C	Normal periods نارمل پیریڈز	B	Short period شارٹ پیریڈز	A	
Transition elements are:				ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔				90
All metalloids	D	All non-metals	C	All metals	B	All gases	A	

www.pakcity.org

تمام میٹلائڈز		تمام نان میٹلز		✓ تمام میٹلز		تمام گیسز		
Which chemist presented triads?						کس کیمیادان نے ٹرائی ایڈز پیش کیے؟		91
Mosley موزلے	D	Mendeleev مینڈلیف	C	New lands نیولینڈز	B	Dobereiner ✓ ڈوبرائنر	A	
Which chemist discovered atomic number?						کس کیمیادان نے اٹامک نمبر کو دریافت کیا؟		92
H. Mosley ✓ ایچ موزلے	D	Bohr بوہر	C	Rutherford ردرفورڈ	B	Dalton ڈالٹن	A	
The base of electronic configuration was:						الیکٹرونک کنفگریشن کی بنیاد تھی:		93
Atomic number ✓ اٹامک نمبر	D	Mass number ماس نمبر	C	Electron affinity الیکٹرون افینیٹی	B	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	A	
The horizontal rows of elements in the periodic table are called:						پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں:		94
Arrangement ترتیب	D	Blocks بلاکس	C	Groups گروپس	B	Periods ✓ پیریڈز	A	
The vertical columns in the periodic table are called:						پیریاڈک ٹیبل میں عمودی کالم کہلاتے ہیں:		95
Arrangements ترتیب	D	Blocks بلاکس	C	Groups ✓ گروپس	B	Periods پیریڈز	A	
The number of groups in the modern periodic tables is:						ماڈرن پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:		96
8	D	12	C	18 ✓	B	17	A	
The number of periods in the modern periodic table is:						جدید پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈز کی تعداد ہے:		97
8	D	7 ✓	C	6	B	5	A	
The first group elements of the periodic table are called:						پیریاڈک ٹیبل میں پہلے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:		98
Halogens ہیلوجنز	D	Metalloids میٹلائڈز	C	Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز	B	Alkali metals ✓ الکلی میٹلز	A	
Alkali metals belong to:						الکلی میٹلز کا تعلق ہے:		99
Fourth group فورتھ گروپ سے	D	Third group تھرڈ گروپ سے	C	Second group سیکنڈ گروپ سے	B	First group ✓ پہلے گروپ سے	A	
The second group elements of the periodic table are called:						پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:		100
Transition elements ٹرانزیشن میٹلز	D	Halogens ہیلوجنز	C	Alkali metals الکلی میٹلز	B	Alkaline earth metals ✓ الکلائن ارتھ میٹلز	A	
The number of elements in sixth period is:						چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:		101
80	D	54	C	32 ✓	B	18	A	
How many blocks are there in modern periodic table?						جدید پیریاڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟		102
Six چھ	D	Five پانچ	C	Four ✓ چار	B	Three تین	A	
The number of elements in third period is:						تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:		103
18	D	8 ✓	C	4	B	2	A	
The seventeenth group elements of the periodic table are called:						پیریاڈک ٹیبل کے گروپ 17 کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:		104
Halogen ✓ ہیلوجنز	D	Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز	C	Noble gases نوبل گیسز	B	Carbon family کاربن فیملی	A	
In which block of the periodic table do transition metals lie?						ٹرانزیشن میٹلز پیریاڈک ٹیبل کے کس بلاک میں پائی جاتی ہیں؟		105
f	D	d ✓	C	p	B	s	A	
The number of elements in fourth period is:						چوتھے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:		106
38	D	28	C	18 ✓	B	8	A	
The number of elements in first period is:						پہلے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:		107
32	D	18	C	8	B	2 ✓	A	
The number of elements in normal periods is:						نارمل پیریڈز میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:		108
32	D	8 ✓	C	10	B	18	A	
The number of groups in modern periodic table is:						جدید پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:		109
18 ✓	D	14	C	8	B	4	A	
Lanthanides and actinides lie in:						لینتھنائڈز اور ایکٹنائڈز کس بلاک میں پائے جاتے ہیں؟		110

f Block	D	d Block	C	p Block	B	s Block	A	
The shortest period in the modern periodic table is:				جدید پیریاڈک ٹیبل میں سب سے چھوٹا پیریڈ ہے:				111
1st پہلا ✓	D	2nd دوسرا	C	3rd تیسرا	B	4th چوتھا	A	
The sixth and seventh period in the long form of periodic table are called:				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چھٹا اور ساتواں پیریڈ کہلاتا ہے:				112
Very long periods ویری لونگ پیریڈز ✓	D	Long periods لونگ پیریڈز	C	Normal periods نارمل پیریڈز	B	Short periods شارٹ پیریڈز	A	
The 1st period in modern periodic table is called:				جدید پیریاڈک ٹیبل میں پہلا پیریڈ کہلاتا ہے:				113
Very long period ویری لونگ پیریڈ	D	Short period شارٹ پیریڈ ✓	C	Normal period نارمل پیریڈ	B	Long period لونگ پیریڈ	A	
The longest period in the modern periodic table is:				جدید پیریاڈک ٹیبل میں سب سے لمبا پیریڈ ہے:				114
7th ساتواں ✓	D	6th چھٹا	C	4th چوتھا	B	3rd تیسرا	A	
The number of electrons in the valence shells of halogens is:				ہیلوجنز کے ویلنس شیل میں الیکٹرون کی تعداد ہوتی ہے:				115
8	D	7 ✓	C	6	B	5	A	
How many groups are there in long form of periodic table?				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں کتنے گروپ ہوتے ہیں؟				116
18 اٹھارہ ✓	D	12 بارہ	C	8 آٹھ	B	7 سات	A	
The blocks in modern periodic table are:				ماڈرن پیریاڈک ٹیبل میں بلاکس ہوتے ہیں:				117
5 پانچ	D	4 چار ✓	C	3 تین	B	2 دو	A	
The extreme left side elements of the periodic table are called:				پیریاڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب والے ایلیمنٹ کہلاتے ہیں:				118
Noble gases نوبل گیسز	D	Halogen group ہیلوجن گروپ	C	Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز	B	Alkali metals الکلی میٹلز ✓	A	
The number of elements in the 6th period is:				چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:				119
32 ✓	D	22	C	18	B	8	A	
The base of long form of periodic table is:				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے:				120
Avogadro’s number ایووگیڈروز نمبر	D	Atomic mass اٹامک ماس	C	Atomic number اٹامک نمبر ✓	B	Mass number ماس نمبر	A	
The number of elements in the first period of long form of periodic table:				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کے پہلے پیریڈ میں ایلیمنٹس ہیں:				121
Five چھ	D	Four چار	C	Three تین	B	Two دو ✓	A	
How many horizontal rows are there in long form of periodic table?				لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں کتنی افقی قطاریں ہیں:				122
18	D	7 ✓	C	8	B	32	A	
Which group in long form of periodic table is called group of noble gases?				پیریاڈک ٹیبل میں کونسا گروپ نوبل گیسوں کا کہلاتا ہے؟				123
18 ✓	D	17	C	16	B	15	A	
Law of octaves was presented by:				لاء آف آکٹیوز کس نے پیش کیا؟				124
Mosley موزلے نے	D	Mendeleev مینڈلیف نے	C	Dobereiner ڈوبرائنر نے	B	Newlands نیولینڈز نے ✓	A	
The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called:				جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے۔				125
Electron affinity الیکٹرون افینٹی ✓	D	Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی	C	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	B	Lattice energy لیٹس انرجی	A	
Which one of the following halogens has lowest electronegativity?				مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟				126
Iodine آئیوڈین ✓	D	Bromine برومین	C	Chlorine کلورین	B	Fluorine فلورین	A	
Along the period, which one of the following decreases:				ایک پیریڈ میں ان میں سے کونسی چیز کم ہوتی ہے؟				127
Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی	D	Electron affinity الیکٹرون افینٹی	C	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	B	Atomic radius اٹامک ریڈیس ✓	A	

www.pakcity.org

No.	English	Urdu
128	Point out the incorrect statement about electron affinity:	الیکٹرون افینیٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں۔

A	B	C	D
It is measured in $kJmol^{-1}$ اس کی پیمائش $kJmol^{-1}$ میں کی جاتی ہے	Energy is released اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے	It is gradually decreased in a period ✓ یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے	It is gradually decreased in a group یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے

No.	English	Urdu
129	Ionization energy of sodium is:	سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہوتی ہے:

A	B	C	D
377 $kJmol^{-1}$	403 $kJmol^{-1}$	419 $kJmol^{-1}$	496 $kJmol^{-1}$ ✓

No.	English	Urdu
130	Which of the following is a period in which ……… is decreased from left to right?	مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایک ایسا پیریڈ ہے جس میں بائیں سے دائیں……… میں کمی ہو رہی ہے؟

A	B	C	D
Atomic radius ✓ اٹامک ریڈیس	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	Electron affinity الیکٹرون افینیٹی	Electro negativity الیکٹرونیگیٹیویٹی

No.	English	Urdu
131	Electro negativity of fluorine is:	فلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی ہے:

A	B	C	D
4 ✓	3.4	3.2	3

No.	English	Urdu
132	Which of the following halogen has the greatest value of electro negativity?	مندرجہ ذیل میں کس ہیلوجنز کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟

A	B	C	D
Chlorine کلورین	Fluorine فلورین ✓	Bromine برومین	Iodine آئیوڈین

No.	English	Urdu
133	Electro negativity of chlorine is:	کلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی ہے:

A	B	C	D
3.1	3.2 ✓	3.3	3.4

No.	English	Urdu
134	Atomic radius of carbon is:	کاربن ایٹم کا اٹامک ریڈیس ہے:

A	B	C	D
67pm	77pm ✓	87pm	97pm

No.	English	Urdu
135	Reason of increasing ionization energy in a period is:	پیریڈز میں آئیونائزیشن انرجی کے بڑھنے کی وجہ ہے:

A	B	C	D
Increasing the number of shells شیلز کی تعداد میں اضافہ	Decreasing the number of shells شیلز کی تعداد میں کمی	Increasing the number of electrons الیکٹرونز کی تعداد میں اضافہ	Increasing the force of attraction between valence shell electron and nucleus ویلنس شیلز الیکٹرونز اور نیوکلیس کے مابین کشش کی قوت میں اضافہ ✓

No.	English	Urdu
136	An atom having six electrons in its valence shell with achieve noble gas electron configuration by:	ویلنس شیل میں 6 الیکٹرون رکھنے والا ایٹم نوبل گیس الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کرے گا۔

A	B	C	D
Gaining one electron ایک الیکٹرون حاصل کرکے	Losing all electrons تمام الیکٹرون خارج کرکے	Gaining two electrons ✓ دو الیکٹرون حاصل کرکے	Losing two electrons دو الیکٹرون خارج کرکے

No.	English	Urdu
137	Considering the electronic configuration of atoms which atom with the given atomic number will be most stable one?	ایٹمز کی الیکٹرونک کنفگریشن کو مدنظر رکھتے ہوئے درج ذیل میں دیے گئے اٹامک نمبرز والے ایٹمز میں سے کونسا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہوگا؟

A	B	C	D
Six چھ	Eight آٹھ ✓	Ten دس	Twelve بارہ

No.	English	Urdu
138	Octet rule is:	اوکٹیٹ رول ہے۔

A	B	C	D
Description of eight electrons آٹھ الیکٹرونز کی وضاحت	Picture of electronic configuration الیکٹرونک کنفگریشن کی شکل	Pattern of electronic configuration الیکٹرونک کنفگریشن کا انداز	Attaining of eight electrons ✓ آٹھ الیکٹرونز کا حصول

No.	English	Urdu
139	Transfer of electrons between atoms results in:	ایٹمز کے درمیان بننے الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے:

A	B	C	D
metallic bonding میٹلیک بانڈنگ کی صورت میں	ionic bonding ✓ آئیونک بانڈنگ کی شکل میں	covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر	coordinate covalent bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں

No.	English	Urdu
140	Atoms react with each other because:	ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ:

A	B	C	D
They are attracted to each other	They are short of electrons	They want to attain stability	They want to disperse

وہ بکھرنا چاہتے ہیں		✓وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں		ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے		یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں		
When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:				جب ایک الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ کسی الیکٹروپازیٹو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے۔				141
Coordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ	D	Polar covalent پولر کوویلنٹ	C	Ionic ✓آئیونک	B	Covalent کوویلنٹ	A	
A bond formed between two non-metals is expected to be:					دونان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہو گا۔			142
Metallic میٹلک	D	Coordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ	C	Ionic آئیونک	B	Covalent ✓ کوویلنٹ	A	
A bond pair in covalent molecules usually has:				کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے۔				143
Four electrons چار الیکٹرونز	D	Three electrons تین الیکٹرونز	C	Two electrons ✓دو الیکٹرونز	B	One electron ایک الیکٹرون	A	
Which of the following compounds is not directional in its bonding?				درج ذیل میں سے کونسا کمپاؤنڈ بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے؟				144
H_2O	D	CO_2	C	KBr ✓	B	CH_4	A	
Identify which pair has polar covalent bonds.				درج ذیل میں کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟				145
HCl اور H_2O ✓	D	C_2H_2 اور H_2O	C	N_2 اور H_2O	B	Cl_2 and O_2	A	
Covalent bond involves the:				کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے۔				146
Repulsion of electrons الیکٹرونز میں ریپلسو فورس کا	D	Sharing f electrons ✓ الیکٹرونز کے شیئرنگ کا	C	Acceptance of electrons الیکٹرونز کی ایکسیپٹنس کا	B	Donation of electrons الیکٹرونز کے عطیہ کا	A	
How many covalent bonds does molecule C_2H_2 have?					C_2H_2 کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے؟			147
Five پانچ	D	Four چار	C	Three تین ✓	B	Two دو	A	
How many electrons does a triple covalent bond involve?					ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟			148
Only three صرف تین	D	Four چار	C	Six چھ ✓	B	Eight آٹھ	A	
Which pair of the molecules has same type of covalent bonds?				درج ذیل میں مالیکیولز کا کونسا جوڑا ایک جیسے کوویلنٹ بانڈ پر مشتمل ہے؟				149
C_2H_2 and O_2	D	C_2H_4 and O_2 ✓	C	N_2 and O_2	B	HCl and O_2	A	
The chemical bond formed by mutual sharing of electrons between atoms is called:				ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:				150
Co ordinate covalent bond کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ	D	Covalent bond ✓ کوویلنٹ بانڈ	C	Metallic bond میٹلک بانڈ	B	Ionic bond آئیونک بانڈ	A	
If the covalent bond is formed between two same kinds of elements then bond will be:				اگر کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان تشکیل پائے تو بانڈنگ کی قسم ہو گی:				151
Dative covalent bond ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ	D	Metallic bond میٹلک بانڈ	C	Non polar covalent bond ✓ نان پولر کوویلنٹ بانڈ	B	Polar covalent bond پولر کوویلنٹ بانڈ	A	
Which one of the following is an ionic compound?					درج ذیل میں سے کون سا آئیونک کمپاؤنڈ ہے؟			152
BF_3	D	NaCl ✓	C	CH_4	B	HCl	A	
Reason to form ammonium ion is:				امونیم آئن بننے کا باعث ہے:				153
Co ordinate covalent bond ✓ کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	D	Metallic bond میٹلک بانڈ	C	Ionic bond آئیونک بانڈ	B	Covalent bond کوویلنٹ بانڈ	A	
Covalent bond in methane is called:				میتھین میں پایا جانے والا کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے:				154
Dative ڈیٹو	D	Triple ٹرپل	C	Double ڈبل	B	Single سنگل ✓	A	
The bond present in H-F molecule is called:				H-F مالیکیول میں پایا جانے والا بانڈ کس قسم کا ہوتا ہے؟				155
Co ordinate کوآرڈینیٹ	D	Polar covalent ✓ پولر کوویلنٹ	C	Non polar نان پولر	B	Ionic آئیونک	A	

Ionic character predominantly appears in any bond if:						کسی بھی بانڈ میں آئیونک کریکٹر غالب آجاتا ہے جب:		156
The difference of electronegativity is zero الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق صفر ہو	D	The difference of electronegativity is equal to 1.7 الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 کے برابر ہو	C	The difference of electronegativity is less than 1.7 الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے کم ہو	B	The difference of electronegativity is greater than 1.7 الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے زیادہ ہو ✓	A	
The result of transfer of electron appear to:						ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے:		157
Co ordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کی صورت میں	D	Covalent bond کوویلنٹ بانڈ کی صورت میں	C	Ionic bond ✓ آئیونک بانڈ کی صورت میں	B	Metallic bond میٹلک بانڈ کی صورت میں	A	
Molecule having triple covalent bond is:						مالیکیول جس میں ٹرپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے:		158
C_2H_4	D	N_2 ✓	C	O_2	B	H_2	A	
Covalent bond is a result of:						کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے:		159
Repulsive forces between electrons الیکٹرونز میں ریپلسیو فورسز کا	D	Sharing of electrons ✓ الیکٹرونز کی شیئرنگ کا	C	Gaining of electrons الیکٹرونز لینے کا	B	Donating of electrons الیکٹرونز دینے کا	A	
The bond formed by complete transfer of electrons between atoms is called:						ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:		160
Co ordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	D	Metallic bond میٹلک بانڈ	C	Covalent bond کوویلنٹ بانڈ	B	Ionic bond آئیونک بانڈ ✓	A	
Which molecule has polar covalent bond?						کس مالیکیول میں پولر کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟		161
N_2	D	HCl ✓	C	Cl_2	B	H_2	A	
The number of electrons in the valence shell of chlorine is:						کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے:		162
4	D	5	C	7 ✓	B	6	A	
Which one of the following is an electron deficient molecule?						درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟		163
O_2	D	N_2	C	BF_3 ✓	B	NH_3	A	
Which one of the following is the weakest force among the atoms?						درج ذیل میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس کونسی ہے؟		164
Covalent force کوویلنٹ فورس	D	Intermolecular force انٹرمالیکیولر فورس ✓	C	Metallic force میٹلک فورس	B	Ionic force آئیونک فورس	A	
Ice float on water because:						برف پانی کے اوپر کیوں تیرتی ہے؟		165
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Water is denser than ice ✓ پانی برف سے کثیف ہے	C	Ice is crystalline in nature برف کی ساخت کرسٹلائن ہوتی ہے	B	Ice is denser than water برف پانی سے کثیف ہے	A	
Which of the following compound does not dissolve in water?						درج ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں؟		166
$MgCl_2$	D	KBr	C	NaCl	B	C_6H_6 ✓	A	
Boiling point of sodium chloride is:						سوڈیم کلورائیڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:		167
0°C	D	100°C	C	1413°C ✓	B	800°C	A	
Boiling point of water is:						پانی کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:		168
102°C	D	101°C	C	100°C ✓	B	99°C	A	
Melting point of sodium chloride is:						سوڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ ہے:		169
803°C	D	802°C	C	801°C	B	800°C ✓	A	
During the formation of chemical bond, which forces become dominant?						کیمیکل بانڈنگ بننے کے دوران کس قسم کی فورسز غالب ہوتی ہیں؟		170
Hydrogen bonding ہائیڈروجن بانڈنگ	D	Wander walls forces وینڈروال فورسز	C	Attractive forces اٹریکٹو فورسز ✓	B	Repulsive forces ریپلسو فورسز	A	
In hydrogen bonding:						ہائیڈروجن بانڈنگ میں ہوتی ہے:		171

Metallic forces مٹیلک فورس	D	Covalent forces کوویلنٹ فورس	C	Ionic forces آئیونک فورس	B	Inter-molecular forces ✓انٹر مالیکیولر فورسز	A	
Hydrogen bonding is represented by:				ہائیڈروجن بانڈنگ کو ظاہر کیا جاتا ہے:				172
Triple lines ٹرپل لائن سے	D	Double lines ڈبل لائن سے	C	Single lines سنگل لائن سے	B	Dotted lines ✓ڈاٹڈ لائن سے	A	
Melting point of sodium is:				سوڈیم کا میلٹنگ پوائنٹ ہے:				173
650°C	D	97°C ✓	C	496°C	B	100°C	A	
Methane is an example of:				میتھین مثال ہے:				174
Dative covalent bond ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ کی	D	Triple covalent bond ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی	C	Double covalent bond ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی	B	Single covalent bond ✓سنگل کوویلنٹ بانڈ کی	A	
Density of water is:				پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:				175
$-1gcm^{-3}$	D	$1gcm^{-3}$ ✓	C	$-2gcm^{-3}$	B	$2gcm^{-3}$	A	
Identify the compound which is not soluble in water.				درج ذیل میں سے کونسا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟				176
$MgCl_2$	D	KBr	C	NaCl	B	C_6H_6 ✓	A	
If the difference of electro negativity between two elements is more than 1.7 then the bond between will be:				اگر دو ایلیمنٹس کے درمیان الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے زیادہ ہو تو ان کے درمیان بننے والا بانڈ ہو گا:				177
Metallic مٹیلک	D	Coordinate کوآرڈینیٹ	C	Covalent کوویلنٹ	B	Ionic آئیونک ✓	A	
If the difference of electro negativity between two elements is less than 1.7 then the bond between will be:				اگر دو ایلیمنٹس کے درمیان الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے کم ہو تو ان کے درمیان بننے والا بانڈ ہو گا:				178
None کوئی نہیں	D	Non polar نان پولر	C	Ionic آئیونک	B	Covalent کوویلنٹ ✓	A	
What concentration of salts is required to remove unwanted bacteria?				ناپسندیدہ بیکٹیریا ختم کرنے کے لیے سالٹس کی کتنی کنسنٹریشن درکار ہوتی ہے؟				179
0.2	D	0.15	C	0.1	B	0.05 ✓	A	
Metals are good conductors of electricity due to:				میٹلز عمومی طور پر الیکٹریسٹی کی اچھی کنڈکٹر ہوتی ہیں:				180
Mobile protons موبائل پروٹونز کی وجہ سے	D	Hardness سخت ہونے کے باعث	C	Metallic cations مٹیلک کیٹائنز کے باعث	B	Mobile electrons ✓ موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے	A	
Which of the following molecule is not triatomic?				ان میں سے کونسا مالیکیول ٹرائی اٹامک نہیں ہے؟				181
CO_2	D	H_2O	C	O_3	B	H_2 ✓	A	
How many times liquids are denser than gases?				مائع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟				182
100,000 times 100,000گنا	D	10,000 times 10,000گنا	C	1000 times 1000 گنا	B	100 times 100 گنا	A	
Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:				گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں۔ ان کی ڈینسٹیز کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے؟				183
gdm^{-3} ✓	D	$kgdm^{-3}$	C	gcm^{-3}	B	$mgcm^{-3}$	A	
At freezing point which one of the following coexists in dynamic equilibrium?				فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کونسے ڈائنامک ایکوی لبریم میں ہوتے ہیں؟				184
All of these یہ تمام	D	Liquid and solid ✓ مائع اور ٹھوس	C	Liquid and gas مائع اور گیس	B	Gas and solids گیس اور ٹھوس	A	
Solid particles possess which one of the following motions?				ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کونسی موشن پائی جاتی ہے؟				185
Both B,C ب اور ج دونوں	D	Translational motions ٹرانسلیشنل موشن	C	Vibrational motions ✓ وائبریشنل موشن	B	Rotational motions روٹیشنل موشن	A	
Which one of the following gas diffuses fastest?				ان میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈفیوژ کرتی ہے؟				186
Fluorine فلورین	D	Chlorine کلورین	C	Helium ہیلیم	B	Hydrogen ✓ہائیڈروجن	A	
Which one of the following does not affect the boiling point?				ان میں سے کونسی چیز بوائلنگ پوائنٹ پر اثر انداز نہیں ہوتی؟				187

www.pakcity.org

Initial temperature of liquid مائی کا ابتدائی ٹمپریچر ✓	D	Nature of liquids مائع کی فطرت	C	External pressure بیرونی پریشر	B	Intermolecular forces انٹرمالیکیولر فورسز	A	
Density of a gas increases, when its:						گیس کی ڈینسٹی بڑھتی ہے جب اس کا:		188
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Volume is kept constant والیم کونسٹنٹ رہتا ہے	C	Pressure is increased ✓ پریشر بڑھتا ہے	B	Temperature is increased ٹمپریچر بڑھتا ہے	A	
One atmospheric pressure is equal to how many pascals?						1atm پریشر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے۔		189
10523	D	106075	C	10325	B	101325 ✓	A	
The gas which has higher rate of diffusion is:						وہ گیس جس کا ڈفیوژن ریٹ سب سے زیادہ ہے:		190
Chlorine کلورین	D	Fluorine فلورین	C	Hydrogen ✓ ہائیڈروجن	B	Helium ہیلیم	A	
The simplest form of matter is:						مادے کی سادہ ترین حالت ہے:		191
Plasma پلازما	D	Gas ✓ گیس	C	Liquid مائع	B	Solid ٹھوس	A	
Atmospheric pressure at sea level is:						سی لیول پر ایٹماسفیرک پریشر ہوتا ہے:		192
750 mm Hg	D	780 mm Hg	C	700 mm Hg	B	760 mm Hg ✓	A	
Puncture of tyre is an example of:						ٹائر کا پنکچر ہونا مثال ہے:		193
Condensation کنڈینسیشن کی	D	Evaporation ایویپوریشن کی	C	Diffusion ڈفیوژن کی	B	Effusion ✓ ایفیوژن کی	A	
Which of the following gas diffuse more rapidly?						ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈفیوز کرتی ہے؟		194
Fluorine فلورین	D	Chlorine کلورین	C	Helium ہیلیم	B	Hydrogen ✓ہائیڈروجن	A	
Gases can be compressed due to:						گیسوں کو دبایا جاتا ہے کیونکہ:		195
Molecules has large size مالیکیولز کا سائز بہت بڑا ہوتا ہے۔	D	Molecules are closer to each other مالیکیولز ایک دوسرے کے بہت قریب ہوتے ہیں۔	C	More spaces between gas molecules گیس کے مالیکیولز کے درمیان بہت زیادہ ✓خالی جگہیں ہوتیں ہیں۔	B	No spaces between gas molecules گیس کے مالیکیولز کے درمیان خالی جگہیں نہیں ہوتیں۔	A	
Instrument used to measure atmospheric pressure is:						ایٹماسفیرک پریشر ماپنے والا آلہ ہے:		196
Unit meter یونٹ میٹر	D	Electrometer الیکٹرومیٹر	C	Barometer ✓ بیرومیٹر	B	Manometer مانومیٹر	A	
Instrument used to measure pressure in laboratory is:						لیبارٹری میں پریشر ماپنے والا آلہ ہے:		197
Barometer بیرومیٹر	D	Manometer ✓مانومیٹر	C	Thermometer تھرمامیٹر	B	Hydrometer ہائیڈرومیٹر	A	
Densities of gases are measured in:						گیسز کی ڈینسٹیز کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے؟		198
$mgdm^{-3}$	D	gcm^{-3}	C	$kgdm^{-3}$	B	gdm^{-3} ✓	A	
The instrument used to find pressure in laboratories is:						لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کا آلہ ہے:		199
Galvanometer گیلوانومیٹر	D	Thermometer تھرمامیٹر	C	Manometer ✓ مانومیٹر	B	Hydrometer ہائیڈرومیٹر	A	
The unit of pressure is:						پریشر کا یونٹ ہے:		200
Gram گرام	D	Ampere ایمپئر	C	Pascal ✓ پاسکل	B	Joule جول	A	
On what temperature the volume of gas becomes zero?						کس ٹمپریچر پر گیس کا والیوم زیرو ہو گا؟		201
-2730C ✓	D	73K	C	173K	B	273K	A	
One atmospheric pressure is equal to ……… torr:						ایک ایٹماسفیرک پریشر کتنے ٹارز کے برابر ہوتا ہے؟		202
10325	D	760 ✓	C	765	B	101325	A	
In Charles law, k is equal to:						چارلس لاء میں k برابر ہوتا ہے:		203
$\frac{V}{P}$	D	$\frac{V}{T}$ ✓	C	TV	B	$\frac{T}{V}$	A	
In SI, the unit of pressure is:						پریشر کا سسٹم انٹرنیشنل یونٹ ہے:		204

ms^{-2}	D	ms^{-1}	C	Nm^{-2} ✓	B	Nm	A	
In Boyle's law, the constant quantity is:				بوائل لاء میں کونسٹنٹ مقدار ہے:				205
Mass ماس	D	Temperature ٹمپریچر ✓	C	Pressure پریشر	B	Volume والیوم	A	
The value of absolute zero is:				ایب سولیوٹ زیرو کی ویلیو ہے:				206
100°C	D	0°C	C	273.15°C	B	-273.15 °C ✓	A	
In the evaporation process, liquid molecule which leave the surface of the liquid have:				ایویپوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے۔				207
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Very high energy بہت زیادہ انرجی ✓	C	Moderate energy درمیانی انرجی	B	Very low energy بہت کم انرجی	A	
The vapour pressure of a liquid increases with the:				مائع کا ویپر کا پریشر کب بڑھتا ہے؟				208
increase in polarity of molecules مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے	D	increase in inter molecular forces انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے	C	increase in temperature ٹمپریچر میں اضافے سے ✓	B	increase in pressure پریشر میں اضافے سے	A	
Freezing point of acetic acid is:				ایسیٹک ایسڈ کا فریزنگ پوائنٹ ہے:				209
17.6°C	D	16.6°C ✓	C	15.6°C	B	14.6°C	A	
The speed of evaporation when we increase temperature:				ٹمپریچر بڑھانے سے ایویپوریشن کی رفتار ہو جاتی ہے:				210
No change کوئی فرق نہیں پڑتا	D	Remains same برابر	C	Decrease کم	B	Increase زیادہ ✓	A	
Density of water is:				پانی کی ڈینسٹی ہے:				211
$1.0mg.cm^{-3}$	D	$1.0dm^{-3}$	C	$1.0cm^{-3}$	B	$1.0gcm^{-3}$ ✓	A	
Vapour pressure of water at 100°C is:				100°C پر پانی کا ویپر پریشر ہے:				212
760 mm Hg ✓	D	580 mm Hg	C	360 mm Hg	B	140 mm Hg	A	
During evaporation, the molecules which escape out from liquid surface have:				ایویپوریشن کے عمل میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے:				213
No energy انرجی نہیں ہوتی	D	Very high energy بہت زیادہ انرجی	C	Moderate energy value درمیانی انرجی ✓	B	Much less energy بہت کم انرجی	A	
Density of aluminium is:				ایلومینیم کی ڈینسٹی ہے:				214
$2.7gcm^{-3}$ ✓	D	$2.6gcm^{-3}$	C	$2.5gcm^{-3}$	B	$2.4gcm^{-3}$	A	
Which of the following is crystalline solid?				ان میں سے کون سا کرسٹلائن ٹھوس ہے؟				215
Glucose گلوکوز ✓	D	Glass شیشہ	C	Plastic پلاسٹک	B	Rubber ربڑ	A	
Which one of the following is not amorphous?				ان میں سے کونسا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے؟				216
Glucose گلوکوز	D	Glass شیشہ	C	Plastic پلاسٹک	B	Rubber ربڑ ✓	A	
……… is an example of amorphous solid:				……… ایمارفس سالڈ کی مثال ہے:				217
Glucose گلوکوز	D	Plastic پلاسٹک ✓	C	Diamond ڈائمنڈ	B	Sodium chloride سوڈیم کلورائیڈ	A	
Concentrated solution of common salt is called:				عام نمک کا کنسنٹریٹڈ سلوشن کہلاتا ہے:				218
Chalk solution چاک کا سلوشن	D	Jelly جیلی	C	Paints پینٹس	B	Brine برائن ✓	A	
The example of universal solvent on Earth is:				زمین پر یونیورسل سولوینٹ کی مثال ہے:				219
Ether ایتھر	D	Ammonia امونیا	C	Alcohol الکوحل	B	Water پانی ✓	A	
Which of the following is not an amorphous solid?				درج ذیل میں سے کون سا ٹھوس ایمورفس نہیں ہے؟				220
Sodium chloride سوڈیم کلورائیڈ ✓	D	Glass گلاس	C	Plastic پلاسٹک	B	Rubber ربڑ	A	
The example of true solution is:				ٹرو سلوشن کی مثال ہے:				221
Ink in water پانی میں سیاہی ✓	D	Soap solution صابن کا سلوشن	C	Tooth paste ٹوتھ پیسٹ	B	Starch solution سٹارچ سلوشن	A	
The compound which is used as a universal solvent is:				وہ کمپاؤنڈ جو یونیورسل سولوینٹ کے طور پر استعمال ہوتا ہے:				222

Benzene بینزین	D	Alcohol الکوحل	C	Petrol پٹرول	B	Water پانی ✓	A	
The minimum components of a solution are:						سلوشن کے کم از کم اجزاء ہوتے ہیں:		223
Four چار	D	Three تین	C	Two دو ✓	B	Five پانچ	A	
The simple method to differentiate between solution and pure liquid is:						سلوشن اور خالص مائع میں فرق کرنے کا سادہ ترین طریقہ ہے:		224
Halogenation ہیلوجینیشن	D	Hydration ہائیڈریشن	C	Distillation ڈسٹیلیشن	B	Evaporation ایویپوریشن ✓	A	
Solvent in soft drinks is:						سوفٹ ڈرنکس میں سولوینٹ ہے:		225
Oil تیل	D	Milk دودھ	C	Water پانی ✓	B	Benzene بینزین	A	
Brass is an example of solid solution:						پیتل ٹھوس سلوشن کی مثال ہے:		226
Zn + Al	D	Zn + Cu ✓	C	Zn + Fe	B	Zn + C	A	
When a saturated solution is diluted it turns into:						جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائیلیوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔		227
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Concentrated solution کنسنٹریٹڈ سلوشن	C	Unsaturated solution ان سیچوریٹڈ سلوشن ✓	B	Supersaturated solution سپر سیچوریٹڈ سلوشن	A	
Mist is an example of solution:						دھند کس سلوشن کی مثال ہے؟		228
Gas in solid ٹھوس میں مائع	D	Solid in gas گیس میں ٹھوس	C	Gas in liquid مائع میں گیس	B	Liquid in gas ✓ گیس میں مائع	A	
Which one of the following is a 'liquid in solid' solution?						ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟		229
Fog کہر	D	Opal پانی میں نمک	C	Butter مکھن ✓	B	Sugar in water پانی میں شوگر	A	
Which one of the following is heterogeneous mixture?						درج ذیل میں سے کونسا ہیٹرو جنیسس مکسچر ہے؟		230
Sugar solution شوگر کا سلوشن	D	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا ✓	C	Ink روشنائی	B	Milk ملک	A	
Mist is an example of:						مِسٹ کس سولیوشن کی مثال ہے؟		231
Gas in solid ٹھوس میں گیس	D	Solid in gas گیس میں ٹھوس	C	Gas in liquid مائع میں گیس	B	Liquid in gas گیس میں مائع ✓	A	
Butter is an example of:						مکھن سولیوشن کی مثال ہے:		232
Solid in liquid مائع میں ٹھوس	D	Gas in liquid مائع میں گیس	C	Liquid in solid ٹھوس میں مائع ✓	B	Liquid in gas گیس میں مائع	A	
Alloy is an example of:						الائے کس سلوشن کی مثال ہے؟		233
Liquid in solid ٹھوس میں مائع کی	D	Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس کی ✓	C	Solid in liquid مائع میں ٹھوس کی	B	Solid in gas گیس میں ٹھوس کی	A	
Which of the following is an example of solid in solid solution?						ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں ٹھوس کی مثال ہے؟		234
Dust in air ہوا میں ڈسٹ	D	Butter مکھن	C	Fog دھند	B	Opals اوپلز ✓	A	
Opal is an example of:						اوپل مثال ہے:		235
Gas in solid ٹھوس میں گیس	D	Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس ✓	C	Solid in gas گیس میں ٹھوس	B	Liquid in gas گیس میں مائع	A	
Types of solution are:						سلوشنز کی اقسام ہیں:		236
Ten دس	D	Nine نو ✓	C	Eight آٹھ	B	Seven سات	A	
Air is an example of:						ہوا کس سلوشن کی مثال ہے؟		237
Liquid in solid ٹھوس میں مائع	D	Solid in liquid مائع میں ٹھوس	C	Gas in gas گیس میں گیس ✓	B	Liquid in gas گیس میں مائع	A	
Which of the following solution is an example of liquid in liquid solution?						ان میں سے کون سا سلوشن مائع میں مائع ہے؟		238
Butter	D	Alcohol in water	C	Mist	B	Fog	A	

مکھن		✓ پانی میں الکوحل		کہر		دھند		
Smoke in air is an example of:				ہوا میں دھواں مثال ہے:				239
Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس کی	D	Solid in gas ✓ گیس میں ٹھوس کی	C	Gas in liquid مائع میں گیس کی	B	Gas in gas گیس میں گیس کی	A	
The example of liquid in liquid solution is:				مائع میں مائع سلوشن کی مثال ہے:				240
Opals اوپلز	D	Butter مکھن	C	Air ہوا	B	Alcohol in water ✓ پانی میں الکوحل	A	
The example of liquid in gas is:				گیس میں مائع کی مثال ہے:				241
Smoke in air ہوا میں دھواں	D	Fog ✓ دھند	C	Oxygen پانی میں آکسیجن	B	Air ہوا	A	
Concentration is ratio of:				کنسٹریشن کی نسبت ہے۔				242
Both a and b ا،ب دونوں	D	Solvent to solution سالوینٹ سے سلوشن کی	C	Solute to solution سولیوٹ سے سلوشن کی	B	Solvent to solute ✓ سالوینٹ سے سولیوٹ کی	A	
Which one of the following solutions contains more water?				ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟				243
0.25M ✓	D	0.5M	C	1M	B	2M	A	
If 10cm3 of alcohol is dissolved in 100g of water, it is called:				اگر 100 گرام پانی میں 310cm الکوحل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے۔				244
%v/v ✓	D	%v/w	C	%m/v	B	%m/m	A	
Molarity is the number of moles of solute dissolved in:				مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو۔				245
$1dm^3$ of solution ✓ سلوشن کے $1\ dm^3$ میں	D	1 dm^3 of solvent سالوینٹ کے $1dm^3$ میں	C	100g of solvent سالوینٹ کے 100 گرام میں	B	1kg of solution سلوشن کے 1 کلوگرام میں	A	
5% sugar solution means:				5% شوگر کے سلوشن سے مراد ہے کہ:				246
5-gram sugar is dissolved in 95 grams of water 95 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔	D	5-gram sugar is dissolved in 105 grams of water 105 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔	C	5-gram sugar is dissolved in 100 grams of water 100 گرام پانی میں 5 گرام ✓ شوگر حل کی گئی ہے۔	B	5-gram sugar is dissolved in 90 grams of water 90 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔	A	
The number of moles of solute dissolved in 1 dm^3 solution is called:				$1dm^3$ سلوشن میں حل کی گئی سولیوٹ کے مولز کی تعداد کہلاتی ہے:				247
Suspension سسپنشن	D	Colloid` کولائیڈ	C	Molarity ✓ مولیریٹی	B	Solubility سولیوبیلٹی	A	
Concentration is a ratio of:				کنسنٹریشن کس کی نسبت ہے؟				248
A and B both الف اور ب دونوں	D	Solvent to solution سولوینٹ سے سلوشن کی	C	Solute to solution سولیوٹ سے سلوشن کی	B	Solvent to solute ✓ سولوینٹ سے سولیوٹ کی	A	
The number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called:				سولیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو۔ یہ پرسینٹیج کہلاتا ہے:				249
Volume/Volume والیم/والیم	D	Volume/Mass والیم/ماس	C	Mass/Volume ماس/والیم	B	Mass/Mass ✓ ماس/ماس	A	
If the solute-solute forces are strong enough than those of solute-solvent forces. The solute:				اگر سولیوٹ-سولیوٹ فورسز، سولیوٹ-سالوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ:				250
Dissolves and precipitates حل ہوتا ہے اور رسوب بنتے ہیں	D	Dissolves slowly آہستہ سے حل ہوتا ہے	C	Does not dissolve ✓ حل نہیں ہوتا	B	Dissolve readily بالاتامل حل ہو جاتا ہے	A	
Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility?				ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟				251
NaCl ✓	D	$NaNO_3$	C	KNO_3	B	KCl	A	
……… molar sugar solution is more concentrated:				شوگر کا کتنے مولر سلوشن زیادہ کنسٹریٹڈ ہوتا ہے؟				252
4 ✓	D	3	C	2	B	1	A	
The compound which does not dissolve in water is:				وہ کمپاؤنڈ جو پانی میں حل نہیں ہوتا:				253

www.pakcity.org

	A	KCl	B	Na_2CO_3	C	$CuSO_4$	D	C_6H_6 ✓
254	مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایک پانی میں حل ہو جاتا ہے؟				Which of the following dissolve in water?			
	A	Alcohol الکحل ✓	B	Ether ایتھر	C	Benzene بینزین	D	Petrol پیٹرول
255	ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔				Tyndall effect is shown by:			
	A	Sugar solution شوگر کا سلوشن	B	Paints پینٹس	C	Jelly جیلی ✓	D	Chalk solution چاک کا سلوشن
256	ٹنڈل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟				Tyndall effect is due to:			
	A	By stopping the rays of light روشنی کی شعاعوں کے رکنے کی وجہ سے	B	By not spreading of rays of light روشنی کی شعاعوں کے منتشر نہ ہونے کی وجہ سے	C	By spreading of rays of light روشنی کی شعاعوں کے منتشر ہونے کی وجہ سے ✓	D	By passing of rays of light روشنی کی شعاعوں کے گزرنے کی وجہ سے
257	درج ذیل میں سسپنشن کی مثال ہے:				The example of suspension is:			
	A	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا ✓	B	Ink روشنائی	C	Jelly جیلی	D	Tooth paste ٹوتھ پیسٹ
258	پوٹاشیم پرمیگنیٹ کے مرتکز سلوشن کا رنگ ہوتا ہے:				The color of concentrated solution of potassium permanganate is:			
	A	Dark red گہرا سرخ	B	Dark green گہرا گرین	C	Dark purple گہرا پرپل ✓	D	Shiny yellow چمکدار پیلا
259	سسپنشن کی مثال ہے:				The example of suspension is:			
	A	Starch سٹارچ	B	Blood خون	C	Milk دودھ	D	Paint پینٹ ✓
260	ملک آف میگنیشیا مثال ہے:				Milk of magnesia is an example of:			
	A	Solution سلوشن	B	True solution ٹرو سلوشن	C	Colloid کولائیڈز	D	Suspension سسپنشن ✓
261	فالس سلوشن یا کولائیڈل سلوشن کی مثال ہے:				The example of false solution or colloid is:			
	A	Paints پینٹس ✓	B	Starch سٹارچ	C	Sugar in water پانی میں شکر	D	Salt in water پانی میں نمک
262	کولائیڈ کی مثال ہے:				The example of colloid is:			
	A	Starch سٹارچ ✓	B	Paints پینٹس	C	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا	D	Chalk in water پانی میں چاک
263	کیمسٹری کی وہ شاخ الیکٹرو کیمسٹری کہلاتی ہے جو بیان کرتی ہے:				Electrochemistry is the branch of chemistry which deals with:			
	A	Carbon and its compounds کاربن اور اس کے مرکبات	B	Solute and solution سولیوٹ اور سلوشن	C	Electricity and chemical reactions الیکٹریسٹی اور کیمیکل ری ایکشنز ✓	D	Metals and non metals میٹل اور نان میٹلز
264	کیمسٹری کی وہ شاخ جو الیکٹریسٹی اور کیمیکل ری ایکشنز کے درمیان تعلق کو بیان کرتی ہے، کہلاتی ہے:				The branch of chemistry which describes a relation between electricity and chemical reactions is called:			
	A	Organic chemistry آرگینک کیمسٹری	B	Inorganic chemistry ان آرگینک کیمسٹری	C	Electrochemistry الیکٹروکیمسٹری ✓	D	Industrial chemistry انڈسٹریل کیمسٹری
265	آکسیڈیشن کے عمل سے ہوتا ہے:				Oxidation process consists:			
	A	Addition of oxygen آکسیجن کا حصول ✓	B	Addition of electrons الیکٹرونز کا حصول	C	Removal of electrons الیکٹرونز کا اخراج	D	Addition of hydrogen ہائیڈروجن کا حصول
266	$K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟				The oxidation number of chromium $K_2Cr_2O_7$ in is:			
	A	2	B	6 ✓	C	14	D	7
267	HCl میں H آکسیڈیشن نمبر ہے:				The oxidation number of H in HCl is:			
	A	-1	B	-2	C	2	D	1 ✓

pakcity.org
www.pakcity.org

No.	A	B	C	D
268	The oxidation number of all elements in the free state is:	آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:		
	-1	1	-2	0 ✓
269	The oxidation number of hydrogen in metal hydrides is:	میٹل ہائیڈرائیڈز میں ہائیڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:		
	-0.5	0	1	-1 ✓
270	The oxidation number of oxygen in per oxides is:	پر آکسائیڈ میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:		
	-0.5	-1 ✓	2	-2
271	The oxidation number of nitrogen in nitric acid is:	نائٹرک ایسڈ میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:		
	-5	5 ✓	5	6
272	The oxidation number of sulphur in sulphuric acid is:	سلفیورک ایسڈ میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:		
	6 ✓	-6	5	-5
273	The oxidation number of chorine in potassium chlorate $KClO_3$ is:	$KClO_3$ پوٹاشیم کلوریٹ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:		
	4	-2	5 ✓	-1
274	In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is:	زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ کونسا ہوتا ہے؟		
	Zn ✓	H+	Cl-	H2
275	The specie which reduces the matter giving electron is called:	ایسی سپی شیز جو الیکٹرون دے کر مادے کو ریڈیوس کر دے، کہلاتی ہے:		
	Oxidizing agent آکسیڈائزنگ ایجنٹ	Reducing agent ریڈیوسنگ ایجنٹ ✓	Coloring agent کلرنگ ایجنٹ	Dehydrating agent ڈی ہائیڈریٹنگ ایجنٹ
276	Formation of water from hydrogen and oxygen is:	ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟		
	Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن ✓	Acid-base reaction اساس۔تیزاب کاری ایکشن	Neutralization نیوٹرلائزیشن	Decomposition تحلیل
277	Addition of oxygen in chemical reaction is called:	کیمیکل ری ایکشن کے دوران آکسیجن کا حصول کہلاتا ہے:		
	Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن ✓	Acid-base reaction اساس-تیزاب ری ایکشن	Neutralization نیوٹریلائزیشن	Decomposition ڈی کمپوزیشن
278	Which of the following does not occur during the formation of water by hydrogen and oxygen?	ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران درج ذیل میں سے کیا واقع نہیں ہوتا؟		
	Oxidation of hydrogen ہائیڈروجن کی آکسیڈیشن ہوگئی ہے	Reduction of oxygen آکسیجن کی ریڈکشن ہوگئی ہے	Oxygen gains electrons آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے	Hydrogen works as an oxidizing agent ہائیڈروجن آکسیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے ✓
279	Removal of electrons is called:	الیکٹرونز کا اخراج کہلاتا ہے:		
	Oxidation آکسیڈیشن ✓	Reduction ریڈکشن	Hydration ہائیڈریشن	Hydrogenation ہائڈروجینیشن
280	Addition of electrons is called:	الیکٹرون کا حصول کہلاتا ہے:		
	Reduction ریڈکشن ✓	Oxidation آکسیڈیشن	Redox ری ڈوکس	Electrolytes الیکٹرولائٹس
281	Spontaneous chemical reactions take place in:	ازخود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟		
	Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل ✓	Nelson's cell نیلسن سیل	Downs cell ڈاؤنز سیل
282	Which one of the following is not an electrolytic cell?	درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولیٹک سیل نہیں؟		
	Downs cell ڈاؤنز سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل ✓	Nelson's cell نیلسن سیل	Both a and c ا، ج دونوں
283	Which one of the following is not an electrolyte?	درج ذیل میں کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟		
	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن	Lime solution چونے کا سلوشن ✓	Sodium chloride solution سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن

www.pakcity.org

Nelson cell is used for the preparation of caustic soda along with gases. Which of the following gas is produced at cathode?				نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ کاسٹک سوڈا تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے کون سی گیس کیتھوڈ پر پیدا ہوتی ہے؟				284
O_2	D	O_3	C	H_2 ✓	B	Cl_2	A	
Which of the following is not an electrolytic cell?				درج ذیل میں سے کون سا الیکٹرولیٹک سیل نہیں ہے؟				285
A and C both الف اور ج دونوں	D	Nelson cell نیلسن سیل	C	Galvanic cell ✓ گیلوانک سیل	B	Down's cell ڈاؤنز سیل	A	
Example of strong electrolyte is:				طاقت ور الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے:				286
NaOH ✓	D	C_6H_6	C	$CaOH_2$	B	CH_3COOH	A	
Which of the following is not an electrolyte?				درج ذیل میں سے کون سا الیکٹرولائیٹ ہے؟				287
Urea یوریا	D	Benzene بینزین	C	Sugar solution شوگر کا سلوشن	B	Solution of sodium chloride ✓ سوڈیم کلورائڈ کا سلوشن	A	
Anode of Down's cell is made of:				ڈاؤنز سیل کا اینوڈ بنا ہوتا ہے:				288
Zinc زنک	D	Graphite گریفائیٹ ✓	C	Steel سٹیل	B	Iron آئرن	A	
Example of non electrolyte is:				نان الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے:				289
NaCl	D	NaOH	C	Sugar ✓	B	CH_3COOH	A	
The types of electrochemical cells:				الیکٹروکیمیکل سیلز کی اقسام ہیں:				290
Five پانچ	D	Four چار	C	Three تین	B	Two دو ✓	A	
Weak electrolyte is:				ایک کمزور الیکٹرولائیٹ ہے:				291
CH_3COOH ✓	D	H_2SO_4	C	NaOH	B	NaCl	A	
Which of the following is a weak electrolyte?				ان میں سے کون سا کمزور الیکٹرولائیٹ ہے؟				292
CH_3COOH ✓	D	HNO_3	C	HCl	B	H_2SO_4	A	
Which of the following is a strong electrolyte?				درج ذیل میں سے کون سا طاقتور الیکٹرولائیٹ ہے؟				293
Benzene بینزین	D	Pure solution خالص سلوشن	C	Sugar solution شوگر کا سلوشن	B	Solution of common salt ✓ عام نمک کا سلوشن	A	
Aqueous solution of ...... is not a strong electrolyte:				......کا ایکوئس سلوشن طاقتور الیکٹرولائٹ نہیں ہے:				294
$Ca(OH)_2$ ✓	D	H_2SO_4	C	NaOH	B	NaCl	A	
Which of the following method is used for the preparation of sodium metal?				درج ذیل میں سے کون سا طریقہ سوڈیم میٹل کی تیاری کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟				295
Electroplating الیکٹروپلیٹنگ	D	Galvanic cell گیلوانک سیل	C	Down's cell ✓ ڈاؤنز سیل	B	Nelson cell نیلسن سیل	A	
Pure water is an example of:				خالص پانی مثال ہے:				296
Non electrolyte ✓ نان الیکٹرولائیٹ کی	D	Strong electrolyte طاقتور الیکٹرولائیٹ کی	C	Weak electrolyte کمزور الیکٹرولائیٹ کی	B	Electrolyte الیکٹرولائیٹ کی	A	
Aqueous solution of NaCl is called:				NaCl کا ایکوئس سلوشن کیا کہلاتا ہے؟				297
Brine solution ✓ برائن سلوشن	D	Carbonated solution کاربونیٹڈ سلوشن	C	Chloride solution کلورائیڈ سلوشن	B	Starch solution سٹارچ سلوشن	A	
...... is obtained from molten NaCl				پگھلے ہوئے NaCl سے کیا حاصل کیا جاتا ہے؟				298
None کوئی نہیں	D	Both دونوں	C	Sodium metal سوڈیم میٹل	B	NaOH ✓	A	
...... is a non electrolyte:				......ایک نان الیکٹرولائیٹ ہے:				299
H2SO4 Solution H_2SO_4 سلوشن	D	Sugar Solution ✓ شوگر سلوشن	C	NaOH Solution NaOH سلوشن	B	NaCl Solution NaCl سلوشن	A	
The example of non electrolyte is:				نان الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے:				300
C_6H_6 ✓	D	H_2SO_4	C	HCl	B	NaOH	A	
Which of the following metal is used for galvanizing?				مندرجہ ذیل میں سے کون سی ایک میٹل گیلوانائزنگ کے لیے استعمال کی جاتی ہے؟				301

www.pakcity.org

Zn ✓	D	Cr	C	Cu	B	Fe	A	
Gas which is collected at cathode is called:				گیس جو کیتھوڈ پر اکٹھی ہوتی ہے:				302
O	D	H_2 ✓	C	O_3	B	Cl_2	A	
The formula of rust is:				زنگ کا فارمولا کیا ہے؟				303
none ان میں کوئی نہیں	D	$FeOH_3$	C	Fe_2O_3	B	$Fe_2O_3.nH_2O$ ✓	A	
The most common example of corrosion is:				کروژن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟				304
Rusting of tin ٹن کو زنگ لگنا	D	Rusting of aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا	C	Rusting of iron لوہے کو زنگ لگنا ✓	B	Chemical decomposition کیمیکل توڑ پھوڑ	A	
The method of depositing of the layer of one metal on the other metal is called:				الیکٹرولیسز کے ذریعے ایک میٹل کے اوپر دوسری میٹل کی تہ جمانے کا عمل کہلاتا ہے:				305
Oxidation آکسیڈیشن	D	Electroplating الیکٹروپلیٹنگ ✓	C	Corrosion کروژن	B	Reduction ریڈکشن	A	
Metals can form ions carrying charges:				میٹلز کون سے آئن والا چارج بناتے ہیں؟				306
All of them یہ تمام ✓	D	Tri-positive ٹرائی پازیٹو	C	Di-positive ڈائی پازیٹو	B	Uni-positive یونی پازیٹو	A	
Which one of the following metals burns with a brick red flame?				ان میں سے کونسی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟				307
Calcium کیلشیم ✓	D	Iron آئرن	C	Magnesium میگنیشیم	B	Sodium سوڈیم	A	
Sodium is extremely reactive metal, but it does not react with:				سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے لیکن یہ ری ایکٹ نہیں کرتی۔				308
Phosphorus فاسفورس کے ساتھ	D	Sulphur سلفر کے ساتھ	C	Nitrogen نائٹروجن کے ساتھ ✓	B	Hydrogen ہائڈروجن کے ساتھ	A	
Which one of the following is the lightest metal?				ان میں سے ہلکاترین اور پانی پر تیرنے والا کونسا ایلیمنٹ ہے؟				309
Sodium سوڈیم ✓	D	Lithium لیتھیم	C	Magnesium میگنیشیم	B	Calcium کیلسیم	A	
Pure alkali metals can be cut simply by knife but iron cannot because of alkali metals have:				خالص الکلی میٹلز کو چاقو سے کاٹا جاسکتا ہے مگر آئرن کو نہیں، اس کی وجہ:				310
Moderate metallic bonding معتدل مٹیلک بانڈنگ	D	Non-metallic bonding نان مٹیلک بانڈنگ	C	Weak metallic bonding کمزور مٹیلک بانڈنگ ✓	B	Strong metallic bonding طاقتور مٹیلک بانڈنگ	A	
Which of the following is less malleable?				درج ذیل میں سے کونسی میٹل کم میلیبل ہے؟				311
Silver سلور	D	Gold گولڈ	C	Iron آئرن	B	Sodium سوڈیم ✓	A	
Metal lose their electrons easily because:				میٹلز آسانی سے الیکٹرون خارج کرتے ہیں کیونکہ:				312
Good conductors of heat حرارت کی اچھی کنڈکٹر ہیں	D	They are electropositive یہ الیکٹروپازیٹو ہیں ✓	C	They have electron affinity ان کی الیکٹرون افینٹی ہوتی ہے	B	They are electronegativity یہ الیکٹرونیگٹیو ہیں	A	
Which one of the following is brittle?				ان میں سے کونسا میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتا ہے؟				313
Magnesium میگنیشیم	D	Selenium سیلینیم ✓	C	Aluminum ایلومینیم	B	Sodium سوڈیم	A	
Metals generally have:				میٹلز عمومی طور پر رکھتی ہیں:				314
Greater electro negativity value زیادہ الیکٹرونیگیٹیویٹی کی ویلیو	D	Greater electron affinity value زیادہ الیکٹرون افینیٹی کی ویلیو	C	Less ionization value کم آئیونائزیشن ویلیو	B	Greater ionization value زیادہ آئیونائزیشن ویلیو ✓	A	
The most lightest metal is:				سب سے ہلکی میٹل کون سی ہے؟				315
Calcium کیلشیم	D	Magnesium میگنیشیم	C	Sodium سوڈیم	B	Lithium لیتھیم ✓	A	
The most value able metal is:				سب سے بیش قیمت میٹل کون سی ہے؟				316
Copper کاپر	D	Gold گولڈ	C	Platinum پلاٹینم ✓	B	Silver سلور	A	
Which of the following metal is the least conductor of heat?				کون سی میٹل حرارت کی سب سے کم کنڈکٹر ہے؟				317
Iron آئرن	D	Copper کاپر	C	Lead لیڈ ✓	B	Zinc زنک	A	
Which of the following metal is not solid?				درج ذیل میں سے کون سی میٹل ٹھوس نہیں ہے؟				318

Silver سلور	D	Gold گولڈ	C	Mercury مرکری ✓	B	Zinc زنک	A	
Mercury exists in:				مرکری پائی جاتی ہے:				319
Plasma پلازما میں	D	Gaseous گیسی حالت میں	C	Liquid مائع حالت میں ✓	B	Solid ٹھوس حالت میں	A	
Atomic size of sodium is:				سوڈیم کا اٹامک سائز ہے:				320
186 pm ✓	D	185 pm	C	162 pm	B	160 pm	A	
Most reactive metal is:				سب سے زیادہ ری ایکٹیو میٹل ہے:				321
Sodium سوڈیم	D	Potassium پوٹاشیم ✓	C	Rubidium روبیڈیم	B	Cesium سیزیم	A	
The color of flame of calcium burning in air is:				ہوا میں جلتے ہوئے کیلشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:				322
Reddish سرخی مائل ✓	D	Reddish brown سرخی مائل براؤن	C	Golden black سنہری پیلا	B	Purple black جامنی سیاہ	A	
Metals form after reacting with oxygen:				میٹلز آکسیجن کے ساتھ ری ایکٹ کر کے بناتی ہیں:				323
Neutral oxide نیوٹرل آکسائیڈ	D	Amphoteric oxide ایمفوٹیرک آکسائیڈ	C	Basic oxide بیسک آکسائیڈ ✓	B	Acidic acid ایسڈک ایسڈ	A	
Which of the following metal burns with pale yellow flame in air?				ان میں سے کون سی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سنہری پیلے شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟				324
Sodium سوڈیم ✓	D	Iron آئرن	C	Magnesium میگنیشیم	B	Calcium کیلشیم	A	
Which metal floats over water?				کون سی میٹل پانی پر تیرتی ہے؟				325
Potassium پوٹاشیم	D	Sodium سوڈیم ✓	C	Magnesium میگنیشیم	B	Calcium کیلسیم	A	
Color of magnesium when it burns in air is:				ہوا میں جلنے پر میگنیشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:				326
Pale yellow زرد پیلا	D	Golden yellow سنہری پیلا	C	Red like brick اینٹ جیسا سرخ	B	Brilliant white بھڑکیلا سفید ✓	A	
...... burns brick like flame?				......اینٹ جیسے شعلے سے جلتی ہے:				327
Magnesium میگنیشیم	D	Calcium کیلشیم ✓	C	Potassium پوٹاشیم	B	Sodium سوڈیم	A	
Color of flame of calcium in air is:				ہوا میں کیلشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:				328
Purple black جامنی کالا	D	Reddish brown سرخی مائل بھورا	C	Golden yellow سنہرا پیلا	B	Brick red اینٹ جیسا سرخ ✓	A	
...... metal is break able:				......میٹل ٹوٹنے والی ہے:				329
Sodium سوڈیم ✓	D	Aluminium ایلومینیم	C	Barium بیریم	B	Magnesium میگنیشیم	A	
Heaviest metal is:				سب سے بھاری میٹل ہے:				330
Lead لیڈ	D	Osmium اوسمیم	C	Platinum پلاٹینم ✓	B	Iron آئرن	A	
The most frequent occurring metal is:				سب سے زیادہ کثرت سے پائی جانے والی میٹل ہے:				331
Platinum پلاٹینم	D	Silver سلور	C	Gold سونا	B	Aluminium ایلومینیم ✓	A	
The color of flame of sodium in air is:				ہوا میں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:				332
Reddish سرخی مائل	D	Red سرخ	C	Brilliant white بھڑکیلا سفید	B	Golden yellow سنہری پیلا ✓	A	
Which metal can be drawn into a wire of one and a half kilometer long from one gram?				کس میٹل کے ایک گرام کو کھینچ کر ڈیڑھ کلومیٹر لمبی تار بنائی جا سکتی ہے؟				333
Calcium کیلسیم	D	Iron لوہا	C	Gold سونا ✓	B	Silver سلور	A	
A metal which is soft and can be cut by knife is:				ایک میٹل جو کہ نرم ہوتی ہے اور اسے چاقو کی مدد سے کاٹا جا سکتا ہے:				334
Iron آئرن	D	Magnesium میگنیشیم	C	Sodium سوڈیم ✓	B	Calcium کیلشیم	A	
Which metal has no effect of mineral acid or alkali on it?				کون سی میٹل پر منرل ایسڈ یا الکلی کا بھی اثر نہیں ہوتا؟				335
Sodium سوڈیم	D	Gold گولڈ ✓	C	Zinc زنک	B	Iron آئرن	A	
Which one of the following non-metals is lustrous?				درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے؟				336
Carbon کاربن ✓	D	Iodine آئیوڈین	C	Phosphorus فاسفورس	B	Sulphur سلفر	A	
Non-metals are generally soft, but which one of				نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کونسا نہایت سخت ہے؟				337

the following is extremely hard?								
Diamond ڈائمنڈ ✓	D	Iodine آئیوڈین	C	Phosphorus فاسفورس	B	Graphite گریفائیٹ	A	
Which one of the following will not react with dilute HCl?				درج ذیل میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟				338
Carbon کاربن ✓	D	Calcium کیلسیم	C	Potassium پوٹاشیم	B	Sodium سوڈیم	A	
Which of the following nonmetal is shiny?				درج ذیل میں سے کون سی نان میٹل چمکدار ہے؟				339
Sulphur سلفر	D	Fluorine فلورین	C	Carbon کاربن ✓	B	Iodine آئیوڈین	A	
Color of fluorine is:				فلورین کا رنگ ہوتا ہے:				340
Purple black جامنی سیاہ	D	Reddish brown سرخی مائل براؤن	C	Greenish سبزی مائل	B	Light yellow ہلکا پیلا ✓	A	

Class: 9th | # Chemistry | pakcity.org

Subjective Part

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 انشاء اللہ آپ کے A+ نمبر پکے ہیں۔

SECTION-I	حصہ اول
Questions No. 2,3,4	**سوالات نمبر 2,3,4**

1	Give the scope of biochemistry?	بائیوکیمسٹری کا سکوپ بتائیں۔	1
2	Differentiate between organic and inorganic chemistry.	آرگینک اور ان آرگینک کیمسٹری میں فرق بیان کریں۔	2
3	Differentiate between industrial chemistry and analytical chemistry.	انڈسٹریل کیمسٹری اور اینالیٹیکل کیمسٹری میں فرق بیان کریں۔	3
4	Write two uses of nuclear chemistry.	نیوکلیئر کیمسٹری کے دو استعمالات لکھئے۔	4
5	Define industrial chemistry and analytical chemistry.	انڈسٹریل کیمسٹری اور اینالیٹیکل کیمسٹری کی تعریف کریں۔	5
6	How can you differentiate between organic and inorganic chemistry?	آرگینک کیمسٹری اور ان آرگینک کیمسٹری میں فرق کو آپ کیسے بیان کریں گے؟	6
7	Explain why hydrogen and oxygen are considered as elements whereas water as a compound.	ہائڈروجن اور آکسیجن کو ایلیمنٹس اور پانی کو کمپاؤنڈ کیوں کہا جاتا ہے؟ وضاحت کریں۔	7
8	Define atomic mass unit. Why is it needed?	اٹامک ماس یونٹ کی تعریف کریں۔ اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟	8
9	Write two differences between compound and mixture.	کمپاؤنڈ اور مکسچر میں دو فرق لکھیں۔	9
10	Define valency and write an example.	ویلنسی کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	10
11	Define chemical properties. And give example.	کیمیائی خصوصیات کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	11
12	Define physical properties. And give example.	طبعی خصوصیات کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	12
13	Write the names of any four elements from Halogens group.	ہیلوجنز گروپ کے کوئی سے چار ایلیمنٹس کے سمبلز تحریر کریں۔	13
14	Write empirical formulas of benzene and hydrogen per oxide.	بینزین اور ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا امپیریکل فارمولا لکھیے۔	14
15	Write the empirical formulae of glucose and benzene.	گلوکوز اور بینزین کا امپیریکل فارمولا لکھیے۔	15
16	Define symbols of elements.	ایلیمنٹس کے سمبلز کی تعریف کریں۔	16
17	Write chemical formulas of sugar and common salt.	شوگر اور عام نمک کے کیمیائی فارمولے لکھیں۔	17
18	Differentiate between molecular mass and formula mass	مالیکیولر ماس اور فارمولا ماس میں فرق واضح کریں۔	18
19	Write the modern definition of element.	ایلیمنٹ کی جدید تعریف بیان کریں۔	19

www.pakcity.org

20	What is meant by radical? Write some examples.	ریڈیکل سے کیا مراد ہے؟چند مثالیں دیں۔	20
21	Define atomic mass unit (amu).	اٹامک ماس یونٹ کی تعریف کریں۔	21
22	Define empirical formula and molecular formula.	امپیریکل فارمولا اور مالیکیولر فارمولا کی تعریف کریں۔	22
23	How does homogeneous mixture differ from heterogeneous mixture?	ہوموجنیئس مکسچر اور ہیٹروجنیئس مکسچر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟	23
24	What is the relative atomic mass? How is it related to gram?	ریلیٹو اٹامک ماس سے کیا مراد ہے؟ گرام سے اس کا تعلق کیسے جوڑا جاتا ہے؟	24
25	State three reasons why air is a mixture and water a compound?	آپ یہ کیوں کہتے ہیں کہ ہوا مکسچر ہے اور پانی کمپاؤنڈ؟ کم از کم تین وجوہات بیان کریں۔	25
26	What is the significance of the symbol of an element?	ایلیمنٹ کو سمبل سے لکھنے کا کیا فائدہ ہے؟	26
27	State the reasons: soft drink is a mixture and water is a compound.	سافٹ ڈرنک مکسچر ہے جبکہ پانی کمپاؤنڈ ہے۔وجہ بیان کریں۔	27
28	Differentiate between homoatomic and heteroatomic molecules with examples.	ہوموااٹامک اور ہیٹرو اٹامک مالیکیولز میں مثال سے فرق واضح کریں۔	28
29	Write down two differences between molecule and molecular ion.	مالیکول اور مالیکیولر آئن میں دو فرق لکھیں۔	29
30	What is meant by triatomic and polyatomic molecule?	ٹرائی اٹامک اور پولی اٹامک مالیکول سے کیا مراد ہے؟	30
31	Find formula mass of sodium sulphate (Na_2SO_4).	سوڈیم سلفیٹ(Na_2SO_4) کا فارمولا ماس معلوم کریں۔	31
32	Sulphuric acid is the king of chemicals. If you are required 5 moles of sulphuric acid for a reaction then tell what will be its mass?	سلفیورک ایسڈ کیمیلز کا بادشاہ ہے۔اگر کسی ری ایکشن کے لیے آپ کو 5 مول سلفیورک ایسڈ درکار ہوں تو بتائیں کہ اس کا ماس کتنے گرام ہوگا؟	32
33	Which one has more molecules: 9g of water or 9g of sugar?	9 گرام پانی میں زیادہ مالیکیولز ہوں گے یا 9 گرام شوگر میں؟	33
34	How many moles are there in 40 grams phosphoric acid?	40 گرام فاسفورک ایسڈ میں کتنے مولز ہوں گے؟	34
35	Give three properties of positive rays.	پازیٹو ریز کی تین خصوصیات بیان کریں۔	35
36	What are the defects of Rutherford's atomic model?	ردرفورڈ کے اٹامک ماڈل کے نقائص کیا ہیں؟	36
37	What is plum pudding theory? Who presented it?	پلم پڈنگ تھیوری کیا ہے؟اور یہ کس نے پیش کی؟	37
38	Write down two characteristics of canal rays.	کینال ریز کی دو خصوصیات بیان کریں۔	38
39	Write down three characteristics of neutron particles.	نیوٹرون پارٹیکلز کی تین خصوصیات بیان کریں۔	39
40	How neutron was discovered? Write its equation.	نیوٹرون کیسے دریافت ہوا؟اس کی مساوات لکھئے۔	40
41	Write down the observations of Rutherford's experiment.	ردرفورڈ کے تجربے کے مشاہدات بیان کریں۔	41
42	Write down the importance of Rutherford's atomic model.	ردرفورڈ کے اٹامک ماڈل کی اہمیت بیان کریں۔	42
43	Write down two postulates of Bohr's atomic model.	بوہر کے اٹامک ماڈل کے دو مفروضے بیان کریں۔	43
44	Write down two differences between Rutherford's and Bohr's atomic theory.	ردرفورڈ اور بوہر کی اٹامک تھیوری میں دو فرق تحریر کیجئے۔	44
45	What is meant by quantum?	کوانٹم سے کیا مراد ہے؟	45
46	Write two characteristics of protons.	پروٹونز کی دو خصوصیات لکھیں۔	46
47	Give five characteristics of cathode rays.	کیتھوڈ ریز کے پانچ خواص بیان کریں۔	47
48	What will be the nature of charge on an atom when it loses an electron or when it gains an electron?	جب کوئی ایٹم الیکٹرون خارج کرتا ہے یا حاصل کرتا ہے تو اس ایٹم پر چارج کی نوعیت کیا ہوتی ہے؟	48
49	Write the names of first four shells.	پہلے چار شیلز کے نام لکھیے۔	49
50	Write the electronic configuration of carbon C-12.	کاربن C-12 کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیں۔	50

www.pakcity.org

51	There are 5 electrons in M shell of an element. Find its atomic number.	ایک ایلیمنٹ کے M شیل میں 5 الیکٹرونز موجود ہیں۔ اس کا اٹامک نمبر معلوم کریں۔	51
52	Write the electronic configuration of Al3+. How many electrons can valence shell accommodate?	Al^{3}+ کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیں۔ سب سے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرونز ہیں؟	52
53	Differentiate between shell and subshell with examples of each.	شیل اور سب شیل میں فرق بیان کریں۔ ہر ایک کی مثالیں دیں۔	53
54	For what purpose U-235 is used?	یورینیم-235 کس مقصد کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟	54
55	A patient has goiter. How will it be detected?	ایک مریض کو گوئٹر ہے۔ اس کی تشخیص کیسے کریں گے؟	55
56	How many isotopes chlorine has?	کلورین کے کتنے آئسوٹوپس ہیں؟	56
57	What is meant by radio carbon dating?	ریڈیو کاربن ڈیٹنگ سے کیا مراد ہے؟	57
58	Write the isotopes of hydrogen.	ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس بیان کریں۔	58
60	Write down the use of iodine 131 and technetium.	آیوڈین 131 اور ٹیکنیٹیم کا استعمال بیان کریں۔	60
62	What is the difference between Mendeleev's periodic law and modern periodic law?	مینڈلیف کے پیریاڈک لاء اور جدید پیریاڈک لاء میں کیا فرق ہے؟	62
63	What is periodic table? Write down its characteristics.	پیریاڈک ٹیبل کیا ہے؟ اس کی خصوصیات لکھیں۔	63
64	Write the names and symbols of the elements of first group.	پہلے گروپ کے ایلیمنٹس کے نام اور ان کے سمبلز لکھیے۔	64
65	Define Newland's law of octaves.	نیو لینڈز کا لاء آف آکٹیوز بیان کریں۔	65
66	What is meant by transition elements?	ٹرانزیشن ایلیمنٹس سے کیا مراد ہے؟	66
67	Why are the elements of group 13-18 called p-block elements?	گروپ 13-18 تک کے ایلیمنٹس کو p-block ایلیمنٹس کیوں کہا جاتا ہے؟	67
68	Define modern periodic law.	جدید پیریاڈک لاء بیان کریں۔	68
69	What do you know about Dobereiner's triads?	ڈوبرائنر کے ٹرائی ایڈز کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟	69
70	Define periodic law of Mosley.	موزلے کے پیریاڈک لاء کی تعریف کریں۔	70
71	Write down two characteristics of long form of periodic table.	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی دو خصوصیات لکھیں۔	71
72	Why do the elements called s and p block elements?	ایلیمنٹس کو s اور p بلاک ایلیمنٹس کیوں کہا جاتا ہے؟	72
73	Write down the symbols of noble gases.	نوبل گیسز کی علامات لکھیں۔	73
74	Why are noble gases not reactive?	نوبل گیسز کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتیں؟	74
75	What is meant by atomic radius?	اٹامک ریڈیس سے کیا مراد ہے؟	75
76	What is shielding effect?	شیلڈنگ ایفیکٹ کیا ہے؟	76
77	What is the trend of shielding effect in a period?	ایک پیریڈ میں شیلڈنگ ایفیکٹ کا کیا رجحان ہے؟	77
78	Define ionization energy.	آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کریں۔	78
79	What is the trend of atomic size and atomic radius in periods and groups?	اٹامک سائز اور اٹامک ریڈیس کا پیریڈ اور گروپ کا رجحان بیان کریں۔	79
80	Describe the trend of ionization energy in group.	گروپ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان بیان کریں۔	80
81	What is meant by first ionization energy?	پہلی آئیونائزیشن انرجی سے کیا مراد ہے؟	81
82	What is meant by second ionization energy?	دوسری آئیونائزیشن انرجی سے کیا مراد ہے؟	82
83	Why the second ionization energy is higher than the first ionization energy?	دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی آئیونائزیشن انرجی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟	83
84	What is meant by electron affinity?	الیکٹرون افینیٹی سے کیا مراد ہے؟	84
85	What is the trend of electron affinity in period?	الیکٹرون افینیٹی کا پیریڈ میں کیا رجحان ہے؟	85
86	What is electro negativity? Write the electro	الیکٹرونیگیٹیویٹی کیا ہے؟ کلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی لکھیں۔	86

www.pakcity.org

	negativity of chlorine.		
87	Write down the trend of electro negativity in a group.	گروپ میں الیکٹرونیگیٹیویٹی کا رجحان بیان کریں۔	87
88	Atomic size increases from top to bottom in a group. Why?	گروپ میں اٹامک سائز اوپر سے نیچے بڑھتا ہے۔ کیوں؟	88
89	The ionization energy of sodium is less than magnesium. Why?	سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی میگنیشیم سے کم ہوتی ہے۔ کیوں؟	89
90	What is meant by effective nuclear charge?	مؤثر نیوکلیئر چارج کی تعریف کریں۔	90
91	Write the trend of electro negativity in the periods.	پیریڈ میں الیکٹرونیگیٹیویٹی کا رجحان بیان کریں۔	91
92	Why do atoms react?	ایٹمز آپس میں کیوں ری ایکٹ کرتے ہیں؟	92
93	Why noble gases do not react?	نوبل گیسز کیوں ری ایکٹ نہیں کرتیں؟	93
94	What is the difference between duplet rule and octet rule?	ڈوپلیٹ رول اور اوکٹیٹ رول میں کیا فرق ہے؟	94
95	What is the condition for the stability of an atom?	کسی ایٹم کے مستحکم ہونے کی علامت کیا ہے؟	95
96	What is the difference between polar and non-polar covalent bonds? Explain with example.	پولر اور نان پولر کوویلنٹ بانڈ کے درمیان کیا فرق ہے؟ دونوں کی وضاحت کے لیے ایک ایک مثال دیں۔	96
97	Why does a covalent bond become polar?	ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟	97
98	How many types of chemical bonds are? Write their names.	کیمیکل بانڈز کی کتنی اقسام ہیں؟ ان کے نام لکھیں۔	98
99	What is ionic bond? How it is formed?	آئیونک بانڈ کیا ہے؟ یہ کیسے بنتا ہے؟	99
100	How many types of covalent bonds are? Write the names.	کوویلنٹ بانڈز کی کتنی اقسام ہیں؟ ان کے نام لکھیں۔	100
101	Describe polar covalent bond with the help of an example.	پولر کوویلنٹ بانڈ کی ایک مثال دے کر وضاحت کریں۔	101
102	Describe non polar covalent bond with the help of an example.	نان پولر کوویلنٹ بانڈ کی ایک مثال دے کر وضاحت کریں۔	102
103	Why polar covalent bond does not exist in the molecule of oxygen?	آکسیجن کے مالیکیول میں پولر کوویلنٹ بانڈ کیوں نہیں بنتا؟	103
104	What is metallic bond? How is it formed?	میٹلک بانڈ کیا ہے؟ یہ کیسے بنتا ہے؟	104
105	What is the difference between donor and acceptor?	ڈونرز اور ایکسیپٹرز میں کیا فرق ہے؟	105
106	Why polar covalent bond exists in water?	پانی میں پولر کوویلنٹ بانڈ کیوں پایا جاتا ہے؟	106
107	Write down the values of electro negativities of hydrogen and chlorine.	ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی کی قیمتیں لکھیں۔	107
108	What type of covalent bond exist in CH_4?	CH_4 میں کس طرح کا کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے؟	108
109	Differentiate between lone pair and bond pair of electrons.	الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں فرق بیان کریں۔	109
110	Why HCl has dipole-dipole force of attraction?	HCl کے اندر ڈائی پول ڈائی پول فورسز کیوں پائی جاتی ہیں؟	110
111	Why does ice float on water?	برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟	111
112	Define hydrogen bonding.	ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کریں۔	112
113	Why the boiling point of water is greater than alcohol?	پانی کا بوائلنگ پوائنٹ الکحل سے زیادہ کیوں ہوتا ہے؟	113
114	What are van der Waals forces?	وانڈر والز فورسز کیا ہوتی ہیں؟	114
115	Explain the formation of coordinate covalent bond in BF_3 and NH_3.	BF_3 اور NH_3 میں کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ بننے کی وضاحت کیجیے۔	115
116	Give the characteristic properties of ionic compounds.	آئیونک کمپاؤنڈز کی مخصوص خصوصیات بیان کریں۔	116
117	What is the difference between malleable and ductile?	pakcity.org میلیبل اور ڈکٹائل میں کیا فرق ہے؟	117
118	Write down two characteristics of non polar compounds.	نان پولر کمپاؤنڈز کی کوئی سی دو خصوصیات لکھیں۔	118

www.pakcity.org

119	Define ionic and covalent compounds.	آئیونک اور کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی تعریف کریں۔	119
120	Write the names of two polar compounds and also write their formulas.	دو پولر کمپاؤنڈز کی مثالیں اور ان کا فارمولاز لکھیں۔	120
121	Ionic compounds are solids. Justify?	آئیونک کمپاؤنڈز ٹھوس ہوتے ہیں۔ وضاحت کریں۔	121
122	Metals are good conductors of electricity. Why?	میٹلز الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹرز ہوتے ہیں۔ کیوں؟	122
123	Define effusion. Give an example.	ایفیوژن کی تعریف کریں۔ اور ایک مثال دیں۔	123
124	Define pressure and write its unit.	پریشر کی تعریف کریں اور اس کا یونٹ لکھیں۔	124
125	The density of gases is less than solids and liquids. Why?	مائع اور ٹھوس کی نسبت گیس کی ڈینسٹی کم کیوں ہوتی ہے؟	125
126	Does the density of gases decrease as we cool down the gases?	کیا ٹھنڈا ہونے پر گیسز کی ڈینسٹی کم ہوتی ہے؟	126
127	The density of gases is represented in gdm^{-3} and that of liquids in gcm^{-3}. Why?	گیس کی ڈینسٹی کو gdm^{-3} اور مائع کی ڈینسٹی کو gcm^{-3} میں کیوں ظاہر کیا جاتا ہے؟	127
128	Why diffusion increases as we increase temperature?	ٹمپریچر بڑھنے سے ڈیفیوژن میں اضافہ کیوں ہوتا ہے؟	128
129	Convert 70 cmHg into atm.	70cmHg کو atm میں تبدیل کریں۔	129
130	What is compressibility?	کمپریسیبلٹی کیا ہے؟	130
131	Define standard atmospheric pressure. What are its units? How it is converted to Pascal?	سٹینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف کریں۔ اس کے یونٹ کیا ہیں؟ اسے پاسکلز میں کیسے تبدیل کیا جاسکتا ہے؟	131
132	State Boyle's law. Write its mathematical equation.	بوائل کا قانون کیا ہے؟ اس کی حسابی مساوات بھی لکھیں۔	132
133	Convert -30 °C into Kelvin scale.	-30°C کو کیلون میں تبدیل کریں۔	133
134	What is the difference between systolic and dia systolic pressure?	سسٹولک اور ڈایاسسٹولک پریشر میں کیا فرق ہے؟	134
135	What is absolute zero? Write its value.	ایب سولیوٹ زیرو کیا ہے؟ اس کی قیمت لکھیں۔	135
136	Convert 100°C into Kelvin scale.	100°C کو کیلون میں تبدیل کریں۔	136
137	What do you mean by evaporation how it is affected by surface area?	ایویپوریشن سے کیا مراد ہے؟ سطحی رقبہ کا اس پر کیا اثر ہوتا ہے؟	137
138	What is the difference between evaporation and condensation?	ایویپوریشن اور کنڈینسیشن میں کیا فرق ہے؟	138
139	Evaporation causes cooling. Explain.	ایویپوریشن ٹھنڈک پیدا کرنے کا سبب ہے۔ وضاحت کریں۔	139
140	Write down two characteristics of liquid state of matter.	مادہ کی مائع حالت کی دو خصوصیات لکھیں۔	140
141	How nature of liquid affects the vapour pressure?	کسی مائع کی فطرت اس کے ویپر پریشر پر کیسے اثر انداز ہوتی ہے؟	141
142	What is the effect of surface area on evaporation?	سطحی رقبہ کا ایویپوریشن پر کیا اثر ہوتا ہے؟	142
143	What is the effect of external pressure on boiling point?	بیرونی پریشر کا بوائلنگ پوائنٹ پر کیا اثر ہوتا ہے؟	143
144	Kerosene oil floats over water while honey settles down in water. Give reason.	وجہ بیان کریں کہ کیروسین آئل پانی پر تیرتا ہے جبکہ شہد پانی میں نیچے بیٹھ جاتا ہے۔ کیوں؟	144
145	What is the difference between evaporation and boiling point?	ایویپوریشن اور بوائلنگ پوائنٹ میں فرق بیان کریں۔	145
146	Why liquids are mobile?	مائع موبائل کیوں ہوتے ہیں؟	146
147	Differentiate between amorphous and crystaline solid.	ایمورفس ٹھوس اور کرسٹلائن ٹھوس کے درمیان فرق واضح کریں۔	147
148	Define the term allotropy with examples.	ایلوٹروپی کو مثالیں دے کر بیان کریں۔	148
149	What is meant by allotropy? Write the allotropes of oxygen.	ایلوٹروپی سے کیا مراد ہے؟ آکسیجن کے ایلوٹروپ لکھیں۔	149
150	Write down two causes of allotropy.	ایلوٹروپی کی دو وجوہات تحریر کریں۔	150
151	What is meant by transition temperature?	ٹرانزیشن ٹمپریچر سے کیا مراد ہے؟	151

152	Write the names of allotropes of phosphorus and sulphur.	فاسفورس اور سلفر کے ایلوٹروپک شکلوں کے نام لکھیں۔	152
153	Write down the use of salt to preserve meat.	گوشت کو محفوظ کرنے کے لیے نمک کا استعمال تحریر کریں۔	153
154	Why white tin is available at room temperature?	روم ٹمپریچر پر سفید ٹن کیوں دستیاب ہوتا ہے؟	154
155	Differentiate between solution and aqueous solution.	سلوشن اور ایکوئس سلوشن میں کیا فرق ہے؟	155
156	What is the difference between solute and solvent?	سولوینٹ اور سولیوٹ میں کیا فرق ہے؟	156
157	Define super saturated solution.	سپر سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں۔	157
158	What is the difference between saturated and unsaturated solution?	سیچوریٹڈ اور ان سیچوریٹڈ سلوشنز میں فرق بتایئے۔	158
159	What is the difference between dilute and concentrated solutions?	ڈائیلیوٹ اور کنسنٹریٹڈ سولوشن میں کیا فرق ہے؟	159
160	What is alloy? Give examples.	الائے کیا ہے؟ مثالیں دیں۔	160
161	What do you mean by volume/volume %?	volume/volume٪ سے کیا مراد ہے؟	161
162	What is meant by percentage mass/mass?	پرسینٹیج ماس/ماس سے کیا مراد ہے؟	162
163	What is meant by percentage volume/mass?	پرسینٹیج والیم/ماس سے کیا مراد ہے؟	163
164	What is meant by percentage mass/volume?	پرسینٹیج ماس/والیم سے کیا مراد ہے؟	164
165	Define molarity?	مولیرٹی کی تعریف کریں۔	165
166	How one molar solution is prepared?	ایک مولر سلوشن کیسے تیار کرتے ہیں؟	166
167	Justify with an example that solubility of a salt increase with the increase in temperature.	ایک مثال دے کر ثابت کریں کہ ٹمپریچر میں اضافے سے سالٹ کی سولو بیلٹی بڑھتی ہے۔	167
168	What is meant by solubility?	سولیو بیلٹی سے کیا مراد ہے؟	168
169	Write the names of two substances which do not dissolve in water.	دو اشیا کے نام لکھیں جو نان پولر سولوینٹ میں حل ہو جاتی ہیں۔	169
170	Why benzene does not dissolve in water?	بینزین پانی میں حل کیوں نہیں ہوتی؟	170
171	What do you mean, like dissolves line? Explain with examples	اس کا کیا مطلب ہے۔Like dissolves like مثالوں سے وضاحت کریں۔	171
172	When KNO3 is dissolved in water then why test tube becomes cold?	جب KNO3 کو پانی میں حل کیا جاتا ہے تو ٹیسٹ ٹیوب ٹھنڈی کیوں ہو جاتی ہے؟	172
173	What is tyndall effect? On what factors it depends?	ٹنڈل ایفیکٹ کیا ہے؟ اس کا انحصار کن عوامل پر ہوتا ہے؟	173
174	Write down two characteristics of colloids.	کولائڈز کی دو خصوصیات لکھیں۔	174
175	Why the suspension does not form a homogenous mixture?	سسپنشن ہوموجنیس مکسچر کیوں نہیں بناتے؟	175
176	How will you test whether given solution is colloidal solution or not?	آپ کس طرح بیان کریں گے کہ دیا گیا سلوشن کولائڈ ہے یا نہیں؟	176
177	Why do we stir paints thoroughly before using?	ہم استعمال سے پہلے پینٹس کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟	177
178	Why suspensions and solutions do not show Tyndall effect, while colloids do?	سسپنشنز اور سلوشنز ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کیوں نہیں کرتے؟ جبکہ کولائڈز کرتے ہیں۔	178
179	Define reduction in terms of loss or gain of oxygen or hydrogen. Give an example.	آکسیجن یا ہائیڈروجن کے اخراج یا حصول کے حوالے سے ریڈکشن کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	179
180	What is the difference between valency and oxidation state?	ویلنسی اور آکسیڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟	180
181	Write down the difference between spontaneous and non spontaneous reactions.	سپانٹینیس اور نان سپانٹینیس ری ایکشنز میں فرق لکھیں۔	181
182	Define oxidation and reduction.	آکسیڈیشن اور ریڈیکشن کی تعریف کریں۔	182
183	The oxidation number of sulphur is variable in	H_2S, SO_2 اور H_2SO_4 میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر ویری ایبل ہے۔	183

	H_2S, SO_2 and H_2SO_4. Find the oxidation number of sulphur in each compound.	ہر کمپاؤنڈ میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔	
184	Find the oxidation number of manganese in $KMnO_4$.	$KMnO_4$ میں مینگانیز کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کریں۔	184
185	Find the oxidation number of Nitrogen HNO_2 in and $AgNO_3$.	HNO_2 اور $AgNO_3$ میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کریں۔	185
186	Differentiate between oxidizing and radioactive agents.	آکسیڈائزنگ اور ریڈیو ایکٹو ایجنٹس کے درمیان فرق بیان کریں۔	186
187	Why metals are called reducing agent?	میٹلز کو ریڈیوسنگ ایجنٹ کیوں کہتے ہیں؟	187
188	How can you prove with an example that conversion of an ion to an atom is an oxidation process?	آپ مثال کے ساتھ کیسے ثابت کرسکتے ہیں کہ آئن کی ایٹم میں تبدیلی آکسیڈیشن ری ایکشن ہے؟	188
189	What solution is used as an electrolyte in Nelson's cell?	نیلسن سیل میں کونسا سلوشن بطور الیکٹرولائٹ استعمال کیا جاتا ہے؟	189
190	Name the by-products produced in Nelson's cell?	نیلسن سیل میں کونسے اضافی پراڈکٹس بنتے ہیں؟	190
191	Why sodium chloride is a good conductor?	سوڈیم کلورائیڈ اچھا کنڈکٹر کیوں ہے؟	191
192	What is anode? What is the difference between anode and cathode?	اینوڈ کیا ہوتا ہے؟ اینوڈ اور کیتھوڈ میں فرق بیان کریں۔	192
193	What is galvanic cell? Give example.	گیلوانک سیل کیا ہے؟ مثال دیں۔	193
194	What is salt bridge? What is its basic role?	سالٹ برج کیا ہے؟ اس کا بنیادی کام کیا ہے؟	194
195	What type of chemical reaction does occur at the anode of electrolytic cell?	الیکٹرولیٹک سیل کے اینوڈ پر کس قسم کا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے؟	195
196	Write down two differences in characteristics of electrolytic cell and galvanic cell.	الیکٹرولیٹک سیل اور گیلوانک سیل کے خواص میں دو فرق بیان کریں۔	196
197	Write two characteristics of galvanic cells.	گیلوانک سیلز کی دو خصوصیات تحریر کریں۔	197
198	Differentiate between strong and weak electrolytes.	طاقتور اور کمزور الیکٹرولائٹس میں فرق واضح کریں۔	198
199	How is electroplating on steel carried out?	سٹیل پر ٹن کی الیکٹروپلیٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟	199
200	Where sodium metal is collected in Down's cell?	ڈاؤنز سیل میں سوڈیم میٹل کہاں اکٹھی ہوتی ہے؟	200
201	What is meant by metallic coating? In which industry it is used?	میٹلک کوٹنگ سے کیا مراد ہے؟ اس کا استعمال کس انڈسٹری میں زیادہ ہے؟	201
202	Describe shortly the procedure of tin coating.	ٹن کوٹنگ کا طریقہ مختصر طور پر بیان کریں۔	202
203	What is alloy?	الائے کسے کہتے ہیں؟	203
204	In electroplating of silver, from where do ions come and where do they deposit?	سلور کی الیکٹروپلیٹنگ کے دوران آئنز کہاں سے آتے ہیں اور کہاں جمع ہوتے ہیں؟	204
205	Why is oxygen necessary for rusting?	زنگ لگنے کے عمل کے لیے آکسیجن کیوں ضروری ہے؟	205
206	Why is galvanizing carried out?	گیلوانائزنگ کیوں کی جاتی ہے؟	206
207	What is meant by galvanizing or zinc coating? How zinc coating is performed? What is its advantage?	گیلوانائزنگ یا زنک کوٹنگ سے کیا مراد ہے؟ زنک کوٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟ اور اس کا کیا فائدہ ہے؟	207
208	When iron gets corrode then what reaction takes place at anodic region?	جب آئرن کو زنگ لگتا ہے تو اینوڈک ریجن پر کون سا ری ایکشن ہوتا ہے؟	208
209	What is the difference between corrosion and rusting?	کروژن اور زنگ لگنے میں کیا فرق ہے؟	209
210	What is the role of oxygen in the rusting of iron?	لوہے کو زنگ لگنے کے عمل میں آکسیجن کا کیا کردار ہے؟	210
211	What is meant by electroplating?	الیکٹروپلیٹنگ سے کیا مراد ہے؟	211
212	What is meant by tin electroplating? Describe its procedure.	ٹن کی الیکٹروپلیٹنگ سے کیا مراد ہے؟ اس کا طریقہ بیان کریں۔	212
213	How zinc electroplating is carried out?	زنک کی الیکٹروپلیٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟	213
214	Write down two methods of prevention from corrosion.	کروژن سے بچاؤ کے دو طریقے لکھیں۔	214

www.pakcity.org

215	Why aluminuim does not get corrode?	ایلومینیم کو زنگ کیوں نہیں لگتا؟	215
216	What is the difference between steel and stain less steel?	سٹیل اور سٹین لیس سٹیل میں کیا فرق ہے؟	216
217	Why is an iron grill painted frequently?	آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟	217
218	Why is steel plated with nickel before the electroplating of chromium.	سٹیل پر کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ سے پہلے نکل کی الیکٹروپلیٹنگ کیوں کی جاتی ہے؟	218
219	Why reactivity of metals increases down the group?	گروپ میں نیچے کی طرف میٹلز کی ری ایکٹیویٹی کیوں بڑھتی ہے؟	219
220	State the physical properties of metals.	میٹلز کی طبعی خصوصیات بیان کریں۔	220
221	Why the second ionization energy of magnesium is higher than the first one?	میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی، پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟	221
222	What is relationship between electro-positivity and ionization energy?	الیکٹروپازیٹویٹی اور آئیونائزیشن انرجی میں کیا تعلق ہے؟	222
223	Why electro-positivity decreases from left to right in a period?	پیریڈ میں بائیں سے دائیں جانب کیوں الیکٹروپازیٹویٹی کم ہوتی ہے؟	223
224	Why are silver and gold least reactive?	سلور اور گولڈ نہایت کم ری ایکٹو کیوں ہیں؟	224
225	Can pure gold be used for making ornaments? If not why?	کیا خالص گولڈ آرائشی اشیاء بنانے کے لیے استعمال کیا جاسکتا ہے؟ اگر نہیں تو کیوں؟	225
226	Why is copper used for making electrical wires?	بجلی کی تاریں بنانے کے لیے کاپر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟	226
227	Which metal is used for metal work?	کونسا میٹل، میٹل ورک میں استعمال ہوتا ہے؟	227
228	Why is magnesium harder than sodium?	سوڈیم کی نسبت میگنیشیم کیوں زیادہ سخت ہے؟	228
229	Why is calcium more electro-positive than magnesium?	میگنیشیم کی نسبت کیلیم کیوں زیادہ الیکٹروپازیٹو ہے؟	229
230	Why is ionization energy of Na less than Mg?	میگنیشیم کی نسبت سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی کم کیوں ہے؟	230
231	Why is the ionization energy of Na more than K?	سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی پوٹاشیم سے زیادہ کیوں ہے؟	231
232	Define metals and give two examples.	میٹلز کی تعریف کریں اور دو مثالیں دیں۔	232
233	What is meant by malleability?	میلیبلیٹی سے کیا مراد ہے؟	233
234	Write down two uses of silver.	سلور کے دو استعمالات تحریر کریں۔	234
235	Define electro positivity and give example.	الیکٹروپوزیٹیویٹی کی تعریف کریں اور مثال دیں۔	235
236	Write down uses of gold.	گولڈ کے استعمالات بیان کریں۔	236
237	How is the purity of gold identified?	سونے کا خالص پن کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟	237
238	Why gold is used to make jewelry?	جیولری بنانے کے لیے سونا کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟	238
239	Why sodium is more reactive than magnesium?	سوڈیم میٹل، میگنیشیم میٹل سے زیادہ ری ایکٹو کیوں ہے؟	239
240	Why platinum is used in motor vehicles as catalyst? What is the advantage of its use?	موٹر گاڑیوں میں کیٹالسٹ کے طور پر پلاٹینیم کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟ اور اس کا استعمال کے کیا فوائد ہیں؟	240
241	Write down the names of least reactive or noble metals.	سب سے کم یا نوبل ری ایکٹو میٹلز کے نام لکھیں۔	241
242	Define electro positivity. And give an example.	الیکٹروپوزیٹویٹی کو بیان کریں اور ایک مثال دیں۔	242
243	Write down two chemical properties of alkaline earth metals.	الکلائن ارتھ میٹلز کی دو کیمیائی خصوصیات لکھیں۔	243
244	Write down the uses of sodium metal.	سوڈیم میٹل کے استعمالات تحریر کریں۔	244
245	Write down the uses of magnesium.	میگنیشیم کے استعمالات تحریر کریں۔	245
246	Write the reaction of sodium and magnesium with oxygen.	سوڈیم اور میگنیشیم کا آکسیجن کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن لکھیں۔	246
247	Write the names of four most reactive metals.	کوئی سی چار انتہائی ری ایکٹو میٹلز کے نام لکھیں۔	247
248	Why silver is never used in its pure form?	چاندی کو کبھی خالص حالت میں استعمال نہیں کیا جاتا۔ کیوں؟	248

249	Why platinum is used to make jewelry?	پلاٹینم زیورات بنانے کے لیے کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟	249
250	Write down the names of two most ductile and malleable metals.	سب سے زیادہ ڈکٹائل اور میلیبل دو میٹلز کے نام لکھیں۔	250
251	What color of flame do sodium and magnesium produce when they burn in air?	سوڈیم اور کیلشیم ہوا میں جلنے سے کس رنگ کا شعلہ پیدا کرتی ہیں؟	251
252	Why does electro positivity increase in a group from left to right?	گروپ میں بائیں سے دائیں جانب کیوں الیکٹرو پازیٹویٹی بڑھتی ہے؟	252
253	Why metallic character increases in a period? And why it decreases in a group?	پیریڈ میں میٹلک خاصیت کیوں بڑھتی ہے اور گروپ میں کیوں کم ہوتی ہے؟	253
254	How will you compare the electro positivity of alkali metals and alkaline earth metals?	الکلی میٹلز اور الکلائن ارتھ میٹلز کی الیکٹروپوزیٹویٹی میں آپ کیسے موازنہ کریں گے؟	254
255	Write the names of noble metals.	نوبل میٹلز کے نام لکھیں۔	255
256	Give the name of that metal which is the least conductor of heat?	اس میٹل کا نام بتائیے جو حرارت کی سب سے کم کنڈکٹر ہے؟	256
257	Write down the names of two moderate metals.	کوئی سی دو معتدل طور پر ری ایکٹو میٹلز کے نام لکھئے۔	257
258	Why fluorine is least non-metallic than chlorine?	فلورین، کلورین کی نسبت زیادہ نان میٹلک کیوں ہے؟	258
259	What is meant by halogens? Write their names.	ہیلو جنز سے کیا مراد ہے؟ ان کے نام لکھیں۔	259
260	Write down two physical properties of non-metals.	نان میٹلز کی دو اہم طبیعی خصوصیات بیان کریں۔	260
261	Which products does chlorine produce when it reacts with methane in dim sunlight?	کلورین سورج کی مدھم روشنی میں میتھین کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن کر کے کون کون سے پراڈکٹس بناتی ہے؟	261
262	Write down two uses of non-metals.	نان میٹلز کے دو استعمالات لکھیں۔	262
263	How chlorine reacts chemically with dilute NaO?	کلورین کس طرح ہلکے NaO سے کیمیائی ری ایکشن کرتی ہے؟	263
264	Why nitrogen is necessary for the safety of life on Earth?	زمین پر زندگی کی حفاظت کے لیے نائٹروجن کیوں ضروری ہے؟	264
265	Write down the trend of non-metallic character in groups and periods in periodic table.	پیریاڈک ٹیبل میں نان مٹیلک کریکٹر کا گروپ اور پیریڈ میں رجحان بیان کیجیے۔	265
266	How Cl_2 and CH_4 react in dark sunlight?	سورج کی تیز روشنی میں Cl_2 اور CH_4 کا ری ایکشن کیسے ہوتا ہے؟	266
267	How nitrogen plays essential role for the existence of life?	نان میٹلز زندگی کو قائم رکھنے میں کیسے اہم کردار ادا کرتی ہیں؟	267
268	What is the importance of water for the existence of life?	زندگی کی بقا کے لیے پانی کی اہمیت کیا ہے؟	268
269	Write the chemical reaction of H_2 with Cl_2 and I_2.	H_2 کا کیمیائی ری ایکشن Cl_2 اور I_2 کے ساتھ لکھیں۔	269
270	What is the importance of oxygen and carbon dioxide for animals and plants?	آکسیجن اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کی جانوروں اور پودوں کے لیے کیا اہمیت ہے؟	270

Long Questions | تفصیلی سوالات

SECTION-II | حصہ دوم

pakcity.org

Question No. 5 | سوال نمبر 5

1(a). Find the number of moles, molecules and atoms in 6-gram water.	6 گرام پانی میں مولز، مالیکیولز اور ایٹمز کی تعداد معلوم کریں۔
(b). Write the uses of isotopes in various fields.	مختلف شعبوں میں آئسوٹوپس کے استعمالات بیان کریں۔
2(a). List five characteristics by which compounds can be distinguished from mixtures.	پانچ ایسی خصوصیات بیان کریں جن کی بنیاد پر ہم کمپاؤنڈز اور مکسچرز میں تمیز کر سکیں۔
(b). Write a comparison between Rutherford and Bohr's atomic theories.	ردرفورڈ اور بوہر کی اٹامک تھیوریز کا موازنہ پیش کریں۔
3(a). What is the difference between atomic number and mass number? Explain with examples.	اٹامک نمبر اور ماس نمبر میں کیا فرق ہے؟ مثالوں سے واضح کریں۔

(b). Write Bohr's atomic theory. Also write its postulates.	بوہر کی اٹامک تھیوری بیان کریں نیز اس کے مفروضے بھی بیان کریں۔
4(a). Draw a labelled diagram to show the presence of protons in the discharge tube and explain how canal rays were produced.	ڈسچارج ٹیوب میں پروٹونز کی موجودگی ظاہر کرنے کے لیے لیبل شدہ ڈایا گرام بنائیں اور وضاحت کریں کہ کینال ریز کس طرح پیدا کی گئی تھیں؟
(b). How neutron was discovered? Write the characteristics of neutron.	نیوٹرون کیسے دریافت ہوا؟ نیز نیوٹرون کی خصوصیات بیان کریں۔
5(a). What is mixture? Write its five characteristics.	مکسچر کیا ہے؟ اس کی کوئی سی پانچ خصوصیات بیان کریں۔
(b). How did Rutherford discover that atom has a nucleus located at the center of the atom?	ردرفورڈ نے کیسے ثابت کیا کہ ایٹم کے مرکز میں نیوکلیس واقع ہے؟
6(a). What is molecule? How it is formed? Explain different types of molecules with examples.	مالیکیول کیا ہے؟ یہ کیسے وجود میں آتا ہے؟ مالیکیول کی مختلف اقسام مثالوں سے واضح کریں۔
(b). How are cathode rays produced? What are their five major characteristics?	کیتھوڈ ریز کیسے پیدا کی جاتی ہیں؟ اس کے پانچ خواص کیا ہیں؟
Question No. 6	**سوال نمبر 6**
7(a). What is a chemical bond and why do atoms form a chemical bond?	کیمیکل بانڈ کیا ہے؟ ایٹمز کیمیکل بانڈ کیوں بناتے ہیں؟
(b). What is allotropy? Explain with the help of examples and also write its causes.	ایلوٹروپی کیا ہے؟ مثالیں دے کر بیان کریں اس کی وجوہات بھی بیان کریں۔
8(a). What is an ionic bond? Discuss the formation of ionic bond between sodium and chloride atoms?	آئیونک بانڈ کیا ہے؟ سوڈیم اور کلورین کے درمیان آئیونک بانڈ بننے کے عمل کی وضاحت کریں۔
(b). How many types of solids are? Write down its properties.	ٹھوس کی کتنی اقسام ہیں؟ ان کی خصوصیات بیان کریں۔
9(a). Explain the types of covalent bonds with at least one example of each type.	کوویلنٹ بانڈ کیا ہے؟ نیز کوویلنٹ بانڈ کی اقسام کی وضاحت کریں اور ہر قسم کے لیے کم از کم ایک مثال دیں۔
(b). Define boiling point. Explain it with the help of kinetic molecular model. Also explain that how different factors affect boiling point?	بوائلنگ پوائنٹ کی تعریف کریں۔ کائی نیٹک مالیکیولر ماڈل کی مدد سے اس کی وضاحت کریں۔ اور یہ بھی وضاحت کریں کہ کیسے مختلف فیکٹرز اس پر اثر انداز ہوتے ہیں۔
10(a). How is a coordinate covalent bond formed? Explain with examples?	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔
(b). What is vapour pressure? On what factors the vapour pressure of a liquid depends?	ویپر پریشر کیا ہے؟ کسی مائع کے ویپر پریشر کا انحصار کن فیکٹرز پر ہوتا ہے؟
11(a). What is metallic bond? How is it formed in metals?	میٹیلک بانڈ کیا ہے؟ میٹلز میں یہ بانڈ کیسے وجود میں آتا ہے؟
(b). What is meant by evaporation? Write its properties. On what factors it depends?	ایویپوریشن سے کیا مراد ہے؟ اس کی خصوصیات بیان کریں۔ اس کا انحصار کن عوامل پر ہوتا ہے؟
12(a). Define hydrogen bonding. Explain how these forces affect the physical properties of compounds.	ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کریں۔ اس بات کی وضاحت کریں کہ یہ فورسز کمپاؤنڈز کی طبعی خصوصیات پر کیوں کر اثر انداز ہوتی ہیں؟
(b). Define Charles law and explain it.	چارلس کے قانون کی تعریف کریں اور اس کی وضاحت کریں۔
13(a). What are covalent compounds? Also write the characteristics of covalent compounds.	کوویلنٹ کمپاؤنڈز کیا ہیں؟ نیز کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی خصوصیات بیان کریں۔
(b). State Boyle's law. Also derive its mathematical form.	بوائل کا قانون کیا ہے؟ اس کی حسابی مساوات اخذ کریں۔
Question No. 7	**سوال نمبر 7**
14(a). Differentiate between dilute and concentrated solutions with a common example.	ایک عام مثال سے ڈائلیوٹ اور کنسنٹریٹڈ سلوشن میں فرق بیان کریں۔
(b). Discuss the redox reaction taking place in the rusting of iron in detail.	زنگ لگنے کے عمل کے دوران ہونے والے ریڈاکس ری ایکشن کو تفصیل سے بیان کریں۔

www.pakcity.org

15(a). What is meant by concentration? Explain four concentration units.	کنسنٹریشن سے کیا مراد ہے؟ کنسنٹریشن کے چار یونٹس کی وضاحت کیجیے۔
(b). Describe the preparation of sodium metal from molten sodium chloride.	پگھلے ہوئے سوڈیم کلورائیڈ سے سوڈیم میٹل کی تیاری بیان کریں۔
16(a). Explain the solute-solvent interactions for the preparation of solution.	سلوشن کی تیاری کے لیے سولیوٹ، سالوینٹ کی انٹریکشن کی وضاحت کریں۔
(b). What are electrolytes? Write its types.	الیکٹرولائٹس کیا ہیں؟ ان کی اقسام بیان کریں۔
17(a). What is general principle of solubility?	سولوبیلٹی کا عام طور پر اصول کیا ہے؟
(b). Compare the characteristics of electrolytic cell and galvanic cell.	الیکٹرولیٹک سیل اور گیلوانک سیل کے خواص کا موازنہ کریں۔
18(a). What is meant by solubility? On what factors the solubility depends? Explain.	سولیوبیلٹی کیا ہے؟ نیز سولیوبیلٹی پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز کون کون سے ہیں؟ وضاحت کریں۔
(b). Discuss the electrolysis of water.	پانی کے الیکٹرولیسز کو تفصیل سے بیان کریں۔
19(a). Give five characteristics of colloids?	کولائڈز کی پانچ خصوصیات بیان کریں۔
(b). What is oxidation number or state? Write down the rules for assigning it.	آکسیڈیشن سٹیٹ یا نمبر کیا ہے؟ اس کو تفویض کرنے کے قواعد بیان کریں۔
20(a). Make a comparison among solution, suspension and colloid.	سولیوشن، سسپینشن اور کولائڈ میں موازنہ کیجیے۔
(b). Write a note on oxidation and reduction reactions according to the addition and removal of electrons. And explain with examples.	الیکٹرون کے اخراج اور حصول کے حوالے سے آکسیڈیشن اور ریڈکشن پر نوٹ لکھیں۔ اور مثالوں سے وضاحت کریں۔
21(a). What is the principle of electroplating? How is electroplating of chromium carried out?	الیکٹروپلیٹنگ کا بنیادی اصول کونسا ہے؟ کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟
(b). Write down different methods to prevent corrosion.	کروژن سے بچاؤ کے مختلف طریقے بیان کریں۔
22(a). What is saturated solution and how it is prepared?	سیچوریٹڈ سلوشن کیا ہے اور یہ کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
(b). How can we prepare NaOH on commercial scale? Discuss its chemistry along with the diagram.	صنعتی پیمانے پر سوڈیم ہائڈرو آکسائیڈ کیسے تیار کیا جاسکتا ہے؟

www.pakcity.org