

CHEMISTRY 9th

Solved M.C.Qs

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 کیل	B	In the laboratory لیبارٹری	A	
Which one of the following compounds can be separated by physical means?				درج ذیل میں سے کس نے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جاسکتا ہے؟				2
radicals مکچرز	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 اقتصادی پیمانے پر	D	On commercial scale ✓ کمرشل پیمانے پر	C	On small scale چھوٹے کیل 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 ہائیڈروجن	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 کہہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟				5
Oxygen ✓ آکسیجن	D	Aluminum ایلمینیم	C	Silicon سیلیکان	B	Argon آرگون	A	
The third abundant gas found in the earth's atmosphere is:				کہہ 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:				کہہ 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	D	Solid ✓ ٹھوس	C	Liquid مائع	B	Gas گیس	A	
The lightest element is:				ہلکا ترین ایلیمنٹ ہے:				12
Calcium کیلشیم	D	Magnesium میگنیشیم	C	Sodium سوڈیم	B	Lithium ✓ لیٹیم	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:				دھوئی سوڈے کا فارمولا ہے:				15
NaOH	D	Na ₂ CO ₃ ·10H ₂ O ✓	C	NaOH	B	Na ₂ CO ₃	A	
Formula of calcium oxide is:				کیلیم 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 ₂ O	D	CH ₂ O ✓	C	CHO	B	CH	A	
Empirical formula of benzene is:				بنزین کا امپیریکل فارمولا ہے:				18
C ₆ H ₆	D	C ₂ H ₂	C	CH ✓	B	CH ₂ O	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 پرسیینٹیج 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 ایٹمک ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:				21
K	D	N	C	A ✓	B	Z	A	
Atomic number of oxygen is:				آکسیجن کا ایٹمک نمبر ہے:				22
10	D	8 ✓	C	9	B	6	A	
At room temperature, is found in liquid form:				رہم ٹمپرچر پر مائع حالت پر پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے:				23
Mercury مرکری ✓	D	Zinc زنک	C	Copper کاچر	B	Sodium سوڈیم	A	
Atomic number of sodium is:				سوڈیم کا ایٹمک 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 مکچر ✓	D	Element ایلیمنٹ	C	Compound کمپاؤنڈ	B	Radical ریڈیکل	A	
Molecular formula of glucose is:				گلوکوز کا مالیکیولر فارمولا ہے:				29
C ₂ H ₄ O ₂	D	CH ₂ O	C	CHO	B	C ₆ H ₁₂ O ₆ ✓	A	
Molecular mass of benzene is:				بنزین کا مالیکیولر فارمولا ہے:				30
C ₆ H ₆ ✓	D	C ₆ H ₁₂ O ₆	C	CH ₂ O	B	H ₂ O ₂	A	
Empirical formula of hydrogen peroxide is:				ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا امپیریکل فارمولا ہے:				31

SiO	D	CH ₂ O	C	OH ✓	B	CH	A	
Which one of the following molecule is not tri-atomic?				درج ذیل میں کون سا ثنائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے؟				32
CO ₂	D	H ₂ O	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 ثنائی اٹامک مالیکیول ہیں سوائے:				34
CO ₂	D	H ₂ O	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 x 10 ⁻²⁵ amu	D	1.92 x 10 ⁻²⁵ amu	C	53.12 x 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	
Which of the following pair of elements has equal mass?				درج ذیل میں سے کس جوڑے کے اراکان ایک جیسا ماس رکھتے ہیں؟				37
One mole O ₂ and one mole CO ₂ CO ₂ ایک مول اور O ₂ ایک مول	D	One mole CO ₂ and one mole N ₂ N ₂ ایک مول اور CO ₂ ایک مول	C	One mole CO and one mole N ₂ N ₂ ایک مول اور CO ایک مول ✓	B	One mole CO and one mole CO ₂ CO ₂ ایک مول اور CO ایک مول	A	
Which one of the following is not a triatomic molecule?				درج ذیل میں کون سا ثنائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے؟				38
CO ₂	D	H ₂ O	C	H ₂ ✓	B	O ₃	A	
How many numbers of moles are equivalent to 8 grams of CO ₂ ?				8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟ CO ₂				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 کلو گرام	D	18 mg 18 ملی گرام	C	18 g 18 گرام ✓	B	18 AMU	A	
The molar mass of H ₂ SO ₄ is:				H ₂ SO 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 کون سا ہے؟				42
192 x 10 ⁻²⁵	D	1.92 x 10 ⁻²⁵	C	53.12 x 10 ⁻²⁴	B	32 AMU ✓	A	
The formula mass of potassium sulphate (K ₂ SO ₄) is:				پوٹاشیم سلفیٹ (K ₂ SO ₄) کا فارمولا ماس ہے:				43
194 amu	D	184 amu	C	164 amu	B	174 amu ✓	A	
Molecular mass of nitric acid HNO ₃ is:				نائٹرک ایسڈ HNO ₃ کا مالیکیولر ماس ہے:				44
60 amu	D	62 amu	C	63 amu ✓	B	65 amu	A	
Molecular mass of phosphoric acid (H ₃ PO ₄) is:				فاسفورک ایسڈ (H ₃ PO ₄) کا مالیکیولر ماس ہے:				45
60 gmol ⁻¹	D	63 gmol ⁻¹	C	100 gmol ⁻¹	B	98 gmol ⁻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 گرام 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 x 10 ⁻² amu	D	5.48 x 10 ⁻⁴ amu ✓	C	1.0089 amu	B	1.0073 amu	A	
The symbol of Avogadro's number is:				ایووگیڈرو ز نمبر کا سمبل ہے:				50
AN	D	NA ✓	C	Z	B	A	A	
Which one of the following result in the discovery of proton				ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟				51
Alpha rays الفاریز	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 سرایت 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 آر بیت کا تصور کس نے پیش کیا؟				53
Planck پلانکس	D	Bohr بوہر ✓	C	Rutherford رڈرفورڈ	B	J.J Thomson جے جے تھامسن	A	
Who discovered proton?				پروٹون کس نے دریافت کیا؟				54
Rutherford رڈرفورڈ	D	Neil Bohr نیل بوہر	C	J.J Thomson جے جے تھامسن	B	Gold stein گولڈسٹائن ✓	A	
Who discovered neutron?				نیوٹرون کس نے دریافت کیا؟				55
Chedwick چیدوک ✓	D	Rutherford رڈرفورڈ	C	Bohr بوہر	B	William Crooks ولیم کروکس	A	
Canal rays are produced in discharge tube due to:				ڈسچارج ٹیوب میں کینال ریز پیدا ہوتی ہیں:				56
Excess pressure of gas گیس کے زیادہ پریشر کے باعث	D	Cathode کیتھوڈ کے باعث	C	Ionization of gas molecules گیس کے مالیکیولز کی آئیونائزیشن کے باعث ✓	B	Anode اینوڈ کے باعث	A	
Father of nuclear science is:				نیوکلیر سائنس کا باپ کہا جاتا ہے:				57
J.J Thomson جے جے تھامسن کو	D	Max Plancks میکس پلانکس کو	C	Rutherford رڈرفورڈ کو ✓	B	Neil Bohr نیل بوہر کو	A	
Who discovered cathode rays?				کیتھوڈ ریز کس نے دریافت کیں؟				58
Neil Bohr نیل بوہر نے	D	Sir William Crooks سر ولیم کروکس نے ✓	C	John Dalton جان ڈالٹن نے	B	Goldstein گولڈسٹائن نے	A	

Charge on cathode rays is:				کیٹھوڈرےز پر چارج ہوتا ہے:				59
Ionic bond آئیونک بانڈ	D	Neutral نیوٹرل	C	Positive پوزیٹو	B	Negative نیگیٹو ✓	A	
Which of the following particles have more penetrating ability in matter?				ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں؟				60
Alpha particles الفا پارٹیکلز	D	Neutrons نیوٹرونز ✓	C	Electrons الیکٹرونز	B	Protons پروٹونز	A	
Charge on neutrons is:				نیوٹرون پر چارج ہوتا ہے:				61
Partial positive جزوی مثبت	D	None کوئی نہیں ✓	C	Positive مثبت	B	Negative منفی	A	
Charge on atom is:				ایٹم پر چارج ہوتا ہے:				62
-2 -2	D	Neutral نیوٹرل ✓	C	Negative منفی	B	Positive مثبت	A	
Which one of the following shell consists of three subshells?				ان میں سے کونسا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟				63
M shell M-شیل ✓	D	L shell L-شیل	C	N shell N-شیل	B	O shell O-شیل	A	
The p subshell has:				P سب شیل مشتمل ہے۔				64
Four orbitals چار آر بیٹلز پر	D	Three orbitals تین آر بیٹلز پر ✓	C	Two orbitals دو آر بیٹلز پر	B	One orbital ایک آر بیٹل پر	A	
How many electrons can M shell accommodate?				M شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟				65
32	D	18 ✓	C	8	B	2	A	
How many electrons can N shell accommodate?				N شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟				66
32 ✓	D	18	C	8	B	2	A	
The number of sub shells in N shell is:				N شیل میں سب شیلز کی تعداد ہوتی ہے				67
5	D	4 ✓	C	3	B	2	A	
How many electrons can P shell accommodate?				P سب شیل میں الیکٹرونز موجود ہوتے ہیں				68
18	D	6 ✓	C	4	B	2	A	
Which of the following shell consists of four sub shell?				ان میں سے کونسا شیل چار سب شیلز پر مشتمل ہے؟				69
N shell N شیل ✓	D	M shell M شیل	C	L shell L شیل	B	K shell K شیل	A	
Of which noble gas, chlorine attains the electronic configuration after attaining one electron?				ایک الیکٹرون حاصل کرنے کے بعد کلورین کس نوبل گیس کی الیکٹرونک کنفیگریشن حاصل کر لیتا ہے؟				70
Krypton کرپٹون	D	Argon آرگون ✓	C	Neon نیون	B	Helium ہیلیم	A	
General Electronic configuration of carbon family is:				کاربن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے:				71
ns^2np^4	D	ns^2np^3	C	ns^2np^2 ✓	B	ns^2np^1	A	
Which molecule requires two electrons to complete its valence shell?				کون سے مالیکیول کو اپنا وینیلنس شیل مکمل کرنے کے لیے دو الیکٹرونز کی ضرورت ہوتی ہے؟				72
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 وینیلنس 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:				کیمیشم کا اٹامک نمبر ہے:				75
20 ✓	D	19	C	12	B	11	A	
Electronic configuration of hydrogen is:				ہائیڈروجن کی الیکٹرونک کنفیگریشن 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 کنفیگریشن 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 سہا 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 آکٹو پ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟				79
Phosphorous-32 فسفورس-32	D	Strontium-90 سٹرونٹیم-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:				ڈیوٹیریم 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:				آکسوٹوپ 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:				آکسوٹوپ 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 آکسوٹوپس ہیں:				85
4	D	3 ✓	C	2	B	1	A	
Helium He ²⁺ nuclei is:				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 الفہا پارٹیکل ✓	A	
Mendeleev's periodic table was based upon the:				مینڈلیف کے اصل پیریڈک 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 کنفیگریشن	A	
Long form of periodic table is constructed on the basis of:				لونگ فارم آف پیریڈک 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 پیریڈک 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۔				
All metalloids تمام میٹلائڈز	D	All non-metals تمام نان میٹلز	C	All metals تمام میٹلز ✓	B	All gases تمام گیسز	A	90
Which chemist presented triads?				کس کیمیا دان نے ٹرائی ایڈز پیش کیے؟				
Mosley موزلی	D	Mendeleev مینڈلیف	C	New lands نیولینڈز	B	Dobereiner ڈوبراینر ✓	A	91
Which chemist discovered atomic number?				کس کیمیا دان نے ایٹم نمبر کو دریافت کیا؟				
H. Mosley ایچ موزلی ✓	D	Bohr بوہر	C	Rutherford رڈرفورڈ	B	Dalton ڈالٹن	A	92
The base of electronic configuration was:				الیکٹرونک کنفیگریشن کی بنیاد تھی:				
Atomic number ایٹم نمبر ✓	D	Mass number ماس نمبر	C	Electron affinity الیکٹرون آفینیتی	B	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	A	93
The horizontal rows of elements in the periodic table are called:				پیریڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں:				
Arrangement ترتیب	D	Blocks بلاکس	C	Groups گروپس	B	Periods پیریڈز ✓	A	94
The vertical columns in the periodic table are called:				پیریڈک ٹیبل میں عمودی کالم کہلاتے ہیں:				
Arrangements ترتیب	D	Blocks بلاکس	C	Groups گروپس ✓	B	Periods پیریڈز	A	95
The number of groups in the modern periodic tables is:				ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:				
8	D	12	C	18 ✓	B	17	A	96
The number of periods in the modern periodic table is:				جدید پیریڈک ٹیبل میں پیریڈز کی تعداد ہے:				
8	D	7 ✓	C	6	B	5	A	97
The first group elements of the periodic table are called:				پیریڈک ٹیبل میں پہلے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:				
Halogens ہیلوجنز	D	Metalloids میٹلائڈز	C	Alkaline earth metals الکالائن ار تھ میٹلز	B	Alkali metals الکلی میٹلز ✓	A	98
Alkali metals belong to:				الکلی میٹلز کا تعلق ہے:				
Fourth group فور تھ گروپ سے	D	Third group تھرڈ گروپ سے	C	Second group سیکنڈ گروپ سے	B	First group پہلے گروپ سے ✓	A	99
The second group elements of the periodic table are called:				پیریڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:				
Transition elements ٹرانزیشن میٹلز	D	Halogens ہیلوجنز	C	Alkali metals الکلی میٹلز	B	Alkaline earth metals الکالائن ار تھ میٹلز ✓	A	100
The number of elements in sixth period is:				چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:				
80	D	54	C	32 ✓	B	18	A	101
How many blocks are there in modern periodic table?				جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟				
Six چھ	D	Five پانچ	C	Four چار ✓	B	Three تین	A	102

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:				پیریڈک ٹیبل کے گروپ 17 کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:				104
Halogen ہیلوجن ✓	D	Alkaline earth metals الکالائن 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 پیریڈک 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 پیریڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:				109
18 ✓	D	14	C	8	B	4	A	
Lanthanides and actinides lie in:				لینتھائیڈز اور ایکٹائیڈز 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 پیریڈک 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 پیریڈک 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 پیریڈک 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 پیریڈک 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 پیریڈک ٹیبل میں کتنے گروپ ہوتے ہیں؟				116
18 ✓ اٹھارہ	D	12 بارہ	C	7 سات	B	7 سات	A	
The blocks in modern periodic table are:				ماڈرن پیریڈک 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 الکالائن 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:				لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے:				120
Avogadro's number ایوو گیڈرو نمبر	D	Atomic mass ایٹمک ماس	C	Atomic number ایٹمک نمبر ✓	B	Mass number ماس نمبر	A	
The number of elements in the first period of long form of periodic table:				لوگ 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?				لوگ 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 آکٹوز کس نے پیش کیا؟				124
Mosley نے موزلے	D	Mendeleev نے مینڈلیف	C	Dobereiner نے ڈوبرائنر	B	Newlands نے نیولینڈز ✓	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 الیکٹرو نیگیٹیویٹی	C	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	B	Lattice energy لیٹس انرجی	A	
Which one of the following halogen has lowest electronegativity?				مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی 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 الیکٹرو نیگیٹیویٹی	D	Electron affinity الیکٹرون افینٹی	C	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	B	Atomic radius ایٹمک ریڈیوس ✓	A	
Point out the incorrect statement about electron affinity:				الیکٹرون افینٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں۔				128
It is gradually decreased in a group یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے	D	It is gradually decreased in a period یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے ✓	C	Energy is released اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے	B	It is measured in kJmol^{-1} اس کی پیمائش kJmol^{-1} میں کی جاتی ہے	A	
Ionization energy of sodium is:				سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہوتی ہے:				129
496 kJmol^{-1} ✓	D	419 kJmol^{-1}	C	403 kJmol^{-1}	B	377 kJmol^{-1}	A	

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؟				130
Electro negativity الیکٹرو نیگیٹیویٹی	D	Electron affinity الیکٹرون آفینیٹی	C	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	B	Atomic radius ✓ اٹامک ریڈیوس	A	
Electro negativity of fluorine is:				فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی ہے:				131
3	D	3.2	C	3.4	B	4 ✓	A	
Which of the following halogen has the greatest value of electro negativity?				مندرجہ ذیل میں کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟				132
Iodine آئیوڈین	D	Bromine برومین	C	Fluorine ✓ فلورین	B	Chlorine کلورین	A	
Electro negativity of chlorine is:				کلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی ہے:				133
3.4	D	3.3	C	3.2 ✓	B	3.1	A	
Atomic radius of carbon is:				کاربن ایٹم کا اٹامک ریڈیوس ہے:				134
97pm	D	87pm	C	77pm ✓	B	67pm	A	
Reason of increasing ionization energy in a period is:				پیریڈ میں آئیونائزیشن انرجی کے بڑھنے کی وجہ ہے:				135
Increasing the force of attraction between valence shell electron and nucleus ✓ ویلنس شیلز الیکٹرونز اور نیوکلئس کے مابین کشش کی قوت میں اضافہ	D	Increasing the number of electrons الیکٹرونز کی تعداد میں اضافہ	C	Decreasing the number of shells شیلز کی تعداد میں کمی	B	Increasing the number of shells شیلز کی تعداد میں اضافہ	A	
An atom having six electrons in its valence shell with achieve noble gas electron configuration by:				ویلنس شیل میں 6 الیکٹرون رکھنے والا ایٹم نیلے گیس الیکٹرونک کنفیگریشن حاصل کرے گا۔				136
Losing two electrons دو الیکٹرون خارج کر کے	D	Gaining two electrons ✓ دو الیکٹرون حاصل کر کے	C	Losing all electrons تمام الیکٹرون خارج کر کے	B	Gaining one electron ایک الیکٹرون حاصل کر کے	A	
Considering the electronic configuration of atoms which atom with the given atomic number will be most stable one?				ایٹمز کی الیکٹرونک کنفیگریشن کو مد نظر رکھتے ہوئے درج ذیل میں دیے گئے اٹامک نمبرز والے ایٹمز میں سے کونسا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہوگا؟				137
Twelve بارہ	D	Ten دس	C	Eight ✓ آٹھ	B	Six چھ	A	
Octet rule is:				اوکٹیٹ رول ہے۔				138
Attaining of eight electrons ✓ آٹھ الیکٹرونز کا حصول	D	Pattern of electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن کا انداز	C	Picture of electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن کی شکل	B	Description of eight electrons آٹھ الیکٹرونز کی وضاحت	A	
Transfer of electrons between atoms results in:				ایٹمز کے درمیان بننے والے الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے:				139
coordinate covalent bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں	D	covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر	C	ionic bonding ✓ آئیونک بانڈنگ کی شکل میں	B	metallic bonding مٹلیک بانڈنگ کی صورت میں	A	

Atoms react with each other because:				ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ:			
They want to disperse وہ بکھرنا چاہتے ہیں	D	They want to attain stability ✓ وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں	C	They are short of electrons ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے	B	They are attracted to each other یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں	A
When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:				جب ایک الیکٹرو نیگیٹو ایلیمنٹ کسی الیکٹرو پازیٹیو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے۔			
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 ہوگا۔			
Metallic مٹلیک	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 پیرز عموماً ہوتا ہے۔			
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؟			
H ₂ O	D	CO ₂	C	KBr ✓	B	CH ₄	A
Identify which pair has polar covalent bonds.				درج ذیل میں کونسا پیر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟			
HCl اور H ₂ O ✓	D	C ₂ H ₂ اور H ₂ O	C	N ₂ اور H ₂ O	B	Cl ₂ and O ₂	A
Covalent bond involves the:				کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے۔			
Repulsion of electrons الیکٹرونز میں دہلیسو فورس کا	D	Sharing of electrons ✓ الیکٹرونز کے شیئرنگ کا	C	Acceptance of electrons الیکٹرونز کی ایکسیپشنس کا	B	Donation of electrons الیکٹرونز کے عطیہ کا	A
How many covalent bonds does molecule C ₂ H ₂ have?				C ₂ H ₂ کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے؟			
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؟			
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 بانڈز پر مشتمل ہے؟			
C ₂ H ₂ and O ₂	D	C ₂ H 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:			
Coordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	D	Covalent bond ✓ کوویلنٹ بانڈ	C	Metallic bond مٹلیک بانڈ	B	Ionic bond آئیونک بانڈ	A
If the covalent bond is formed between two same kind of elements then bond will be:				اگر کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان تشکیل پائے تو بانڈنگ کی قسم ہوگی:			

Dative covalent bond ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ	D	Metallic bond مٹلیک 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:				امونیئم آئن بننے کا باعث ہے:				153
Coordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ ✓	D	Metallic bond مٹلیک بانڈ	C	Ionic bond آئیونک بانڈ	B	Covalent bond کوویلنٹ بانڈ	A	
Covalent bond in methane is called:				میٹھین میں پایا جانے والا کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے:				154
Dative ڈیٹو	D	Triple ٹریپل	C	Double ڈبل	B	Single سینگل ✓	A	
The bond present in H-F molecule is called:				H-F مالیکیول میں پایا جانے والا بانڈ کس قسم کا ہوتا ہے؟				155
Coordinate 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 الیکٹر ونیگیٹیویٹی کا فرق صفر ہو	D	The difference of electronegativity is equal to 1.7 الیکٹر ونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 کے برابر ہو	C	The difference of electronegativity is less than 1.7 الیکٹر ونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے کم ہو	B	The difference of electronegativity is greater than 1.7 الیکٹر ونیگیٹیویٹی 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
Coordinate 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 مٹلیک بانڈ کی صورت میں	A	
Molecule having triple covalent bond is:				مالیکیول جس میں ٹریپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے:				158
C ₂ H 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 رپلسیو 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
Coordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	D	Metallic bond مٹلیک 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 میٹلیک 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 ₆ H ₆ ✓	A	
Boiling point of sodium chloride is:				سوڈیم کلورائیڈ کا بوائیٹنگ پوائنٹ ہے:				167
0°C	D	100°C	C	1413°C ✓	B	800°C	A	
Boiling point of water is:				پانی کا بوائیٹنگ 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 وینڈر وال فورسز	C	Attractive forces ✓ اٹریکٹو فورسز	B	Repulsive forces ریپلسو فورسز	A	
In hydrogen bonding:				ہائیڈروجن بانڈنگ میں ہوتی ہے:				171
Metallic forces میٹلیک فورس	D	Covalent forces کوویلنٹ فورس	C	Ionic forces آئیونک فورس	B	Inter-molecular forces ✓ انٹرمالیکیولر فورسز	A	
Hydrogen bonding is represented by:				ہائیڈروجن بانڈنگ کو ظاہر کیا جاتا ہے:				172
Triple lines ٹریپل 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:				میٹھین مثال ہے:				174
Dative covalent bond ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ کی	D	Triple covalent bond ٹریپل 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 ₆ H 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 الیکٹرو نیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے زیادہ ہو تو ان کے درمیان بننے والا بانڈ ہوگا:				177
Metallic مٹیک	D	Co ordinate 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 الیکٹرو نیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے کم ہو تو ان کے درمیان بننے والا بانڈ ہوگا:				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 سالتس 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 الیکٹرکٹیٹی کی اچھی کنڈکٹر ہوتے ہیں:				
Mobile protons موبائل پروٹونز کی وجہ سے	D	Hardness سخت ہونے کے باعث	C	Metallic cations مٹیک کیٹائنز کے باعث	B	Mobile electrons موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے ✓	A	180
Which of the following molecule is not triatomic?				ان میں سے کونسا مالیکیول ٹرائی ایٹامک نہیں ہے؟				181
CO ₂	D	H ₂ O	C	O ₃	B	H ₂ ✓	A	
How many times liquids are denser than gases?				مالع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟				
100,000 times 100,000 گنا	D	10,000 times 10,000 گنا	C	1000 times 1000 گنا	B	100 times 100 گنا	A	182
Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:				گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں۔ ان کی ڈینسٹیٹیز 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 کون سے ڈائنامک ایکیوی 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 سب اور ج دونوں	D	Translational motions ٹرانسلیشنل موشن	C	Vibrational motions وائبریشنل موشن ✓	B	Rotational motions رومیشنل موشن	A	
Which one of the following gas diffuses fastest?				ان میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژ 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 بوائیٹنگ پوائنٹ پر اثر انداز نہیں ہوتی؟				187
Initial temperature of liquid مائی کا ابتدائی ٹمپریچر ✓	D	Nature of liquids مائع کی فطرت	C	External pressure بیرونی پریشر	B	Intermolecular forces انٹرمالیکولیو ل فورسز	A	
Density of a gas increases, when its:				گیس کی ڈینسٹیٹی بڑھتی ہے جب اس کا:				188
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Volume is kept constant	C	Pressure is increased پریشر بڑھتا ہے ✓	B	Temperature is increased	A	

		والیم کونسلنٹ رہتا ہے				ٹمبر پچر بڑھتا ہے		
One atmospheric pressure is equal to how many pascals?				1 atm پر پش رکتنے 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 ڈیفیوژن 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:				سیلول پر لیٹا سفیرک پر پش 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 پچر ہونا مثال ہے:				193
Condensation کنڈینسیشن کی	D	Evaporation ایوہوریشن کی	C	Diffusion ڈیفیوژن کی	B	Effusion ایفیوژن کی ✓	A	
Which of the following gas diffuse more rapidly?				ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفوز 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 ہوتی ہیں۔ ✓	B	No spaces between gas molecules گیس کے مالیکیولز کے درمیان خالی جگہیں نہیں ہوتیں۔	A	
Instrument used to measure atmospheric pressure is:				لیٹا سفیرک پر پش ماپنے والا آلہ ہے:				196
Unit meter یونٹ میٹر	D	Electrometer الیکٹرو میٹر	C	Barometer بیرومیٹر ✓	B	Manometer مانومیٹر	A	
Instrument used to measure pressure in laboratory is:				لیبارٹری میں پریش ماپنے والا آلہ ہے:				197
Barometer بیرومیٹر	D	Manometer مانومیٹر ✓	C	Thermometer تھرمامیٹر	B	Hydrometer ہائیڈرو میٹر	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 پریش معلوم کرنے کا آلہ ہے:				199
Galvanometer گیالوانومیٹر	D	Thermometer تھرمامیٹر	C	Manometer مانومیٹر ✓	B	Hydrometer ہائیڈرو میٹر	A	
The unit of pressure is:				پریش کا یونٹ ہے:				200
Gram گرام	D	Ampere ایمپیر	C	Pascal پاسکل ✓	B	Joule جول	A	
On what temperature the volume of gas becomes zero?				کس ٹمبر پچر پر گیس کا والیوم زیرو ہوگا؟				201
-2730C ✓	D	73K	C	173K	B	273K	A	
One atmospheric pressure is equal to torr:				ایک لیٹا سفیرک پر پش 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 سٹم انٹرنیشنل یونٹ ہے:				204
ms ⁻²	D	ms ⁻¹	C	Nm ⁻² ✓	B	Nm	A	
In Boyle's law, the constant quantity is:				بوائے لاء میں کونسٹنٹ مقدار ہے:				205
Mass ماس	D	Temperature ٹمپریچر ✓	C	Pressure پریشر	B	Volume والیوم	A	
The value of absolute zero is:				لیب سولیوٹ زیر وکی 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:				ایوپیوریشن 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 ایوپیوریشن 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:				ایوپیوریشن 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:				الومینیم 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 ایموورفس ٹھوس نہیں ہے؟				216
Glucose گلوکوز	D	Glass شیشہ	C	Plastic پلاسٹک	B	Rubber ربڑ ✓	A	
..... is an example of amorphous solid:				ایمارفس سائلڈ 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 کنسنٹرٹڈ 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 سولونٹ کی مثال ہے:				219
Ether ایٹر	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 ایمرفس 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 سولونٹ 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 ہیلوجینیٹیشن	D	Hydration ہائیڈریشن	C	Distillation ڈسٹیلیشن	B	Evaporation ایوپوریشن ✓	A	
Solvent in soft drinks is:				سوفٹ ڈرنکس میں سولونٹ ہے:				225
Oil تیل	D	Milk دودھ	C	Water پانی ✓	B	Benzene بینزین	A	
Brass is an example of solid solution:				پیش 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 سیچورٹڈ سلوشن کو ڈائلوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔				227
None of these ان میں کوئی نہیں	D	Concentrated solution کنسنٹرٹڈ سلوشن	C	Unsaturated solution ان سیچورٹڈ سلوشن ✓	B	Supersaturated solution سپر سیچورٹڈ 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 ✓	A	
Which one of the following is a 'liquid in solid' solution?				ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟				229
Fog کبر	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 ہٹروجنیس مکچر 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 گیس میں ٹھوس	D	Solid in gas گیس میں ٹھوس	C	Gas in liquid مائع میں گیس	B	Liquid in gas ✓ 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:				سلوشن 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 مکھن	D	Alcohol in water ✓ پانی میں الکوحل	C	Mist کہر	B	Fog دھند	A	
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 آکسیجن	B	Air ہوا	A	

Concentration is ratio of:				کنسنٹریشن کی نسبت ہے۔			
Both a and b	D	Solvent to solution	C	Solute to solution	B	Solvent to solute	A
اب دونوں		سولیونٹ سے سلوشن کی		سولیوٹ سے سلوشن کی		سولیونٹ سے سولیوٹ کی	
Which one of the following solutions contains more water?				ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟			
0.25M	D	0.5M	C	1M	B	2M	A
If 10cm ³ of alcohol is dissolved in 100g of water, it is called:				اگر 100 گرام پانی میں 10 cm ³ الکو حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے۔			
%v/v	D	%v/w	C	%m/v	B	%m/m	A
Molarity is the number of moles of solute dissolved in:				مولیرٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو۔			
1dm ³ of solution	D	1 dm ³ of solvent	C	100g of solvent	B	1kg of solution	A
سلوشن کے 1 dm ³ میں		سولیونٹ کے 1dm ³ میں		سولیونٹ کے 100 گرام میں		سلوشن کے 1 کلو گرام میں	
5% sugar solution means:				5% شوگر کے سلوشن سے مراد ہے کہ:			
5 gram sugar is dissolved in 95 gram of water	D	5 gram sugar is dissolved in 105 gram of water	C	5 gram sugar is dissolved in 100 gram of water	B	5 gram sugar is dissolved in 90 gram of water	A
95 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔		105 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔		100 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔		90 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔	
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:			
Suspension	D	Colloid	C	Molarity	B	Solubility	A
سپینشن		کولائیڈ		مولیرٹی		سولیوبیلیٹی	
Concentration is a ratio of:				کنسنٹریشن کس کی نسبت ہے؟			
A and B both	D	Solvent to solution	C	Solute to solution	B	Solvent to solute	A
الف اور ب دونوں		سولیونٹ سے سلوشن کی		سولیوٹ سے سلوشن کی		سولیونٹ سے سولیوٹ کی	
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 پری سینٹیج کہلاتا ہے:			
Volume/Volume	D	Volume/Mass	C	Mass/Volume	B	Mass/Mass	A
والیم/والیم		والیم/ماس		ماس/والیم		ماس/ماس	
If the solute-solute forces are strong enough than those of solute-solvent forces. The solute:				اگر سولیوٹ-سولیوٹ فورسز، سولیوٹ-سولیونٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ:			
Dissolves and precipitates	D	Dissolves slowly	C	Does not dissolve	B	Dissolve readily	A
حل ہوتا ہے اور رسوب بنتے ہیں		آہستہ سے حل ہوتا ہے		حل نہیں ہوتا		بالا تامل حل ہو جاتا ہے	
Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility?				ان میں سے کس کی سولیوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟			
NaCl	D	NaNO ₃	C	KNO ₃	B	KCl	A
..... molar sugar solution is more concentrated:				شوگر کا کتنے مولر سلوشن زیادہ کنسنٹرینڈ ہوتا ہے؟			
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:			

C ₆ H ₆ ✓	D	CuSO ₄	C	Na ₂ CO ₃	B	KCl	A	
Which of the following dissolve in water?				مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایک پانی میں حل ہو جاتا ہے؟				254
Petrol پیٹرول	D	Benzene بینزین	C	Ether ایتر	B	Alcohol الکحل ✓	A	
Tyndall effect is shown by:				ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔				255
Chalk solution چاک کا سلوشن	D	Jelly جیلی ✓	C	Paints پینٹس	B	Sugar solution شوگر کا سلوشن	A	
Tyndall effect is due to:				ٹنڈل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟				256
By passing of rays of light روشنی کی شعاعوں کے گزرنے کی وجہ سے	D	By spreading of rays of light روشنی کی شعاعوں کے منتشر ہونے کی وجہ سے ✓	C	By not spreading of rays of light روشنی کی شعاعوں کے منتشر نہ ہونے کی وجہ سے	B	By stopping the rays of light روشنی کی شعاعوں کے رکنے کی وجہ سے	A	
The example of suspension is:				درج ذیل میں سپینشن کی مثال ہے:				257
Tooth paste ٹوتھ پیسٹ	D	Jelly جیلی	C	Ink روشنائی	B	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا ✓	A	
The color of concentrated solution of potassium permanganate is:				پوٹاشیم پرمینگنیٹ کے مرکوز سلوشن کا رنگ ہوتا ہے:				258
Shiny yellow چمکدار پیلا	D	Dark purple گہرا پیل ✓	C	Dark green گہرا گرین	B	Dark red گہرا سرخ	A	
The example of suspension is:				سپینشن کی مثال ہے:				259
Paint پینٹ ✓	D	Milk دودھ	C	Blood خون	B	Starch سٹارچ	A	
Milk of magnesia is an example of:				ملک آف میگنیشیا مثال ہے:				260
Suspension سپینشن ✓	D	Colloid کولائیڈ	C	True solution ٹروسلوشن	B	Solution سلوشن	A	
The example of false solution or colloid is:				فالس سلوشن یا کولائیڈ سلوشن کی مثال ہے:				261
Salt in water پانی میں نمک	D	Sugar in water پانی میں شکر	C	Starch سٹارچ	B	Paints پینٹس ✓	A	
The example of colloid is:				کولائیڈ کی مثال ہے:				262
Chalk in water چاک پانی میں	D	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا	C	Paints پینٹس	B	Starch سٹارچ ✓	A	
Electrochemistry is the branch of chemistry which deals with:				کیمیٹری کی وہ شاخ الیکٹرو کیمیٹری کہلاتی ہے جو بیان کرتی ہے:				263
Metals and non metals میٹل اور نان میٹلز	D	Electricity and chemical reactions الیکٹریسیٹی اور کیمیکل ری ایکشنز ✓	C	Solute and solution سولیوٹ اور سلوشن	B	Carbon and its compounds کاربن اور اس کے مرکبات	A	
The branch of chemistry which describes a relation between electricity and chemical reactions is called:				کیمیٹری کی وہ شاخ جو الیکٹریسیٹی اور کیمیکل ری ایکشنز کے درمیان تعلق کو بیان کرتی ہے، کہلاتی ہے:				264
Industrial chemistry انڈسٹریل کیمیٹری	D	Electrochemistry الیکٹرو کیمیٹری ✓	C	Inorganic chemistry ان آرگینک کیمیٹری	B	Organic chemistry آرگینک کیمیٹری	A	

Oxidation process consists:				آکسیدیشن کے عمل سے ہوتا ہے:				265
Addition of hydrogen ہائیڈروجن کا حصول	D	Removal of electrons الیکٹرونز کا اخراج	C	Addition of electrons الیکٹرونز کا حصول	B	Addition of oxygen آکسیجن کا حصول ✓	A	
The oxidation number of chromium $K_2Cr_2O_7$ in is:				میں کرومیم کا آکسیدیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟ $K_2Cr_2O_7$				266
7	D	14	C	6 ✓	B	2	A	
The oxidation number of H in HCl is:				HCl میں H آکسیدیشن نمبر ہے:				267
1 ✓	D	2	C	-2	B	-1	A	
The oxidation number of all elements in the free state is:				آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:				268
0 ✓	D	-2	C	1	B	-1	A	
The oxidation number of hydrogen in metal hydrides is:				میٹل ہائیڈرائڈز میں ہائیڈروجن کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:				269
-1 ✓	D	1	C	0	B	-0.5	A	
The oxidation number of oxygen in per oxides is:				پراکسائیڈز میں آکسیجن کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:				270
-2	D	2	C	-1 ✓	B	-0.5	A	
The oxidation number of nitrogen in nitric acid is:				نائٹرک ایسڈ میں نائٹروجن کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:				271
6	D	5	C	5 ✓	B	-5	A	
The oxidation number of sulphur in sulphuric acid is:				سلفیورک ایسڈ میں سلفر کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:				272
-5	D	5	C	-6	B	6 ✓	A	
The oxidation number of chlorine in potassium chlorate $KClO_3$ is:				$KClO_3$ پوٹاشیم کلوریٹ میں کلورین کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:				273
-1	D	5 ✓	C	-2	B	4	A	
In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is:				زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسائیڈزنگ ایجنٹ کونسا ہوتا ہے؟				274
H_2	D	Cl^-	C	H^+	B	Zn ✓	A	
The specie which reduces the matter giving electron is called:				ایسی پی شیئر جو الیکٹرون دے کر مادے کو ریڈیوس کر دے، کہلاتی ہے:				275
Dehydrating agent ڈی ہائیڈریٹنگ ایجنٹ	D	Coloring agent کلرنگ ایجنٹ	C	Reducing agent ریڈیوسنگ ایجنٹ ✓	B	Oxidizing agent آکسائیڈزنگ ایجنٹ	A	
Formation of water from hydrogen and oxygen is:				ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کونسا کیمیکیل ری ایکشن ہے؟				276
Decomposition تخلیل	D	Neutralization نیوٹرلائزیشن	C	Acid-base reaction اساس-تیزاب کاری ایکشن	B	Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن ✓	A	
Addition of oxygen in chemical reaction is called:				کیمیکیل ری ایکشن کے دوران آکسیجن کا حصول کہلاتا ہے:				277
Decomposition ڈی کمپوزیشن	D	Neutralization نیوٹرلائزیشن	C	Acid-base reaction اساس-تیزاب کاری ایکشن	B	Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن ✓	A	
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 واقعہ نہیں ہوتا؟				278

Hydrogen works as an oxidizing agent ہائیڈروجن آکسائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے ✓	D	Oxygen gains electrons آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے	C	Reduction of oxygen آکسیجن کی ریڈکشن ہو گئی ہے	B	Oxidation of hydrogen ہائیڈروجن کی آکسیدیشن ہو گئی ہے	A	
Removal of electrons is called:				الیکٹرون کا اخراج کہلاتا ہے:				279
Hydrogenation ہائیڈروجنیشن	D	Hydration ہائیڈریشن	C	Reduction ریڈکشن	B	Oxidation آکسیدیشن ✓	A	
Addition of electrons is called:				الیکٹرون کا حصول کہلاتا ہے:				280
Electrolytes الیکٹرولائٹس	D	Redox ریڈوکس	C	Oxidation آکسیدیشن	B	Reduction ریڈکشن ✓	A	
Spontaneous chemical reactions take place in:				از خود واقع ہونے والا کیمیkal ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟				281
Downs cell ڈاؤنس سیل	D	Nelson's cell نیلسن سیل	C	Galvanic cell گیلووانک سیل ✓	B	Electrolytic cell الیکٹرولائٹک سیل	A	
Which one of the following is not an electrolytic cell?				درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹک سیل نہیں؟				282
Both a and c ا، ج دونوں	D	Nelson's cell نیلسن سیل	C	Galvanic cell گیلووانک سیل ✓	B	Downs cell ڈاؤنس سیل	A	
Which one of the following is not an electrolyte?				درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟				283
Sodium chloride solution سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن	D	Lime solution چونے کا سلوشن ✓	C	Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن	B	Sugar solution شوگر کا سلوشن	A	
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 کاتھک 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 کونسا الیکٹرولائٹک سیل نہیں ہے؟				285
A and C both الف اور ج دونوں	D	Nelson cell نیلسن سیل	C	Galvanic cell گیلووانک سیل ✓	B	Down's cell ڈاؤنس سیل	A	
Example of strong electrolyte is:				طاقت ور الیکٹرولائٹ کی مثال ہے:				286
NaOH ✓	D	C ₆ H ₆	C	CaOH ₂	B	CH ₃ COOH	A	
Which of the following is not an electrolyte?				درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟				287
Urea یوریا	D	Benzene بنیزین	C	Sugar solution شوگر کا سلوشن	B	Solution of sodium chloride سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن ✓	A	
Anode of Down's cell is made of:				ڈاؤنس سیل کا اینوڈ بنا ہوتا ہے:				288
Zinc زنک	D	Graphite گرافائٹ ✓	C	Steel سٹیل	B	Iron آئرن	A	
Example of non electrolyte is:				نان الیکٹرولائٹ کی مثال ہے:				289
NaCl	D	NaOH	C	Sugar ✓	B	CH ₃ COOH	A	
The types of electrochemical cells:				الیکٹروکیمیkal سیلز کی اقسام ہیں:				290
Five پانچ	D	Four چار	C	Three تین	B	Two دو ✓	A	
Weak electrolyte is:				ایک کمزور الیکٹرولائٹ ہے:				291

CH ₃ COOH ✓	D	H ₂ SO ₄	C	NaOH	B	NaCl	A	
Which of the following is a weak electrolyte?				ان میں سے کون سا کمزور الیکٹرولائٹ ہے؟				292
CH ₃ COOH ✓	D	HNO ₃	C	HCl	B	H ₂ SO ₄	A	
Which of the following is a strong electrolyte?				درج ذیل میں سے کون سا طاقتور الیکٹرولائٹ ہے؟				293
Benzene بنزین	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 ₂ SO 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 ڈاؤنزیل ✓	B	Nelson cell نیلسن سیل	A	
Pure water is an example of:				خالص پانی مثال ہے:				296
Non electrolyte ✓ نان الیکٹرولائٹ کی	D	Strong electrolyte طاقتور الیکٹرولائٹ کی	C	Weak electrolyte کمزور الیکٹرولائٹ کی	B	Electrolyte الیکٹرولائٹ 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 الیکٹرولائٹ ہے				299
H ₂ SO ₄ Solution H ₂ SO 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 الیکٹرولائٹ کی مثال ہے:				300
C ₆ H ₆ ✓	D	H ₂ SO 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
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:				رنگ کا فارمولا کیا ہے؟				303
none ان میں کوئی نہیں	D	FeOH ₃	C	Fe ₂ O ₃	B	Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O ✓	A	
The most common example of corrosion is:				کروڈن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟				304
Rusting of tin ٹن کو زنگ لگنا	D	Rusting of aluminium ایلو مینیم 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:				الیکٹرو لیسز کے ذریعے ایک میٹل کے اوپر دوسری میٹل کی تہ جمانے کا عمل کہلاتا ہے:				305
Oxidation آکسیدیشن	D	Electroplating الیکٹرو پلیننگ ✓	C	Corrosion کرورژن	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 کون سی 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 ✓	B	Hydrogen ہائیڈروجن کے ساتھ	A	
Which one of the following is the lightest metal?				ان میں سے ہلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کونسا میٹل ہے؟				309
Sodium سوڈیم ✓	D	Lithium لیٹیم	C	Magnesium میگنیشیم	B	Calcium کیلشیم	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 میٹلک بانڈنگ	D	Non-metallic bonding نان میٹلک بانڈنگ	C	Weak metallic bonding کمزور میٹلک بانڈنگ ✓	B	Strong metallic bonding طاقتور میٹلک بانڈنگ	A	
Which of the following is less malleable?				درج ذیل میں سے کون سی میٹل کم میلبل 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 الیکٹرو پازیٹو ہیں ✓	C	They have electron affinity ان کی الیکٹرون آفینٹی ہوتی ہے	B	They are electronegativity یہ الیکٹرو نیگیٹو ہیں	A	
Which one of the following is brittle?				ان میں سے کونسا میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتا ہے؟				313
Magnesium میگنیشیم	D	Selenium سلیینیم ✓	C	Aluminum ایلمونیم	B	Sodium سوڈیم	A	
Metals generally have:				میٹلز عمومی طور پر رکھتی ہیں:				314
Greater electro negativity value زیادہ الیکٹرو نیگیٹیویٹی کی ویلیو	D	Greater electron affinity value زیادہ الیکٹرون آفینٹیٹی 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 لیٹیم ✓	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 گیس کی حالت میں	C	Liquid مائع حالت میں ✓	B	Solid ٹھوس حالت میں	A	
Atomic size of sodium is:				سودیئم کا ایٹمک 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 سودیئم	D	Potassium پوٹاشیم ✓	C	Rubidium روبیڈیم	B	Cesium سیزیم	A	
The color of flame of calcium burning in air is:				ہوا میں جلنے 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 ایفوتھیرک آکسائیڈ	C	Basic oxide بیسیک 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 سودیئم ✓	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 سودیئم ✓	C	Magnesium میگنیشیم	B	Calcium کیلشیم	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 ✓	A	
..... burns brick like flame?				 اینٹ جیسے شعلے سے جلتی ہے				327
Magnesium میگنیشیم	D	Calcium کیلشیم ✓	C	Potassium پوٹاشیم	B	Sodium سودیئم	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 سنہری پیلا	B	Brick red اینٹ جیسا سرخ ✓	A	
..... metal is break able:				 میٹل ٹوٹنے والی ہے				329
Sodium سودیئم ✓	D	Aluminium ایلمینیم	C	Barium بیریم	B	Magnesium میگنیشیم	A	
Heaviest metal is:				سب سے بھاری میٹل ہے:				330
Lead لیڈ	D	Osmium اوسمیم	C	Platinum پلائٹینم ✓	B	Iron آئرن	A	
The most frequent occurring metal is:				سب سے زیادہ کثرت سے پائی جانے والی میٹل ہے:				331
Platinum پلائٹینم	D	Silver سلور	C	Gold سونا	B	Aluminium ایلمینیم ✓	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 جاسکتی ہے؟				333
Calcium کیلیم	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 جاسکتا ہے:				334
Iron آئرن	D	Magnesium میگنیشیم	C	Sodium سوڈیم ✓	B	Calcium کیلیم	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-metal 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 the following is extremely hard?				نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کونسا نہایت سخت ہے؟				337
Diamond ڈائمنڈ ✓	D	Iodine آئیوڈین	C	Phosphorus فاسفورس	B	Graphite گریفائٹ	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 کیلیم	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	