

9th Chemistry



باب 1: کیمسٹری کے بنیادی اصول

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
معاشیاتی پیمانے پر ہو on economic scale	تجارتی پیمانے پر ہو on commercial scale	مائیکرو سکیل پر ہو on micro scale	لیبارٹری میں ہو in the laboratory	انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈز کی ایسی تیاری سے ہے جو: Industrial chemistry deals with the manufacturing of compounds:	1
ریڈیکلز Radicals	کمپاؤنڈز Compounds	ایلیمنٹس Elements	مکسچرز Mixture	ان میں سے کس کے اجزاء کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے؟ Which one of these compounds can be separated by physical means?	2
سیلیکان Silicon	نائٹروجن Nitrogen	ہائیڈروجن Hydrogen	آکسیجن Oxygen	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟ The most abundant element occurring in the oceans is:	3
آرگون Argon	سیلیکان Silicon	ایلیومینیم Aluminum	آکسیجن Oxygen	ان میں سے کون سا ایلیمنٹ قشر ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟ Which one of these elements is found in most abundance in the Earth's crust?	4
آرگون Argon	نائٹروجن Nitrogen	آکسیجن Oxygen	کاربن مونو آکسائیڈ CO	زمین کی فضا میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے؟ The third abundant gas found in the Earth's atmosphere is:	5
1.66×10^{-23} g	1.66×10^{-24} kg	1.66×10^{-24} g	1.66×10^{-24} mg	ایک amu کس کے برابر ہے؟ One amu is equivalent to:	6
CO ₂	H ₂ O	O ₃	H ₂	ان میں سے کون سا ٹرائی ایٹامک مالیکیول نہیں ہے؟ Which one molecule is not tri-atomic?	7
18 amu	18 g	18 mg	18 kg	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟ The mass of one molecule of water is:	8
98 g	98 amu	9.8 g	9.8 amu	H ₂ SO ₄ کا مولر ماس ہے: The molar mass of H ₂ SO ₄ is:	9
192×10^{-25}	1.92×10^{-25}	53.12×10^{-24}	32	ان میں سے O ₂ کا مولر ماس amu میں کون سا ہے؟ Which one of these is a molecular mass of O ₂ in amu?	10
0.15	0.18	0.21	0.24	CO ₂ کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟ How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO ₂ ?	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
برومین Bromine	فلورین Fluorine	کلورین Chlorine	آئیوڈین Iodine	مائع کی حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے: The element found in the liquid state is:	1
پلازما Plasma	گیس Gas	مائع Liquid	ٹھوس Solid	مرکری میٹل _____ حالت میں پائی جاتی ہے۔ Mercury metal is found in _____ state.	2
کیٹیم Cesium	میگنیشیم Magnesium	سوڈیم Sodium	لیتھیم Lithium	ہلکا ترین ایلیمنٹ ہے: The lightest element is:	3

Calcium	Magnesium	Sodium	Lithium	The lightest element is:	
نیوکلیئر کیمسٹری Nuclear Chemistry	بائیو کیمسٹری Bio- chemistry	ان آرگینک کیمسٹری Inorganic Chemistry	آرگینک کیمسٹری Organic Chemistry	کیمسٹری کی وہ شاخ جس میں جاندار کے اندر موجود شے کی ساخت، بناوٹ اور کیمیائی عمل کا مطالعہ کیا جاتا ہے؟ It is the branch of chemistry in which we study the structure, composition and chemical reactions of substances found in living organisms:	4
مرکری Mercury	زنک Zinc	کاپر Copper	سوڈیم Sodium	روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے: The element found in liquid state at room temperature is:	5
98.9%	99.7%	97.6%	96.9%	آکسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟ How much isotope C-12 is found?	6
39	40	14	12	پوٹاشیم کا ماس نمبر کون سا ہے؟ What is the mass number of potassium?	7
میٹلائڈز Metalloids	ٹھوس Solid	مائع Liquid	گیس Gas	ایلیمنٹس کی اکثریت کس حالت میں پائی جاتی ہے؟ In which condition is the majority of the elements found?	8
Z	A	L	K	ایلیمنٹ کا اٹامک نمبر ظاہر کیا جاتا ہے: The atomic number of an element is denoted by:	9
Ba	B	Br	Be	بورون کی علامت ہے: The symbol of Boron is:	10
48%	58%	68%	78%	کرہ ہوائی میں نائٹروجن کی فیصد مقدار بلحاظ وزن ہے: The percentage of nitrogen in the atmosphere by weight is:	11
$\frac{9.106 \times 10^{-28}}{\text{g}}$	9.106×10^{-28} kg	1.672×10^{-24} g	1.672×10^{-24} kg	ایلیکٹران کا ماس ہے: Mass of an electron is:	12
78 amu	63 amu	42 amu	18 amu	نائٹریک ایسڈ کا مولر ماس ہے: The molar mass of nitric acid is:	13
C ₂ H ₂ O	C ₂ HO	CHO	CH ₂ O	گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے: The empirical formula of glucose is:	14
114	108	98	92	قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے: The number of naturally occurring elements is:	15
K	O	S	P	پوٹاشیم کا سمبل ہے: Symbol of potassium is:	16
4	3	2	1	فیرک سلفیٹ Fe ₂ (SO ₄) ₃ میں آئرن کی ویلنسی ہے: Valency of iron in Fe ₂ (SO ₄) ₃ is:	17
1.4860 amu	1.0073 amu	1.0087 amu	1.5123 amu	پروٹون کا ماس ہے: The mass of proton is:	18
CH ₂ O	CH	C ₂ H ₂	C ₆ H ₆	بنزین کا امپیریکل فارمولا ہے: The empirical formula of benzene is:	19
آئس کریم Ice Cream	لکڑی Wood	چٹان Rock	مٹی Soil	ہوموجینیئس مکسچر کی اچھی مثال ہے: Which one is a good example of homogeneous mixture?	20
28%	47%	78%	86%	کرہ ارض میں آکسیجن کی مقدار بلحاظ وزن ہے: The percentage of oxygen in the earth is:	21

				The amount of oxygen on Earth by weight is:	
$C_2H_4O_2$	CH_2O	CHO	<u>$C_6H_{12}O_6$</u>	گلوکوز کا مالیکیولر فارمولا ہے:	22
H_2O	<u>CH_2O</u>	CHO	CH	گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے:	23
HO	H_2O	<u>H_2O_2</u>	H_2O_3	ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا فارمولا ہے:	24
O_3	H_2O	<u>HCl</u>	CO_2	ڈائی اٹامک مالیکیول کی مثال ہے:	25
				Which one is an example of diatomic molecule?	

☆☆☆☆☆



باب 2: ایٹم کی ساخت

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
کیتھوڈ ریز Cathode Rays	کینال ریز <u>Canal Rays</u>	ایکس ریز X-Rays	الفائز Alpha Rays	ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟ Which one of these results in the discovery of proton?	1
پروٹونز Protons	الیکٹرونز Electrons	نیوٹرونز <u>Neutrons</u>	الفاپارٹیکلز Alpha Particles	ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں؟ Which one of these is the most penetrating?	2
جے۔ جے۔ تھامسن J.J. Thomson	رڈرفورڈ Rutherford	بوہر <u>Bohr</u>	پلانکس Planck	ایٹم کے آرہٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟ The concept of orbit was used by:	3
O شیل O Shell	N شیل N Shell	L شیل L Shell	M شیل <u>M Shell</u>	ان میں سے کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟ Which one shell consists of three subshells?	4
کوبالٹ-60 <u>Cobalt-60</u>	آئیوڈین-131 Iodine-131	سٹرونٹیم-90 Strontium-90	فاسفورس-30 Phosphorus-32	کون سا ریڈیو آکسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟ Which radioisotope is used for the diagnosis of tumor in the body?	5
کچھ بھی نہیں Nothing	پروٹونز Protons	نیوٹرونز <u>Neutrons</u>	الیکٹرونز Electrons	جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں: When U-235 breaks up, it produces:	6
چار آر بیٹلز پر Four Orbitals	تین آر بیٹلز پر <u>Three Orbitals</u>	دو آر بیٹلز پر Two Orbitals	ایک آر بیٹل پر One Orbital	p سب شیل مشتمل ہے: The p subshell has:	7
ہارڈ واٹر Hard Water	سوفٹ واٹر Soft Water	ہیوی واٹر <u>Heavy Water</u>	لائٹ واٹر Light Water	ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟ Deuterium is used to make:	8

99.7%	<u>98.9%</u>	97.6%	96.9%	آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟ The isotope C-12 is present in abundance of:	9
ردر فورڈ Rutherford	نیلز بوہر Neil Bohr	جے۔ جے۔ تھامسن J.J. Thomson	گولڈسٹین Goldstein	ان میں سے کس سائنسدان نے پروٹون دریافت کیا؟ Who discovered the proton?	10

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
پروٹونز اور نیوٹرونز Protons & Neutrons	الیکٹرونز اور نیوٹرونز Electrons & Neutrons	الیکٹرونز اور پروٹونز Electrons & Protons	الیکٹرونز Electrons	ایٹم کا نیوکلیس مشتمل ہوتا ہے: The nucleus of an atom consists of:	1
چیڈویک Chadwick	ردر فورڈ Rutherford	بوہر Bohr	کروکس Crooks	نیوٹرون کو کس نے دریافت کیا؟ Who discovered the neutron?	2
نیل بوہر Neil Bohr	سر ویلیئم کروکس Sir William Crooks	جان ڈالٹن John Dalton	گولڈسٹین Goldstein	کس نے کیتھوڈ ریز کی دریافت کی؟ Who discovered the cathode rays?	3
ڈالٹن Dalton	ردر فورڈ Rutherford	تھامسن Thomson	بوہر Bohr	پلم پڈنگ تھیوری کس سائنسدان نے پیش کی؟ Which scientist proposed the plum pudding theory?	4
32	18	8	<u>2</u>	K شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرونز ہوتے ہیں: K shell can accommodate _____ electrons.	5
O	N	L	<u>M</u>	کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟ Which shell consists of three sub-shells?	6
Xe	Ar	Ne	<u>He</u>	کون سی نوبل گیس اپنے ویلنس شیل میں آٹھ الیکٹرونز نہیں رکھتی؟ Which noble gas does not have eight electrons in its valence shell?	7
8	<u>6</u>	4	1	p سب شیل میں الیکٹرون سما سکتے ہیں: The p subshell can accommodate _____ electrons.	8
<u>32</u>	18	8	2	N شیل میں الیکٹرونز سما سکتے ہیں: The N shell can accommodate _____ electrons.	9
32	<u>18</u>	8	2	M شیل میں الیکٹرونز سما سکتے ہیں: The M shell can accommodate _____ electrons.	10
<u>N</u>	M	L	K	کون سا شیل چار سب شیلز پر مشتمل ہے؟ Which shell consists of four sub-shells?	11
<u>ns²np⁵</u>	ns ² np ⁴	ns ² np ³	ns ²	ہیلوجن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے: The general electronic configuration of the halogen family is:	12
5	4	<u>3</u>	2	کاربن کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے: The number of isotopes of carbon is:	13
فاسفورس-30 P-30	سٹرونشیم-90 Sr-90	آئیوڈین-131 I-131	کوبالٹ-60 Co-60	گوٹر کی تشخیص کے لیے استعمال ہوتا ہے: Which is used to diagnose goiter:	14
¹¹ C	¹² C	¹³ C	<u>¹⁴C</u>	کون سا ایک ریڈیو آئسوٹوپ ہے؟ Which one is a radio-isotope?	15

Co-60	I-131	Sr-90	P-32	کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہوتا ہے: Which one is used for the treatment of cancer?	16
P-32	Co-60	U-235	C-12	آکسوٹوپ جو نیوکلیئر ری ایکٹر میں بجلی پیدا کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے: Which isotope is used to generate electricity in nuclear reactors?	17

☆☆☆☆☆



باب 3: پیریاڈک ٹیبل اور خصوصیات کی پیریاڈیسٹی

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	سوالات / Questions	نمبر شمار
الیکٹرون افینٹیٹی <u>Electron Affinity</u>	الیکٹرو نیگیٹیویٹی Electro-negativity	آیونائزیشن انرجی Ionization Energy	لیٹس انرجی Lattice Energy	جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے: The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called:	1
سب شیل کا مکمل ہونا Completion of a subshell	ایٹامک نمبر Atomic Number	ایٹامک ماس <u>Atomic Mass</u>	الیکٹرونک کنفیگریشن Electronic Configuration	مینڈلیف کے اصل پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی: Mendeleev Periodic Table was based upon the:	2
ماس نمبر Mass Number	ایٹامک ماس Atomic Mass	ایٹامک نمبر <u>Atomic Number</u>	مینڈلیف کا اصول Mendeleev Postulate	لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے: Long form of Periodic Table is constructed on the basis of:	3
ویری لوگ پیریڈز Very Long Periods	لوگ پیریڈز <u>Long Periods</u>	نارمل پیریڈز Normal Periods	شارٹ پیریڈز Short Periods	لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں: 4 th and 5 th period of the long form of Periodic Table are called:	4
آئیوڈین <u>Iodine</u>	برومین Bromine	کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	ان میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟ Which halogen has the lowest electronegativity?	5
الیکٹرو نیگیٹیویٹی Electro-negativity	الیکٹرون افینٹیٹی Electron Affinity	آیونائزیشن انرجی Ionization Energy	ایٹامک ریڈیوس <u>Atomic Radius</u>	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی جاتی ہے؟ Along the period, which one of these decreases?	6
تمام میٹالائڈز All Metalloids	تمام نان میٹلز All Non-Metals	تمام میٹلز <u>All Metals</u>	تمام گیسز All Gases	ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں: Transition elements are:	7

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	سوالات / Questions	نمبر شمار
---	---	---	---	--------------------	-----------

6	5	4	3	ایلیمنٹس کے جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟ How many blocks are there in modern Periodic Table?	1
32	20	18	8	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے: Number of elements in 4 th period is:	2
32	2	18	8	دوسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے: Number of elements in second period is:	3
5	4	3	2	پہلے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے: Number of elements in first period is:	4
ایچ موزلے H. Moseley	مینڈلیف Mendeleev	نیولینڈ Newland	ڈوبرائنر Dobereiner	جدید پیریڈک لاکس نے پیش کیا؟ Who proposed the modern periodic law?	5
4	3	2	1	الکی میٹلز پیریڈک ٹیبل کے کس گروپ میں پائی جاتی ہیں؟ Alkali metals are found in which group of Periodic Table?	6
ایٹامک ماس Atomic Mass	گروپس Groups	ایٹامک نمبر Atomic Number	پیریڈز Periods	پیریڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں: The horizontal rows of elements in the periodic table are called:	7
32	18	8	2	چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے: Number of elements in 6 th period is:	8
20	18	15	10	لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد کتنی ہے؟ Number of groups in long form of Periodic Table is:	9
نیولینڈز Newlands	موزلے Moseley	مینڈلیف Mendeleev	ڈوبرائنر Dobereiner	آکٹیو لاکس نے پیش کیا؟ Who presented the law of octaves?	10
ایچ موزلے H. Moseley	بوہر Bohr	رڈرفورڈ Rutherford	ڈالٹن Dalton	ایٹامک نمبر کس کی ایجاد ہے؟ Who introduced the atomic number?	11
32	18	8	2	نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے: The number of electrons in the valence shell of Noble gases is:	12
Xe	Ar	Ne	He	کون سی نوبل گیس اپنے ویلنس شیل میں آٹھ الیکٹرونز نہیں رکھ سکتی؟ Which noble gas does not have 8 electrons in its valence shell?	13
ایٹامک ماس Atomic Mass	گروپس Groups	ایٹامک نمبر Atomic Number	پیریڈز Periods	پیریڈک ٹیبل میں عمودی قطاریں کہلاتی ہیں: The vertical rows in the Periodic Table are called:	14
ویری لونگ پیریڈز Very Long Periods	لونگ پیریڈز Long Periods	نارمل پیریڈز Normal Periods	شارٹ پیریڈز Short Periods	لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل میں چھٹا اور ساتواں پیریڈز کہلاتے ہیں: 6 th and 7 th periods in long form of Periodic Table are called:	15
5	4	3	2	نائٹروجن کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی ہوتی ہے: The electronegativity of nitrogen is:	16
فلورین Fluorine	آئیوڈین Iodine	برومین Bromine	کلورین Chlorine	ان میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی زیادہ ہے؟ Which halogen possesses the higher electronegativity?	17
115pm	110pm	140pm	154pm	کاربن ایٹم کے دونوں کلیائی کے درمیان فاصلہ ہے: Carbon atom's two outer shells' distance is:	18

				The distance between the two nuclei of the carbon atom is:	
5.0	<u>4.0</u>	3.0	2.0	فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی ہے:	19
182pm	172pm	162pm	<u>152pm</u>	Li کا اٹامک ریڈیوس ہے:	20
4.0	<u>2.6</u>	2.0	1.0	کاربن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی ہے:	21
<u>+496 kJmol⁻¹</u>	+419 kJmol ⁻¹	+403 kJmol ⁻¹	+377 kJmol ⁻¹	سوڈیم ایٹم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے:	22
ویری لونگ پیریڈ Very Long Period	لونگ پیریڈ Long Period	نارمل پیریڈ Normal Period	شارٹ پیریڈ <u>Short Period</u>	پیریڈک ٹیبل کا پہلا پیریڈ کہلاتا ہے:	23
				The electronegativity of fluorine is:	
				The atomic radius of Li is:	
				The electronegativity of carbon is:	
				The first ionization energy of the sodium atom is:	
				First period of Periodic Table is called:	

☆☆☆☆☆



باب 4: مالیکیولز کی ساخت

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
12	10	<u>8</u>	6	ایٹمز کی الیکٹرونک کنفیگریشن کو مد نظر رکھتے ہوئے سامنے دیے گئے اٹامک نمبرز والے ایٹمز میں سے کون سا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہوگا؟ Considering the electronic configuration of atoms which atom with the given atomic number will be the most stable one?	1
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate Covalent	پولر کوویلنٹ Polar Covalent	آئیونک <u>Ionic</u>	کوویلنٹ Covalent	جب ایک الیکٹرو نیگیٹو ایلیمینٹ کسی الیکٹرو پازیٹو ایلیمینٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے: When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:	2
مٹلیک Metallic	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate Covalent	آئیونک Ionic	کوویلنٹ <u>Covalent</u>	دونوں میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوگا: A bond formed between two non-metals is expected to be:	3
چار الیکٹرونز Four Electrons	تین الیکٹرونز Three Electrons	دو الیکٹرونز <u>Two Electrons</u>	ایک الیکٹرون One Electron	کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے: A bond pair in covalent molecules usually has:	4
H ₂ O	CO ₂	<u>KBr</u>	CH ₄	ان میں سے کون سا کمپاؤنڈ بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے؟ Which compound is not directional in its bonding?	5
پانچ	چار	تین	دو	C ₂ H ₂ کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے؟	6

Five	Four	<u>Three</u>	Two	How many covalent bonds does C ₂ H ₂ molecule have?	
صرف تین Only Three	چار Four	چھ <u>Six</u>	آٹھ Eight	ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟ How many electrons does a triple covalent bond involve?	7
<u>O₂ & C₂H₂</u>	O ₂ & C ₂ H ₄	O ₂ & N ₂	O ₂ & HCl	ان میں مالیکولز کا کون سا جوڑا ایک جیسے کوویلنٹ بانڈ پر مشتمل ہے؟ Which pair of the molecules has same type of covalent bonds?	8
MgCl ₂	KBr	NaCl	<u>C₆H₆</u>	ان میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟ Identify the compound which is not soluble in water:	9
O ₂	N ₂	<u>BF₃</u>	NH ₃	ان میں سے کس مالیکول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟ Which one of these is an electron deficient molecule?	10
<u>H₂O & HCl</u>	H ₂ O & C ₂ H ₂	H ₂ O & N ₂	O ₂ & Cl ₂	ان میں کون سا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ Identify which pair has polar covalent bonds:	11
کوویلنٹ فورس Covalent Force	انٹرمالیکولیوئر فورس <u>Inter-molecular Force</u>	میٹالک فورس Metallic Force	آئیونک فورس Ionic Force	ان میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟ Which one is the weakest force among the atoms?	12
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ Coordinate Covalent Bonding	کوویلنٹ بانڈنگ Covalent Bonding	آئیونک بانڈنگ <u>Ionic Bonding</u>	میٹالک بانڈنگ Metallic Bonding	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ ہے: Transfer of electrons between atoms results in:	13

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ہائیڈروجن بانڈنگ Hydrogen Bonding	وانڈروال فورسز van der Waals Forces	اٹریکٹیو فورسز Attractive Forces	ریپلسو فورسز Repulsive Forces	کیمیائی بانڈ بننے میں کون سی فورسز غالب ہوتی ہیں؟ Which forces dominate the formation of chemical bonds?	1
ڈیٹیو Dative	ٹریپل Triple	ڈبل Double	سنگل Single	میٹھین میں کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے: Covalent bond found in methane is:	2
میٹالک بانڈ Metallic Bond	ڈیٹیو کوویلنٹ بانڈ Dative Covalent Bond	آئیونک بانڈ Ionic Bond	کوویلنٹ بانڈ Covalent Bond	وہ بانڈ جو الیکٹرون کی مکمل منتقلی کے نتیجے میں بنتا ہے کہلاتا ہے: The bond formed as a result of complete transfer of electrons is called:	3
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ Coordinate Covalent Bond	کوویلنٹ بانڈ Covalent Bond	آئیونک بانڈ Ionic Bond	میٹالک بانڈ Metallic Bond	بانڈ جو الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے وجود میں آتا ہے، کہلاتا ہے: The bond formed due to mutual sharing of electrons is called:	4
ڈیٹیو کوویلنٹ بانڈ	پولر کوویلنٹ بانڈ	نان پولر کوویلنٹ بانڈ	میٹالک بانڈ	اگر کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان تشکیل پائے تو کہلاتا ہے: If a covalent bond is formed between two identical atoms, it is called:	5

Dative Covalent Bond	Polar Covalent Bond	Non-Polar Covalent Bond	Metallic Bond	If a covalent bond is formed between two similar atoms then it is called:	
H ₂ O	<u>H₂</u>	HNO ₃	HCl	ان میں سے کون سا نان پولر مالیکیول ہے؟ Which one is a non-polar molecule?	6
2.0	1.8	1.6	<u>1.0</u>	ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی کا فرق ہے: The difference between the electronegativity of hydrogen and chlorine is:	7
8	6	4	<u>2</u>	سنگل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟ How many electrons does a single covalent bond involve?	8
NH ₃	<u>N₂</u>	C ₂ H ₄	O ₂	ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال ہے: A good example of triple covalent bond is:	9
<u>7</u>	6	5	4	کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہے: The number of electrons in valence shell of chlorine is:	10
N ₂	<u>HCl</u>	Cl ₂	H ₂	کس مالیکیول میں پولر کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟ Which molecule has a polar covalent bond?	11
ٹرپل لائنز سے Triple Lines	ڈبل لائنز سے Double Lines	سنگل لائن سے Single Line	ڈاٹڈ لائن سے Dotted Line	ہائیڈروجن بانڈ کو ظاہر کیا جاتا ہے: Hydrogen Bonding is denoted by:	12
میٹلک Metallic	کوویلنٹ Covalent	آئیونک Ionic	انٹرمالیکیولر Inter-molecular	ہائیڈروجن بانڈنگ میں کون سی فورسز ہوتی ہیں؟ Which forces are present in hydrogen bonding?	13
1.4 gdm ⁻³	<u>0.917 gcm⁻³</u>	1.5 gdm ⁻³	1.00 gcm ⁻³	0°C پر برف کی ڈینسٹی ہوتی ہے: The density of ice at 0°C is:	14
1713°C	1613°C	1513°C	<u>1413°C</u>	NaCl کا بوائیٹنگ پوائنٹ ہے: Boiling point of NaCl is:	15
O ₂	HCl	H ₂	<u>NaCl</u>	آئیونک کمپاؤنڈ کی مثال ہے: Which one is an example of ionic compound?	16
1000°C	<u>800°C</u>	750°C	600°C	NaCl کا میلٹنگ پوائنٹ ہے: The melting point of NaCl is:	17

باب 5: مادے کی طبیعی حالتیں

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	سوالات / Questions	نمبر شمار
100,000 گنا	10,000 گنا	<u>1000 گنا</u>	100 گنا	مانع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟	1

100,000 times	10,000 times	<u>1000 times</u>	100 times	How many times are the liquids denser than gases?	
<u>g dm⁻³</u>	kg dm ⁻³	g cm ⁻³	mg cm ⁻³	گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں۔ ان کی ڈینسٹی کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے؟ Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:	2
یہ تمام All of these	مائع اور ٹھوس <u>Liquid and Solid</u>	مائع اور گیس Liquid and Gas	گیس اور ٹھوس Gas and Solid	فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کون سے ڈائنامک ایکوی لبریم میں ہوتے ہیں؟ Which of these coexists in dynamic equilibrium at freezing point?	3
B, C دونوں Both B, C	ٹرانسلیشنل موشن Translational Motions	واہریشنل موشن <u>Vibrational Motions</u>	روٹیشنل موشن Rotational Motions	ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے؟ Which one of these motions are possessed by solid particles?	4
گلوکوز <u>Glucose</u>	شیشہ Glass	پلاسٹک Plastic	ربر Rubber	ان میں سے کون سا ایمر فورس ٹھوس نہیں ہے؟ Which one of these is not amorphous?	5
10523	106075	10325	<u>101325</u>	1 atm پر ایئر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے؟ One atmospheric pressure is equal to how many Pascals?	6
کوئی نہیں None of these	بہت زیادہ انرجی <u>Very high energy</u>	درمیانی انرجی Moderate energy	بہت کم انرجی Very low energy	ایو پوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے: In the evaporation process, liquid molecules which leave the surface of the liquid have:	7
فلورین Chlorine	کلورین Fluorine	ہیلیم Helium	ہائیڈروجن <u>Hydrogen</u>	ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟ Which one of these gas diffuses fastest?	8
مائع کا ابتدائی ٹمپریچر <u>Initial temperature of liquid</u>	مائع کی نوعیت Nature of liquid	بیرونی پریشر External Pressure	انٹرمولیکولر فورسز Inter-molecular Forces	ان میں سے کون سی چیز بوائونگ پوائنٹ پر اثر انداز نہیں ہوتی؟ Which one of these does not affect the boiling point?	9
کوئی نہیں None of these	والیم کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے Volume is kept constant	پریشر بڑھتا ہے <u>Pressure is increased</u>	ٹمپریچر بڑھتا ہے Temperature is increased	گیس کی ڈینسٹی بڑھتی ہے جب اس کا: Density of a gas increases, when its:	10
مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے Increase of polarity of molecules	انٹرمولیکولر فورسز میں اضافے سے Increase of inter-molecular forces	ٹمپریچر میں اضافے سے <u>Increase of temperature</u>	پریشر میں اضافے سے Increase of pressure	مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے؟ The vapour pressure of a liquid increases with the:	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	مادہ کی سادہ ترین حالت ہے: The simplest form of matter is:	گیس Gas	مائع Liquid	ٹھوس Solid	B اور C دونوں Both B, C
2	پریشر کا ایس آئی یونٹ ہے: The SI unit of pressure is:	m ²	N	mN ²	Nm ⁻²

4	3	2	1	3	مادہ کتنی طبعی حالتوں میں پایا جاتا ہے؟ Matter exists in _____ physical states.
بیرومیٹر Barometer	مانومیٹر Manometer	تھرمامیٹر Thermometer	ہائیڈرومیٹر Hydrometer	4	لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کے لیے کون سا آلہ استعمال ہوتا ہے؟ Which instrument is used to measure the pressure in the laboratory?
3.4 g dm^{-3}	2.4 g dm^{-3}	<u>1.4 g dm^{-3}</u>	0.4 g dm^{-3}	5	20°C اور نارمل ایٹموسفیرک پریشر پر آکسیجن گیس کی ڈینسٹی ہوتی ہے: At 20°C and at normal atmospheric pressure, the density of oxygen gas is:
وولٹ میٹر Voltmeter	الیکٹرومیٹر Electrometer	بیرومیٹر Barometer	مانومیٹر Manometer	6	ایٹموسفیرک پریشر معلوم کرنے کے لیے کون سا آلہ استعمال ہوتا ہے؟ Which instrument is used to measure atmospheric pressure?
120°C	100°C	128°C	<u>118°C</u>	7	ایسٹیک ایسڈ کا بوائونگ پوائنٹ ہے: The boiling point of acetic acid is:
40°C	39°C	38°C	<u>37°C</u>	8	انسان کا نارمل باڈی ٹمپریچر ہوتا ہے: The normal body temperature of human is:
<u>-273°C</u>	73K	173K	273K	9	کس ٹمپریچر پر گیس کا وولیم زیر و ہو گا؟ At what temperature will the gas volume be zero?
100°C	1°C	<u>0°C</u>	2°C	10	پانی کا فریزنگ پوائنٹ ہے: The freezing point of water is:
120°C	<u>100°C</u>	60°C	0°C	11	پانی کا بوائونگ پوائنٹ ہے: The boiling point of water is:
0.001 g cm^{-3}	0.108 g cm^{-3}	1.08 g cm^{-3}	<u>1.00 g cm^{-3}</u>	12	پانی کی کثافت ہے: The density of water is:
ریبر Rubber	پلاسٹک Plastic	گلاس Glass	ڈائمنڈ Diamond	13	کون سا ایک کرسٹالائن ٹھوس ہے؟ Which one is crystalline solid?
گلوکوز Glucose	پلاسٹک Plastic	ڈائمنڈ Diamond	سوڈیم کلورائیڈ NaCl	14	ایمورفس ٹھوس کی مثال ہے: Example of amorphous solid is:



باب 6: سلوشنز (مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ٹھوس میں مائع Gas in Solid	گیس میں ٹھوس Solid in Gas	مائع میں گیس Gas in Liquid	گیس میں مائع Liquid in Gas	دھند کس سلوشن کی مثال ہے؟ Mist is an example of solution:	1
کھر Fog	پانی میں نمک Opal	مکھن Butter	پانی میں شوگر Sugar in Water	ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟ Which one of these is a 'liquid in solid' solution?	2
دونوں A اور B Both A and B	سولویٹ سے سلوشن کی Solvent to solution	سولیوٹ سے سلوشن کی Solute to solution	سولویٹ سے سولیوٹ کی Solvent to solute	کنسنٹریشن کس کی نسبت ہے؟ Concentration is ratio of:	3
<u>0.25 M</u>	0.5 M	1 M	2 M	ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟	4

				Which one of these solutions contains more water?	
حل ہوتا ہے اور رسوب بنتے ہیں Dissolves and precipitates	آہستہ سے حل ہوتا ہے Dissolves slowly	حل نہیں ہوتا <u>Does not dissolve</u>	بلاتامل حل ہو جاتا ہے Dissolves readily	اگر سولیوٹ - سولیوٹ فورسز، سولیوٹ - سولیوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ: If the solute-solute forces are strong enough than those of solute-solvent forces. The solute:	5
<u>NaCl</u>	NaNO ₃	KNO ₃	KCl	ان میں سے کس کی سولیوٹیلٹی پر ٹمپریچر کا بہت معمولی اثر ہوگا؟ Which one of these will show negligible effect of temperature on its solubility?	6
شوگر کا سلوشن Sugar Solution	مِلک آف میگنیشیا <u>Milk of Magnesia</u>	روشنائی Ink	مِلک Milk	ان میں سے کون سا ہیٹروجنیوس مکسچر ہے؟ Which one of these is heterogeneous mixture?	7
چاک کا سلوشن Chalk Solution	جیلی <u>Jelly</u>	پینٹس Paints	شوگر کا سلوشن Sugar Solution	ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے: Tyndall effect is shown by:	8
% v/v	<u>% v/m</u>	% m/v	% m/m	اگر 100 گرام پانی میں 10 cm ³ الکل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے: If 10 cm ³ of alcohol is dissolved in 100 g of water, it is called:	9
کوئی نہیں None of these	کنسنٹریٹڈ سلوشن Concentrated Solution	آن سیچوریٹڈ سلوشن <u>Un- saturated Solution</u>	سپر سیچوریٹڈ سلوشن Super- saturated Solution	جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائلوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے: When a saturated solution is diluted it turns into:	10
سلوشن کے 1 dm ³ میں 1 dm ³ of solution	سولیوینٹ کے 1 dm ³ میں 1 dm ³ of solvent	سولیوینٹ کے 100 گرام میں 100 g of solvent	سلوشن کے 1 کلوگرام میں 1 kg of solution	مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو: Molarity is the number of moles of solute dissolved in:	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
پانی میں سیاہی کے قطرے Drops of ink in water	صابن کا سلوشن Soap Solution	ٹوتھ پیسٹ Toothpaste	سٹارچ سلوشن Starch Solution	حقیقی سلوشن کی ایک مثال ہے: The example of true solution is:	1
حقیقی سلوشن True Solution	سولیوٹیلٹی Solubility	سولیوینٹ Solvent	سولیوٹ Solute	سلوشن کا وہ جزو جو زیادہ مقدار میں ہو کہلاتا ہے: The component of a solution which is present in larger quantity is called:	2
ایتھر Ether	امونیا Ammonia	الکوحل Alcohol	پانی Water	یونیورسل سولیوینٹ ہے: Which one is a universal solvent?	3
ان سیچوریٹڈ سلوشن Unsaturated Solution	سولیوٹ Solute	سیچوریٹڈ سلوشن Saturated Solution	سولیوینٹ Solvent	سلوشن کا وہ جزو جو کم مقدار میں ہو، کہلاتا ہے: The component of solution which is present in smaller quantity is called:	4
MgCl ₂	KBr	NaCl	<u>C₆H₆</u>	پانی میں نا حل پذیر کمپاؤنڈ ہے: Which compound is insoluble in water?	5

Cu + Na	Cu + Fe	<u>Cu + Zn</u>	Cu + Ni	پیتل سلوشن کی مثال ہے:	6
دھواں Smoke	دھند Mist	کھر Fog	ہوا Air	کون سا گیس میں گیس کا سلوشن ہے؟	7
مائع میں ٹھوس Solid in Liquid	مائع میں مائع Liquid in Liquid	مائع میں گیس Gas in Liquid	گیس میں مائع Liquid in Gas	مکھن کس سلوشن کی مثال ہے؟	8
سپینشن Suspension	کولائیڈ Colloid	حقیقی سلوشن True Solution	سلوشن Solution	ملک آف میگنیشیا کس کی مثال ہے؟	9
پانی میں نمک Salt in water	پانی میں شوگر Sugar in water	سٹارچ Starch	پینٹس Paints	کولائیڈ کی مثال ہے:	10
108	104	<u>92</u>	90	قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمینٹس کی تعداد ہے:	11



باب 7: الیکٹروکیمسٹری

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟ Spontaneous chemical reactions take place in:	الیکٹرو لیتک سیل Electrolytic Cell	گیو انک سیل Galvanic Cell	نیلن سیل Nelson's Cell	ڈاؤنزیل Downs Cell
2	ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کون سا کیمیکل ری ایکشن ہے؟ Formation of water from hydrogen and oxygen is:	ریڈاکس Redox Reaction	اساس-تیزاب کاری ایکشن Acid- Base Reaction	نیوٹریلائزیشن Neutralization	تخلیل Decomposition
3	ان میں سے کون سا الیکٹرو لیتک سیل نہیں؟ Which one of these is not an electrolytic cell?	ڈاؤنزیل Downs Cell	گیو انک سیل Galvanic Cell	نیلن سیل Nelson's Cell	A اور C دونوں Both A and C
4	$K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟ The oxidation number of chromium in $K_2Cr_2O_7$ is:	+2	+6	+14	+7
5	ان میں سے کون سا الیکٹرو لائٹ نہیں ہے؟ Which one of these is not an electrolyte?	شوگر کا سلوشن Sugar Solution	سلفیورک ایسڈ کا سلوشن Sulphuric Acid Solution	چونے کا سلوشن Lime Solution	سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن Sodium Chloride Solution
6	کروٹن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟ The most common example of corrosion is:	کیمیکل توڑ پھوڑ Chemical Decay	لوہے کو زنگ لگنا Rusting of Iron	ایلو مینیم کو زنگ لگنا Rusting of Aluminium	ٹن کو زنگ لگنا Rusting of Tin

O_2	O_3	H_2	Cl_2	نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ ساتھ کاسٹک سوڈا تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ اس میں ان میں سے کون سی گیس کیتھوڈ پر پیدا ہوتی ہے؟ Nelson's cell is used to prepare caustic soda along with gases. Which of these gas is produced at cathode:	7
ہائڈروجن کا آکسائیڈ انٹرننگ ایجنٹ کے طور پر کام کرنا Hydrogen behaves as oxidizing agent	آکسیجن کا الیکٹرون حاصل کرنا Oxygen gains electrons	آکسیجن کی ریڈکشن Oxygen has reduced	ہائڈروجن کی آکسائیڈیشن Hydrogen has oxidized	ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران ان میں سے کیا واقعہ نہیں ہوتا؟ During the formation of water from hydrogen and oxygen, which of these does not occur:	8
$Fe(OH)_3$	$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	زنک کا فارمولا کیا ہے؟ The formula of rust is:	9
H_2	Cl^-	H^+	Zn	زنک اور ہائڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسائیڈ انٹرننگ ایجنٹ کون سا ہوتا ہے؟ In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is:	10

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
+6	+5	+4	+3	$KClO_3$ میں Cl کا آکسائیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of Cl in $KClO_3$ is:	1
ایڈیشن ری ایکشن Addition Reaction	ریڈاکس ری ایکشن Redox Reaction	آکسائیڈیشن ری ایکشن Oxidation Reaction	ریڈکشن ری ایکشن Reduction Reaction	H_2S کا سلفر میں تبدیل ہونا ہے: The conversion of H_2S to sulphur is:	2
-2	0	-1	+1	آزاد حالت میں ایلیمنٹ کا آکسائیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of all elements in the free state is:	3
-2	0	-1	+1	میٹل ہائیڈرائڈز میں ہائڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of hydrogen in metal hydrides is:	4
+2	+1	-2	-1	OF_2 میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of oxygen in OF_2 is:	5
-10	+8	+6	+4	H_2SO_4 میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of sulphur in H_2SO_4 is:	6
-3	+6	+5	+3	HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of nitrogen in HNO_3 is:	7
-2	-1	+2	+1	HCl میں کلورین کا آکسائیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of chlorine in HCl is:	8
ایسٹیک ایسڈ Acetic Acid	بنزین Benzene	سوڈیم کلورائیڈ NaCl	چینی Sugar	کون سا ایک طاقتور الیکٹرو لائٹ ہے؟ Which one is a strong electrolyte?	9
C_6H_6	NaCl	CH_3COOH	NaOH	نان الیکٹرو لائٹ کی مثال ہے: Which is an example of non-electrolyte?	10

<u>Ca(OH)₂</u>	NaCl	NaOH	H ₂ SO ₄	کمزور الیکٹرولائٹ کی مثال ہے: The example of weak electrolyte is:	11
الائنگ Alloying	گیلوانائزنگ Galvanizing	ریڈیوسنگ Reducing	آکسڈائزنگ Oxidizing	آئرن پر زنک کی باریک تہہ جمانے کا عمل کہلاتا ہے: The process of coating a thin layer of zinc on iron is called:	12



باب 8: کیمیکل ری ایکٹیویٹی

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
یہ تمام <u>All of these</u>	ٹرائی پوزیٹو Tri-positive	ڈائی پوزیٹو Di-positive	یونی پوزیٹو Uni-positive	میٹلز کون سے آئن والا چارج بناتے ہیں؟ Metals can form ions carrying charges:	1
کیلشیم <u>Calcium</u>	آئرن Iron	میگنیشیم Magnesium	سوڈیم Sodium	ان میں سے کون سی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟ Which one of these metal burns with a brick red flame?	2
فاسفورس کے ساتھ Phosphorus	سلفر کے ساتھ Sulphur	نائٹروجن کے ساتھ <u>Nitrogen</u>	ہائیڈروجن کے ساتھ Hydrogen	سوڈیم بہت ری ایکٹیو میٹل ہے، لیکن یہ ری ایکٹ نہیں کرتی: Sodium is extremely reactive metal, but it does not react with:	3
سوڈیم Sodium	لیتھیم <u>Lithium</u>	میگنیشیم Magnesium	کیلشیم Calcium	ان میں سے ہلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کون سا ایلیمنٹ ہے؟ Which one of these is the lightest metal?	4
معتدل میٹلک بانڈنگ Moderate metallic bonding	نان میٹلک بانڈنگ Non-metallic bonding	کمزور میٹلک بانڈنگ <u>Weak metallic bonding</u>	طاقتور میٹلک بانڈنگ Strong metallic bonding	خالص الکی میٹلز کو چاقو سے کاٹا جاسکتا ہے مگر آئرن کو نہیں کاٹا جاسکتا، اس کی وجہ ہے: Pure alkali metals can be cut simply by knife but iron cannot because of alkali metals have:	5
سلور Silver	گولڈ Gold	آئرن Iron	سوڈیم <u>Sodium</u>	ان میں سے کون سی میٹل کم میلبل ہے؟ Which one of these is less malleable?	6
حرارت کی اچھی کنڈکٹرز ہیں Good conductors of heat	یہ الیکٹرو پوزیٹو ہیں <u>They are electro-positive</u>	ان کی الیکٹرون افینٹی ہوتی ہے They have electron affinity	یہ الیکٹرو نیگیٹو ہیں They are electro-negative	میٹلز آسانی سے الیکٹرون خارج کرتے ہیں، کیونکہ: Metals lose their electrons easily because:	7
میگنیشیم Magnesium	سلیمنیم Selenium	ایلمینیم Aluminum	سوڈیم <u>Sodium</u>	ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟ Which one of these is brittle?	8
کاربن Carbon	آیوڈین <u>Iodine</u>	فاسفورس Phosphorus	سلفر Sulphur	ان میں سے کون سا نان میٹل چمکدار ہے؟ Which one of these non-metal is lustrous?	9
ڈائمنڈ <u>Diamond</u>	آیوڈین Iodine	فاسفورس Phosphorus	گرافائیٹ Graphite	نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کونسا نہایت سخت ہے؟ 10	

				Non-metals are generally soft, but which one of these is extremely hard?	
کاربن Carbon	کیلیم Calcium	پوٹاشیم Potassium	سوڈیم Sodium	ان میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟ Which one of these will not react with dilute HCl?	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ایلو مینیم Aluminum	سیزیئم Cesium	گولڈ Gold	آئرن Iron	سب سے زیادہ ری ایکٹیو میٹل ہے: The most reactive metal is:	1
گولڈ Gold	سلور Silver	پلاٹینم Platinum	آئرن Iron	سب سے زیادہ قیمتی میٹل ہے: The most precious metal is:	2
مرکری Mercury	ایلو مینیم Aluminum	سوڈیم Sodium	پوٹاشیم Potassium	سب سے کم ری ایکٹیو میٹل ہے: The least reactive metal is:	3
سوڈیم Sodium	گولڈ Gold	زنک Zinc	آئرن Iron	کون سی دھات پر منرل ایسڈز یا الکلیز کا بھی اثر نہیں ہوتا؟ It is not affected by any single mineral acid or base:	4
زرد پیلا Yellow	سنہری پیلا Golden Yellow	اینٹ جیسا سرخ Brick Red	بھڑکیلا سفید Lustrous White	ہوا میں جلنے پر میگنیشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے: When burned in the air, the color of magnesium flame is:	5
27	23	22	21	فضاء میں آکسیجن کی فیصد مقدار ہے: The percentage of oxygen in the atmosphere is:	6
آئیوڈین Iodine	برومین Bromine	کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟ Which halogen has the lowest electronegativity?	7
N	Cl	O	F	کس ایلیمنٹ کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟ Which element has the highest electronegativity?	8
3.0	2.1	3.5	4	فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی ہے: The electronegativity of fluorine is:	9
48%	47%	46%	45%	زمین کی سطح پر آکسیجن کی مقدار ہے: The amount of oxygen in earth's crust is:	10