SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i Which one of the following element is found in much abundance in earth's crust?
درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟ i

(A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلومینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Iron آئرن

ii The most abundant element occuring in the ocean is:
سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کون سا ایلیمنٹ ہے: ii

(A) Oxygen آکسیجن (B) Hydrogen ہائیڈروجن (C) Nitrogen نائٹروجن (D) Silicon سیلیکان

iii The amount of energy given out when 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۔ iii

(A) Latice energy لیٹس انرجی (B) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی (C) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی (D) Electron affinity الیکٹرون افینٹی

iv Point out the correct statement about electron affinity:
الیکٹران افینٹی کے متعلق درست بیان کی نشاندہی کیجیے۔ iv

(A) It is measured in 3 اس کی پیائش 3 میں کی جاتی ہے (B) It involves absorption of energy اس میں انرجی کا انجذاب ہوتا ہے (C) It decreases in period یہ پیریڈ میں کم ہوتی ہے (D) It increases in group یہ گروپ میں زیادہ ہوتی ہے

v Covalent bond involves the:
کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے۔ v

(A) Donation of electrons الیکٹرونز کے عطیہ کا (B) Acceptance of electrons الیکٹرونز کے ایکسیپٹنس کا (C) Sharing of electrons الیکٹرونز کے شیئرنگ کا (D) Repulsion of electrons الیکٹرونز میں ریپلشن کا

vi Which pair of the molecules has same type of covalent bonds:
مالیکیولز کا کون سا جوڑا ایک ہی قسم کے کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ vi

(A) $O_2\, and\, N_2$ (B) $O_2\, and\, HCl$ (C) $O_2\, and\, C_2H_4$ (D) $O_2\, and\, C_2H_2$

vii The electron deficient molecule is:
جس مالیکیول میں الیکٹران کی کمی پائی جاتی ہے وہ ہے۔ vii

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

viii Which pair of the following has polar covalent bond?
مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ viii

(A) $Cl_2\, and\, O_2$ (B) $N_2\, and\, H_2O$ (C) $C_2H_2\, and\, H_2O$ (D) $HCl\, and\, H_2O$

ix Which one of the following is the weakest force?
درج ذیل میں سے کون سی فورسز کمزور ترین ہیں؟ ix

(A) Ionic force آئیونک فورس (B) Covalent force کوویلنٹ فورس (C) Intermolecular force انٹر مالیکیولر فورس (D) Co-ordinate covalent force کوآرڈینیٹ کوویلنٹ فورس

x When a saturated solution is diluted it turns into:
جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائلیوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔ x

(A) Super saturated Solution سپر سیچوریٹڈ سلوشن (B) Saturated Solution سیچوریٹڈ سلوشن (C) Concentrated Solution کنسنٹریٹڈ سلوشن (D) Unsaturated Solution اَن سیچوریٹڈ سلوشن

xi Molarity is the number of moles of solute dissolved in:
مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی تعداد ہے جو حل شدہ ہو: xi

(A) kg of solution 1 سولوشن کے کلو گرام میں (B) gm of sovlent 100 سولوینٹ کے 100 گرام میں (C) of solvent dm^3 1 سولوینٹ کے $1\, dm^3$ میں (D) of solution dm^3 1 سولوشن کے $1\, dm^3$ میں

xii If the solute-solute forces are strong enough than those of solute-solvent forces than solute.
اگر سولیوٹ -سولیوٹ فورسز سولیوٹ-سولوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ: xii

(A) Dissolves readily بلا تعامل حل ہوجاتا ہے (B) Does not dissolve حل نہیں ہوتا (C) Dissolves slowly آہستہ سے حل ہوجاتا ہے (D) Dissolves and precipitates حل ہوتا ہے اور رسوب بنتے ہیں

xiii The most common example of corrosion is:
کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔ xiii

(A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا (C) Rusting of aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا

xiv Sodium is very reactive metal but it does not react with ....:
سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے لیکن یہ ری ایکٹ نہیں کرتی--------- سے xiv

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Nitrogen نائٹروجن (C) Sulphur سلفر (D) Phosphorus فاسفورس

xv Which one of the following will not react with dilute HCl?
درج ذیل میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟ xv

(A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم (C) Calcium کیلشیم (D) Carbon کاربن

Excellence of Knowledge WWW.NOTESPK.COM

MCQs Ans Key

Q:1 (A)	Q:2 (A)	Q:3 (D)	Q:4 (A)	Q:5 (C)	Q:6 (C)
Q:7 (B)	Q:8 (D)	Q:9 (C)	Q:10 (D)	Q:11 (D)	Q:12 (B)
Q:13 (B)	Q:14 (B)	Q:15 (D)			

SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i The most abundant element occuring in the ocean is: سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کون سا ایلیمنٹ ہے: i

(A) آکسیجن Oxygen (B) ہائیڈروجن Hydrogen (C) نائٹروجن Nitrogen (D) سلیکان Silicon

ii Which is third abundant gas found in the Earth's crust? کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے؟ ii

(A) ایلومینیم Aluminium (B) آکسیجن Oxygen (C) نائٹروجن Nitrogen (D) آرگون Argon

iii Which one of the following can be separated by physical mean? درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جا سکتا ہے؟ iii

(A) مکسچر Mixture (B) ایلیمنٹس Elements (C) کمپاؤنڈز Compounds (D) ریڈیکلز Radicals

iv Molecular mass of water is: پانی کا مالیکیولر ماس ہوتا ہے۔ iv

(A) 18 amu (B) 18 g (C) 18 mg (D) 18 kg

v The amount of energy given out when 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۔ v

(A) لیٹس انرجی Latice energy (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (C) الیکٹرونیگیٹیویٹی Electronegativity (D) الیکٹرون افینٹی Electron affinity

vi Covalent bond involves the: کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے۔ vi

(A) الیکٹرونز کے عطیہ کا Donation of electrons (B) الیکٹرونز کے ایکسپٹینس کا Acceptance of electrons (C) الیکٹرونز کے شیئرنگ کا Sharing of electrons (D) الیکٹرونز میں ریپلشن کا Repulsion of electrons

vii The electron deficient molecule is: جس مالیکیول میں الیکٹران کی کمی پائی جاتی ہے وہ ہے۔ vii

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

viii Transfer of electrons between atoms result in: ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے۔ viii

(A) مٹیلک بانڈنگ Metallic Bonding (B) آئیونک بانڈنگ Ionic Bonding (C) کوویلنٹ بانڈنگ Covalent Bonding (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ Coordinate covalent Bonding

ix Which pair of the following has polar covalent bond? مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ ix

(A) $Cl_2 \, and \, O_2$ (B) $N_2 \, and \, H_2O$ (C) $C_2H_2 \, and \, H_2O$ (D) $HCl \, and \, H_2O$

x Ice Floots on water because: برف پانی پر تیرتی ہے کیونکہ۔ x

(A) برف پانی سے کثیف ہے Ice in denser than water (B) برف کی کرسٹلائن ساخت Ice is crystalline in nature (C) پانی برف سے کثیف ہے Water is denser than Ice (D) پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں۔ Water molecules move randomly

xi In evaporation process, liquid molecules which leaves the surface of the liquid have: ایوپوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے۔ xi

(A) بہت کم انرجی Very low energy (B) درمیانی انرجی Moderate energy (C) بہت زیادہ انرجی Very high energy (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

xii The vapour pressure of a liquid increase with increase of ....: --------- میں اضافہ سے مائع کا ویپر پریشر بڑھتا ہے۔ xii

(A) مالیکیولز کی پولیریٹی Polarity of molecule (B) انٹر مالیکیولر فورسز Intermolecular forces (C) ٹمپریچر Temperature (D) پریشر Pressure

xiii The formula of Rust is: زنگ کا فارمولا ہے۔ xiii

(A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3.nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3$

xiv Which one of the following element is the lightest and floats on water? ان میں سے ہلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کون سا ایلیمنٹ ہے؟ xiv

(A) Ca (B) Li (C) Na (D) Mg

xv Which of the following is less malleable metal? درج ذیل میں سے کونسی میٹل کم میلیبل ہے؟ xv

(A) آئرن Iron (B) گولڈ Gold (C) سوڈیم Sodium (D) سلور Silver

MCQs Ans Key

Q:1 (A)	Q:2 (D)	Q:3 (A)	Q:4 (A)	Q:5 (D)	Q:6 (C)
Q:7 (B)	Q:8 (B)	Q:9 (D)	Q:10 (C)	Q:11 (C)	Q:12 (B)
Q:13 (A)	Q:14 (B)	Q:15 (C)			

SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i Which one of the following can be separated by physical mean? | درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جا سکتا ہے؟ i

(A) Mixture مکسچر (B) Elements ایلیمنٹس (C) Compounds کمپاؤنڈز (D) Radicals ریڈیکلز

ii One amu (atomic mass unit) is equivalent to: | ایک amu(اٹامک ماس یونٹ) برابر ہے۔ ii

(A) $1.66 \times 10^{-24} g$ (B) $1.66 \times 10^{-24} mg$ (C) $1.66 \times 10^{-23} g$ (D) $1.66 \times 10^{-24} Kg$

iii Which one of the following shell consists of three subshells? | ان میں سے کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟ iii

(A) O-shell O-شیل (B) N-shell N-شیل (C) L-shell L-شیل (D) M-shell M-شیل

iv Transition elements are: | ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہیں: iv

(A) All gases تمام گیسز (B) All metals تمام میٹلز (C) All non-metals تمام نان میٹلز (D) All metalloids تمام میٹلائیڈز

v Which one of the following decreases in periods of periodic table? | پیریاڈک ٹیبل کے پیریڈز میں درج ذیل میں سے کس کی ویلیو میں کمی کا رجحان ہے؟ v

(A) Atomic radius ایٹمی رداس (B) Ionization Energy آیونائزیشن انرجی (C) Electron affinity الیکٹران افینیٹی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹوٹی

vi The amount of energy given out when 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۔ vi

(A) Latice energy لیٹس انرجی (B) Ionization energy آیونائزیشن انرجی (C) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی (D) Electron affinity الیکٹرون افینٹی

vii Point out the correct statement about electron affinity: | الیکٹران افینٹی کے متعلق درست بیان کی نشاندہی کیجیے۔ vii

(A) It is measured in 3 اس کی پیائش 3 میں کی جاتی ہے (B) It involves absorption of energy اس میں انرجی کا انجذاب ہوتا ہے (C) It decreases in period یہ پیریڈ میں کم ہوتی ہے (D) It increases in group یہ گروپ میں زیادہ ہوتی ہے

viii Which one of the following halogen has lowest electronegativity: | درج ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹوٹی سب سے کم ہے۔ viii

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

ix Which one of the following is an electron deficient molecule? | درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرانز کی کمی پائی جاتی ہے؟ ix

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

x The bond formed between two non-metals is expected to be: | دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہو گا۔ x

(A) Covalent (B) Ionic (C) Coordinate covalent (D) Metallic

xi How many electrons are involved in triple covalent bond: | ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹران حصہ لیتے ہیں؟ xi

(A) 2 (B) 4 (C) 6 (D) 8

xii Ice Floots on water because: | برف پانی پر تیرتی ہے کیونکہ۔ xii

(A) Ice in denser than water برف پانی سے کثیف ہے (B) Ice is crystalline in nature برف کی کرسٹلائن ساخت (C) Water is denser than Ice پانی برف سے کثیف ہے (D) Water molecules move randomly پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں۔

xiii In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is: | زنک اور HCl کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ ہوتا ہے۔ xiii

(A) Zn (B) H^+ (C) Cl^- (D) H_2

xiv Metals forms ion carring which charge? | میٹلز کونسے آئن والا چارج بناتے ہیں؟ xiv

(A) Unipositive یونی پوزیٹو (B) Dipositive ڈائی پوزیٹو (C) Tripositive ٹرائی پوزیٹو (D) All تمام

xv Sodium is very reactive metal but it does not react with ....: | سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے لیکن یہ ری ایکٹ نہیں کرتی-------- سے xv

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Nitrogen نائٹروجن (C) Sulphur سلفر (D) Phosphorus فاسفورس

MCQs Ans Key

Q:1 (A)	Q:2 (B)	Q:3 (D)	Q:4 (B)	Q:5 (A)	Q:6 (D)
Q:7 (A)	Q:8 (C)	Q:9 (B)	Q:10 (A)	Q:11 (C)	Q:12 (C)
Q:13 (A)	Q:14 (D)	Q:15 (B)			

SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i The valency of phosphate radical is: فاسفیٹ ریڈیکل کی ویلنسی ہے: i

(A) 1- (B) 2- (C) 3- (D) 4-

ii A monoatomic molecule is: ایک مونو اٹامک مالیکیول ہے: ii

(A) He (B) O_2 (C) N_2 (D) H_2O

iii No. of atoms in gram carbon is: گرام کاربن میں ایٹوں کی تعداد: iii

(A) 6.02×10^{23} (B) 12.04×10^{23} (C) 1.672×10^{-24} (D) 18.06×10^{23}

iv Mass of one mole chlorine gas is: ایک مول کلورین گیس کا ماس ہے : iv

(A) g 71 (B) g 35.5 (C) g 44 (D) g 32

v An element has 5 electrons in M shell, its atomic number will be: ایک ایلیمنٹ کے M شیل میں پانچ الیکٹرانز ہیں۔ اس کا اٹامک نمبر ہو گا۔ v

(A) 5 (B) 10 (C) 15 (D) 18

vi Electronegativity of fluorine is: فلورین کی الیکٹرونیگیٹو یٹی ہوتی ہے۔ vi

(A) 4 (B) 3.5 (C) 2.1 (D) 3

vii From left to right, along the period which one of the following decreases: بائیں سے دائیں ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟ vii

(A) Atomic radius ایٹمی رداس (B) Ionization Energy آئیونائزیشن انرجی (C) Electron affinity الیکٹران افینیٹی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹویٹی

viii Point out the correct statement about electron affinity: الیکٹران افینیٹی کے متعلق درست بیان کی نشاندہی کیجیے۔ viii

(A) It is measured in 3 اس کی پیمائش 3 میں کی جاتی ہے (B) It involves absorption of energy اس میں انرجی کا انجذاب ہوتا ہے (C) It decreases in period یہ پیریڈ میں کم ہوتی ہے (D) It increases in group یہ گروپ میں زیادہ ہوتی ہے

ix Which type of bond is present in H -F molecule? H - F کے مالیکیول میں کون سا بانڈ پایاجاتا ہے؟ ix

(A) Ionic آئیونک (B) Non-polar نان پولر (C) Polar covalent پولر کوویلنٹ (D) Coordinate کوآرڈی نیٹ

x The electron deficient molecule is: جس مالیکیول میں الیکٹران کی کمی پائی جاتی ہے وہ ہے۔ x

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

xi Ice Floots on water because: برف پانی پر تیرتی ہے کیونکہ۔ xi

(A) Ice in denser than water برف پانی سے کثیف ہے (B) Ice is crystalline in nature برف کی کرسٹلائن ساخت (C) Water is denser than Ice پانی برف سے کثیف ہے (D) Water molecules move randomly پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں۔

xii Example of "Gas in Liquid" is: "گیس میں مائع" کی مثال ہے۔ xii

(A) Air ہوا (B) Oxygen in water پانی میں آکسیجن (C) Mist دھند (D) Smoke in air ہوا میں دھواں

xiii The oxidation number of an element at free state is: آزاد حالت میں ایلیمنٹ کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ xiii

(A) 1+ (B) 1- (C) Zero (D) 2-

xiv Which metal easily break? کونسی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟ xiv

(A) Sodium سوڈیم (B) Aluminium ایلومینیم (C) Selenium سلینیم (D) Magnesium میگنیشیم

xv The difference between electronegativity of hydrogen and chlorine is: ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرونیگیٹویٹی کا فرق ہے: xv

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

WWW.NOTESPK.COM

MCQs Ans Key

Q:1 (C)	Q:2 (A)	Q:3 (A)	Q:4 (A)	Q:5 (C)	Q:6 (A)
Q:7 (A)	Q:8 (A)	Q:9 (C)	Q:10 (B)	Q:11 (C)	Q:12 (B)
Q:13 (C)	Q:14 (A)	Q:15 (A)			

SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i Mass number of hydrogen is: — ہائیڈروجن کا ماس نمبر ہے۔ i

(A) 0 (B) 1 (C) 2 (D) 1-

ii Which element is found in most abundance in the atmosphre? — کون سا ایلیمنٹ کرہ ہوائی میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟ ii

(A) نائٹروجن Nitrogen (B) آکسیجن Oxygen (C) آرگان Argon (D) کلورین Chlorine

iii 6th to 7th period of long form of operiodic table are called:- — لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں چھٹا اور ساتواں پیریڈ کہلاتے ہیں۔ iii

(A) شارٹ پیریڈز Short periods (B) لونگ پیریڈز Long periods (C) ویری لونگ پیریڈز Very long periods (D) نارمل پیریڈز Normal periods

iv Ionization Energy increase in period because: — آئیونائزیشن انرجی پیریڈ میں بڑھتی ہے کیونکہ iv

(A) شیلز کی تعداد میں اضافہ Number of shells increases (B) شیلز کی تعداد میں کمی Number of Shell decreases

(C) الیکٹرونز کی تعداد میں کمی Number of Electrons decreases

(D) نیوکلیئس اور ویلنس شیل میں موجود الیکٹرونز کے درمیان کشش کی قوت میں اضافہ Force of attraction between valence shell electrons and nucleus increases

v Along the period which one decreases? — ایک پیریڈ میں کونسی چیز کم ہوتی ہے؟ v

(A) ایٹمی رداس Atomic radius (B) آیونائزیشن انرجی Ionization Energy (C) الیکٹران افینیٹی Electron affinity

(D) الیکٹرونیگٹویٹی Electronegativity

vi After gaining one electron, chlorine atom attains the electronic configuration of which noble gas? — کلورین ایٹم ایک الیکٹرون حاصل کرنے کے بعد کون سی گیس کی الیکٹرونک کنفگریشن اختیار کرلیتا ہے؟ vi

(A) ہیلیم Helium (B) نی اون Neon (C) آرگون Argon (D) کرپٹان Krypton

vii Hydrogen bond is represented by: — ہائیڈروجن بانڈ کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ vii

(A) نقطہ دار لائن سے Dotted line (B) سنگل لائن سے Single line (C) ڈبل لائنز سے Double lines (D) ٹرپل لائنز سے Triple lines

viii Ice Floots on water because: — برف پانی پر تیرتی ہے کیونکہ۔ viii

(A) برف پانی سے کثیف ہے Ice in denser than water (B) برف کی کرسٹلائن ساخت Ice is crystalline in nature

(C) پانی برف سے کثیف ہے Water is denser than Ice

(D) پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں۔ Water molecules move randomly

ix Which of the following is solution of liquid in solid? — ان میں سے کونسا ٹھوس میں مائع کا سلوشن ہے؟ ix

(A) پانی میں شوگر Sugar in water (B) مکھن Butter (C) دودھیا پتھر Milky stone (D) دھند Fog

x Whose reduction is occuring in the following reaction: $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$ — درج ذیل ری ایکشن میں کس کی ریڈکشن ہو رہی ہے؟ x

(A) Zn (B) Cu (C) C (D) Zn,C

xi Which one is not strong electrolyte? — کونسا ایک طاقتور الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟ xi

(A) HCl (B) CH_3COOH (C) $NaOH$ (D) H_2SO_4

xii The example of strong electrolyte is: — طاقتور الیکٹرولائٹ کونسا ہے؟ xii

(A) NaOH (B) $Ca(OH)_2$ (C) CH_3COOH (D) H_2O

xiii ------ is a week electrolyte: — ایک کمزورالیکٹرولائٹ ہے۔ xiii

(A) $NaCl$ (B) $Ca(OH)_2$ (C) $NaOH$ (D) H_2SO_4

xiv A metal which is soft and can be cut with knife is: — ایک میٹل جوکہ نرم ہوتی ہے اور اُسے چاقو سے کاٹا جاسکتا ہے: xiv

(A) کیلشیم Calcium (B) سوڈیم Sodium (C) میگنیشیم Magnesium (D) آئرن Iron

xv Electronegativity of Bromine is: — برومین کی الیکٹرونیگیٹویٹی ہے۔ xv

(A) 4.0 (B) 3.2 (C) 3.0 (D) 2.7

MCQs Ans Key

Q:1 (B)	Q:2 (A)	Q:3 (C)	Q:4 (D)	Q:5 (A)	Q:6 (C)
Q:7 (A)	Q:8 (C)	Q:9 (B)	Q:10 (A)	Q:11 (B)	Q:12 (A)
Q:13 (A)	Q:14 (B)	Q:15 (C)			

SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i The valency of Iron in Ferrous sulphate (FeS_4) is: | فیرس سلفیٹ $(FeSO_4)$ میں آئرن کی ویلنسی ہوتی ہے: i

(A) 2+ (B) 3+ (C) 4+ (D) 5+

ii Majority of the elements exist in the form of: | ایلیمنٹس کی اکثریت کس حالت میں پائی جاتی ہے؟ ii

(A) Gas گیس (B) Liquid مائع (C) Solid ٹھوس (D) Metalloids میٹلائیڈز

iii How many electrons can accommodate in L shell? | L شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟ iii

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

iv How many electrons can accommodate in p subshell: | P سب شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹران ہوتے ہیں: iv

(A) 1 (B) 4 (C) 6 (D) 8

v Modern periodic law was presented by: | جدید پیریاڈک لاء پیش کیا۔ v

(A) Dobereiner ڈو برائنر (B) Newland نیولینڈ (C) Mendleev مینڈلیف (D) H.Moseley ایچ موزلے

vi Long form of periodic table is constructed on the basis of: | لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔ vi

(A) Mass Number ماس نمبر (B) Atomic Number اٹامک نمبر (C) Atomic Mass اٹامک ماس (D) Principle of Mendleev مینڈلیف کا اصول

vii From left to right, along the period which one of the following decreases: | بائیں سے دائیں ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟ vii

(A) Atomic radius ایٹمی رداس (B) Ionization Energy آئیونائزیشن انرجی (C) Electron affinity الیکٹران فینیٹی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹویٹی

viii The triple bonds present in Nitrogen molecule are: | نائٹروجن مالیکیول میں ٹرپل بانڈ ہوتے ہیں۔ viii

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

ix The force among the molecules is: | مالیکیولز کے درمیان پائی جانے والی فورس ہے: ix

(A) Covalent force کوویلنٹ فورس (B) Metallic force میٹلک فورس (C) Intermolecular force انٹر مالیکیولر فورس (D) Ionic force آئیونک فورس

WWW.NOTESPK.COM

x Metal alloy is an example of: | دھاتوں کے الائے مثال ہے: x

(A) Liquid in Gas گیس میں مائع (B) Gas in Liquid مائع میں گیس (C) Liquid in Solid گیس میں ٹھوس (D) Solid in Solid ٹھوس میں ٹھوس

xi Which solution contains more water? | کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟ xi

(A) M 0.5 (B) M 0.25 (C) M 1 (D) M 2

xii The compound insoluble in water is: | پانی میں ناحل پذیر کمپاؤنڈ ہے۔ xii

(A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$

xiii The oxidation number of hydorgen in metal hydrides is: | میٹل ہائیڈرائیڈز میں ہائیڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔ xiii

(A) 1+ (B) 1- (C) 0 (D) 2-

xiv Least conductor of heat: | حرارت کی سب سے کم تر کنڈکٹر ہے۔ xiv

(A) Iron آئرن (B) Gold گولڈ (C) Silver سلور (D) Lead لیڈ

xv The Halogen which exists as solid at room temperature is: | ہیلوجن جو روم ٹمپریچر پر ٹھوس حالت میں پائی جاتی ہے۔ xv

(A) Chlorine کلورین (B) bromine برومین (C) Fluorine فلورین (D) Iodine آیوڈین

MCQs Ans Key

Q:1 (A)	Q:2 (C)	Q:3 (B)	Q:4 (C)	Q:5 (D)	Q:6 (B)
Q:7 (A)	Q:8 (C)	Q:9 (C)	Q:10 (D)	Q:11 (B)	Q:12 (A)
Q:13 (B)	Q:14 (D)	Q:15 (D)			

SMART TEST SERIES

www.notespk.com : info@notespk.com

Name:		Roll#:		Class:	CLASS-9
Subject:	Chemistry-9	Date:		Time:	
Test Type #	Type 1 - MCQs Test - MCQs=15 - Marks=15				
Test Syllabus:	Full Book				

i Which 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؟ i

(A) 32 amu (B) $1.92 \times 10^{-25} amu$ (C) $53.12 \times 10^{-24} amu$ (D) $192.64 \times 10^{-25} amu$

ii The mass of one molecule of water is:
پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہوتا ہے۔ ii

(A) 18 amu (B) 18 g (C) 18 mg (D) H_2O

iii ________ number of moles are equivalent to 8 gram of CO_2:
CO_2 کے آٹھ گرامز اس کے ــــــمولز کے برابر ہیں: iii

(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24

iv Along the period which one decreases?
ایک پیریڈ میں کونسی چیز کم ہوتی ہے؟ iv

(A) اٹیمی رداس Atomic radius (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization Energy (C) الیکٹران افینیٹی Electron affinity (D) الیکٹرونیگیٹویٹی Electronegativity

v Which one of the following halogen has lowest electronegativity:
درج ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹویٹی سب سے کم ہے۔ v

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

vi Covalent bond involves the:
کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے۔ vi

(A) الیکٹرونز کے عطیہ کا Donation of electrons (B) الیکٹرونز کے ایکسیپٹنس کا Acceptance of electrons (C) الیکٹرونز کے شیئرنگ کا Sharing of electrons (D) الیکٹرونز میں ریپلشن کا Repulsion of electrons

vii Which one of the following is an electron deficient molecule?
درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرانز کی کمی پائی جاتی ہے؟ vii

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

viii A bond pair in covalent molecule usually has:
کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے۔ viii

(A) ایک الیکٹران One electron (B) تین الیکٹران Three electron (C) چار الیکٹرونز Four electron (D) دو الیکٹرونز Two electron

ix The bond formed between two non-metals is expected to be:
دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہو گا۔ ix

(A) Covalent (B) Ionic (C) Coordinate covalent (D) Metallic

x In evaporation process, liquid molecules which leaves the surface of the liquid have:
ایویپوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے۔ x

(A) بہت کم انرجی Very low energy (B) درمیانی انرجی Moderate energy (C) بہت زیادہ انرجی Very high energy (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

xi When a saturated solution is diluted it turns into:
جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائلیوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔ xi

(A) سپر سیچوریٹڈ سلوشن Super saturated Solution (B) سیچوریٹڈ سلوشن Saturated Solution (C) کنسنٹریٹڈ سلوشن Concentrated Solution (D) اَن سیچوریٹڈ سلوشن Unsaturated Solution

xii Conentration is ratio of:
کنسنٹریشن نسبت ہے: xii

(A) سولوینٹ سے سولیوٹ کی Solvent to Solute (B) سولیوٹ سے سلوشن کی Solute to Solution (C) سولوینٹ سے سلوشن کی Solvent to Solution (D) Aاور B دونوں Both A & B

xiii Which solution contains more water?
کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟ xiii

(A) 0.5 M (B) 0.25 M (C) 1 M (D) 2 M

xiv Metals forms ion carring which charge?
میٹلز کونسے آئن والا چارج بناتے ہیں؟ xiv

(A) یونی پوزیٹو Unipositive (B) ڈائی پوزیٹو Dipositive (C) ٹرائی پوزیٹو Tripositive (D) تمام All

xv Metals lose their electrons easily because:
میٹلز آسانی سے الیکٹران خارج کرتی ہیں کیونکہ: xv

(A) یہ الیکٹرونیگیٹو ہیں They are electronegative (B) ان کی الیکٹران افینیٹی ہوتی ہے They have electron affinity (C) یہ الیکٹروپازیٹو ہیں They are electropositive (D) حرارت کی اچھی کنڈکٹر ہیں Good conductor of heat

Excellence of Knowledge WWW.NOTESPK.COM

MCQs Ans Key

Q:1 (A)	Q:2 (A)	Q:3 (B)	Q:4 (A)	Q:5 (C)	Q:6 (C)
Q:7 (B)	Q:8 (D)	Q:9 (A)	Q:10 (C)	Q:11 (D)	Q:12 (B)
Q:13 (B)	Q:14 (D)	Q:15 (C)			

نَحۡمَدُہٗ وَ نُصَلِّیۡ عَلٰی رَسُوۡلِہِ الۡکَرِیۡم

معزز اساتذہ کرام، السلام علیکم ورحمۃ اللہ! گزارش ہے کہ سٹوڈنٹس کو مطالعہ سے پہلے درج ذیل دعاؤں کو باقاعدگی سے پڑھنے کی ترغیب دیں۔ جزاک اللہ۔

عزیز طلبا و طالبات، آپ سب بھی دعاؤں کا اہتمام ضرور کریں۔ اللہ تعالیٰ آپ سب کے اور اساتذہ کرام کے علم، زندگی اور ایمان میں برکت دے۔ آمین۔

ہمارے لیے بھی دعا کرتے رہیں۔ اللہ تعالیٰ ہم سب کے لیے دنیا و آخرت میں آسانیاں اور سکون نصیب فرمائے۔

بِسۡمِ اللّٰہِ الرَّحۡمٰنِ الرَّحِیۡمِ ؕ

اللہ کے نام سے شروع جو رحمٰن و رحیم ہے۔

Nauman Sadaf

اَللّٰھُمَّ صَلِّ عَلٰی مُحَمَّدٍ وَّعَلٰٓی اٰلِ مُحَمَّدٍ کَمَا صَلَّیۡتَ عَلٰٓی اِبۡرٰھِیۡمَ وَعَلٰٓی اٰلِ اِبۡرٰھِیۡمَ اِنَّکَ حَمِیۡدٌ مَّجِیۡدٌ ۝ اَللّٰھُمَّ بَارِكۡ عَلٰی مُحَمَّدٍ وَّعَلٰٓی اٰلِ مُحَمَّدٍ کَمَا بَارَکۡتَ عَلٰٓی اِبۡرٰھِیۡمَ وَعَلٰٓی اٰلِ اِبۡرٰھِیۡمَ اِنَّکَ حَمِیۡدٌ مَّجِیۡدٌ ۝

رَبِّ اشۡرَحۡ لِیۡ صَدۡرِیۡ ۝ وَیَسِّرۡ لِیۡۤ اَمۡرِیۡ ۝ وَاحۡلُلۡ عُقۡدَۃً مِّنۡ لِّسَانِیۡ ۝ یَفۡقَھُوۡا قَوۡلِیۡ ۝

رَبِّ زِدۡنِیۡ عِلۡمًا۔ رَبِّ زِدۡنِیۡ عِلۡمًا۔ رَبِّ زِدۡنِیۡ عِلۡمًا۔

اَللّٰھُمَّ اِنِّیۡۤ اَسۡئَلُكَ عِلۡمًا نَّافِعًا وَّرِزۡقًا طَیِّبًا وَّ عَمَلًا مُّتَقَبَّلًا ۝

آخر میں درود شریف دوبارہ پڑھیں۔

اللہ تعالیٰ آپ کو جزا دے، آپ کے علم کے حصول میں آسانیاں عطا فرمائے۔