

TEST ► 1		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) One AMU (Atomic mass unit) is equal:	(A) $1.66 \times 10^{-24} mg$ (B) $1.66 \times 10^{-24} g$ (C) $1.66 \times 10^{-24} kg$ (D) $1.66 \times 10^{-23} g$	ایک AMU (ایٹامک ماس یونٹ) برابر ہے۔	(I)
II) The valency of chlorine is;	(A) 1 (B) 4 (C) 3 (D) 2	کلورین کی ویلنسی ہے۔	(II)
III) The molar mass of H_2SO_4 is;	(A) 98amu (B) 98g (C) 9.8g (D) 9.8amu	H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔	(III)
IV) Which one of the following is not a triatomic molecule;	(A) CO_2 (B) CO (C) H_2O (D) O_3	درج ذیل میں سے کونسا ٹرائی ایٹامک مالیکیول نہیں ہے؟	(IV)
V) The number of naturally occurring elements is;	(A) 92 (B) 98 (C) 108 (D) 114	قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔	(V)
VI) Mercury is the metal which exists....	(A) Solid ٹھوس (B) Liquid مائع (C) Gas گیس (D) plasma پلازما	معدنی مرکری میٹل حالت میں پائی جاتی ہے۔	(VI)

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Define organic chemistry.		آرگینک کیمسٹری کی تعریف کریں۔	(I)
II) Define relative mass unit.		ریلیٹو ایٹامک ماس یونٹ کی تعریف لکھیں۔	(II)
III) Write difference between valency and variable valency.		ویلنسی اور ویری ایبل ویلنسی میں فرق بیان کریں۔	(III)
IV) Define mixture and write its types name.		مکسچر کی تعریف اور اقسام کے نام تحریر کریں۔	(IV)
V) What is molecule.		مالیکیول کی تعریف کریں۔	(V)
VI) Write difference between atomic number and mass number.		ایٹامک نمبر اور ماس نمبر میں فرق واضح کریں۔	(VI)
VII) Define mole.		مول کی تعریف لکھیں۔	(VII)

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Define element and write brief note on its types.		ایلیمنٹ کی تعریف کریں اور اقسام پر نوٹ لکھیں۔	(1)
2) Explain how chemical formula is written?		کیمیائی فارمولا لکھنے کا طریقہ تحریر کریں۔	(2)

TEST ► 1		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمیستری		T.MARKS ● 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Which components separate by physically method.	(A) Element ایلیمنٹ (B) Mixture مکچر (C) Compound کمپاؤنڈ (D) Radical ریڈیکل	(I) مندرجہ ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جاتا ہے؟	
II) The symbol used for potassium element is;	(A) Na (B) Pt (C) P (D) K	(II) پوٹاشیم ایلیمنٹ کے لئے استعمال ہونے والی علامت ہے۔	
III) Majority of the elements exist in the form of;	(A) Gas گیس (B) Liquid مائع (C) Solid ٹھوس (D) Metalloids میٹلائڈز	(III) ایلیمنٹس کی اکثریت کس حالت میں پائی جاتی ہے؟	
IV) Which one of the following molecule is not tri atomic;	(A) CO ₂ (B) H ₂ O (C) O ₃ (D) H ₂	(IV) مندرجہ ذیل میں سے تمام ٹرائی ایٹامک مالیکیول ہیں سوائے۔۔۔	
V) The Mass of neutron is;	(A) 1.0097amu (B) 1.0087amu (C) 1.0080amu (D) 1.0073amu	(V) نیوٹرون کا ماس ہے۔	
VI) The empirical formula of glucose is;	(A) CH ₂ O (B) CH ₂ O ₂ (C) CHO (D) C ₂ H ₂ O	(VI) گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے۔	

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Write the scope of bio chemistry.		(I) بائیو کیمیستری کا مقصد بیان کریں۔	
II) Write the modern definition of element.		(II) ایلیمنٹ کی جدید تعریف کریں۔	
III) Define electrical nutral.		(III) الیکٹرک نیوٹرل سے کیا مراد ہے؟	
IV) Write the definition of Avogadro's number.		(IV) ایووگیڈرو ز نمبر کی تعریف کریں۔	
V) What is ion and write names of its types.		(V) آئن سے کیا مراد ہے نیز اس کی اقسام کے نام تحریر کریں۔	
VI) How many molecule present in 40 gram phosphoric acid.		(VI) 40 گرام فاسفورک ایسڈ میں مالیکیولز کی تعداد معلوم کریں۔	
VII) Write difference between compound and mixture.		(VII) کمپاؤنڈ اور مکچر میں فرق لکھیں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Define chemistry and write note on any its four branches.		(1) کیمیستری کی تعریف لکھیں اور اس کی کوئی سی چار شاخوں پر نوٹ لکھیں	
2) Write note on the following. I) Gram atomic mass II) Gram molecular mass III) Gram formula mass		(2) مندرجہ ذیل پر نوٹ تحریر کریں۔ (I) گرام ایٹامک ماس (II) گرام مالیکیولر ماس (III) گرام فارمولا ماس	

TEST ► 1		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Molecule mass of water is;	(A) 18kg (B) 18ml (C) 18amu (D) 18g	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہے؟	
II) The most abundant element occurring in the ocean is	(A) Oxygen (B) Nitrogen (C) Hydrogen (D) Silicon	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمینٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمینٹ ہے	
III) One gram molecule of sulphuric acid is equivalent is;	(A) 99g (B) 98g (C) 97g (D) 96g	سلفیورک ایسڈ کا ایک گرام مالیکیول مساوی ہے۔	
IV) Which components separate by physically method.	(A) Element (B) Mixture (C) Compound (D) Radical	مندرجہ ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جاتا ہے؟	
V) The molar mass of H_2SO_4 is;	(A) 98amu (B) 98g (C) 9.8g (D) 9.8amu	H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔	
VI) The atomic number of an element is represented by a symbol...	(A) K (B) L (C) A (D) Z	ایلیمینٹ کا ایٹمی نمبر علامت سے ظاہر کیا جاتا ہے۔	

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Define industrial chemistry.		انڈسٹریل کیمسٹری کی تعریف کریں۔	
II) Write symbols (Chlorine, Sodium, Iron, Carbon)		مندرجہ ذیل کے سمبلز لکھیں (کلورین۔ سوڈیم۔ آئرن۔ کاربن)	
III) Why free radical is extremely reactive?		آزاد ریڈیکل انتہائی ری ایکٹو کیوں ہوتا ہے؟	
IV) What did De-broglie?		ڈی براگلی نے کیا کام کیا؟	
V) Define in-organic chemistry.		ان آرگینک کیمسٹری کی تعریف کریں۔	
VI) Write two advantages and disadvantages of chemistry.		کیمسٹری کے کوئی سے دو فوائد اور نقصانات لکھیں۔	
VII) Write difference between molecular mass and formula mass		مالیکیولر ماس اور فارمولہ ماس میں فرق بیان کریں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Write a brief note on molecule types.		مالیکیول کی اقسام پر نوٹ لکھیں۔	
2) Define ion and write note on its types.		آئن کی تعریف اور اقسام پر نوٹ تحریر کریں۔	

TEST ► 2		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمیستری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Who introduced the concept of orbit?	(A) Planck پلانکس (B) Bohr بوہر (C) Rutherford رورفورڈ (D) J.J Thomson جے جے تھامسن		
II) S-sub shell can accommodate maximum no of electrons is;	(A) 2 (B) 6 (C) 8 (D) 10		
III) The number of isotopes of carbon are;	(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5		
IV) Who discovered proton?	(A) Rutherford رورفورڈ (B) Neil Bohr نیل بوہر (C) Goldstein گولڈسٹائن (D) J.J Thomson جے جے تھامسن		
V) Which radio isotope is used for diagnosis of goiter in thyroid gland	(A) Iodine-131 آیوڈین-131 (B) Cobalt-60 کوبالٹ-60 (C) Phosphorus-30 فاسفورس-30 (D) Strontium-90 سٹرونٹیم-90		
VI) The scientist who put forward the plum pudding theory is;	(A) Thomson تھامسن (B) Bohr بوہر (C) Rutherford رورفورڈ (D) Dalton ڈالٹن		

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Write the defects of rutherford atomic model.		(I) رورفورڈ کے ایٹم کے ماڈل کے نقائص بیان کریں۔	
II) What the difference between shell and sub-shell?		(II) شیل اور سب-شیل میں فرق بیان کریں۔	
III) State the plum pudding theory.		(III) پلم پڈنگ تھیوری بیان کریں۔	
IV) Write the electronic configuration of chlorine and sodium.		(IV) کلورین اور سوڈیم کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔	
V) What is meant by carbon dating?		(V) کاربن ڈیٹنگ سے کیا مراد ہے؟	
VI) For what purpose U-235 is used?		(VI) U-235 کس مقصد کے لئے استعمال کیا جاتا ہے؟	
VII) When electron loose and gain the energy?		(VII) الیکٹرون کب انرجی خارج اور جذب کرتے ہیں؟	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Explain the uses of isotopes.		(1) آئسوٹوپس کے استعمالات بیان کریں۔	
2) Write a note on neil bohr atomic theory.		(2) نیل بوہر کی ایٹمک تھیوری پر نوٹ تحریر کریں۔	

TEST ► 2		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Who introduced the concept of orbit?	(A) Planck پلانکس (B) Bohr بوہر (C) Rutherford ردفورڈ (D) J.J.Thomson جے۔جے۔تھامسن		
II) Who discovered proton?	(A) Rutherford ردفورڈ (B) J.J thomson جے۔جے۔تھامسن (C) Neil bohr نیل بوہر (D) Goldstein گولڈسٹائن		
III) How much pressure sir william crooks maintain in discharge tube	(A) $10^{-4} atm$ (B) $10^{-5} atm$ (C) $10^{-6} atm$ (D) $10^{-7} atm$		
IV) The number of isotopes of hydrogen are;	(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4		
V) Deuterium is used to make;	(A) Light water لائٹ واٹر (B) Heavy water ہیوی واٹر (C) Soft water سافٹ واٹر (D) Hard water ہارڈ واٹر		
VI) The lowest energy of shell is;	(A) K (B) L (C) M (D) S		

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Write the two properties of canal rays.		(I) کینال ریز کی دو خصوصیات لکھیں۔	
II) Define isotopes.		(II) آئسوٹوپ کی تعریف لکھیں۔	
III) How canal rays produce?		(III) کینال ریز کیسے پیدا ہوتی ہے؟	
IV) For what purpose U-235 is used?		(IV) U-235 کس مقصد کے لئے استعمال کیا جاتا ہے؟	
V) What is atomic theory of Jon dalton?		(V) جان ڈالٹن کی ایٹمک تھیوری بیان کریں۔	
VI) What is difference between shell and sub-shell?		(VI) شیل اور سب۔شیل میں فرق واضح کریں۔	
VII) What is meant by radio active isotopes dating?		(VII) ریڈیو ایکٹو آئسوٹوپ ڈیٹنگ سے کیا مراد ہے؟	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Write a brief note Rutherford atomic model.		(1) ردفورڈ کا ایٹمک ماڈل تفصیلاً بیان کریں۔	
2) Explain how cathod rays are discovered.		(2) کیتھوڈ ریز کی دریافت پر نوٹ لکھیں۔	

TEST ► 2		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمیستری		T.MARKS ● 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Cathode rays have charge;	(A) Positive مثبت	(B) Netagive منفی	(C) Both دونوں
II) Isotopes of chlorine are;	(A) 2	(B) 3	(C) 4
III) Which one of the following shell consist of three sub-shell.	(A) K	(B) L	(C) M
IV) The general electronic configuration of nobel gases is;	(A) ns^2np^6	(B) ns^2np^5	(C) ns^2np^4
V) When U-235 breaks up, it produces;	(A) Electrons الیکٹرونز	(B) Neutrons نیوٹرونز	(C) Protons پروٹونز
VI) Who introduced the concept of orbit?	(A) Rutherford ردفورڈ	(B) Neil bohr نیل بوہر	(C) Thomson تھامسن

I) کیٹھوڈ ریز پر چارج ہوتا ہے۔	(A) نیوٹرل	(B) دوناں	(C) مثبت
II) کلورین کے آئسوٹوپس ہیں۔	(A) 2	(B) 3	(C) 4
III) ان میں سے کونسا شیل تین سب شیل پر مشتمل ہے۔	(A) K	(B) L	(C) M
IV) نوبل گیسز کی عمومی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے۔	(A) ns^2np^6	(B) ns^2np^5	(C) ns^2np^4
V) جب U-235 کو توڑا جاتا ہے تو پیدا ہوتا ہے۔	(A) تمام	(B) پروٹونز	(C) نیوٹرونز
VI) آر بٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟	(A) گولڈسٹائن	(B) تھامسن	(C) نیل بوہر

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Who and when electron, proton and neutron are discovered?		I) الیکٹرون، پروٹون اور نیوٹرون کب اور کس نے دریافت کیے؟	
II) Write the properties of cathod rays.		II) کیتھوڈ ریز کی خصوصیات بیان کریں۔	
III) Write the electronic configuration of C^{12} and Cl^{17} .		III) C^{12} اور Cl^{17} کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔	
IV) State the plum pudding theory.		IV) پلم پڈنگ کی تھیوری بیان کریں۔	
V) Write the definition of nuclear fission reaction.		V) نیوکلیئر فشن ری ایکشن کی تعریف کریں۔	
VI) When electron loose and gain the energy?		VI) الیکٹرون کب انرجی خارج اور جذب کرتے ہیں؟	
VII) Write the three properties of canal rays.		VII) کینال ریز کی تین خصوصیات تحریر کریں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Write a note on uses of isotopes.		1) آئسوٹوپس کے استعمالات پر نوٹ تحریر کریں۔	
2) Explain how cathod rays are discovered.		2) کیتھوڈ ریز کی دریافت پر نوٹ لکھیں۔	

TEST ► 3		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Modern periodic law is presented by;
(A) H-Moseley ایچ موزلی (B) Mendeleef مینڈلیف (C) Newland نیولینڈ (D) Dobareiner ڈوبرائزر
- II) The concept of triad was presented by;
(A) Moseley موزلی (B) Mendeleef مینڈلیف (C) Newlands نیولینڈز (D) Dobereiner ڈوبرائزر
- III) Vertical lines called;
(A) Atomic Mass ایٹمک ماس (B) Groups گروپس (C) Atomic number ایٹمک نمبر (D) Periods پیریڈز
- IV) Electronegativity of carbon is;
(A) 1 (B) 2 (C) 2.6 (D) 4
- V) The elements of which block of periodic table are transition metals?
(A) D-block ڈی بلاک (B) F-block ایف بلاک (C) P-block پی بلاک (D) S-block ایس بلاک
- VI) Which period is called short period?
(A) First پہلا (B) Second دوسرا (C) Third تیسرا (D) None ان میں سے کوئی نہیں

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) Differentiate between modern and mendileve periodic law
جدید پیریڈک لاء اور مینڈلیف کے لاء میں کیا فرق ہے؟
- II) What is meant by groups and periods?
گروپس اور پیریڈز سے کیا مراد ہے؟
- III) Why noble gases are not reactive?
نوبل گیس کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتی؟
- IV) State modern periodic law?
جدید دوری کلیہ سے کیا مراد ہے؟
- V) What is meant by electronegativity?
الیکٹرونیکٹیوٹی سے کیا مراد ہے؟
- VI) Write the definition of ionization and electron affinity.
آیونائزیشن انرجی اور الیکٹرون آفینٹی کی تعریف کریں۔
- VII) Why it is difficult to remove an electron from halogen?
ہیلوجن سے الیکٹرون نکالنا کیوں مشکل ہے؟

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Explain the properties of modern periodic table.
جدید پیریڈک ٹیبل کی اہم خصوصیات بیان کریں۔
- 2) What is shielding effect and also explain its trend in groups and period.
شیلڈنگ ایفیکٹ کیا ہے نیز گروپس اور پیریڈز میں رجحان بیان کریں۔

TEST ► 3		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمیستری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر (1)
---------------------------	--------	---------------------------	---------------

- I) Which one of the following decreases in periods of periodic table?
(A) Ionization energy (B) Atomic radius (C) Electronegativity (D) Electron affinity
آئیونائزیشن انرجی ایٹمک رڈاس الیکٹرونگیٹیوٹی الیکٹران آفینیتی
- II) Number of elements in 1st period are;
(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5
پہلے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہوتی ہے۔
- III) Vertical lines called;
(A) Atomic Mass (B) Atomic Number (C) Groups (D) Periods
ایٹمک ماس ایٹمک نمبر گروپس پیریڈز
- IV) Electronegativity of carbon is;
(A) 1 (B) 2 (C) 2.6 (D) 4
کاربن کی الیکٹرونگیٹیوٹی ہوتی ہے۔
- V) How many blocks are in modern periodic table?
(A) 3 (B) 4 (C) 5 (D) 6
جدید پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس موجود ہیں؟
- VI) The base of long form and periodic table was;
(A) Atomic number (B) Mass number (C) Metals (D) Non metals
ایٹمک نمبر ماس نمبر میٹلز نان میٹلز

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر (2)
--------------------------------------	--------	--	---------------

- I) What is atomic radius and write its unit.
ایٹمک ریڈیوس سے کیا مراد ہے نیز اس کا یونٹ بھی لکھیں۔
- II) Why second ionization energy higher than first ionization energy?
دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
- III) How Newlands arranged elements?
نیولینڈز کے ایلیمنٹس کو کیسے ترتیب دیا گیا؟
- IV) Why noble gases are not reactive?
نوبل گیس کیوں ری ا نہیں ہوتی؟
- V) Why shielding effect of electrons makes cation formation easy?
الیکٹرون کا شیڈنگ ایفیکٹ کیپٹن کے بننے کے عمل کو کیوں آسان بناتا ہے؟
- VI) What is meant by periodicity?
پیریڈک فنکشن سے کیا مراد ہے؟
- VII) Why it is difficult to remove an electron from halogen?
ہیلوجن سے الیکٹرون نکالنا کیوں مشکل ہوتا ہے؟

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر (3)
---	--------	--	---------------

- 1) Define ionization energy and explain its trend in periodic table.
آئیونائزیشن انرجی کیا ہے نیز پیریڈک ٹیبل میں رجحان بیان کریں
- 2) What are the properties of long form of periodic table.
لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی خصوصیات لکھیں۔

TEST ► 3		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Modern periodic law is presented by;
(A) H-Moseley ایچ موزلی (B) Mendleef مینڈلیف (C) Newland نیولینڈ (D) Dobareiner ڈوبرائزر
- II) The valency of group 2 is;
(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5
- III) Number of elements in normal period are;
(A) 8 (B) (C) (D)
- IV) The base of Mendeleev periodic table was;
(A) Atomic number ایٹمک نمبر (B) Mass number ماس نمبر (C) Shell شیل (D) Sub-shell سب شیل
- V) Transition elements are;
(A) Metals میٹلز (B) Non metals غیر میٹلز (C) Gases گیسیں (D) All تمام
- VI) Electronegativity of halogen is less than of the following;
(A) Chlorine کلورین (B) fluorine فلورین (C) bromine برومین (D) iodine آیوڈین

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) Differentiate between modern periodic and Mendeleev law?
II) What is meant by groups and periods?
III) What is meant by periodicity?
IV) Why it is difficult to remove an electron from halogen?
V) Why second ionization energy is higher than first ionization energy?
VI) Why noble gases are not reactive?
VII) What is meant by periodic function?

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) What is ionization energy and write its trend in periodic table
2) Write the properties of long form of periodic table.

TEST ► 4		◀ 9th ► کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION	
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY	

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) The electron deficient molecule is;	(A) O_2	(B) N_2	(C) BF_3
II) Identify the compound which is not soluble in water;	(A) MgC_2	(B) KBr	(C) NaCl
III) According to bonding non directional compound is;	(A) H_2O	(B) CO_2	(C) CH_4
IV) In triple covalent bond, the number of electrons are involved;	(A) 3	(B) 4	(C) 6
V) The number of electrons in the valence shell of noble gases is;	(A) 6	(B) 7	(C) 8
VI) Which molecule has found triple covalent bond?	(A) NH_3	(B) N_2	(C) C_2H_4

(D) NH_3	(D) C_6H_6	(D) KBr	(D) 8	(D) 17	(D) O_2
------------	--------------	---------	-------	--------	-----------

I) جس مالیکیول میں الیکٹران کی کمی پائی جاتی ہے وہ ہے۔

II) مندرجہ ذیل میں سے کونسا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟

III) بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی کمپاؤنڈ ہے۔

IV) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟

V) نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔

VI) کس مالیکیول میں ٹریپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے؟

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Why do atoms react with each other?		(I) ایٹمز کیمیکل ری ایکشنز کیوں کرتے ہیں؟	
II) Differentiate between duplet rule and octet rule.		(II) ڈپلیٹ رول اور اوکٹیٹ رول میں کیا فرق ہے؟	
III) What ice float on water?		(III) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟	
IV) What is reason of deficiency of electrons in the BF_3 ?		(IV) BF_3 میں الیکٹرونز کی کمی کی کیا وجہ ہے؟	
V) Metals are good conductor of electricity. Why?		(V) میٹلز الیکٹریسیٹی کی اچھی کنڈکٹر ہوتی ہیں؟ کیوں؟	
VI) Ionic compounds are solid. explain it.		(VI) آئیونک کمپاؤنڈز ٹھوس ہوتے ہیں۔ وضاحت کریں۔	
VII) What is difference between lone pair and bond pair of electrons?		(VII) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں کیا فرق ہے؟	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) What is covalent bond and explain its types with examples.		(1) کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے نیز مثالوں سے اس کی اقسام لکھیں۔	
2) Why atoms form chemical bonds? Explain it.		(2) ایٹم کیمیکل بانڈ کیوں بناتے ہیں؟ وضاحت کریں۔	

TEST ► 4		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Duplet rule is attaining how many num of electrons in valence shell is;	(A) 2 (B) 3 (C) 6 (D) 8	I) ویلنس شیل میں کتنے الیکٹرونز رکھنے کو ڈپلیٹ رول کہتے ہیں؟	
II) In triple covalent bond, each bonded atom contributes electrons;	(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 6	II) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں ہر بانڈ ڈائیٹم الیکٹران فراہم کرتا ہے۔	
III) The number of electrons in the valence shell of noble gases is;	(A) 6 (B) 7 (C) 8 (D) 17	III) نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔	
IV) How many electrons are involved in triple covalent bond?	(A) 3 (B) 4 (C) 6 (D) 8	IV) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرانز حصہ لیتے ہیں؟	
V) Chemical bond formed between two similar atoms is;	(A) Polar bond (B) Metallic bond (C) Non polar bond (D) Dative covalent	V) ایک جیسے دو ایٹموں کے درمیان کیمیائی بانڈ ہے۔	
VI) The bond formed between two non-metals is expected to be;	(A) Ionic bond (B) Covalent bond (C) Metallic bond (D) All	VI) دو نان میٹلوں کے درمیان بننے والا بانڈ مکمل طور پر ہوگا۔	

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Why do atoms react with each other?		I) ایٹمز کیمیکل ری ایکشنز کیوں کرتے ہیں؟	
II) Why noble gases are not reactive?		II) نوبل گیسز نان ری ایکٹو کیوں ہوتی ہیں؟	
III) Define triple covalent bond and give example.		III) ٹریپل بانڈ کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	
IV) Why metals are good conductors of electricity?		IV) میٹلز الیکٹریسیٹی کے اچھے کنڈکٹرز کیوں ہوتے ہیں؟	
V) Differentiate between polar covalent and non polar covalent bond.		V) پولر کوویلنٹ بانڈ اور نان پولر کوویلنٹ بانڈ میں فرق بیان کریں۔	
VI) Write specific properties of ionic compounds.		VI) آئیونک کمپاؤنڈز کی مخصوص خصوصیات لکھیں۔	
VII) Define Duplet rule and octet rule.		VII) ڈپلیٹ رول اور اوکٹیٹ رول کی تعریف کریں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Define ionic bond and explain it with example.		1) آئیونک بانڈ کی تعریف کریں نیز مثال سے اس کی وضاحت کریں۔	
2) What is hydrogen bonding and why these forces effected physical properties of compounds?		2) ہائیڈروجن بانڈنگ کی تعریف کریں نیز یہ فورسز کمپاؤنڈز کی طبعی خصوصیات پر کیوں اثر انداز ہوتی ہیں؟	

TEST ► 4		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) How many covalent bonds does C_2H_2 molecule have:	(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5	(I) C_2H_2 مالیکیولز کے کتنے کوویلیٹ بانڈ پائے جاتے ہیں؟	
II) Triple covalent bond involves how many electrons?	(A) only 3 (B) 4 (C) 6 (D) 8	(II) ٹریپل کوویلیٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرانز حصہ لیتے ہیں؟	
III) Identify the compound which is not soluble in water:	(A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$	(III) کونسا کمپاؤنڈ پانی میں سولیبل نہیں ہے؟	
IV) Which one of the following is an electron deficient molecule?	(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2	(IV) مندرجہ ذیل میں سے کونسا الیکٹران میں مالیکیول کی کمی پائی جاتی ہے؟	
V) Transfer of electrons between atoms results in:	(A) metallic bonding (B) ionic bonding (C) covalent bonding (D) coordinate covalent bonding	(V) ایٹم کے الیکٹرانز کی مکمل منتقلی سے ایٹمز کے درمیان کونسا بانڈ بنتا ہے؟	
VI) The number of electrons in the valence shell of noble gases is;	(A) 6 (B) 7 (C) 8 (D) 17	(VI) نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔	

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Define di-pole di-pole forces.		(I) ڈائی پول ڈائی پول فورسز سے کیا مراد ہے؟	
II) Why is the boiling point of water higher than alcohol?		(II) پانی کا بوائیٹنگ پوائنٹ الکوحل سے زیادہ کیوں ہے؟	
III) Why does sodium form a chemical bond with chlorine?		(III) سوڈیم کلورین کے ساتھ کیمیکیل بانڈ کیوں بناتا ہے؟	
IV) Why metals are good conductors of electricity?		(IV) میٹلز الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹرز کیوں ہوتے ہیں؟	
V) Why ionic compounds are easily soluble in water?		(V) آئیونک کمپاؤنڈز پانی میں باآسانی حل پذیر کیوں ہوتے ہیں؟	
VI) What is meant by hydrogen bonding?		(VI) ہائیڈروجن بانڈنگ سے کیا مراد ہے؟	
VII) Why a covalent bond to become polar?		(VII) ایک کوویلیٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Explain co-ordinate covalent bond with example.		(1) کوآرڈینیٹ کوویلیٹ بانڈ کی مثال سے وضاحت کریں۔	
2) What is covalent bond and explain its types with examples.		(2) کوویلیٹ بانڈ سے کیا مراد ہے نیز مثالوں سے اس کی اقسام لکھیں۔	

TEST ► 5		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) How many times liquids are denser than gases?	(A) 100 times (B) 1000 times (C) 10,000 times (D) 100,000 tiems	لیکونیڈز گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟	(I)
II) Gases are the lighter form the matter and their densities are expressed in terms of:	(A) $mg\ cm^{-3}$ (B) $g\ cm^{-3}$ (C) $g\ dm^{-3}$ (D) $kg\ dm^{-3}$	گیسز مادے کی ہلکی حالت ہیں اور انکی ڈینسٹی کو مایا جاتا ہے:	(II)
III) One atmospheric pressure is equal to how many Pascals:	(A) 101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523	1 ایٹوسفیئر پریشر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے؟	(III)
IV) The constant factor in Boyle's law is:	(A) Pressure پریشر (B) Mole مول (C) Volume وایوم (D) Temperature ٹمپریچر	بوائل کے قانون میں کانستینٹ رکھا گیا:	(IV)
V) SI unit of pressure is:	(A) Nm (B) $N^{-1}m^{-1}$ (C) Nm^{-2} (D) $N^{-2}m$	پریشر کا SI یونٹ ہے:	(V)
VI) Which one of the following gas diffuses quickly?	(A) Cl_2 (B) H_2 (C) He (D) F_2	مندرجہ ذیل میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفوز ہوتی ہے؟	(VI)

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) What is difference between diffusion and effusion?		ڈیفوژن اور ایفوزن میں فرق بیان کریں۔	(I)
II) Why is the boiling point of water higher than alcohol?		پانی کا بوائلنگ پوائنٹ الکوحل سے زیادہ کیوں ہے؟	(II)
III) What is means by condensation and evaporation?		کنڈنسیشن اور ایپوریشن سے کیا مراد ہے؟	(III)
IV) Define standard atmosphere pressure and write its units.		سٹینڈرڈ ایٹوسفیئرک پریشر کی تعریف کریں نیز اس کے یونٹ کیا ہیں؟	(IV)
V) Why density of gases is less than liquid?		مائع کی نسبت گیسوں کی ڈینسٹی کم کیوں ہوتی ہے؟	(V)
VI) Why the liquid molecules are mobile?		مائع مالیکیولز موبائل کیوں ہوتے ہیں؟	(VI)
VII) What is difference between amorphous and crystalline?		ایمورفس اور کریسٹلائن ٹھوس کے درمیان فرق لکھیں۔	(VII)

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) State Boyle's law and verify it with example.		بوائل کے قانون کی تعریف کریں اور مثال سے وضاحت کریں۔	(1)
2) Define boiling point what explain its factors.		بوائلنگ پوائنٹ کی تعریف کریں اور فیکٹرز پر نوٹ لکھیں۔	(2)

TEST ► 5		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Boiling point of water is: پانی کا بوائنگ پوائنٹ ہے:
- (A) $78C^0$ (B) $100C^0$ (C) $200C^0$ (D) $0C^0$
- II) Which is crystalline solid? کونسا کرسٹلائن ٹھوس ہے؟
- (A) Rubber ربر (B) Plastic پلاسٹک (C) Diamond ہیرا (D) Glass شیشہ
- III) Which one of the following is not amorphous solids? ان میں سے کونسا ایمرفس ٹھوس نہیں ہے؟
- (A) Glass شیشہ (B) Rubber ربر (C) Plastic پلاسٹک (D) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ
- IV) Absolute temperature scale introduced by: ایسولیوٹ ٹمپریچر سکیل متعارف کروائی تھی۔
- (A) Kelvin کیلون (B) Henery ہینری (C) Boil بوائل (D) Charles چارلس
- V) The particles of solid substances are not mobile. This property is called: ٹھوس شے کے پارٹیکلز موبائل نہیں ہوتے۔ اس خاصیت کو کہتے ہیں:
- (A) Mobiloty موٹیلٹی (B) Allotropy ایلوٹروپی (C) Density ڈینسٹی (D) Rigidity ریجڈیٹی
- VI) At freezing point which one of the following coexists in dynamic equilibrium: فریزنگ پوائنٹ کی بنیاد پر مندرجہ ذیل میں سے کون سے ڈائنامک ایکولبریم پائے جاتے ہیں:
- (A) Gas & Solid گیس اور ٹھوس (B) Liquid and Gas مائع اور گیس (C) Liquid and Solid مائع اور ٹھوس (D) All تمام

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) State Boyle's law. بوائل کے قانون کی وضاحت کریں۔
- II) What is meant by absolute zero? ایسولیوٹ زیرو سے کیا مراد ہے؟
- III) Write the definition of allotropy and give example. ایلوٹروپی کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔
- IV) What is difference between diffusion and effusion? ڈیفیوژن اور ایفیوژن میں فرق واضح کریں۔
- V) What is the definition of boiling point? بوائنگ پوائنٹ کی تعریف کریں۔
- VI) Define standard atmospheric pressure and write its unit. سٹینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف لکھیں نیز اس کا یونٹ کیا ہے؟
- VII) Write the name of two allotropic forms of oxygen. آکسیجن کی دو بہروپی اشکال کے نام لکھیں۔

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Explain Charle's law of gases. چارلس کے گیسز کے قانون کی وضاحت کریں۔
- 2) Describe the factors which affects the evaporation. ایوپیوریشن پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز بیان کریں۔

TEST ► 5		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Matter exists in how many physical state? (I) مادہ کتنی طبعی حالتوں میں پایا جاتا ہے؟
 (A) One ایک (B) Two دو (C) Three تین (D) Many بہت سارے
- II) How many times liquids are denser than gases? (II) مائع گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟
 (A) 100 times 100 دفعہ (B) 1000 times 1000 دفعہ (C) 10,000 times 10,000 دفعہ (D) 100,000 times 100,000 دفعہ
- III) Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of: (III) گیسز مادے کی ہلکی حالت ہیں اور انکی ڈینسٹی کو مایا جاتا ہے:
 (A) cm^{-3} (B) cm^3 (C) dm^{-3} (D) dm^3
- IV) Boiling point of water is: (IV) پانی کا بوائٹنگ پوائنٹ ہے:
 (A) $0C^0$ (B) $78C^0$ (C) $100C^0$ (D) $200C^0$
- V) The temperature at which an ideal gas would have zero volume is: (V) درجہ حرارت جس پر آئیڈیل گیس کا حجم صفر ہو جاتا ہے وہ ہے۔
 (A) -0^0C (B) -273.15^0C (C) -173.15^0C (D) -760^0C
- VI) The blood pressure of healthy person is: (VI) ایک صحت مند انسان کا بلڈ پریشر ہوتا ہے:
 (A) $120/80 mmHg$ (B) $140/90 mmHg$ (C) $110/100 mmHg$ (D) $150/70 mmHg$

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) What is difference between diffusion and effusion? (I) ڈیفیوژن اور ایفوژن میں فرق بیان کریں۔
- II) Why is the boiling point of water higher than alcohol? (II) پانی کا بوائٹنگ پوائنٹ الکوحل سے زیادہ کیوں ہے؟
- III) Why the liquid molecules are mobile? (III) مائع مالیکیولز موبائل کیوں ہوتے ہیں؟
- IV) State Boyle's law. (IV) بوائل کے قانون کی وضاحت کریں۔
- V) What is difference between boiling point and melting point? (V) بوائٹنگ پوائنٹ اور میلٹنگ پوائنٹ میں فرق واضح کریں۔
- VI) What is meant by dynamic equilibrium? (VI) ڈائنامک ایکوی لبریم سے کیا مراد ہے؟
- VII) Why density of gases are low than liquid? (VII) مائع کی نسبت گیسز کی ڈینسٹی کم کیوں ہوتی ہے؟

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Write the factors on which evaporation depends. (1) ایوپیوریشن پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز تحریر کریں۔
- 2) Define boiling point and write its factors. (2) بوائٹنگ پوائنٹ کی تعریف کریں اور فیکٹرز پر نوٹ لکھیں۔

TEST ► 6		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Fog is example of which solution? (I) دھند کس سلوشن کی مثال ہے؟
 (A) Gas in liquid مائع میں گیس (B) Liquid in Gas گیس میں مائع (C) Liquid in Solid ٹھوس میں مائع (D) Solid in Gas گیس میں ٹھوس
- II) Which is heterogeneous mixture? (II) کونسا ہیٹروجنیئس مسکچر ہے؟
 (A) Ink روشنائی (B) Milk دودھ (C) Sugar solution شوگر کا سلوشن (D) Milk of magnesia میگنیشیا ملک
- III) The solution which is formed by dissolving a substance in water is called ____ کہلاتا ہے۔ (III) ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے بنے ____
 (A) Saturated solution سپور سچو ریٹڈ سلوشن (B) Unsaturated solution ان سچو ریٹڈ سلوشن (C) Aqueous solution ایکوئس سلوشن (D) Supar saturated solution سپر سچو ریٹڈ سلوشن
- IV) Which one of these is solution of solid liquid? (IV) ان میں سے کونسا ٹھوس مائع کا سلوشن ہے؟
 (A) Fog دھند (B) Butter مکھن (C) Alcohol in water پانی میں الکحل (D) Sugar in water پانی میں شوگر
- V) Which thing is a solution of gas in gas? (V) کونسی چیز گیس میں گیس کا سلوشن ہے؟
 (A) Air ہوا (B) Fog دھند (C) Frost کھر (D) Smoge دھواں
- VI) Milk of magnesia is an example of; (VI) ملک آف میگنیشیا ایک مثال ہے۔
 (A) Suspension سپنشن (B) Colloid کولائیڈ (C) True solution حقیقی سلوشن (D) Solution سلوشن

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) What is difference between solvent and solute? (I) سولویٹ اور سولیوٹ کی تعریف کریں۔
- II) Write the definition of aqueous solution with example. (II) ایکوئس سلوشن کی تعریف لکھیں اور مثال بھی دیں۔
- III) Write the definition of tyndale effect. (III) ٹنڈل ایفیکٹ کی تعریف کریں۔
- IV) Write the types name of solution. (IV) سلوشن کی اقسام کے نام تحریر کریں۔
- V) What is difference between colloid and suspension? (V) کولائیڈ اور سپنشن میں دو فرق لکھیں۔
- VI) Define molarity and write its equation. (VI) مولیرٹی کی تعریف کریں نیز مساوات بھی لکھیں۔
- VII) What is $\frac{v}{v}\%$ concentration of solution? (VII) سلوشن کی کنٹریٹیشن $\frac{v}{v}\%$ سے کیا مراد ہے؟

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Explain the factors which effected on solubility of solute. (1) سولیوٹ کی سولیوبیلیٹی پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز بیان کریں۔
- 2) Explain the effect of temperature on solubility. (2) ٹمپریچر کا سولیوبیلیٹی پر اثر بیان کریں۔

TEST ► 6		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Which is heterogeneous mixture?	(A) Ink روشنائی (B) Milk دودھ (C) Sugar solution شوگر کا سلوشن (D) Milk of magnesia میگنیشیا ملک		
II) Which thing is soluble in carbon tetra chloride?	(A) NaCl سوڈیم کلورائیڈ (B) Sugar چینی (C) Alcohol الکحل (D) Grease گرلیس		
III) Fog is example of which solution?	(A) Gas in liquid مائع میں گیس (B) Liquid in Gas گیس میں مائع (C) Liquid in Solid ٹھوس میں مائع (D) Solid in Gas گیس میں ٹھوس		
IV) An example of true solution is;	(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Starch solution سٹارچ سلوشن (C) Soap solution صابن کا سلوشن (D) Ink drops in water پانی میں سیاہی		
V) Which will show negligible effect to temperature on its solubility?	(A) NCl (B) NaCl (C) $NaNO_3$ (D) KNO_3		
VI) Example of solution in liquid in gas is;	(A) Air ہوا (B) Fog دھند (C) Water gas واٹر گیس (D) Cold drink کولڈ ڈرنک		

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) What is difference between false solution and true solution?		I) فاسل سلوشن اور ٹرو سلوشن میں فرق بیان کریں۔	
II) Why we stir paints thoroughly before use?		II) ہم استعمال سے پہلے پینٹس کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟	
III) What is meant by $m/v\%$.		III) $m/v\%$ سے کیا مراد ہے؟	
IV) What is meant by "Like dissolve Like"?		IV) Like dissolve Like سے کیا مراد ہے؟	
V) What is the difference between concentrated and dilute?		V) کنسنٹریٹڈ اور ڈائیوٹ سلوشن میں فرق لکھیں۔	
VI) Write the names of evaporation factors.		VI) اوپوریشن کے فیکٹرز کے نام لکھیں۔	
VII) Write the definition of Saturated and unsaturated solution.		VII) سچو ریٹڈ اور ان سچو ریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Write difference between collide and suspension?		1) کولائیڈ اور سپنشن میں فرق پر تفصیلاً نوٹ لکھیں۔	
2) Define super saturated solution and how it is prepared?		2) سپرسچو ریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں اور تیاری کا طریقہ بیان کریں۔	

TEST ► 6		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Which solution contain more water? (I) کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟
(A) 0.25 M (B) 0.5 M (C) 1 M (D) 2 M
- II) An example of true solution is; (II) حقیقی سلوشن کی ایک مثال ہے۔
(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Starch solution سٹارچ سلوشن (C) Soap solution صابن کا سلوشن (D) Ink drops in water پانی میں سیاہی
- III) The solution which is formed by dissolving a substance in water is called ____ کہلاتا ہے۔ (III) ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے بنے۔
(A) Saturated solution (B) Unsaturated solution (C) Aquous solution (D) Supar saturated solution
سچو ریٹڈ سلوشن ان سچو ریٹڈ سلوشن ایکوئس سلوشن سپر سچو ریٹڈ سلوشن
- IV) Which will show negligible effect to temperature on its solubility? (IV) کس کی سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟
(A) NaCl (B) KCl (C) KNO_3 (D) $NaNO_3$
- V) Which thing is water soluble? (V) کونسی شے پانی میں حل پذیر ہے؟
(A) Sugar چینی (B) Greece گریس (C) Paints پینٹس (D) Nephthalene نفتھلین
- VI) Milk of magnesia is an example of; (VI) ملک آف میگنیشیا ایک مثال ہے۔
(A) Suspension سسپنشن (B) Colloid کولائیڈ (C) True solution حقیقی سلوشن (D) Solution سلوشن

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) What is difference between solution and mixture? (I) سلوشن اور مکسچر میں کیا فرق ہے؟
- II) Write the definition of solution with example. (II) سلوشن کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔
- III) When KnO_3 is dissolved in water, why test tube becomes cold? (III) جب KnO_3 کو پانی میں حل کیا جاتا ہے تو ٹیسٹ ٹیوب ٹھنڈی کیوں ہو جاتی ہے؟
- IV) Write the definition of aqueous with example. (IV) ایکوئس سلوشن کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔
- V) What is difference between solvent and solute? (V) سولویٹ اور سولیوٹ میں فرق واضح کریں۔
- VI) Write any four properties of collide. (VI) کولائیڈ کی چار خصوصیات لکھیں۔
- VII) What is meant by $\frac{m}{m}$ percentage? (VII) پرنسٹج $\frac{m}{m}$ سے کیا مراد ہے؟

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Define solubility and what is its effect on temperature. (1) سولوبیلیٹی کی تعریف لکھیں نیز اس پر ٹمپریچر کے اثرات پر نوٹ لکھیں۔
- 2) Write a note on solvent and solute interaction. (2) سولویٹ، سولیوٹ اور انٹراکشن پر نوٹ لکھیں۔

TEST ► 7		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر (1)
---------------------------	--------	---------------------------	---------------

- I) Addition of oxygen during chemical reaction is called;
(A) Oxidation آکسیدیشن (B) Reduction ریڈکشن (C) Condensation کنڈنسیشن (D) Evaporation ایوپیوریشن
- II) Formation of water from hydrogen and oxygen is;
(A) Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن (B) Acid-base reaction تیزاب اور اساس کاری ایکشن (C) Decomposition تحلیل (D) Neutralization نیوٹرلائزیشن
- III) Which of the following is not electrolytes?
(A) NaCl (B) Sugar شوگر (C) H_2SO_4 (D) CH_2COOH
- IV) The oxidation number of an element at free state is;
(A) 0 (B) +1 (C) -1 (D) -2
- V) The most common example of corrosion is;
(A) Rusting of iron لوہے کو زنگ لگنا (B) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (C) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا (D) Rusting of Alluminum ایلمینیم کو زنگ لگنا
- VI) The addition of hydrogen in a compound is called;
(A) Bond بانڈ (B) Chemistry کیمیا (C) Reduction ریڈکشن (D) Atom ایٹم
- VII) Which of the following is not electrolytes?
(A) NaCl (B) Sugar شوگر (C) H_2SO_4 (D) CH_2COOH
- IV) آزاد حالت میں ایلیمنٹ کا آکسیدیشن نمبر ہے۔
(A) 0 (B) +1 (C) -1 (D) -2
- V) کروڑن کی سب سے عام مثال ہے۔
(A) Rusting of iron لوہے کو زنگ لگنا (B) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (C) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا (D) Rusting of Alluminum ایلمینیم کو زنگ لگنا
- VI) کسی مرکب میں ہائیڈروجن کا داخل ہونا کہلاتا ہے۔
(A) Bond بانڈ (B) Chemistry کیمیا (C) Reduction ریڈکشن (D) Atom ایٹم

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر (2)
--------------------------------------	--------	--	---------------

- I) Define oxidation and reduction reaction.
آکسیدیشن اور ریڈکشن کی تعریف کریں۔
- II) Differentiate between oxidizing and reducing agents.
آکسیدائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹس میں فرق واضح کریں۔
- III) What is difference between strong and weak electrolytes?
کمزور اور طاقتور الیکٹرولائٹس میں کیا فرق ہے؟
- IV) What is salt bridge and what is its basic function?
سالٹ برج کیا ہے نیز اس کا بنیادی کام کیا ہے؟
- V) What is difference between valency and oxidation state?
ویلنسی اور آکسیدیشن سٹیٹ میں فرق بیان کریں۔
- VI) Why oxygen is necessary for rusting?
زنگ لگنے کے عمل کیلئے آکسیجن کیوں ضروری ہے؟
- VII) Write the definition of electro chemistry.
الیکٹرو کیمسٹری کی تعریف کریں۔

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر (3)
---	--------	--	---------------

- 1) Explain the physical method of rusting of iron.
آئرن کو زنگ سے بچانے کے لئے طبعی طریقے بیان کریں۔
- 2) What is electroplating and how electroplating is perform?
الیکٹرو پلٹنگ کیا ہے نیز اس کا بنیادی اصول لکھیں۔

TEST ► 7		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Which of the following is not electrolyte?	(A) NaCl (B) Sugar شوگر (C) H_2SO_4 (D) CH_2COOH	(I) مندرجہ ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹس نہیں ہے؟	
II) Which of the following is reduction?	(A) Removal of oxygen آکسیجن کا اخراج (B) Removal of hydrogen ہائیڈروجن کا اخراج (C) Removal of electrons الیکٹرونز کا اخراج (D) Addition of oxygen آکسیجن کا جذب ہونا	(II) مندرجہ ذیل میں سے ریڈکشن کونسا عمل ہے؟	
III) The most common example of corrosion is;	(A) Rusting of iron لوہے کو زنگ لگنا (B) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوٹ (C) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا (D) Rusting of Alluminum ایلمینیم کو زنگ لگنا	(III) کروڑن کی سب سے عام مثال ہے۔	
IV) The oxidation number of group 1 elements is;	(A) +1 (B) -1 (C) +2 (D) -2	(IV) گروپ 1 میں ایلیمینٹس کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔	
V) In the process of oxidation is;	(A) Gain electron الیکٹران کا حصول (B) Lose electron الیکٹران کا اخراج (C) Addition hydrogen ہائیڈروجن کا حصول (D) Lose oxygen آکسیجن کا اخراج	(V) آکسائیڈیشن کے عمل میں ہوتا ہے۔	
VI) In which cell spontaneous reaction take place?	(A) Galvanic cell گیلوانک سیل (B) Electrolytic cell الیکٹرولائٹک سیل (C) Downs cell ڈونز سیل (D) All تمام	(VI) خود واقع ہونے والی اری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟	

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) What is difference between electrolytic and galvanic cell?		(I) الیکٹرولائٹک سیل اور گیلوانک سیل میں فرق واضح کریں۔	
II) What is meant by electrolytes and non-electrolytes?		(II) الیکٹرولائٹس اور نان الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟	
III) Differentiate between valency and oxidation?		(III) ویلنسی اور آکسائیڈیشن سٹیٹ میں فرق لکھیں۔	
IV) How electroplating carried out of tin on steel?		(IV) سٹیل پر ٹن کی الیکٹروپلیٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟	
V) Why galvanizing is done?		(V) گیوانائزنگ کیوں کی جاتی ہے؟	
VI) Define oxidation and reduction in terms of electron.		(VI) آکسائیڈیشن اور ریڈکشن کی تعریف الیکٹرون کے حوالے سے لکھیں۔	
VII) Write the definition of electrolysis with example.		(VII) الیکٹرولیسز کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) What is principle of electroplating.		(1) الیکٹروپلیٹنگ کا طریقہ کار بیان کریں۔	
2) Explain the method of prevention of corrosion.		(2) کروڑن سے بچاؤ کے طریقے بیان کریں۔	

TEST ► 7		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمیستری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) A process of oxidation is;
- (A) Gain of electrons
الیکٹرونز کا حصول
- (B) Removal of oxygen
آکسیجن کا اخراج
- (C) Addition of hydrogen
ہائیڈروجن کا حصول
- (D) Loss of electrons
الیکٹرونز کا اخراج
- II) What is obtained from Fused NaCl?
- (A) Sodium metal
سودیم میٹل
- (B) NaOH
کاسٹک سوڈا
- (C) Both
دونوں
- (D) None
کوئی بھی نہیں
- III) The most common example of corrosion is;
- (A) Rusting of iron
لوہے کو زنگ لگنا
- (B) Chemical decay
کیمیکل توڑ پھوٹ
- (C) Rusting of Tin
ٹن کو زنگ لگنا
- (D) Rusting of Alluminum
ایلمینیم کو زنگ لگنا
- IV) Which of the following electrolyte produce less ions in water?
- (A) H_2SO_4
- (B) NaCl
- (C) HaOH
- (D) $Ca(OH)_2$
- V) Spontaneous chemical reactions take place in;
- (A) Downs cell
ڈاؤن سیل
- (B) Galvanic cell
گیلوانک سیل
- (C) Nelson's cell
نیلسن سیل
- (D) Electrolytic cell
الیکٹرولائٹک سیل
- VI) The formula of rust is;
- (A) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$
- (B) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$
- (C) $Fe(OH)_3$
- (D) Fe_2O_3

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) Differentiate between oxidizing and reducing agents.
- II) What is salt bridge and what is its basic function?
- III) Why oxygen is necessary for rusting?
- IV) Why galvanizing is done?
- V) Why an iron grill is painted frequently?
- VI) What is the nature of electrode used in electroplating of chromium?
- VII) Define electrochemical cell with example.

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Describe the rule for assigning the oxidation state.
- 2) Discuss the electrolysis of water.

TEST ► 8		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمستری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Which of the following is less malleable metal	(A) Iron آئرن (B) Gold گولڈ (C) Sodium سوڈیم (D) Silver سلور	(I) درج ذیل میں سے کوئی میٹل کم میلبل ہے؟	
II) Least reative noble metal is	(A) K (B) Na (C) Al (D) Hg	(II) سب سے کم ری ایکٹو نوبل میٹل ہے۔	
III) Which halogen has lowest electronegativity?	(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین	(III) کس ہیلوجن کی الیکٹرونیکٹیویٹی سب سے کم ہے؟	
IV) Electronegativity of chlorine is.	(A) 2.7 (B) 3.0 (C) 3.2 (D) 4.0	(IV) کلورین کی الیکٹرونیکٹیویٹی ہے۔	
V) Which metal easily break?	(A) Sodium سوڈیم (B) Alluminum ایلومینیم (C) Salinium سیلینیم (D) Magnacium میگنیشیم	(V) کوئی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟	
VI) Which element has highest electronegativity?	(A) F (B) O (C) Cl (D) N	(VI) کس ایلیمنٹ کی الیکٹرونیکٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟	

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) Metals are good conductors of electricity. Why?		(I) میٹلز الیکٹریسیٹی کی اچھی کنڈکٹر ہوتی ہیں۔ کیوں؟	
II) What is the trend of electropositivity in the periodic table.		(II) پیریاڈک ٹیبل میں الیکٹروپوزیٹیٹی کا رجحان بیان کریں۔	
III) Define malleable and ductile.		(III) میلبل اور ڈکٹائل کی تعریف کریں۔	
IV) Define metallic character.		(IV) میٹلک کریکٹر کی تعریف کریں	
V) Why is HF a weak acid?		(V) HF ایک کمزور اور تیزاب کیوں ہے؟	
VI) What is difference between steel and stainless steel?		(VI) سٹیل اور سٹین لیس سٹیل میں کیا فرق ہے؟	
VII) Write down the names of any two moderate reactive metals.		(VII) کوئی سے دو معتدل ایکٹو میٹلز کے نام لکھیں۔	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Write any four properties of sodium and magnesium.		(1) میگنیشیم اور سوڈیم کے کوئی سے چار استعمالات لکھیں۔	
2) Write the physical properties of metal.		(2) میٹلز کی طبعی خصوصیات لکھیں۔	

TEST ► 8		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
I) Which metal burns with brick red flam? (A) Calcium کیلشیم (B) Iron آئرن (C) Sodium سوڈیم (D) Magnesium میگنیشیم			(I) کوئی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟ (II) فضائیں آکسیجن کی فیصد مقدار ہے۔ (III) میٹلز کو نئے آئن والا چارج بناتے ہیں؟ (IV) کوئی نان میٹل چمکدار ہے؟ (V) سب سے زیادہ قیمتی میٹل ہے۔ (VI) ٹرانزیشن ایلیمینٹس ہوتے ہیں۔
II) Percentage of oxygen in the atmosphere is: (A) 21% (B) 22% (C) 23% (D) 24%			
III) Metals forms ion carrying charge; (A) Unipositive یونی پوزیٹو (B) Dipositive ڈائی پوزیٹو (C) Tripositive ٹرائی پوزیٹو (D) All تمام			
IV) Which non-metal is extremely hard? (A) Carbon کاربن (B) Iodine آیوڈین (C) Sulphur سلفر (D) Phosphorus فاسفورس			
V) The most precious metal is; (A) Iron لوہا (B) Platinum پلاٹینم (C) Aluminum ایلمینیم (D) Silver سلور			
VI) Transition elements are; (A) All gases تمام گیسز (B) All non metals تمام نان میٹلز (C) All metloids تمام میٹلائڈز (D) All metals تمام میٹلز			

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
I) How electropositivity depends upon the size and nuclear charge of an atom		(I) الیکٹرو پوزیٹیوٹی کا انحصار ایٹم کے سائز اور نیوکلیئر چارج پر کیسے ہوتا ہے؟	
II) Which is most precious metal?		(II) کوئی دھات سب سے بیش قیمت ہے؟	
III) Define Metallic character.		(III) میٹلک کریکٹر کی تعریف کریں۔	
IV) Compare Alkali and Alkaline earth metals.		(IV) الکی میٹلز اور الکلائن اर्थ میٹلز کا موازنہ کریں۔	
V) Write any two uses of Sodium.		(V) سوڈیم کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کریں۔	
VI) Metals are good conductors of electricity. Why?		(VI) میٹلز الیکٹریسیٹی کے اچھے کنڈکٹرز ہوتے ہیں۔ کیوں؟	
VII) Why do the non-metals accept electron readily?		(VII) نان میٹلز الیکٹرون کیوں حاصل ہوتی ہے؟	

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
1) Write the chemical properties of metal.		(1) میٹلز کے کیمیائی خواص پر نوٹ لکھیں۔	
2) Write a note on the importance of non-metals in life.		(2) نان میٹلز کی زندگی میں اہمیت پر نوٹ لکھیں۔	

TEST ► 8		CHEMISTRY ◀ 9th ▶		کیمسٹری		T.MARKS • 30	
NAME		ROLL NO		SECTION			
TEST TYPE	8TH DIVISION WISE	DATE	___/___/___	CHECKED BY			

Circle the Correct Option	1X6=06	درست جواب پر دائرہ لگائیں	سوال نمبر 1
---------------------------	--------	---------------------------	-------------

- I) Metals forms ion carrying charge: (I) میٹلز کو نئے آئن والا چارج بناتے ہیں؟
 (A) Dipositive ڈائی پازیٹو (B) Unipositive یونی پازیٹو (C) Tripositive ٹرائی پازیٹو (D) All تمام
- II) Metals react with oxygen to form; (II) میٹلز آکسیجن کے ساتھ ری ایکشن کر کے بناتی ہیں۔
 (A) Acidic oxides ایسڈک آکسائیڈ (B) Basic oxides بیسک آکسائیڈ (C) Amphoteric oxides ایمفوٹیرک آکسائیڈ (D) Carbon mono oxides کاربن مونو آکسائیڈ
- III) Density of calcium is; (III) کیلشیم کی ڈینسٹی ہے۔
 (A) 0.98gcm^{-3} (B) 1.55gcm^{-3} (C) 1.74gcm^{-3} (D) 2.98gcm^{-3}
- IV) Sodium is reative metal but is not react with _____. (IV) سوڈیم بہت ری ایکٹیو میٹل ہے لیکن یری ایکٹ نہیں کرتی _____ سے۔
 (A) Sulphur سلفر (B) Nitrogen نائٹروجن (C) Hydrogen ہائیڈروجن (D) Phosphorus فاسفورس
- V) The most precious metal is; (V) سب سے زیادہ قیمتی میٹل ہے۔
 (A) Iron آئرن (B) Platinum پلاٹینم (C) Silver سلور (D) Aluminum ایلمینیم
- VI) Transition elements are; (VI) ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔
 (A) All gases تمام گیسیں (B) All metals تمام میٹلز (C) All non metals تمام نان میٹلز (D) All metloids تمام میٹلائڈز

Write short answers of the following	2X7=14	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 2
--------------------------------------	--------	--	-------------

- I) State the physical properties of metals. (I) میٹلز کی طبعی خصوصیات لکھیں۔
- II) Why the second ionization energy of magnesium is higher than the first one? (II) میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
- III) Why silver and gold are least reactive? (III) سلور اور گولڈ کم ری ایکٹیو کیوں ہوتے ہیں؟
- IV) Which metal is used for metal work? (IV) کونسی دھات میٹل ورک کے لیے استعمال ہوتی ہے؟
- V) Why magnesium is harder than sodium? (V) میگنیشیم کیوں سوڈیم سے سخت ہوتا ہے؟
- VI) Why ionization energy of Na is less than Mg? (VI) Na کی آئیونائزیشن انرجی Mg سے کم کیوں ہوتی ہے؟
- VII) Why calcium is more electropositive than magnesium? (VII) کیلشیم کی الیکٹرو پوزیٹیو خاصیت میگنیشیم سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟

Write detailed answers of the following	5X2=10	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں	سوال نمبر 3
---	--------	--	-------------

- 1) Write a note on the importance of non-metals in life. (1) نان میٹلز کی زندگی میں اہمیت پر نوٹ لکھیں۔
- 2) Write the uses and properties of gold and platinum. (2) گولڈ اور پلاٹینم کے خواص اور استعمالات لکھیں۔