0923 (جماعت نہم) وارننگ: اس سوالیہ پرچہ میں ...

سیکنڈری پارٹ I سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ پہلا دستخط امیدوار:.................

کیمسٹری (معروضی) وقت:15 منٹ کل نمبر 12 **PAPER CODE 1481**

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ جوابی کاپی کے دونوں اطراف اس سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے پُر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔ انک ریمور یا سفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

SGD-1-23

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice, which you think, is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Write PAPER CODE, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will *be* responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	Q-1
9.8 g	9.8 amu	98 amu	98 g	H_2SO_4 کے ایک مالیکیول کا مولر ماس ہے۔ The molar Mass of one molecule of H_2SO_4 is	.1
مالیکیولر آئن Molecular ion	کیٹائن Cation	مالیکیول Molecule	اینائن Anion	ایٹم سے الیکٹرونز کے اخراج سے بنتا ہے۔ The removal of electrons from an atom gives:	.2
ہیوی واٹر Heavy Water	ہارڈ واٹر Hard Water	سوفٹ واٹر Soft Water	لائٹ واٹر Light Water	ڈیوٹریم بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔ Deuterium is used to make:	.3
الیکٹرون افینٹی Electron affinity	الیکٹرونیگیٹیوٹی Electro negativity	آئیونائزیشن 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 givenout when an electron is added to an atom is:	.4
NH_3	N_2	BF_3	O_2	الیکٹرون کی کمی والا مالیکیول ہے؟ The electron deficient molecule is:	.5
$\% v/v$	$\% v/m$	$\% m/v$	$\% m/m$	سولیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو، پرسنٹیج کہلاتی ہے: If a solute in grams is dissolved in 100 g of the solution, the percentage is	.6
760	355.1	149.4	55.3	100 °C پر پانی کا ویپر پریشر mmHg میں ہوتا ہے۔ Vapour pressure of water in mmHg at 100 °C is.	.7
پٹرول Petrol	پانی Water	ایتھر Ether	بنزین Benzene	وہ سالونٹ جس میں پولر کوویلنٹ کمپاؤنڈز حل ہو جاتے ہیں۔ The solvent in which polar covalent compounds are soluble.	.8
آئیونک بانڈنگ Ionic bonding	میٹلک بانڈنگ Metallic bonding	کوویلنٹ بانڈنگ Covalent bonding	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ Coordinate covalent bonding	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے۔ Transfer of electrons between atoms results in:	.9
ڈاؤنز سیل Downs Cell	نیلسن سیل Nelson's Cell	الیکٹرولیٹک سیل Electrolytic Cell	گیلوانک سیل Galvanic Cell	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے۔ Spontaneous chemical reactions take place in:	.10
$Fe(OH)_3.nH_2O$	$Fe_2O_3.nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe(OH)_3$	The formula of rust is: زنگ کا فارمولا ہے۔	.11
کیلشیم Calcium	آئرن Iron	میگنیشیم Magnesium	سوڈیم Sodium	وہ میٹل جو سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے۔ The metal which burns with brick red flame:	.12

www.eduvision.edu.pk

وارننگ: اس سوالیہ پرچہ پر اپنے رول نمبر کے سوا اور کچھ نہ لکھیں

0923 کیمسٹری (انشائیہ) (جماعت نہم) سیکنڈری پارٹ I، سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ پہلا وقت: 1:45 گھنٹے کل نمبر: 48

SGD-1-23

Part ---------------- I حصہ ---------------- اول

Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10
سوال نمبر 2۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) How does homogenous mixture differ from heterogenous mixture? ہوموجینیئس مکسچر اور ہیٹروجینیئس مکسچر کیسے ایک دوسرے سے مختلف ہیں؟

(ii) Define atomic mass unit. Why is it needed? اٹامک ماس یونٹ کی تعریف کیجئے اور اس کی ضرورت کیوں پیش آئی؟

(iii) An Element has atomic no. 17, How many electrons are present in K, L and M shells of atom. ایک ایلیمنٹ کا اٹامک نمبر 17 ہے اس کے K، L اور M شیل میں کتنے الیکٹران ہیں۔

(iv) What will be the nature of charge on an atom when it losses or gains electron. جب کوئی ایٹم الیکٹران خارج یا جذب کرتا ہے تو اس پر چارج کی نوعیت کیا ہوگی؟

(v) What is Mendeleev's Periodic Law. مینڈلیف کا پیریاڈک لاء کیا ہے؟

(vi) What are Transition metals. ٹرانزیشن میٹلز کیا ہیں؟

(vii) How many elements are present in 5[th] and 6[th] period of modem Periodic Table. جدید پیریاڈک ٹیبل کے پانچویں اور چھٹے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس ہوتے ہیں؟

(viii) What is the trend of Atomic size in Periods and group. اٹامک سائز کا گروپ اور پیریڈ میں رجحان بتائیے؟

Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10
سوال نمبر 3۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) Define triple covalent bond. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے۔

(ii) What do you mean by Tyndall effect. ٹنڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے۔

(iii) Why water has higher boiling point than alcohol? پانی کا بوائلنگ پوائنٹ الکوحل سے زیادہ کیوں ہوتا ہے؟

(iv) Why Ionic compound have high melting point and boiling point? آئیونک کمپاؤنڈ کا میلٹنگ پوائنٹ اور بوائلنگ پوائنٹ کیوں زیادہ ہوتا ہے؟

(v) Define effusion give example. ایفوژن کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔

(vi) Define Boiling Point. بوائلنگ پوائنٹ کی تعریف کیجئے

(vii) Why solutions called as mixture? سلوشنز کو مکسچر کیوں کہا جاتا ہے؟

(viii) Define unsaturated solution. ان سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجئے

Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10
سوال نمبر 4۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

SGD-1-23

(i) rite any two rules for assigning oxidation numbers. آکسیڈیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے دو قواعد لکھیے۔

(ii) What is the difference between cathode and anode? کیتھوڈ اور اینوڈ میں کیا فرق ہے؟

(iii) Find out the oxidation number of HNO_2. HNO_2 کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔

(iv) Why an iron grill is painted frequently? آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟

(v) Write down chemical reaction of Mg with O_2 and N_2. میگنیشیم کا O_2 اور N_2 کے ساتھ کیمیائی ری ایکشن لکھیے۔

(vi) Give the trend of electro positivity in a Group and Period. گروپ اور پیریڈ میں الیکٹروپوزیٹیویٹی کا رجحان کیا ہے؟

(vii) Write any two Physical characteristics of metals. میٹلز کی کوئی سی دو طبعی خصوصیات لکھیے۔

(viii) Name four least reactive metals. چار سب سے کم ری ایکٹو میٹلز کے نام لکھیے۔

Part ---------------- II حصہ ---------------- دوم

Note: Attempt any Two Questions. 9×2=18
نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

5.(a) Define free radical, give differences between molecule and molecular ion
فری ریڈیکل کی تعریف کریں، مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں فرق لکھیں۔

(b) Describe postulates of Bohar's atomic theory.
بوہر کی اٹامک تھیوری کے مفروضوں کو بیان کیجئے۔

6.(a) Explain five major properties of metals. (5)
میٹلز کی پانچ نمایاں خصوصیات تحریر کیجئے۔

(b) Define boiling point and also explain, how it is affected by different factors. (4)
بوائلنگ پوائنٹ کی تعریف کریں اور یہ بھی وضاحت کریں کہ کیسے مختلف فیکٹرز اس پر اثرانداز ہوتے ہیں۔

7.(a) Define oxidation state. Write any Four rules of assigning oxidation number. (1+4)
آکسیڈیشن سٹیٹ کی تعریف کیجئے۔ آکسیڈیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے چار قواعد تحریر کیجئے۔

(b) Give at least Four characteristics of suspensions. (4)
سسپنشنز کی کم از کم چار خصوصیات تحریر کیجئے۔

946 - 0923 - 50000

(پرچہ تقسیم کرنے سے قبل یہاں سے کاٹ لیجئے)

www.eduvision.edu.pk

سیکنڈری پارٹ I سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ دوسرا دستخط امیدوار:-------------

کیمسٹری (معروضی) وقت: 15 منٹ کل نمبر 12 **PAPER CODE 1486**

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ جوابی کاپی کے دونوں اطراف اس سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے پُر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔ انک ریموور یا سفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

SGD-2-23

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice, which you think, is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Write PAPER CODE, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will be responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

Q-1	QUESTIONS	(A)	(B)	(C)	(D)
1.	لانگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں۔ In long form of periodic table horizontal lines are called.	گروپس Groups	بلاکس Blocks	پیریڈز Periods	ٹرائی ایڈز Triads
2.	جو پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے۔ The pair which has polar covalent bond.	HCl and H_2O	C_2H_2 and H_2O	N_2 and H_2O	Cl_2 and O_2
3.	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے The most abundent element occurring in the ocean.	آکسیجن Oxygen	ہائیڈروجن Hydrogen	نائٹروجن Nitrogen	سلیکان Silicon
4.	Emperical formula of benzene is بینزین کا امپریکل فارمولا ہے	CH_2O	CHO	C_2H_2	CH
5.	M شیل کتنے سب شیلز پر مشتمل ہوتا ہے۔ M shell consists of no.of shells.	1	2	3	4
6.	اِن میں سے ایک ریڈیوسنگ ایجنٹ کی مثال ہے۔ One is an example of reducing agent.	O_2	Br_2	Zn	Cl_2
7.	The halogen ہیلوجن جو روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پائی جاتی ہے۔ which exists in Liquid form at room temperature is	کلورین Chlorine	برومین Bromine	فلورین Fluorine	آئیوڈین Iodine
8.	Boiling point of NaCl is سوڈیم کلورائیڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہے۔	0 $C°$	100 $C°$	800 $C°$	1413 $C°$
9.	اِن میں سے جو گیس تیزی سے ڈفیوژ کرتی ہے۔ The following gas diffuses faster.	ہائیڈروجن Hydrogen	ہیلیم Helium	فلورین Fluorine	کلورین Chlorine
10.	سلیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرام میں حل ہو کہلاتی ہے۔ Number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called.	m/m %	m/v %	v/m %	v/v %
11.	اِن میں سے جو چیز پانی کی تہہ میں بیٹھ جاتی ہے۔ One of these settle in water.	شہد Honey	کیروسین آئل Kerosine oil	بینزین Benzene	سوڈیم کلورائیڈ NaCl
12.	Formula of rust is زنگ کا فارمولا ہے۔	$Fe_2O_3.nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe(OH)_3.nH_2O$	$Fe(OH)_3$

www.eduvision.edu.pk

وارننگ: اس سوالیہ پرچہ پر اپنے رول نمبر کے سوا اور کچھ نہ لکھیں

0923 کیمسٹری (انشائیہ) (جماعت نہم) سیکنڈری پارٹ I، سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ دوسرا وقت: 1:45 گھنٹے کل نمبر: 48

Part ---------------- I SGD-2-23 حصہ ---------------- اول

2. Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10

سوال نمبر 2۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) Define free radical, how it is represented? فری ریڈیکل کی تعریف کیجئے اسے کس طرح ظاہر کیا جاتا ہے؟

(ii) Define organic chemistry. آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیجئے

(iii) What is the nature of charge on cathode rays? کیتھوڈ ریز پر چارج کی نوعیت کیا ہے؟

(iv) How many protons and neutrons are present in an phosphorus atom $^{31}_{15}P$ فاسفورس ایٹم $^{31}_{15}P$ میں کتنے پروٹان اور نیوٹرون ہیں۔

(v) Which periods are considered as normal periods? کون سے پیریڈ نارمل پیریڈ تصور کیے جاتے ہیں۔

(vi) Define atomic radius. اٹامک ریڈیئس کی تعریف کیجئے۔

(vii) Define electronegativity. الیکٹرونیگیٹیوٹی کی تعریف کیجئے۔

(viii) Why the size of atoms decreases in a period from left to right. پیریڈ میں بائیں سے دائیں طرف اٹامک سائز کیوں کم ہوتا ہے۔

3. Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10

سوال نمبر 3۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) More electronegative element can form bonds between themselves justify. دلیل سے ثابت کریں کہ زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹس آپس میں بانڈ بنا سکتے ہیں۔

(ii) Why does sodium form a chemical bond with chlorine. سوڈیم کلورین کے ساتھ کیمیکل بانڈ کیوں بناتا ہے۔

(iii) Define chemical bond. کیمیکل بانڈ کی تعریف کیجئے۔

(iv) Define solvent with an example. سالوینٹ کی تعریف کیجئے اور مثال بیان کریں۔

(v) What is transition temperature? Give an example. ٹرانزیشن ٹمپریچر سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیں۔

(vi) Define the term Allotropy with an example. ایلوٹروپی کو مثال دے کر بیان کریں۔

(vii) Differentiate between solution and suspension. سولوشن اور سسپنشن میں کیا فرق ہے؟

(viii) Why does colloid show tyndall effect. کولائیڈ ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کیوں کرتے ہیں۔

www.eduvision.edu.pk

4. Answer briefly any Five parts from the followings. 5×2=10

سوال نمبر 4۔ درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزا کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

(i) Define oxidation in terms of electrons. Give an example. الیکٹرونز کے حوالے سے آکسیڈیشن کی تعریف کیجئے مثال دیجئے۔

(ii) Find oxidation number of Nitrogen in HNO_2 HNO_2 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔

Oxidation number of H=+1 Oxidation number of O=−2

H=+1 کا آکسیڈیشن نمبر O=−2 کا آکسیڈیشن نمبر

(iii) What is the difference between valency and oxidation state? ویلنسی اور آکسیڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟

(iv) State the best method for protection of metal from corrosion. کروژن سے بچاؤ کا سب سے بہترین طریقہ کون سا ہے۔

(v) What is the nature of metal oxide? میٹیلک آکسائڈز کی کیا فطرت ہے؟

(vi) What is trends of electropositivity in periodic table? پیریاڈک ٹیبل میں الیکٹروپوزیٹیوٹی کا رجحان کیا ہے؟

(vii) What do you mean by 24 carat gold? 24 قیراط سونے کا کیا مطلب ہے؟

(viii) Write any two uses of Platinum. پلاٹینم کے کوئی سے دو استعمال لکھیے۔

Part ---------------- II حصہ ---------------- دوم

Note: Attempt any Two Questions. 9×2=18

نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔

5(a) Define element and its unique property "Valency". How this valency become positive or negative. 5

ایلمنٹ اور اس کی منفرد خاصیت "ویلنسی" کی تعریف کریں یہ ویلنسی پازیٹو یا نیگیٹو کیسے ہو جاتی ہے

(b) What is an Isotope? Write its three uses. 4

آئسوٹوپ سے کیا مراد ہے اس کے تین استعمالات لکھیں۔

6(a) Define Ionic bond? Explain it with an example? 5

آئیونک بانڈ کی تعریف کیجئے؟ ایک مثال سے اس کی وضاحت کریں؟

(b) Define evaporation? Explain various factors affecting it? 4

ایوپوریشن کی تعریف کیجئے؟ اس پر اثرانداز ہونے والے فیکٹرز کی وضاحت کریں؟

7(a) What is the principle of Electroplating? How is electroplating of Cromium carried out? 5

الیکٹروپلیٹنگ کا بنیادی اصول کیا ہے؟ کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟

(b) Write atleast four characteristics of suspension. 4

سسپنشنز کی کم از کم چار خصوصیات بیان کیجئے۔