0923 (جماعت نہم) وارننگ: اس سوالیہ پرچہ میں کسی جگہ پر اپنا رول نمبر نہ لکھیں۔ دستخط امیدوار:...............

سیکنڈری پارٹ I سیشن 2019-21 to 2022-24 گروپ پہلا

PAPER CODE 1481

کیمسٹری (معروضی) وقت: 15 منٹ کل نمبر 12

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 کرکے 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

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

ParhloPakistan.com

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 5th and 6th period of modern 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 بتایئے؟

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. ایفیوژن 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. اَن 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۔

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

SGD-1-23

(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 الیکٹروپوزیٹویٹی 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 اثر انداز 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)

ParhloPakistan.com