Paper Code Number: 1486

2023 (1[st]-A)
SSC PART-I (9[th] Class)

رول نمبر ____________

CHEMISTRY GROUP-II

کیمسٹری (گروپ۔ دوسرا)

TIME ALLOWED: 15 Minutes وقت = 15 منٹ

MTN-2-23

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

OBJECTIVE حصہ معروضی

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 دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

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 bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) Polar covalent bond present in: پولر کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔ (1)

(A) O_2 (B) $C\ell_2$ (C) H_2O (D) N_2

(2) Triple covalent bond contains electrons: ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرونز ہوتے ہیں۔ (2)

(A) 04 (B) 06 (C) 08 (D) 02

(3) The densities of gases are expressed in: گیسز کی ڈینسٹیز کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ (3)

(A) $mg\,cm^{-3}$ (B) $g\,cm^{-3}$ (C) $g\,dm^{-3}$ (D) $kg\,dm^{-3}$

(4) One is the heterogeneous mixture in the following: مندرجہ ذیل میں سے ایک ہیٹروجینیس مکسچر ہے۔ (4)

(A) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا (B) Sodium chloride solution سوڈیم کلورائڈ کا سلوشن

(C) Potassium chloride solution پوٹاشیم کلورائڈ کا سلوشن (D) Sugar solution شوگر کا سلوشن

(5) Concentration is a ratio of: کنسنٹریشن ایک نسبت ہے۔ (5)

(A) Solution to solvent سلوشن سے سولوینٹ (B) Solvent to solution سولوینٹ سے سلوشن

(C) Solute to solution سولیوٹ سے سلوشن (D) Solution to solution سلوشن سے سلوشن

(6) The most common example of corrosion is: کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔ (6)

(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

(7) Spontaneous chemical reaction takes place in: از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن رونما ہوتا ہے۔ (7)

(A) Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل (B) Nelson cell نیلسن سیل

(C) Downs cell ڈونز سیل (D) Galvanic cell گیلوانک سیل

(8) Which one of the following is less malleable? مندرجہ ذیل میں سے کون سی ایک کم میلیبل ہے؟ (8)

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

(9) The molar mass of H_2SO_4 is: H_2SO_4 کا مولر ماس ہوتا ہے۔ (9)

(A) 98 g (B) 98 amu (C) 9.8 g (D) 9.8 amu

(10) The formula unit of sodium chloride consists of: سوڈیم کلورائڈ کا فارمولا یونٹ مشتمل ہوتا ہے۔ (10)

(A) One Na^+ ion and two $C\ell^-$ ions ایک سوڈیم آئن اور دو کلورائڈ آئنز

(B) One Na^+ ion and one $C\ell^-$ ion ایک سوڈیم آئن اور ایک کلورائڈ آئن

(C) Two Na^+ ions and one $C\ell^-$ ion دو سوڈیم آئنز اور ایک کلورائڈ آئن

(D) Two Na^+ ions and two $C\ell^-$ ions دو سوڈیم آئنز اور دو کلورائڈ آئنز

(11) Deuterium is used to make: ڈیوٹیریم کو استعمال کیا جاتا ہے۔ (11)

(A) Soft water سافٹ واٹر (B) Hard Water ہارڈ واٹر (C) Light water لائٹ واٹر (D) Heavy water ہیوی واٹر

(12) Transition elements are: ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔ (12)

(A) All gases تمام گیسز (B) All metals تمام میٹلز

(C) All non metals تمام نان میٹلز (D) All metalloids تمام میٹلائیڈز

papers.studyht.com

2023 (1^{st}-A)
SSC PART-I (9^{th} Class)

رول نمبر ____________

CHEMISTRY GROUP-II — کیمسٹری (گروپ۔ دوسرا)

TIME ALLOWED: 1.45 Hours — وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48 — کل نمبر = 48

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

MTN-9-23

NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper.

نوٹ:۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جز نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچہ میں درج ہے۔

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts. 10 = 2 X 5

سوال نمبر 2۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) How would you define Organic Chemistry with one example? — آپ آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیسے کریں گے۔ ایک مثال دیں۔ (i)

(ii) Differentiate between atomic number and atomic mass. — اٹامک نمبر اور اٹامک ماس کے درمیان فرق تحریر کیجیے۔ (ii)

(iii) Complete the equation. $^{9}_{4}Be + ^{4}_{2}He \longrightarrow ---- + ----$ — مساوات کو مکمل کریں۔ (iii)

(iv) For what purpose $U-235$ is used? — $U-235$ کس مقصد کے لیے استعمال ہوتا ہے؟ (iv)

(v) Why the noble gases are not reactive? — نوبل گیسز کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتیں؟ (v)

(vi) Define Ionization energy and write its unit. — آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کریں اور اس کا یونٹ لکھیں۔ (vi)

(vii) Describe Mendeleev's Periodic Law. — مینڈلیف پیریاڈک لاء کو بیان کریں۔ (vii)

(viii) What is the trend of Electronegativity in group from top to bottom? — کسی گروپ میں اوپر سے نیچے الیکٹرونیگیٹیویٹی کا کیا رجحان ہوتا ہے؟ (viii)

3. Attempt any five parts. 10 = 2 X 5

سوال نمبر 3۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) How does hydrogen bonding affect physical properties of molecules? — ہائیڈروجن بانڈنگ مالیکیولز کی طبعی خصوصیات پر کیسے اثرانداز ہوتی ہے؟ (i)

(ii) What is meant by triple covalent bond? — ٹرپل کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ (ii)

(iii) Why does a Covalent bond become Polar? — ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟ (iii)

(iv) What is meant by amorphous solid? Give an example. — ایمورفس ٹھوس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔ (iv)

(v) How evaporation is affected by intermolecular forces? — ایویپوریشن پر انٹرمالیکیولر فورسز کا کیا اثر ہوتا ہے؟ (v)

(vi) What is meant by Molarity? — مولیریٹی سے کیا مراد ہے؟ (vi)

(vii) Differentiate between dilute and concentrated solution. — ڈائلیوٹ سلوشن اور کنسنٹریٹڈ سلوشن کے درمیان فرق بیان کریں۔ (vii)

(viii) Define Saturated solution. — سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجیے۔ (viii)

4. Attempt any five parts. 10 = 2 X 5

سوال نمبر 4۔ کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔

(i) Define Electrolytes and Non-electrolytes. — الیکٹرولائٹس اور نان الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجیے۔ (i)

(ii) Write the difference between Anode and Cathode. — اینوڈ اور کیتھوڈ کے درمیان فرق تحریر کیجیے۔ (ii)

(iii) Define Alloy. Give one example. — الائے کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔ (iii)

(iv) Write redox reactions involved in electrolytic refining of copper. — کاپر کی الیکٹرولیٹک ریفائننگ میں شامل ریڈاکس ری ایکشنز لکھیے۔ (iv)

(v) Write two uses of Magnesium. — میگنیشیم کے دو استعمالات لکھیے۔ (v)

(vi) Write two chemical properties of non-metals. — نان میٹلز کی دو کیمیائی خصوصیات لکھیے۔ (vi)

(vii) How does Oxygen react with elements of Group-I metals? — آکسیجن گروپ I کے میٹلز کے اجزا کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتی ہے؟ (vii)

(viii) Why does Bromine exist in liquid state in Halogen group? — ہیلوجن گروپ میں برومین مائع حالت میں پائی جاتی ہے۔ کیوں؟ (viii)

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions. 18 = 2 X 9

نوٹ:۔ کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5.(A) How does write a chemical formula? 5 — کیمیائی فارمولا کیسے لکھا جاتا ہے؟ (الف)۔5

(B) Write down four properties of canal rays. 4 — کینال ریز کی چار خصوصیات تحریر کیجیے (ب)

6.(A) Define covalent compounds and write their four properties. 1 + 4 — کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی تعریف کیجیے اور اس کی چار خصوصیات لکھیے۔ (الف)۔6

(B) How does boiling point of liquid depend upon the nature of liquid and inter molecular forces? 2 + 2 — مائع کی نوعیت اور انٹرمالیکیولر فورسز کس طرح بوائلنگ پوائنٹ پر اثرانداز ہوتے ہیں؟ (ب)

7.(A) Discuss the redox reaction taking place in the rusting of iron in detail. 5 — لوہے کو زنگ لگنے کے عمل کے دوران ہونے والے ریڈاکس ری ایکشن کو تفصیل سے بیان کریں۔ (الف)۔7

(B) Define Molarity and write its formula to prepare molar solution. 4 — مولیریٹی کی تعریف کیجیے اور مولر سلوشن تیار کرنے کے لیے اس کا فارمولا لکھیے۔ (ب)

papers.studyht.com