Chemistry	C	L.K.No. 21	Paper Code No. 5485	کیمسٹری

Paper - I (Objective Type) — Ist - A - Exam 2023 — (Group I گروپ) — پرچہ : I (معروضی طرز)

Time Allowed : 15 minutes — SSC (Part - I) — وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12 — Session (2020 - 22) to (2022 - 24) — کل نمبر : 12

BWP-I-23

نوٹ : ہرسوال کے چار ممکنہ جوابات A , B , C , D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہرسوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھردیں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

Note : Four possible choices A , B , C , D to each question are given. Which choice 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.

سوال نمبر1 درج ذیل میں وہ پارٹیکلز جو مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں :

(1) One of the following is the most penetrating particles :
(A) Protons پروٹونز (B) Electrons الیکٹرونز (C) Neutrons نیوٹرونز (D) Alpha Particles الفاپارٹیکلز

(2) The Empirical Formula of Glucose is : گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے :
(A) $C_6H_{12}O_6$ (B) CH (C) CH_2O (D) C_6H_6

(3) Number of Moles in 8g of CO_2 is equivalent to : : CO_2 کے 8 گرامز میں مولز کی تعداد برابر ہے
(A) 0·15 (B) 0·18 (C) 0·21 (D) 0·24

(4) Long Form of Periodic Table is based on : لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے :
(A) Mendeleev Postulate مینڈلیف کا اصول (B) Atomic Number اٹامک نمبر
(C) Atomic Mass اٹامک ماس (D) Mass Number ماس نمبر

(5) Which of the following Gas diffuses fastest : ان میں سے وہ گیس جو تیزی سے ڈفیوژ کرتی ہے :
(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین

(6) درج ذیل مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے :
One of the following is an Electron Deficient Molecule :
(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

(7) A bond pair in Covalent Molecules usually has : کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے :
(A) 1 Electron ایک الیکٹرون (B) 2 Electrons دو الیکٹرونز (C) 3 Electrons تین الیکٹرونز (D) 4 Electrons چار الیکٹرونز

(8) مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو :
Molarity is the number of Moles of Solute dissolved in :
(A) 1 Kg of Solution سلوشن کے ایک کلوگرام میں (B) 100 g of Solvent سولوینٹ کے 100 گرام میں
(C) 1 dm^3 of Solvent سولوینٹ کے 1 dm^3 میں (D) 1 dm^3 of Solution سلوشن کے 1 dm^3 میں

(9) In HNO_3 , the Oxidation Number of Nitrogen is : HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے :
(A) +5 (B) +6 (C) +7 (D) +8

(10) $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے :
The Oxidation Number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$ is :
(A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7

(11) " Chalk in water " is an example of : " پانی میں چاک " مثال ہے :
(A) Suspension سسپنشن (B) Colloid کولائڈ (C) Solution سلوشن (D) Solute سولیوٹ

(12) Which of the following Non - Metal is Lustrous : درج ذیل میں سے کون سا چمکدار نان میٹل ہے :
(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آیوڈین (D) Carbon کاربن

---------☆☆☆☆☆---------

ParhloPakistan.com

48 : کل نمبر 1 : 45 گھنٹے وقت (2020 -2022) to (2022 - 2024) سیشن	SSC (Part - I)	21 - 54000	رول نمبر
Chemistry (Subjective) (Group I گروپ)	Ist - A - Exam 2023		کیمسٹری (انشائیہ)

ہدایات: حصہ اول یعنی سوال نمبر 2 ، سوال نمبر 3 اور سوال نمبر 4 میں سے ہر سوال کے (5 - 5) اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کرنا لازمی ہے۔ حصہ دوم میں سے کوئی سے دو سوالات حل کریں۔ جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جزو نمبر درج کریں جو کہ سوالیہ پرچہ پر درج ہے۔

BWP 1-23

Note : It is compulsory to attempt (5 -- 5) parts each from Q.No. 2 , Q.No.3 and Q.No.4 and attempt any (02) questions from Part II . Write same Question Number and its Part No. as given in the Question Paper.

30 = 2 x 15 | Make Diagram where necessary. جہاں ضروری ہو شکل بھی بنائیں۔ | (Part I) حصہ اول

سوال نمبر 2

(i) Differentiate between Ion and Free Radical. — آئن اور فری ریڈیکل کے درمیان فرق بیان کیجئے۔

(ii) State the Reason : " Soft Drink is a mixture ". — وجہ لکھیے : " سوفٹ ڈرنک ایک مکسچر ہے " ۔

(iii) How many Proton and Neutron are present in Deuterium? — ڈیوٹیریم میں کتنے پروٹان اور نیوٹران ہوتے ہیں؟

(iv) Draw Electronic Configuration of " Mg " with the help of Sub Shell. — " Mg " کی الیکٹرانک کنفگریشن سب شیل کی مدد سے کیجئے۔

(v) Which are the Normal Periods of Modern Periodic Table ? How much elements has each? — ماڈرن پیریاڈک ٹیبل کے نارمل پیریڈز کون سے ہیں اور ہر ایک میں ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟

(vi) Define Atomic Radius and write its unit. — اٹامک ریڈیس کی تعریف کیجئے اور اس کا یونٹ لکھیے۔

(vii) What is the Trend of Ionization Energy in a Period from Left to Right? — آئیونائزیشن انرجی کا پیریڈ میں بائیں سے دائیں کیا رجحان ہے؟

(viii) State Dobereiner's Triads. — دوبرائنر کے ٹرائی ایڈز کو بیان کیجئے۔

سوال نمبر 3

(i) Define Double Covalent Bond. — ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے۔

(ii) What is meant by Hydrogen Bond? — ہائیڈروجن بانڈ سے کیا مراد ہے؟

(iii) Write names of various types of Chemical Bonds. — مختلف اقسام کے کیمیکل بانڈز کے نام لکھیے۔

(iv) What is meant by Absolute Zero? — ایبسولیوٹ زیرو سے کیا مراد ہے؟

(v) How Vapour Pressure is affected by Nature of Liquid? — ویپر پریشر پر مائع کی نوعیت کا کیا اثر ہوتا ہے؟

(vi) What is meant by Super Saturated Solution? — سپر سچوریٹڈ سلوشن سے کیا مراد ہے؟

(vii) What is Tyndall Effect? — ٹنڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟

(viii) Define Solubility. — سولوبیلٹی کی تعریف کیجئے۔

سوال نمبر 4

(i) Define Electrochemistry. — الیکٹروکیمسٹری کی تعریف کیجئے۔

(ii) Define Oxidation in terms of Electron. — الیکٹرون کے حوالے سے آکسیڈیشن کی تعریف کیجئے۔

(iii) In Electroplating of Silver, from where do Ag^+ Ions come and where do they deposit? — سلور کی الیکٹروپلیٹنگ کے دوران Ag^+ آئن کہاں سے آتے ہیں اور کہاں جمع ہوتے ہیں؟

(iv) Why is Oxygen necessary for Rusting? — زنگ لگنے کے عمل میں آکسیجن کیوں ضروری ہے؟

(v) Why Reactivity of Metals increases down the group? — گروپ میں نیچے کی طرف میٹلز کی ری ایکٹیویٹی کیوں بڑھتی ہے؟

(vi) State two physical characteristics of Metals. — میٹلز کی دو طبعی خصوصیات لکھیے۔

(vii) Write two uses of Silver. — سلور کے دو استعمالات لکھیے۔

(viii) Write two uses of Calcium. — کیلشیم کے دو استعمالات لکھیے۔

18 = 2 x 9 | (Part II) حصہ دوم

سوال نمبر 5

(الف) (5) Explain any five branches of Chemistry. — کیمسٹری کی کوئی سی پانچ شاخوں کی وضاحت کیجئے۔

(ب) (4) Write postulates of Bohr Atomic Theory. — بوہر اٹامک تھیوری کے مفروضے تحریر کیجئے۔

سوال نمبر 6

(الف) (5) = 2 + 3 What is Coordinate Covalent Bond ? Explain it with examples. — کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کسے کہتے ہیں؟ مثالوں کی مدد سے اس کی وضاحت کیجئے۔

(ب) (4) = 2 + 2 Define Evaporation. How it is effected by different factors ? — ایویپوریشن کی تعریف کیجئے۔ اسے مختلف فیکٹرز کیسے متاثر کرتے ہیں؟

سوال نمبر 7

(الف) (5) Define Oxidation State. Write any three rules for assigning Oxidation Number. — آکسیڈیشن سٹیٹ کی تعریف کیجئے۔ آکسیڈیشن نمبر کی تفویض کے کوئی سے تین قواعد لکھیے۔

(ب) (4) Define Saturated Solution. How Supersaturated Solution is prepared? — سچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔ سپر سچوریٹڈ سلوشن کس طرح تیار کیا جاتا ہے؟

---------☆☆☆☆☆---------

22-02-2023

ParhloPakistan.com