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 D, C, B, A دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہرسوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیں۔ 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 نمبر 1

(1) درج ذیل میں وہ پارٹیکلز جو مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں :

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 ڈیفیوژ 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 دوالیکٹرونز (C) 3 Electrons تین الیکٹرونز (D) 4 Electrons چارالیکٹرونز

(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

----------☆☆☆☆☆----------

papers.studyint.com

کل نمبر : 48 وقت 1 : 45 گھنٹے (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) آئن اور فری ریڈیکل کے درمیان فرق بیان کیجئے۔
Differentiate between Ion and Free Radical.

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

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

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

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

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

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

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

سوال نمبر 3

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

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

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

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

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

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

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

(viii) سولیوبلٹی کی تعریف کیجئے۔
Define Solubility.

سوال نمبر 4

(i) الیکٹروکیمسٹری کی تعریف کیجئے۔
Define Electrochemistry.

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

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

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

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

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

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

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

18 = 2 x 9 | **(Part II) حصہ دوم**

سوال نمبر 5

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

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

سوال نمبر 6

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

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

سوال نمبر 7

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

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

---------☆☆☆☆☆---------

22-02-2023

papers.studyhut.com