Chemistry	A	L.K.No.16	Paper Code No. 5482	کیمسٹری
Paper - I (Objective Type)		SSC - A - 2021	(Group II گروپ)	پرچہ : I (معروضی طرز)
Time Allowed : 15 minutes		SSC (Part - I)		وقت : 15 منٹ
Maximum Marks : 12		Session (2017 - 19) to (2020 - 22)		کل نمبر : 12

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) ایک کمپاؤنڈ میں موجود ایٹمز کی سادہ عددی نسبت کو ظاہر کرتا ہے :
The Simplest Whole Number Ratio of Atoms present in a compound is known as :
(A) مالیکیولر فارمولا Molecular Formula (B) فارمولا ماس Formula Mass
(C) کیمیکل فارمولا Chemical Formula (D) امپیریکل فارمولا Empirical Formula

(2) فلورین کا اٹامک نمبر ہے : Atomic Number of Fluorine is : (A) 5 (B) 7 (C) 9 (D) 15

(3) ٹرانزیشن ایلیمنٹس میں سب شیل مکمل ہونے کے مراحل میں ہوتا ہے :
In Transition Elements Sub - shell is in the process of completion :
(A) s (B) p (C) d (D) f

(4) دو جُڑے ایٹمز کے نیوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایٹم کا کہتے ہیں :
Half of the Distance between the Nuclei of the two bonded atoms is referred as :
(A) سائز Size (B) شیلڈنگ ایفیکٹ Shielding Effect (C) آربٹ Orbit (D) اٹامک ریڈیئس Atomic Radius

(5) اگر کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان مساوی شیئرنگ کی صورت میں تشکیل پاتا ہے تو کہلاتا ہے :
If a Covalent Bond is formed between two similar atoms by equal sharing of Electron pair between the two atoms, it is called :
(A) آئیونک Ionic (B) کوآرڈینیٹ Coordinate (C) پولر Polar (D) خالص کوویلنٹ Pure Covalent

(6) تمام انٹر مالیکیولر فورسز جو مجموعی طور پر وان ڈر والز فورسز کہلاتی ہیں فطری طور پر ہوتی ہیں :
All Intermolecular Forces which are collectively called Van der Waals forces are in nature :
(A) لون Lone (B) مائع Liquid (C) کیمیکل Chemical (D) الیکٹریکل Electrical

(7) گیس حالت کا مائع میں تبدیل ہونے کا عمل کہلاتا ہے :
The process of changing of a Gas Phase into Liquid is called :
(A) ایویپوریشن Evaporation (B) میلٹنگ Melting (C) ٹرانسپائریشن Transpiration (D) کنڈینسیشن Condensation

(8) سولیوٹ کے والیوم کی cm^3 میں وہ مقدار جو 100 گرام سلوشن میں حل ہو % کہلاتی ہے :
The volume of cm^3 of a solute dissolved in 100 grams of the solution is termed as % :
(A) m/m (B) m/v (C) v/m (D) v/v

(9) سولیوٹ کے والیوم کی cm^3 میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 cm^3 میں حل ہو % کہلاتی ہے :
The volume in cm^3 of a solute dissolved per 100 cm^3 of the solution is termed as % :
(A) v/m (B) v/v (C) m/v (D) m/m

(10) کسی کیمیکل ری ایکشن میں کسی ایٹم یا آئن کا الیکٹرونز حاصل کرنا کہلاتا ہے :
The gain of Electrons by an Atom or Ion during a Chemical Reaction is called :
(A) آکسیڈیشن Oxidation (B) ریڈکشن Reduction (C) الیکٹرولائسز Electrolysis (D) الیکٹریسٹی Electricity

(11) ایسے الیکٹرولائٹس جو ایکوئس سلوشن میں مکمل طور پر آئنز میں تبدیل ہوجائیں اور زیادہ آئنز پیدا کریں کہلاتے ہیں :
The Electrolytes which Ionize almost completely in their aqueous solution and produce more ions is called :
(A) نان الیکٹرولائٹس Non Electrolytes (B) طاقتور Strong (C) کمزور Weak (D) سلوشنز Solutions

(12) میٹلز اپنے ویلنس الیکٹرونز خارج کرنے کا رجحان رکھتے ہیں یہ خاصیت کہلاتی ہے :
Metals have tendency to lose their valence electrons, this is called :
(A) آئیونائزیشن انرجی Ionization Energy (B) الیکٹروپازیٹیویٹی Electropositivity (C) ویلنسی Valency (D) ہارڈنیس Hardness

---------☆☆☆☆☆---------

ParhloPakistan.com

Scanned with CamScanner

48 : کل نمبر 1 : 45 گھنٹے وقت (2017 -2019) to (2020 - 2022) سیشن		16 -	رول نمبر
Chemistry (Subjective) (Group II گروپ)	SSC(Part - I)	SSC-A-2021	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۔

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) ہیٹرو جینیئس مکسچر کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
Define Heterogeneous Mixture and give example.
(ii) بینزین کا امپیریکل اور مالیکولر فارمولا لکھیے۔
Write Empirical and Molecular Formula of Benzene.
(iii) مالیکیول کی تعریف کیجئے اور ایک ٹرائی اٹامک مالیکیول کی مثال دیجئے۔
Define Molecule and give an example of Triatomic Molecule.
(iv) ردرفورڈ کے اٹامک ماڈل کے نقائص بیان کیجئے۔
Describe the defects in Rutherford's Atomic Model.
(v) ایک ایلیمنٹ کا اٹامک نمبر 17 ہے۔ اس کے K , L اور M شیل میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں؟
The Atomic Number of an Element is 17 . How many Electrons are present in K , L and M shell ?
(vi) ٹرانزیشن میٹلز سے کیا مراد ہے ؟ مثال دیجئے۔
What is meant by Transition Metals ? Give example.
(vii) آئیونائزیشن انرجی کی مثال کے ساتھ تعریف کیجئے۔
Define Ionization Energy with an example.
(viii) الیکٹرون کا شیلڈنگ ایفیکٹ کیٹائن بننے کے عمل کو آسان کیوں بناتا ہے؟
Why Shielding Effect of Electrons makes Cation formation easy?

سوال نمبر 3
(i) لون پیئر اور بانڈ پیئر الیکٹرونز میں کیا فرق ہے؟
What is the difference between Lone Pair and Bond Pair Electrons?
(ii) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟ ایک مثال دیں۔
How Tripple Covalent Bond is formed ? Give an example.
(iii) پولر اور نان پولر کوویلنٹ بانڈ میں فرق کیجئے۔
Differentiate between Polar and Non - Polar Covalent Bond.
(iv) ٹمپریچر مائع کے ایویپوریشن پر کیسے اثرانداز ہوتا ہے؟
How does Temperature affect Evaporation of a Liquid?
(v) 100 K کو ^{o}C ٹمپریچر میں تبدیل کیجئے۔
Convert 100 K to ^{o}C Temperature.
(vi) مولیرٹی کی تعریف کیجئے۔ نیز سولیوٹ کے مولز کی تعداد اور مولیرٹی کے تعلق کا فارمولا تحریر کیجئے۔
Define Molarity . Also give the relation between Molarity and Number of Moles of Solute.
(vii) سپر سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔
Define Super Saturated Solution.
(viii) آپ خالص مائع اور سلوشن کی شناخت کیسے کرسکتے ہیں؟
How can you distinguish between a Pure Liquid and Solution?

سوال نمبر 4
(i) الیکٹرولائٹ کی تعریف کیجئے اور اس کی دو مثالیں دیجئے۔
Define Electrolyte and give its two examples.
(ii) گیلوانائزنگ سے کیا مراد ہے ؟ اس کا فائدہ لکھیے۔
What is Galvanizing ? Write its advantage.
(iii) الیکٹرونز کے حوالے سے آکسیڈیشن کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی دیجئے۔
Define Oxidation in terms of Electrons . Give an example.
(iv) الیکٹروکیمیکل سیل کی تعریف کیجئے۔ اس کی دو اقسام کے نام لکھیے۔
Define Electrochemical Cell. Write name of its two types.
(v) میٹلز کی کوئی سی دو اہم طبعی خصوصیات لکھیے۔
Write any two physical characteristics of Metals.
(vi) الکلی میٹلز ، الکلائن ارتھ میٹلز سے زیادہ ری ایکٹو کیوں ہیں؟
Why Alkali Metals are more reactive than Alkaline Earth Metals?
(vii) گولڈ کے دو استعمالات لکھیے۔
Write two uses of Gold.
(viii) ہیلوجنز کے پانی کے ساتھ کیمیکل ری ایکشنز لکھیے۔
Write Chemical Reactions of Halogens with water.

18 = 2 x 9   (Part II) حصہ دوم

سوال نمبر 5
(الف) بوہر کی اٹامک تھیوری پر نوٹ تحریر کیجئے۔
(5) Write a note on Bohr's Atomic Theory.
(ب) مکسچر کی تعریف کیجئے اور مثالوں کے ساتھ اس کی اقسام بیان کیجئے۔
(4) Define Mixture and classify it with examples.

سوال نمبر 6
(الف) میٹلک بانڈ کی تعریف کیجئے اور شکل کی مدد سے اس کی وضاحت کیجئے۔
(5) Define Metallic Bond and explain it with the help of a Diagram.
(ب) ویپر پریشر کی تعریف کیجئے اور اس پر اثرانداز ہونے والے فیکٹرز کی وضاحت کیجئے۔
(4) Define Vapour Pressure and explain the factors affecting it.

سوال نمبر 7
(الف) زنگ لگنا کی تعریف کیجئے اور زنگ لگنے کے عمل کی وضاحت کیجئے۔
(5) Define Rusting and explain the Rusting Process.
(ب) پرسنٹیج ماس / ماس (% m / m) اور پرسنٹیج والیم / والیم (% v / v) کی وضاحت کیجئے۔
(4) Explain Percentage mass / mass (% m / m) and Percentage volume / volume (% v / v) .

----------☆☆☆☆☆----------

ParhloPakistan.com

Scanned with CamScanner