Chemistry | A | L.K.No. 15 | Paper Code No. 5481 | کیمسٹری

Paper - I (Objective Type) | SSC - A - 2021 | (Group I 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 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 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) One amu (Atomic Mass Unit) is equivalent to : ایک amu (اٹامک ماس یونٹ) کس کے برابر ہوتا ہے :

1.66×10^{-23} g (D) 1.66×10^{-24} Kg (C) 1.66×10^{-24} g (B) 1.66×10^{-24} mg (A)

(2) The concept of Orbit was used by : ایٹم کے آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا :

Bohr بوہر (D) Planck پلانکس (C) Rutherford ردرفورڈ (B) J.J.Thomson جے جے تھامسن (A)

(3) جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے کہلاتی ہے :

The amount of Energy given out when an Electron is added to an Atom is called :

Ionization Energy آئیونائزیشن انرجی (B) Lattice Energy لیٹس انرجی (A)

Electron Affinity الیکٹرون افینٹی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی (C)

(4) Long Form of Periodic Table is constructed on the basis of : لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے :

Atomic Number اٹامک نمبر (B) Mendeleev Postulate مینڈلیف کا اصول (A)

Mass Number ماس نمبر (D) Atomic Mass اٹامک ماس (C)

(5) The transfer of Electrons between Atoms results : ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ ہے :

Ionic Bonding آئیونک بانڈنگ کی شکل میں (B) Metallic Bonding میٹلک بانڈنگ کی شکل میں (A)

Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی شکل میں (D) Covalent Bonding کوویلنٹ بانڈنگ کی شکل میں (C)

(6) A Bond Pair in Covalent Molecule usually has : کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے :

Two Electrons دو الیکٹرونز (B) One Electron ایک الیکٹرون (A)

Four Electrons چار الیکٹرونز (D) Three Electrons تین الیکٹرونز (C)

(7) ایوپوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے :

In Evaporation Process Liquid Molecules which leave the surface of the liquid have :

Moderate Energy درمیانی انرجی (B) Very Low Energy بہت کم انرجی (A)

None of these ان میں سے کوئی نہیں (D) Very High Energy بہت زیادہ انرجی (C)

(8) Which one of the following Solution contains more water : ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے :

0.25 M (D) 0.5 M (C) 1 M (B) 2 M (A)

(9) اگر 100 گرام پانی میں $10\ cm^3$ الکوحل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے :

If $10\ cm^3$ of Alcohol is dissolved in 100 g of water, it is called :

v / v % (D) v / m % (C) m / v % (B) m / m % (A)

(10) Which one of the following is not an Electrolyte : درج ذیل میں سے کون سا الیکٹرولائٹ نہیں ہے :

Sulphuric Acid Solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن (B) Sugar Solution شوگر کا سلوشن (A)

Sodium Chloride Solution سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن (D) Lime Solution چونے کا سلوشن (C)

(11) The most common example of Corrosion is : کروژن کی عام مثال کون سی ہے :

Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا (B) Chemical Decay کیمیکل توڑ پھوڑ (A)

Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا (D) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (C)

(12) Metals can form Ions carrying charge : میٹلز کون سے چارج والا آئن بناتی ہیں :

All these یہ تمام (D) Tri - Positive ٹرائی پوزیٹو (C) Di - Positive ڈائی پوزیٹو (B) Uni Positive یونی پوزیٹو (A)

---------☆☆☆☆☆---------

ParhloPakistan.com

Scanned with CamScanner

48 : کل نمبر وقت 1:45 گھنٹے (2017-2019) to (2020-2022) سیشن		15 - 5ooo	رول نمبر
Chemistry (Subjective) (Group I 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) مادہ کیا ہے؟ مادہ کی تین طبعی حالتوں کے نام لکھیے۔ What is Matter? Write the name of three physical states of Matter.

(ii) کمپاؤنڈ کی وضاحت ایک مثال سے کریں۔ Explain Compound with one example.

(iii) امپیریکل فارمولا کی تعریف کیجئے اور گلوکوز کا امپیریکل فارمولا لکھیے۔ Define Empirical Formula and write Empirical Formula of Glucose.

(iv) ردرفورڈ کے تجربہ کے دو مشاہدات لکھیے۔ Write two observations of Rutherford's Experiment.

(v) نائٹروجن اور آکسیجن کی الیکٹرونک کنفگریشن سب شیل میں لکھیے۔ Write Electronic Configuration of Nitrogen and Oxygen in their Subshell.

(vi) پیریڈز اور گروپس کی تعریف کیجئے۔ Define Periods and Groups.

(vii) الیکٹرون افینٹی کی تعریف کیجئے اور گروپس میں اس کا رُجحان بیان کیجئے۔ Define Electron Affinity and write its Trend in Groups.

(viii) ایلیمنٹس کو چوتھے پیریڈ میں کیوں اور کیسے ترتیب دیا گیا ہے؟ Why and how are elements arranged in 4th Period?

سوال نمبر 3 (i) زیادہ الیکٹرو نیگیٹو ایلیمنٹ آپس میں بانڈ بنا سکتے ہیں۔ مثال سے وضاحت کیجئے۔ More Electronegative Element can form bonds between themselves. Justify with example.

(ii) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں کیا فرق ہوتا ہے؟ Differentiate between Lone Pair and Bond Pair of Electrons.

(iii) ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟ Why does a Covalent Bond becomes Polar?

(iv) ایویپوریشن سے ٹھنڈک کیوں پیدا ہوتی ہے؟ Why Evaporation is a Cooling Process?

(v) ویپر پریشر کی تعریف کیجئے۔ Define Vapour Pressure.

(vi) % v / v سے کیا مراد ہے؟ What is meant by % v / v ?

(vii) مولر سلوشن کی تعریف معہ مثال کیجئے۔ Define Molar Solution with example.

(viii) سلوشن کی تعریف کیجئے۔ Define Solution.

سوال نمبر 4 (i) کروژن سے کیا مراد ہے؟ What is meant by Corrosion?

(ii) طاقتور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیجئے۔ What is meant by Strong Electrolytes? Give two examples.

(iii) الیکٹروپلیٹنگ کیا ہوتی ہے؟ What is Electroplating?

(iv) آکسیڈائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹس میں کیا فرق ہے؟ What is the difference between Oxidizing and Reducing Agents?

(v) میٹل کی کوئی دو طبعی خصوصیات لکھیے۔ Write down any two physical properties of Metal.

(vi) بہت ری ایکٹو میٹلز کی کوئی چار میٹلز کے نام تحریر کیجئے۔ Write the name of any four Metals which are more reactive.

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

(viii) کسی ایک ہیلوجن کا ہائیڈروجن کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن لکھیے۔ Write Chemical Reaction of Hydrogen with any one Halogen.

18 = 2 x 9 | **(Part II) حصہ دوم**

سوال نمبر 5 (الف) بوہر کے اٹامک ماڈل کے مفروضے تحریر کیجئے۔ (5) Write down the Postulates of Bohr's Atomic Model.

(ب) کمپاؤنڈ اور مکسچر میں کوئی سے چار فرق تحریر کیجئے۔ (4) Write down any four differences between Compound and Mixture.

سوال نمبر 6 (الف) ہائیڈروجن بانڈنگ کی وضاحت کیجئے۔ (5) Explain Hydrogen Bonding.

(ب) ایویپوریشن کیا ہے؟ اس کے فیکٹرز کی وضاحت کیجئے۔ (4) What is Evaporation? Explain its factors.

سوال نمبر 7 (الف) الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجئے۔ نان الیکٹرولائٹس اور سٹرانگ (طاقتور) الیکٹرولائٹس کی وضاحت مثالوں سے کیجئے۔ (5) Define Electrolytes. Explain Non - Electrolytes and Strong Electrolytes with example.

(ب) کنسنٹریشن سے کیا مراد ہے؟ پرسینٹیج یونٹ ماس / ماس (% m / m) اور ماس / والیوم (% m / v) کی وضاحت کیجئے۔ (4) What is meant by Concentration? Explain Percentage Unit of mass / mass (% m / m) and mass / volume (% m / v).

---------☆☆☆☆☆---------

25-08-2021

ParhloPakistan.com

Scanned with CamScanner