

B

Chemistry

A

L.K.No.23

Paper Code No. 5481

کیمسٹری

Paper - I (Objective Type)

SSC-A-2019

New Pattern

(معروضی طرز) I

Time Allowed : 15 minutes

SSC (Part - I)

گروپ فرسٹ

وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12

Session (2015 - 17) to (2018 - 20)

کل نمبر : 12



نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جو اپنی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بڑھانے یا کاٹ کر بڑھانے 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.

The example of Diatomic Molecule is :	ذاتی اٹاک مالیکیول کی مثال ہے :	سوال نمبر 1
CO <sub>2</sub> (D) NO <sub>2</sub> (C) H <sub>2</sub> O (B) HCl (A)		(1)
The value of Planck's Constant is :	پلانک کونسٹنٹ کی قیمت ہے :	(2)
6.63 x 10 <sup>-36</sup> Js (D) 6.63 x 10 <sup>-35</sup> Js (C) 6.63 x 10 <sup>-34</sup> Js (B) 6.63 x 10 <sup>-33</sup> Js (A)		
Mendeleev's Periodic Table was based upon the :	مینڈلیف کے اصل پیریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی :	(3)
Atomic Number (B) Electronic Configuration (A)	ایٹمی نمبر (B) الیکٹرونک کنفیگریشن (A)	
Completion of Sub-shell (D) Atomic Mass (C)	سب شیل کا مکمل ہونا (D) اٹاک ماس (C)	
Long Form of Periodic Table is constructed on the basis of :	لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے :	(4)
Mendeleev's Postulate (B) Mass Number (A)	مینڈلیف کا اصول (B) ماس نمبر (A)	
Atomic Mass (D) Atomic Number (C)	اٹاک ماس (D) اٹاک نمبر (C)	
Triple Covalent Bond involves how many Electrons :	ٹریپل کوویلنٹ باؤنڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں :	(5)
8 (D) 6 (C) 4 (B) Only Three (A)	8 (D) 6 (C) 4 (B) صرف تین (A)	
Double Covalent Bond is represented by :	ڈبل کوویلنٹ باؤنڈ کو ظاہر کرتے ہیں :	(6)
→ (D) ≡ (C) = (B) - (A)		
Which one of the following is not Amorphous :	ان میں سے کون سا ایمرس ٹھوس نہیں ہے :	(7)
Glass (D) Glucose (C) Plastic (B) Rubber (A)	گلاس (D) گلوکوز (C) پلاسٹک (B) ربر (A)	
	ان میں سے کسی کی سولوبیلٹی پر ٹمبرچر کا بہت معمولی اثر ہوگا :	(8)
Which one of the following will show negligible effect of Temperature on its solubility :		
NaCl (D) NaNO <sub>3</sub> (C) KNO <sub>3</sub> (B) KCl (A)		
Which one of the following is a 'Liquid in Solid' Solution :	ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے :	(9)
Fog (D) Salt in Water (C) Butter (B) Sugar in Water (A)	فگ (D) پانی میں نمک (C) بٹرن (B) شکر (A)	
Spontaneous Chemical Reaction takes place in :	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے :	(10)
Nelson Cell (B) Down's Cell (A)	نیلسن سیل (B) ڈونز سیل (A)	
Electrolytic Cell (D) Galvanic Cell (C)	الیکٹرو لیکٹک سیل (D) گیلوانک سیل (C)	
The Oxidation Number of Chromium in K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> is :	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> میں کرومیم کا آکسڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے :	(11)
+ 2 (D) + 6 (C) + 14 (B) + 7 (A)	+ 2 (D) + 6 (C) + 14 (B) + 7 (A)	
Which one of the following Non-Metal is Lustrous :	درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے :	(12)
Iodine (D) Sulphur (C) Phosphorous (B) Carbon (A)	آیوڈین (D) سلفر (C) فاسفورس (B) کاربن (A)	

B

BSP-9-16

48	سیشن (2015-2017) to (2018-2020) وقت 1:45 گھنٹے کل نمبر :	نومبرن	23-55000	رول نمبر
Chemistry (Subjective)	گروپ فرسٹ	SSC (Part - I)	SSC-A-2019	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 بڑے 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 Questions Number and its Part No. as given in the question paper.

30 = 2 x 15

جہاں ضروری ہو شکل بھی بنائیں۔ Make Diagram where necessary.

حصہ اول (Part I)

- سوال نمبر 2 (i) ویلنسی اور ریڈیکل کی تعریفیں کیجئے۔  
 (ii) ہومو جینینٹس مکسچر اور ایئر و جینینٹس مکسچر میں فرق بیان کریں۔  
 Differentiate between Homogeneous Mixture and Heterogeneous Mixture.  
 Write two differences between Atom and Ion.  
 Write two properties of Canal Rays.  
 Define Electronic Configuration.  
 Describe Mendeleev's Periodic Law.  
 What is meant by Lanthanides?  
 Give the reason for the decrease of Ionization Energy down the group.  
 Define Single Covalent Bond and give an example.  
 What is meant by Hydrogen Bonding?  
 Ionic Compounds are Solids. Justify.  
 What is Diffusion of Gas? Give an example.  
 Give any two units of Pressure.  
 Differentiate between a Solute and a Solvent.  
 Define Molarity.  
 Give any two examples of Colloid.  
 Differentiate between Oxidizing and Reducing Agents.  
 Define Reduction in terms of Loss or Gain of Hydrogen. Give an example also.  
 Find Oxidation Number of Nitrogen in  $\text{HNO}_3$  when the Oxidation Numbers of  $\text{H} = +1$  and Oxidation Number of  $\text{O} = -2$ .  
 Define Alloy. Also give one example.  
 Write any two physical properties of Metals.  
 Why the Second Ionization Energy of Magnesium is higher than the first one?  
 Write down Melting Point and Boiling Point of Sodium Metal.  
 Write two uses of Calcium.

حصہ دوم (Part II)

- سوال نمبر 5 (الف) زرد فورڈاٹک تیوری اور بوہر تیوری میں فرق واضح کیجئے۔  
 (5) Give difference between Rutherford's Atomic Theory and Bohr's Atomic Theory.  
 (ب) کیمسٹری کی تعریف کریں۔ آرگینک اور ان آرگینک کیمسٹری پر بحث کریں۔  
 (4) Define Chemistry. Discuss Organic and Inorganic Chemistry.  
 سوال نمبر 6 (الف) آئیونک باؤ کیا ہے؟ سوڈیم اور کلورین ایٹمز کے درمیان آئیونک باؤ بننے کے عمل کی وضاحت کیجئے۔  
 (5) What is an Ionic Bond? Discuss the formation of Ionic Bond between Sodium and Chlorine Atoms.  
 (ب) ایوپوریشن کی تعریف کیجئے اور یہ وضاحت کیجئے کہ کیسے سطحی رقبہ اور نمبر پچ اس پر اثر انداز ہوتے ہیں؟  
 (4) Define Evaporation and explain how it is affected by Surface Area and temperature?  
 سوال نمبر 7 (الف) پانی کی الیکٹرو لیسس کو تفصیل سے لکھیں۔  
 (5) Write the Electrolysis of Water in detail.  
 (ب) سپنشن کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کریں۔  
 (4) Write any four characteristics of Suspension.

13

Chemistry

C

L.K.No.24

Paper Code No. 5486

کیستری

Paper - I (Objective Type)

SSC-A-2019

New Pattern

پہچ : 1 (معروضی طرز)

Time Allowed : 15 minutes

SSC (Part - I)

گروپ سینڈ

وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12

Session (2015 - 17) to (2018 - 20)

کل نمبر : 12



نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا چین سے بھر دیں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مارنے یا کاٹ کر مارنے 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	مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے کم ہے :
(1)	Which one of the following Halogen has lowest Electronegativity : Iodine (A) Fluorine (B) Chlorine (C) Bromine (D) Iodine
(2)	Who discovered the Proton : Rutherford (A) Goldstein (B) J.J.Thomson (C) نیل بوہر (D) رورٹرز
(3)	Which one of the following Molecule is Triatomic : CO <sub>2</sub> (A) H <sub>2</sub> (B) O <sub>2</sub> (C) Cl <sub>2</sub> (D)
(4)	لوگ فارم آف ہیراڈک ٹیبل میں چوتھا اور پانچواں ہیراڈک کہلاتے ہیں : In the Long Form of Periodic Table, 4th and 5th Period are called : Normal Periods (A) شارٹ ہیراڈک (B) نارمل ہیراڈک (C) لوگ ہیراڈک (D) وری لوگ ہیراڈک
(5)	One Atmospheric Pressure is equal to how many Pascals : 10523 (A) 106075 (B) 10325 (C) 101325 (D)
(6)	درج ذیل میں مالکیولز کا کون سا جڑا ایک جیسے کوویلنٹ بانڈز پر مشتمل ہے : Which pair of the Molecules has same type of Covalent Bonds : C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> and O <sub>2</sub> (A) HCl and O <sub>2</sub> (B) N <sub>2</sub> and O <sub>2</sub> (C) C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> and O <sub>2</sub> (D) C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> and O <sub>2</sub>
(7)	جب ایک الیکٹرو نیگیٹیو ایلیمنٹ کسی الیکٹرو پازٹیو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے : When an Electronegative Element combines with an Electropositive Element, the type of bonding is : Coordinate Covalent (A) کوویلنٹ (B) آئیونک (C) پولر کوویلنٹ (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ
(8)	درج ذیل میں سے کونسا ہیروجینیوس کچر ہے : Which one of the following is Heterogeneous Mixture : Sugar Solution (A) دودھ (B) Milk (C) Ink (D) Milk of Magnesia
(9)	درج ذیل میں کونسا نان الیکٹرو لائٹ ہے : Which one of the following is Non - Electrolyte : Sulphuric Acid Solution (A) شوگر کا سلوشن (B) Sugar Solution (C) شوگر کا سلوشن (D) Lime Solution
(10)	The Oxidation Number of Nitrogen in HNO <sub>3</sub> is : +8 (A) +7 (B) +6 (C) +5 (D)
(11)	ان میں سے کس کی سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا : Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility : NaCl (A) NaNO <sub>3</sub> (B) KNO <sub>3</sub> (C) KCl (D)
(12)	ان میں سے کونسی میٹل ہوا میں سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے : Which one of the following Metal burns with a brick red flame : Calcium (A) سوڈیم (B) Sodium (C) آئرن (D) میگنیشیم

