

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 بزنے یا کاٹ کر بزنے 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)	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 ایمرورفس ٹھوس نہیں ہے :	(7)
Glass (D) Glucose (C) Plastic (B) Rubber (A)	گلاس (D) گلوکوز (C) پلاسٹک (B) ربر (A)	
Which one of the following will show negligible effect of Temperature on its solubility :	ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا بہت معمولی اثر ہوگا :	(8)
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)	پانی میں شوگر (A) بٹیر (B) پانی میں نمک (C) فوگ (D) سالت میں شوگر (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)	ڈونز سیل (A) نیلسن سیل (B)	
Electrolytic Cell (D) Galvanic Cell (C)	الیکٹرو لیتک 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)		
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-91-6-16

رول نمبر	23-5500	نوبٹیشن	سیشن (2015-2017) to (2018-2020) وقت 1:45 گھنٹے کل نمبر: 48
کیمسٹری (انشائیہ)	SSC-A-2019	SSC(Part-I)	گروپ فرسٹ Chemistry (Subjective)



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 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.

(Part I) حصہ اول

- سوال نمبر 2 (i) دہلیسی اور ریڈیکل کی تعریفیں کیجئے۔  
 (ii) ہومو جینیٹکس مکسچر اور ہٹرو جینیٹکس 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.  
 سوال نمبر 3 (i) سنگل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔  
 (ii) ہائیڈروجن باؤنڈنگ سے کیا مراد ہے؟  
 (iii) آئیونک کپاڈٹوزس ہوتے ہیں۔ دلیل دیجئے۔  
 (iv) گیس کا ڈیفیوژن کیا ہوتا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔  
 (v) پریشر کے کوئی سے دو یونٹس دیجئے۔  
 (vi) سولیوٹ اور سولونٹ میں فرق کیجئے۔  
 (vii) مولیٹیٹی کی تعریف کیجئے۔  
 (viii) کولائیڈ کی کوئی سی دو مثالیں دیجئے۔  
 سوال نمبر 4 (i) آکسائیڈنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹس کے درمیان فرق واضح کیجئے۔  
 (ii) ہائڈروجن کے اخراج یا حصول کے حوالے سے ریڈکشن کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی دیجئے۔  
 Define Reduction in terms of Loss or Gain of Hydrogen. Give an example also.  
 (iii)  $HNO_3$  میں ہائڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجئے جبکہ H اور O کے آکسائیڈیشن نمبرز دیئے گئے ہیں:  $O = -2$  اور  $H = +1$   
 Find Oxidation Number of Nitrogen in  $HNO_3$  when the Oxidation Numbers of  $H = +1$  and Oxidation Number of  $O = -2$ .  
 (iv) الائی کی تعریف کیجئے ایک مثال بھی دیجئے۔  
 (v) میٹلز کی کوئی سی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجئے۔  
 (vi) میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی آئیونائزیشن انرجی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟  
 Why the Second Ionization Energy of Magnesium is higher than the first one?  
 (vii) سوڈیم میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ اور بوائلنگ پوائنٹ تحریر کیجئے۔  
 Write down Melting Point and Boiling Point of Sodium Metal.  
 (viii) کیلشیم کے دو استعمالات لکھیے۔  
 Write two uses of Calcium.

(Part II) حصہ دوم

- 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 باؤنڈنگ کیا ہے؟ سوڈیم اور کلورین ایٹمز کے درمیان آئیونک باؤنڈنگ بننے کے عمل کی وضاحت کیجئے۔  
 (5) What is an Ionic Bond? Discuss the formation of Ionic Bond between Sodium and Chlorine Atoms.  
 (ب) ایونپوریشن کی تعریف کیجئے اور یہ وضاحت کیجئے کہ کیسے سطحی رقبہ اور نمبر پچ اس پراثر 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.