

Chemistry

B

L.K.No.23

Paper Code No. 2381

کیمسٹری

Paper - I (Objective Type)

SSC-A-2019

SSC (Part I)

New Pattern

پرچہ (موضوعی طرح)

Time Allowed : 15 minutes

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

گروپ نمبر

وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12

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 حوالہ دینا ضروری ہے۔
ایک سے زیادہ دائروں کو بھرنے یا کاٹ کر بھرنے کی صورت میں کوئی 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.

Which one of the following Non-Metal is Lustrous :	درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے :	سوال نمبر 1
Iodine (D) Sulphur (C) Phosphorous (B) Carbon (A)	آئیوڈین (D) سلفر (C) فاسفورس (B) کاربن (A)	(1)
The Oxidation Number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$ is :	$K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے :	(2)
+ 2 (D) + 6 (C) + 14 (B) + 7 (A)	+ 2 (D) + 6 (C) + 14 (B) + 7 (A)	
Spontaneous Chemical Reaction takes place in :	از خود واقع ہونے والا کیمیائی ردی ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے :	(3)
Nelson Cell (B) Down's Cell (A)	نیلسن سیل (B) ڈاؤن سیل (A)	
Electrolytic Cell (D) Galvanic Cell (C)	الیکٹرو لائٹک سیل (D) گیلوانک سیل (C)	
Which one of the following is a 'Liquid in Solid' Solution :	ان میں سے کونسا سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے :	(4)
Fog (D) Salt in Water (C) Butter (B) Sugar in Water (A)	فوگ (D) پانی میں نمک (C) کریم (B) شکر (A)	
Which one of the following will show negligible effect of Temperature on its solubility :	ان میں سے کس کی سولوبیلیٹی پر ٹیمپریچر کا بہت معمولی اثر ہوگا :	(5)
NaCl (D) $NaNO_3$ (C) KNO_3 (B) KCl (A)	NaCl (D) $NaNO_3$ (C) KNO_3 (B) KCl (A)	
Which one of the following is not Amorphous :	ان میں سے کونسا مادی نامرئی نہیں ہے :	(6)
Glass (D) Glucose (C) Plastic (B) Rubber (A)	گلاس (D) گلوکوز (C) پلاسٹک (B) رबर (A)	
Double Covalent Bond is represented by :	دو کووالنٹ بانڈ کا نمائندہ کیا کرتے ہیں :	(7)
$\rightarrow (D) \equiv (C) = (B) - (A)$	$\rightarrow (D) \equiv (C) = (B) - (A)$	
Triple Covalent Bond involves how many Electrons :	تین کووالنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں :	(8)
8 (D) 6 (C) 4 (B) Only Three (A)	8 (D) 6 (C) 4 (B) صرف تین (A)	
Long Form of Periodic Table is constructed on the basis of :	دراز فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے :	(9)
Mendeleev's Periodic Table (B) Mass Number (A)	مینڈیلیف کی فارم ٹیبل (B) ماس نمبر (A)	
Atomic Mass (D) Atomic Number (C)	ایٹمک ماس (D) ایٹمک نمبر (C)	
Mendeleev's Periodic Table was based upon the :	مینڈیلیف کی فارم ٹیبل کی بنیاد تھی :	(10)
Atomic Number (B) Electronic Configuration (A)	ایٹمک نمبر (B) الیکٹرونک کنفیگریشن (A)	
Completion of Sub-shell (D) Atomic Mass (C)	سب شیل کا مکمل ہونا (D) ایٹمک ماس (C)	
The value of Planck's Constant is :	پلانک کانسٹنٹ کی قیمت ہے :	(11)
$6.63 \times 10^{-36} \text{ Js}$ (D) $6.63 \times 10^{-35} \text{ Js}$ (C) $6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$ (B) $6.63 \times 10^{-33} \text{ Js}$ (A)	$6.63 \times 10^{-36} \text{ Js}$ (D) $6.63 \times 10^{-35} \text{ Js}$ (C) $6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$ (B) $6.63 \times 10^{-33} \text{ Js}$ (A)	
The example of Diatomic Molecule is :	دو ایٹمک مالیکیول کی مثال ہے :	(12)
CO_2 (D) NO_2 (C) H_2O (B) HCl (A)	CO_2 (D) NO_2 (C) H_2O (B) HCl (A)	