

Chemistry

B

L.K.No.23

Paper Code No. 2381

کیمسٹری

Paper - I (Objective Type)

SSC-A-2019

SSC (Part I)

New Pattern

1 : (پہرہ نمبر)

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 جائز حلقہ کو درست طریقے سے بھریں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھرنے یا کاٹ کر بھرنے کی صورت میں اس کو رد کرنا ضروری ہے۔

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 : Iodine (D) Sulphur (C) Phosphorous (B) Carbon (A)	درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے : (A) کاربن (B) فاسفورس (C) سلفر (D) آیوڈین	سوال نمبر 1 (1)
The Oxidation Number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$ is : + 2 (D) + 6 (C) + 14 (B) + 7 (A)	$K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے : (A) + 7 (B) + 14 (C) + 6 (D) + 2	(2)
Spontaneous Chemical Reaction takes place in : Nelson Cell (B) Down's Cell (A) Electrolytic Cell (D) Galvanic Cell (C)	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس خلیے میں ہوتا ہے : (A) ڈونز سیل (B) ڈاؤن کے خلیے (C) گیلوانک سیل (D) الیکٹرو لیتک سیل	(3)
Which one of the following is a 'Liquid in Solid' Solution : Fog (D) Salt in Water (C) Butter (B) Sugar in Water (A)	ان میں سے کونسا سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے : (A) پانی میں شکر (B) گھسن (C) پانی میں نمک (D) کھیر	(4)
Which one of the following will show negligible effect of Temperature on its solubility : NaCl (D) $NaNO_3$ (C) KNO_3 (B) KCl (A)	ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹیمپریچر کا بہت معمولی اثر ہوگا : (A) KCl (B) KNO_3 (C) $NaNO_3$ (D) NaCl	(5)
Which one of the following is not Amorphous : Glass (D) Glucose (C) Plastic (B) Rubber (A)	ان میں سے کونسا مادہ انہریس ٹھوس نہیں ہے : (A) ربر (B) پلاسٹک (C) گلوکوز (D) شیشہ	(6)
Double Covalent Bond is represented by : \rightarrow (D) \equiv (C) = (B) - (A)	دو ایٹم کے درمیان دو کوویلنٹ بانڈ کی نمائندگی کیسے کی جاتی ہے : (A) - (B) = (C) \equiv (D) \rightarrow	(7)
Triple Covalent Bond involves how many Electrons : 8 (D) 6 (C) 4 (B) Only Three (A)	تین کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں : (A) صرف تین (B) چار (C) چھ (D) آٹھ	(8)
Long Form of Periodic Table is constructed on the basis of : Mendeleev's Periodic (B) Mass Number (A) Atomic Mass (D) Atomic Number (C)	دو لمبا فارم ہائیڈروجنک میبل کی بنیاد ہے : (A) ایٹم نمبر (B) میس نمبر (C) ایٹم نمبر (D) ایٹم کی کمیت	(9)
Mendeleev's Periodic Table was based upon the : Atomic Number (B) Electronic Configuration (A) Completion of Sub-shell (D) Atomic Mass (C)	مینڈیلیف کے ایٹم ہائیڈروجنک میبل کی بنیاد تھی : (A) الیکٹرونک کنفیگریشن (B) ایٹم نمبر (C) ایٹم کی کمیت (D) سب شیل کی تکمیل	(10)
The value of Planck's Constant is : $6.63 \times 10^{-36} \text{ Js}$ (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)	پلانک کی کانسٹنٹ کی قیمت ہے : (A) $6.63 \times 10^{-33} \text{ Js}$ (B) $6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$ (C) $6.63 \times 10^{-35} \text{ Js}$ (D) $6.63 \times 10^{-36} \text{ Js}$	(11)
The example of Diatomic Molecule is : CO_2 (D) NO_2 (C) H_2O (B) HCl (A)	دو ایٹم کے مالیکیول کی مثال ہے : (A) HCl (B) H_2O (C) NO_2 (D) CO_2	(12)