رول نمبر_____(امیدوار خود پُر کرے)(تعلیمی سیشن 2017-2019 تا 2020-2022)

CHEMISTRY (نہم کلاس) - 021 **کیمسٹری**

Q. Paper : I (Objective Type) **PAPER CODE = 5482** سوالیہ پرچہ : I (معروضی طرز)

Time Allowed : 15 Minutes (دوسرا گروپ) وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12 کل نمبر : 12

نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

Note : Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question with Marker or Pen ink in the answer-book. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

1-1	Which one of the following is not a triatomic molecule : درج ذیل میں سے کون سا ٹرائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے : H_2 (A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D)
2	Which one of the following shell consists of one subshell : درج ذیل میں سے کون سا شیل ایک سب شیل پر مشتمل ہے : K shell / شیل K (A) L shell / شیل L (B) M shell / شیل M (C) N shell / شیل N (D)
3	Along the period which one of the following decreases: ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے: (A) Atomic radius اٹامک ریڈیس (B) Electron affinity الیکٹرون افینٹی (C) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹویٹی
4	Long form of periodic table consists of : لانگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل مشتمل ہوتا ہے : 8 periods/ پیریڈز 8 (A) 7 periods/ پیریڈز 7 (B) 10 periods/ پیریڈز 10 (C) 18 periods/ پیریڈز 18 (D)
5	Bond formed between two non-metals is expected to be: دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوگا: (A) Ionic آئیونک (B) Covalent کوویلنٹ (C) Metallic میٹلک (D) Coordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ
6	A bond pair in covalent molecules usually has : کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے : (A) One electron ایک الیکٹرون (B) Three electrons تین الیکٹرونز (C) Two electrons دو الیکٹرونز (D) Four electrons چار الیکٹرونز
7	The equation of Boyle's law is : بوائل لا کی مساوات ہے : $P=vt$ (A) $\frac{V}{T}=k$ (B) $\frac{T}{P}=k$ (C) $PV=k$ (D)
8	Solubility is defined as : سولوبیلٹی کسی سولیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار ہے جو کسی خاص ٹمپریچر پر۔۔۔۔گرام سولوینٹ میں حل ہو کر سیچوریٹڈ سلوشن بنائے number of grams of solute dissolved in----of solvent to prepare saturated solution at particular temperature : 100 mg (A) 100 kg (B) 100 g (C) 1000 g (D)
9	The amount of *NaOH* required to prepare 1.0 M solution is : *NaOH* کی مقدار جو 1.0 M سلوشن بنانے کے لیے درکار ہوتی ہے : 20 g (A) 30 g (B) 40 g (C) 80 g (D)
10	The formula of rust is : زنگ کا فارمولا ہے : Fe_2O_3 (A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) $Fe\ (OH)_3.nH_2O$ (C) $Fe\ (OH)_3$ (D)
11	The oxidation number of chlorine in $KClO_3$ is : $KClO_3$ میں کلورین (Cl) کا آکسیڈیشن نمبر ہے : +7 (A) +6 (B) +5 (C) +4 (D)
12	Which metal is found in liquid state : کون سی میٹل مائع حالت میں پائی جاتی ہے : Silver سلور (A) Iron آئرن (B) Copper کاپر (C) Mercury مرکری (D)