

CHEMISTRY

022- (نہم کلاس)

کیمسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5483

سوالیہ پرچہ : I (معروضی طرز)

Time Allwqed : 15 Minutes

(پہلا 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	Heterogeneous mixture is : Sugar solution (D) Milk of magnesia (C) Ink (B) Milk (A)
2	Sodium chloride has melting point about : 1000 °C (D) 800 °C (C) 1413 °C (B) 450 °C (A)
3	Electronegativity of fluorine is : 4.0 (D) 3.2 (C) 3.0 (B) 2.7 (A)
4	The mass of one molecule of water is : 18 kg (D) 18 mg (C) 18 g (B) 18 amu (A)
5	Oxidation number of hydrogen in HCl is : 2 (D) 0 (C) -1 (B) +1 (A)
6	A good example of homogeneous mixture is : Ice cream (D) Wood (C) Rock (B) Soil (A)
7	In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is : Fe (D) Cl ⁻ (C) H ⁺ (B) Zinc (A)
8	Size of sodium atom is : 186 Pm (D) 185 Pm (C) 162 Pm (B) 160 Pm (A)
9	The isotope C-12 is present in abundance of : 97.6 % (D) 99.7 % (C) 96.6 % (B) 98.9 % (A)
10	Vapour pressure of water in mm Hg at 20 °C is : 149.4 (D) 55.3 (C) 17.5 (B) 4.58 (A)
11	Chlorine atom has electrons in the valance shell : 7 (D) 5 (C) 2 (B) 1 (A)
12	The equation of Boyle's law is : $\frac{T}{P} = k$ (D) $\frac{V}{T} = k$ (C) $P = Vt$ (B) $PV = k$ (A)