

CHEMISTRY

Q Paper : I (Objective Type)

Time Allowed : 15 Minutes

Maximum Marks : 12

PAPER CODE = 5481

سوالیہ پرچہ : I (معمولی طرز)

وقت : 15 منٹ

کل نمبر : 12

نوٹ : ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جو اپنی اپنی ہر سوال کے ساتھ ہے۔ اس کے ساتھ ہر سوال کے درست جواب کے مطابق مختلف دائروں کو مار کر یا بن سے بھر دینے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مارنے یا کٹ کر پڑنے سے اس سوال کو درست قرار دیا جائے گا۔

Note: For each question, 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. Marking or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

1-1	The mass of one molecule of water is : پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہے :	18 kg (D)	18 mg (C)	18 g (B)	18 amu
2	A good example of homogeneous mixture is : ہوموجینیٹس میکچر کی اچھی مثال ہے :	Ice cream آئس کریم	Wood لکڑی (C)	Rock پتھر (B)	Soil مٹی (A)
3	The isotope C-12 is present in abundance of : آکسٹوپ C-12 کی مقدار ہے :	97.6 % (D)	99.7 % (C)	96.6 % (B)	98.9 %
4	Size of sodium atom is : سوڈیم ایٹم کا سائز ہوتا ہے :	185 Pm	185 Pm (C)	162 Pm (B)	160 Pm (A)
5	Chlorine atom has electrons in the valance shell : کلورین ایٹم اپنے ویلنس شیل میں الیکٹران رکھتا ہے :	7	5 (C)	2 (B)	1 (A)
6	Sodium chloride has melting point about : سوڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ ہوتا ہے :	1000 °C (D)	800 °C	1413 °C (B)	450 °C (A)
7	Vapour pressure of water in mm Hg at 20 °C is : 20 °C پر پانی کا دھبہ پر پریشر mm Hg میں ہوتا ہے :	149.4 (D)	55.3 (C)	17.5	4.58 (A)
8	The equation of Boyle's law is : بویل کے قانون کا مساوی ہے :	$\frac{T}{P} = k$ (D)	$\frac{V}{T} = k$ (C)	$P = VT$ (B)	$PV = k$
9	Heterogeneous mixture is : ہتروجنیٹس میکچر ہے :	Sugar solution شوگر سلوشن (D)	Milk of magnesia مگنیشیا	Ink سیاہی (B)	Milk دودھ (A)
10	In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is : Zn اور HCl کے مابین ریڈوکس ری ایکشن میں آکسائیڈائزنگ ایجنٹ ہے :	Fe^{2+} (D)	Cl^{-} کلورین (C)	H^{+} ہائیڈروجن آئن	Zinc زنک (A)
11	Oxidation number of hydrogen in HCl is : HCl میں ہائیڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے :	2 (D)	0 (C)	-1 (B)	+1
12	Electronegativity of fluorine is : فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی ہے :	4.0 (3.2 (C)	3.0 (B)	2.7 (A)