

CHEMISTRY

022 - (نہم کلاس)

ٹیمسٹری

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	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہوتا ہے : The mass of one molecule of water is :	18 amu (A) 18 g (B) 18 mg (C) 18 kg (D)
2	درج ذیل میں سے کونسا ثنائی ایٹامک مالیکیول نہیں ہے : Which one of the following molecule is not tri-atomic :	H ₂ O (A) H ₂ (B) O ₃ (C) CO ₂ (D)
3	جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں : When U-235 breaks up, it produces :	ایلیکٹرونز (A) پروٹونز (B) نیوٹرونز (C) پوٹاشیم (D)
4	مینڈلیف کے پیریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی : Mendeleev's periodic table was based upon the :	ایلیکٹرونک کنفیگریشن (A) ایٹامک ماس (B) ایٹامک نمبر (C) سب شیل کا مکمل ہونا (D)
5	N ₂ کا مالیکیول کتنے کوویلنٹ بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے : How many covalent bonds do N ₂ molecule have :	Two دو (A) Three تین (B) Four چار (C) Five پانچ (D)
6	سڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ کیا ہے : What is the melting point of sodium chloride :	800°C (A) 1010°C (B) 1413°C (C) 1502°C (D)
7	کس ٹمپریچر پر گیس کا ولیم زیر ہوگا : At what temperature the volume of a gas will be zero :	273 k (A) 173 k (B) 73 k (C) -273°C (D)
8	کون سی ایک کرسٹلائن ٹھوس ہے : Which one is crystalline solid :	Diamond ڈائنمنڈ (A) گیس (B) پلاسٹک (C) ربڑ (D)
9	اگر 100 گرام پانی میں 10 cm ³ الکل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے : If 10 cm ³ of alcohol is dissolved in 100 gm of water, it is called :	% m/m (A) % m/v (B) % v/v (C) % v/m (D)
10	سلفیورک ایسڈ میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے : The oxidation number of sulphur in H ₂ SO ₄ is :	+3 (A) +6 (B) +7 (C) +4 (D)
11	نان الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے : The example of non-electrolyte is :	بنزین (A) ایسٹک ایسڈ (B) سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ (C) سوڈیم کلورائیڈ (D)
12	درج ذیل میں سے کون سی میٹل ہلکی ترین ہے : Which one of the following is lightest metal :	کیلشیم (A) میگنیشیم (B) لیٹھیم (C) سوڈیم (D)