

**Chemistry (Objective)****Group - II****کیمیستری (معروضی)****Time: 15 Minutes****Marks : 12**

Note: Write answers to the questions on the objective answer sheet provided. Four possible answers are given. Which answer you consider correct fill the corresponding circle A, B, C or D in front of each question with marker or ink on the answer sheet provided.

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات D, C, B, A دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر درست جواب کا انتخاب کرتے ہوئے متعلقہ دائرے میں پین یا مارکر سے فلگ کریں۔

1.1 Density of a gas increases, when its:

- (A) Temperature increases ٹمپریچر بڑھتا ہے (B) Pressure increases پریشر بڑھتا ہے
(C) Volume is constant وولیم مستقل ہے (D) Pressure is constant پریشر مستقل ہے

2. An example of heterogeneous mixture is:

- (A) Milk دودھ (B) Ink انک (روشنائی)
(C) Milk of magnesia بلک آف میگنیشیا (D) Sugar solution شوگر کا سلوشن

3. Dust particles are example of solution:

- (A) Gas in solid گیس میں ٹھوس (B) Solid in gas گیس میں ٹھوس
(C) Solid in liquid مائع میں ٹھوس (D) Liquid in solid ٹھوس میں مائع

4. In Nelson cell cathode is made up of material:

- (A) Sodium سوڈیم (B) Chlorine کلورین (C) Graphite گرافائٹ (D) Iron آئرن

5. Formation of water from Hydrogen and oxygen is:

- (A) Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن (B) Acid base reaction ایسڈ بیس ری ایکشن
(C) Neutralization نیوٹرلائزیشن (D) Decomposition تحلیل

6. Ionization energy of sodium is:

- (A) 486 KJ / Mole (B) 496 KJ / Mole (C) 738 KJ / Mole (D) 590 KJ / Mole

7. Atomic Number of carbon is:

- (A) 9 (B) 8 (C) 7 (D) 6

8. An atom that has a negative charge is called:

- (A) Cation کیٹائن (B) Atom ایٹم (C) Anion اینائن (D) Radical ریڈیکل

9. "M" shell can accommodate maximum number of electrons:

- (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

10. Horizontal rows of Modern Periodic Table are called:

- (A) Periods پیریڈز (B) Groups گروپس
(C) Noble gases نوبل گیسز (D) Transition elements ٹرانزیشن ایلیمنٹس

11. A bond formed between two non metals is expected to be:

- (A) Ionic آئیونک (B) Covalent کوویلنٹ
(C) Coordinate covalent کو آرڈینیٹ کوویلنٹ (D) Metallic میٹلک

12. Ice floats over water because:

- (A) Ice is denser than water برف پانی سے کثیف ہے (B) Ice is crystalline in nature برف کی ساخت کرسٹالائن ہوتی ہے
(C) Water is denser than ice پانی برف سے کثیف ہے (D) Water molecules move randomly پانی کے مالیکیول کی حرکت بے ترتیب ہوتی ہے