

## Chemistry (Objective)

### Group - II

### کیمیستری (معمروضی)

Time: 15 Minutes

RWP-2-24

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 A, B, C, D دیئے گئے ہیں۔ جو جوابی کا پی پر درست جواب کا انتخاب کرتے ہوئے متعلقہ دائرے میں پیمن یا مار کرے فلنگ کریں۔

- 1.1 Density of a gas increases, when its: گیس کی ڈینسٹی بڑھتی ہے، جب اس کا:
- (A) Temperature increases ٹیمپریچر بڑھتا ہے (B) Pressure increases پریشر بڑھتا ہے
- (C) Volume is constant دائیم مستقل ہے (D) Pressure is constant پریشر مستقل ہے
2. An example of heterogeneous mixture is: ہیٹرو جینئس کچھ کی ایک مثال ہے:
- (A) Milk دودھ (B) Ink انک (روشنائی)
- (C) Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا (D) Sugar solution شوگر کا سلوشن
3. Dust particles are example of solution: گرد کے پارٹیکلز سلوشن کی مثال ہے:
- (A) Gas in solid ٹھوس میں گیس (B) Solid in gas گیس میں ٹھوس
- (C) Solid in liquid مالح میں ٹھوس (D) Liquid in solid ٹھوس میں مالح
4. In Nelson cell cathode is made up of material: نیلسن سیل میں کیٹھوڈ درج ذیل مواد کا بنا ہوتا ہے:
- (A) Sodium سوڈیم (B) Chlorine کلورین (C) Graphite گرافائٹ (D) Iron آئرن
5. Formation of water from Hydrogen and oxygen is: ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننا ایک مثال ہے:
- (A) Redox reaction ریڈاکس ری ایکشن (B) Acid base reaction ایسڈ بیس ری ایکشن
- (C) Neutralization نیوٹرائزیشن (D) Decomposition تخلیل
6. Ionization energy of sodium is: سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہوتی ہے:
- (A) 486 KJ / Mole (B) 496 KJ / Mole (C) 738 KJ / Mole (D) 590 KJ / Mole
7. Atomic Number of carbon is: کاربن کا ایٹم نمبر ہے:
- (A) 9 (B) 8 (C) 7 (D) 6
8. An atom that has a negative charge is called: ایک ایٹم جس پر نیگیٹو چارج ہو کہلاتا ہے:
- (A) Cation کیٹائن (B) Atom ایٹم (C) Anion اینائن (D) Radical ریڈیکل
9. "M" shell can accommodate maximum number of electrons: "M" شیل میں زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟
- (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32
10. Horizontal rows of Modern Periodic Table are called: جدید پیریڈک ٹیبل کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں:
- (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: دونوں میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوتا ہے:
- (A) Ionic آئیونک (B) Covalent کوویلنٹ
- (C) Coordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ (D) Metallic میٹلک
12. Ice floats over water because: برف پانی پر تیرتی ہے کیونکہ:
- (A) Ice is denser than water برف پانی سے گھنٹ ہے (B) Ice is crystalline in nature برف کی ساخت کرسٹلائن ہوتی ہے
- (C) Water is denser than ice پانی برف سے گھنٹ ہے (D) Water molecules move randomly پانی کے مالیکیول کی حرکت بے ترتیب ہوتی ہے