

Chemistry (Objective Type)

Group-I-گروپ I

Rwp-G-I-9-19 (معروضی) کیمسٹری

Marks: 12

Time: 15 Minutes وقت: 15 منٹ

نمبر: 12

نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی معروضی جوابی کاپی پر لکھیے ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں، جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کاپی پر اس سوال نمبر کے سامنے A, B, C یا D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مار کر یا پیچن کی سیانہی سے بھر دیں۔

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

- 1.1. Which family has general electronic configuration ns^2 ?
 (A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Boron family (D) Carbon family
 1.1. کس فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے؟
 (A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Boron family (D) Carbon family
2. When intermolecular forces become dominant between two atoms then result is:
 (A) Ion making (B) Bond breakage (C) Bond formation (D) Polarity
 2. دو ایٹمز کے درمیان باہم اثر کیٹونو ریز کے غالب آنے کا نتیجہ ہوتا ہے:
 (A) Ion making (B) Bond breakage (C) Bond formation (D) Polarity
3. How many electron take part in a triple covalent bond?
 (A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 5
 3. ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟
 (A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 5
4. What is used to measure pressure in a laboratory?
 (A) Barometer (B) Manometer (C) Altimeter (D) Galvanometer
 4. لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کے لیے کیا استعمال ہوتا ہے؟
 (A) Barometer (B) Manometer (C) Altimeter (D) Galvanometer
5. Milk of Magnesia is an example of:
 (A) a solution (B) a Colloid (C) Saturated solution (D) Suspension
 5. ملک آف میگنیشیا ایک مثال ہے:
 (A) a solution (B) a Colloid (C) Saturated solution (D) Suspension
6. In the following which has less water?
 (A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25 M
 6. درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی کم ہے؟
 (A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25 M
7. It is an example of:
 (A) Oxidation (B) Reduction (C) Redox (D) Electrolysis
 7. یہ ایک مثال ہے:
 (A) Oxidation (B) Reduction (C) Redox (D) Electrolysis
8. Which one of the following is not an electrolyte?
 (A) Sulphuric acid solution (B) Sugar solution (C) NaCl solution (D) Ca(OH)₂ solution
 8. درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرو لائٹ نہیں ہے؟
 (A) Sulphuric acid solution (B) Sugar solution (C) NaCl solution (D) Ca(OH)₂ solution
9. Which one in the following is the least reactive metal?
 (A) K (B) Al (C) Pb (D) Ag
 9. درج ذیل میں سے سب سے کم ری ایکٹیو میٹل کونسی ہے؟
 (A) K (B) Al (C) Pb (D) Ag
10. The formula of hydrogen peroxide is:
 (A) H₂O₃ (B) H₂O₂ (C) H₂O (D) HO
 10. ہائیڈروجن پراکسائیڈ کا فارمولا ہے:
 (A) H₂O₃ (B) H₂O₂ (C) H₂O (D) HO
11. ¹⁴C has the neutrons:
 (A) 6 (B) 8 (C) 10 (D) 12
 11. ¹⁴C نیوٹرونز کی تعداد ہے:
 (A) 6 (B) 8 (C) 10 (D) 12
12. In the following which value decreases in a period? From left to right.
 (A) Electronegativity (B) Electron affinity (C) Ionization energy (D) Atomic Radius
 12. ایک پیریڈ میں ان میں سے کوئی چیز کم ہوتی ہے؟ بائیں سے دائیں۔
 (A) Electronegativity (B) Electron affinity (C) Ionization energy (D) Atomic Radius

Roll No. _____ امیدوار خود پُر کرے

(For all Sessions)

Chemistry (Essay Type)

گروپ-1 Group-I (انشائیہ) 19-9-41 Rep

Marks: 48

Time: 1:45 Hours وقت: 1:45 گھنٹے

نمبر: 48

Section -I

2x15=30

حصہ اول

2. Write short answers of any five parts from the following. 2 x 5 = 10 درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔
- What is homogeneous mixture? Give an example. i. ہومو جینیئس میکچر کیا ہے؟ ایک مثال دیں۔
 - What is the difference between atomic number and mass number? ii. ایٹمک نمبر اور ماس نمبر میں فرق بیان کریں۔
 - Define Analytical Chemistry. iii. اینالٹیکل کیمسٹری کی تعریف کریں۔
 - Define Isotope and give an example. iv. آئسوٹوپ کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔
 - What are Cathode rays? Who discovered it? v. کیٹوڈ ریز کیا ہیں؟ اسے کس نے دریافت کیا؟
 - What is meant by Nobel gases? Give an example. vi. نوبل گیسز سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیں۔
 - Define Mendeleev Periodic Law. vii. مینڈلیف کے پیریاڈک لاء کی تعریف کریں۔
 - What is meant by Shielding effect? viii. شیلڈنگ ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟
3. Write short answers of any five parts from the following. 2 x 5 = 10 درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔
- Define ionic bond with an example. i. آئیونک بانڈ کی تعریف مثال سے کریں۔
 - What is meant by intermolecular forces? ii. انٹر مالیکیولر فورسز سے کیا مراد ہے؟
 - Why does ice float on water? iii. برف، پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
 - What is pressure? Write its SI unit. iv. پریشر سے کیا مراد ہے؟ اس کا SI یونٹ تحریر کیجئے۔
 - Define amorphous solids and give an example. v. امافرس سولڈز کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔
 - Define molarity. vi. مولیرٹی سے کیا مراد ہے؟
 - Define saturated solution. vii. سچو ریٹڈ سلوشن کی تعریف کریں۔
 - What is the difference between suspension and colloid? viii. سسپنشن اور کولائیڈ میں کیا فرق ہے؟
4. Write short answers of any five parts from the following. 2 x 5 = 10 درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات لکھیے۔
- Define weak electrolyte and give an example. i. کمزور الیکٹرو لائیٹ کی تعریف کریں اور ایک مثال دیں۔
 - Why is galvanizing done? ii. گیلوانائزنگ کیوں کی جاتی ہے؟
 - In electroplating of silver, from which electrolyte Ag^+ come and where they deposit? iii. سلور کی الیکٹرو پلٹنگ میں Ag^+ کس الیکٹروڈ سے آتا ہے اور کہاں جمع ہوتا ہے؟
 - Define reducing agent. iv. ریڈیوسنگ ایجنٹ کی تعریف کریں۔
 - Write down two chemical properties of metals. v. میٹلوں کی دو کیمیائی خصوصیات لکھیں۔
 - Why the second ionization energy of magnesium is higher than the first one? vi. میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
 - Show the reactions of magnesium with water by chemical equations. vii. میگنیشیم کے پانی کے ساتھ ری ایکشنز مساواتوں سے ظاہر کریں۔
 - Write down the uses of calcium metal. viii. کیمشیم میٹل کے استعمالات تحریر کریں۔

Section -II

Note: Answer any two questions from the following. 9x2=18

5. (a) Write five properties of canal rays. 05
- (b) Give four differences between molecule and molecular ion. 04
6. (a) Define Coordinate Covalent Bond and explain it with the help of two examples. 05
- (b) State Boyle's Law. Write its mathematical expression and explain its experimental verification. 04
7. (a) Describe manufacture of sodium hydroxide (NaOH) by Nelson's cell. 05
- (b) Define solubility. Write down three points of general principle of solubility. 04