

Roll No. _____

(For all sessions)

Paper Code 5 4 8 4

Group-II-گروپ-II

Chemistry (Objective Type)

کیمیستری (معروضی)

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 دیے 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 پین کی سیاہی 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. In redox reaction between Zn and HCl the oxidizing agent is: 1.1. زنک (Zn) اور HCl کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن میں آکسیدازنگ ایجنٹ ہوتا ہے:
 - (A) Zn
 - (B) H^+
 - (C) Cl^-
 - (D) H_2
2. Which is non electrolyte? 2. کون سا نان الیکٹرولائٹ ہے؟
 - (A) C_6H_6
 - (B) NaCl
 - (C) Na_2SO_4
 - (D) NaOH
3. Which one of the following will not react with dilute HCl? 3. درج ذیل میں سے کونسا ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟
 - (A) Sodium سوڈیم
 - (B) Phosphorous فاسفورس
 - (C) Calcium کیلشیم
 - (D) Carbon کاربن
4. A molecule consists of two atoms is called _____ molecule: 4. ایک مالیکیول جو دو ایٹم پر مشتمل ہو _____ مالیکیول کہلاتا ہے:
 - (A) Monoatomic مونو ایٹمک
 - (B) Diatomic ڈائی ایٹمک
 - (C) Triatomic ٹری ایٹمک
 - (D) Tetra atomic ٹیٹرا ایٹمک
5. Neil Bohr presented atomic model in: 5. نیل بوہر نے ایٹمی ماڈل پیش کیا:
 - (A) 1913
 - (B) 1923
 - (C) 1933
 - (D) 1943
6. First period consists of mg elements: 6. پہلا پیریڈ صرف مشتمل ہے ایلیمنٹس پر:
 - (A) 1
 - (B) 2
 - (C) 3
 - (D) 4
7. Which one of the following halogens has lowest electronegativity? 7. درج ذیل ہالوجنز میں سے کس کی الیکٹرونگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟
 - (A) Fluorine فلورین
 - (B) Chlorine کلورین
 - (C) Bromine برومین
 - (D) Iodine آیوڈین
8. Covalent bond involves the: 8. کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے:
 - (A) donation of electrons الیکٹرونز کے عطیہ
 - (B) acceptance of electrons الیکٹرونز کے ایکسپینس
 - (C) Sharing of electrons الیکٹرونز کے شیئرنگ
 - (D) Repulsion of electrons الیکٹرونز کے ری پلسن
9. Chlorine has electrons in its valance shell: 9. کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز ہوتے ہیں:
 - (A) 7
 - (B) 8
 - (C) 9
 - (D) 10
10. The vapour pressure of liquid increases with the increase of _____. 10. مائع کا دباؤ پریشر بڑھتا ہے _____ میں اضافے سے:
 - (A) polarity of molecules مالیکیولز میں پولیریٹی
 - (B) intermolecular forces انٹرمولیکولر فورسز
 - (C) pressure پریشر
 - (D) temperature ٹمپریچر
11. Brass is a solid solution of: 11. براس ٹھوس سلوشن ہے:
 - (A) Mg+Cu
 - (B) Fe+Cu
 - (C) Zn+Cu
 - (D) Na+Cu
12. Universal solvent is: 12. یونیورسل مولیوینٹ ہے:
 - (A) Water پانی
 - (B) Alcohol الکحل
 - (C) Ether ایٹر
 - (D) Heavy water ہیوی واٹر