

CHEMISTRY GROUP-I

کیمیستری گروپ - پہلا

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

MTM-41-22

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 بھر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice

which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) On the Pauling Scale fluorine has given an electronegativity value: (1) پالنگ (Pauling) سیکیل پر فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی ہے۔
(A) 2.0 (B) 3.0 (C) 4.0 (D) 5.0
- (2) In SI system, the unit of force is: (2) ایس آئی نظام میں فورس کا یونٹ ہے۔
(A) N (B) A (C) m (D) Hg
- (3) The process of changing of a gas phase into liquid is called: (3) گیس واپر ذکا مائع حالت میں تبدیل ہونے کا عمل ہے۔
(A) Evaporation ایو پوریشن (B) Melting میلٹنگ (C) Transpiration ٹرانسپائریشن (D) Condensation کنڈنسیشن
- (4) A homogeneous mixture of two or more substances is called: (4) دو یا دو سے زیادہ اشیاء کا ہوموجینیس مکسچر کہلاتا ہے۔
(A) Solution سلوشن (B) Solvent سولویٹ (C) Solute سولیوٹ (D) Element ایلمینٹ
- (5) A substance that reduces itself and oxidizes other is called: (5) ایسی شے جو خود کو ریڈیوس کرے اور دوسروں کو آکسائیڈائز کرے، کہلاتی ہے۔
(A) Reducing agent ریڈیوسنگ ایجنٹ (B) Oxidizing agent آکسائیڈائزنگ ایجنٹ (C) Ion آئن (D) Radical ریڈیکل
- (6) The oxidation number of all elements in free state is: (6) آزاد حالت میں تمام ایلمینٹس کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔
(A) Zero صفر (B) +1 (C) -1 (D) -2
- (7) The most precious metal is: (7) سب سے بیش قیمت میٹل ہے۔
(A) Iron آئرن (B) Platinum پلاٹینم (C) Cesium سیزیم (D) Silver سلور
- (8) The branch of Chemistry in which the properties such as structure of atoms or formation of molecules are studied is called: (8) کیمیستری کی شاخ جس میں ایٹمز کی ساخت یا مالیکیولز کی تشکیل کے بارے میں مطالعہ کیا جاتا ہے، کہلاتی ہے۔
(A) Bio Chemistry بائیو کیمیستری (B) Organic Chemistry آرگینک کیمیستری
(C) Physical Chemistry فزیکل کیمیستری (D) Inorganic Chemistry این آرگینک کیمیستری
- (9) Percentage of silicon in earth's crust is: (9) قشر ارض میں سیلیکان کی فی صد مقدار ہے۔
(A) 28 (B) 47 (C) 78 (D) 86
- (10) The smallest amount of energy that can be emitted or absorbed as electromagnetic radiation is called: (10) انرجی کی سب سے کم مقدار جو الیکٹرو میگنیٹک ریڈی ایشنز کی صورت میں خارج یا جذب ہو سکتی ہے، کہلاتی ہے۔
(A) Momentum مومنٹم (B) Valency ویلنسی (C) Orbit آر بیت (D) Quantum کوانٹم
- (11) Salts of sodium on burning give colour: (11) سوڈیم کے سالٹس جلنے پر رنگ دیتے ہیں۔
(A) Red سرخ (B) Green سبز (C) Blue نیلا (D) Yellow پیلا
- (12) The valence electrons which are involved in chemical bonding are termed as: (12) کیمیکل بانڈنگ میں حصہ لینے والے ویلنٹس الیکٹرونز کو کہا جاتا ہے۔
(A) Attractive forces ایٹریکٹو فورسز (B) Repulsive forces ریپلسو فورسز (C) Bonding electrons بانڈنگ الیکٹرونز (D) System energy سسٹم انرجی

NOTE: Write same question number and its part number on answer book, as given in the question paper.

SECTION-I حصہ اول

2. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 2- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- Define Molecular Formula.
How is it derived from empirical formula?
- What is meant by atomic mass unit?
Write its value in grams.
- Differentiate between organic and inorganic chemistry.
- Write any two properties of neutron.
- What is meant by carbon dating?
- Why in a period size of the atom decreases from left to right?
- How many groups and periods are in the modern periodic table?
- Why are noble gases not reactive?

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 3- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- Differentiate between polar and non-polar covalent bond.
- Why is the BF_3 molecule electron deficient?
- Write down any two properties of polar covalent compounds.
- Define absolute zero.
- Differentiate between diffusion and effusion of gases.
- Why does evaporation increase at high temperature?
- Write down any two uses of calcium.
- How does electropositive character change in a group and period of periodic table?

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

سوال نمبر 4- کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔

- What is meant by supersaturated solution?
- Differentiate between dilute solution and concentrated solution.
- What is meant by $\frac{\text{mass}}{\text{volume}} \left(\frac{m}{v} \right)$ percentage?
- In which solvents, non polar covalent substances are soluble? Give an example.
- What are weak electrolytes? Give one example.
- Define rusting. Write its important condition.
- What is the principle of electroplating?
- Differentiate between electrolytic cell and galvanic cell.

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions.

18 = 9 x 2

نوٹ- کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

- Explain five postulates of Bohr's atomic model.
- Give any four differences in compound and mixture.
- Define ionic bond and explain it with an example.
- Write four factors on which diffusion depends.
- How can we prepare NaOH on commercial scale? Discuss the steps alongwith flow sheet diagram.
- Write any four physical properties of Non-metals.