

CHEMISTRY GROUP-I

MTM-1-23

گروپ - پہلا کیمسٹری

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق مختلف دائروں کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کاٹ کر بھر کر کے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو بھر کر کے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہر گز حل نہ کریں۔

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) Vapour pressure of water in mmHg at 40°C is: (1) 40°C پر پانی کا دھپہ پریشر mmHg میں ہوتا ہے۔
 (A) 17.5 (B) 55.3 (C) 149.4 (D) 355.1
- (2) If a solute in grams is dissolved in 100cm³ of the solution, the percentage is: (2) اگر سو لیٹ کو گرامز میں 100cm³ سلوشن میں حل کیا جائے تو فی صدی کھلاتی ہے۔
 (A) % m/v (B) % m/m (C) % v/m (D) % v/v
- (3) The solution that contains more water is: (3) وہ سلوشن جس میں پانی کی مقدار زیادہ ہے۔
 (A) 1 M (B) 2 M (C) 0.25 M (D) 0.5 M
- (4) The oxidation number of Chromium in K₂Cr₂O₇ is: (4) K₂Cr₂O₇ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
 (A) +2 (B) +6 (C) +7 (D) +14
- (5) Which of the following is weak electrolyte? (5) درج ذیل میں سے کون سا کمزور الیکٹرولائٹ ہے؟
 (A) NaCl (B) NaOH (C) Ca(OH)₂ (D) H₂SO₄
- (6) Which one of the following element is brittle? (6) درج ذیل میں سے کون سا ایک ایٹمیٹ آسانی سے ٹوٹ جاتا ہے؟
 (A) Sodium سوڈیم (B) Magnesium میگنیشیم (C) Aluminium الیومینیم (D) Selenium سلیکونیم
- (7) One amu (atomic mass unit) is equivalent to: (7) ایک amu (ایٹامک ماس یونٹ) برابر ہے۔
 (A) 1.66 x 10⁻²⁴mg (B) 1.66 x 10⁻²⁴g (C) 1.66 x 10⁻²⁴kg (D) 1.66 x 10⁻²³g
- (8) The molar mass of one molecule of water is: (8) پانی کے ایک مالیکیول کا مولر ماس ہے۔
 (A) 18 mg (B) 18 g (C) 18 kg (D) 18 amu
- (9) The P subshell has _____ orbitals. (9) P سب شیل میں _____ آر بیٹلز ہوتے ہیں۔
 (A) One ایک (B) Two دو (C) Three تین (D) Four چار
- (10) The transition elements are: (10) فرانزیشن ایٹمیٹس ہوتے ہیں۔
 (A) All gases تمام گیسز (B) All non-metals تمام نان میٹلز (C) All metalloids تمام میٹالائڈز (D) All metals تمام میٹلز
- (11) The weakest force among the atoms is: (11) ایٹمز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس ہے۔
 (A) Intermolecular force انٹر مالیکیولر فورس (B) Covalent force کوویلنٹ فورس (C) Metallic force میٹالک فورس (D) Ionic force آئیونک فورس
- (12) The compound that has single covalent bonds is: (12) سنگل کوویلنٹ بانڈز رکھنے والا کمپاؤنڈ ہے۔
 (A) C₂H₂ (B) C₂H₄ (C) CH₄ (D) O₂

SSC PART-I (9th CLASS)

CHEMISTRY GROUP-I

MTN-1-23

گروپ - پہلا کیمسٹری

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

SUBJECTIVE حصہ انشائیہ

وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48

کل نمبر = 48

نوٹ: جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور بڑا نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچہ میں درج ہے۔
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۔

- (i) Give the scope of Biochemistry. 02 ہائیو کیمسٹری کا سکوپ بتائیے۔
(ii) Soft drink is a mixture and water is a compound. 02 سافٹ ڈرنک ایک کچھڑ ہے جبکہ پانی کپا ذرہ ہے۔ یہ بیان کیجیے۔
Describe reason.
(iii) Write two defects of Rutherford's Model. 1 + 1 رڈرفورڈ ماڈل کے دو نقص لکھیے۔
(iv) For what purpose U-235 is used? 02 U-235 یورینیم کس مقصد کے لیے استعمال ہوتا ہے؟
(v) Write names of elements present in 1st period of Periodic table. 02 پہلی پریڈک ٹیبل کے پہلے پیر میں موجود ایلیمنٹس کے نام لکھیے۔
(vi) What is Modern Periodic Law? 02 جدید پریڈک لاء کیا ہے؟
(vii) Write the names of groups present in 'S' block of Periodic table. 02 پریڈک ٹیبل کے 'S' بلاک میں موجود گروپس کے نام لکھیے۔
(viii) What is Shielding Effect? 02 شیلڈنگ ایفیکٹ کیا ہے؟

3. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Why do atoms react with each other? 02 ایٹمز آپس میں کیوں ری ایکٹ کرتے ہیں؟
(ii) Define Non-polar covalent bond and give example. 1 + 1 نان پولر کوویلنٹ باؤنڈ کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(iii) Write any two properties of Ionic compounds. 1 + 1 آئیونک کپا ذرہ کی کوئی سی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔
(iv) Define diffusion of gases and give example. 1 + 1 گیسز میں ڈیفیوژن کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(v) Define Crystalline solid and give example. 1 + 1 کرسٹلائن ٹھوس کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(vi) Define solute and solvent. 1 + 1 سویلوٹ اور سویلوینٹ کی تعریف کیجیے۔
(vii) How super saturated solution is prepared? 02 سپر سچر ایٹڈ سولوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
(viii) Define Molarity and write its formula. 02 مولیریٹی کی تعریف کیجیے اور اس کا فارمولا لکھیے۔

4. Attempt any five parts.

10 = 2 x 5

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

- (i) Define Redox Reaction. ریڈاکس ری ایکشن کی تعریف کیجیے۔
(ii) What are non electrolytes? نان الیکٹرو لائٹس کیا ہوتے ہیں؟
(iii) What is basic function of salt bridge? سالت برج کا بنیادی کام کیا ہے؟
(iv) What is Corrosion? Give its example. کرڈن کیا ہے؟ اس کی مثال دیجیے۔
(v) Write reaction of chlorine with methane in the presence of bright sunlight. سورج کی تیز روشنی میں کلورین کا میتھین کے ساتھ ری ایکشن لکھیے۔
(vi) What are Halogens? Give any one example. ہیلوجنز کیا ہیں؟ کوئی ایک مثال دیجیے۔
(vii) How non metals are essential for existence of life? نان میٹلز زندگی کے لیے کیسے ضروری ہیں؟
(viii) Write any two uses of Sodium. سوڈیم کے کوئی سے دو استعمالات لکھیے۔

SECTION-II حصہ دوم

NOTE: Attempt any two questions.

18 = 9 x 2

نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔

5. (A) Define molecular and empirical formulas with examples. 5 مالیکیولر اور امپیریکل فارمولہ کی تعریف مثالوں کے ساتھ کیجیے۔
(B) How did the cathode rays discover? 4 کیتھوڈ ریز کس طرح دریافت ہوئیں؟
6. (A) What is an Ionic bond? 2 + 3 آئیونک باؤنڈ کیا ہے؟ سوڈیم اور کلورین کے درمیان آئیونک باؤنڈ بننے کے عمل کی وضاحت کریں۔
Discuss the formation of ionic bond between sodium and chlorine.
(B) Differentiate between crystalline and amorphous solids. 4 کرسٹلائن اور ایمر فورس ٹھوس اجسام میں فرق واضح کیجیے۔
7. (A) Discuss the electrolysis of water. 5 پانی کی الیکٹرولیسس کی وضاحت کیجیے۔
(B) Define Solubility. Discuss the effect of temperature on solubility. 1 + 3 سولیوبیلیٹی کی تعریف کیجیے۔ سولیوبیلیٹی پر ٹمپریچر کے اثر پر بحث کیجیے۔