رول نمبر ---------------- (امیدوار خود پُر کرے) (تعلیمی سیشن 2015-2017 تا 2017-2019)

CHEMISTRY — کیمسٹری — 018 - (نہم کلاس)

Q. Paper : I (Objective Type) — سوالیہ پرچہ : I (معروضی طرز)

PAPER CODE = 5484 (دوسرا گروپ)

Time Allowed : 15 Minutes — وقت : 15 منٹ

Maximum Marks : 12 — 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 مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

Note : Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question with Marker or Pen ink in the answer-book. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

1-1 In halogens which has high electro-negativity element : — ہیلوجنز میں سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹیویٹی والا ایلیمنٹ ہے :
(A) Iodine آیوڈین (B) Bromine برومین (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین

2 Ice floats on water because : — برف کی پانی پر تیرنے کی وجہ ہے :
(A) Ice is amorphous in nature برف کی ساخت ایمارفس ہوتی ہے
(B) Ice is denser than water برف پانی سے کثیف ہے
(C) Water molecules move more randomly پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں
(D) Water is denser than ice پانی برف سے کثیف ہے

3 The bond formed between two non-metals is expected to be : — دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا ممکنہ بانڈ ہوتا ہے :
(A) Metallic bond میٹالک بانڈ (B) Covalent bond کوویلنٹ بانڈ
(C) Ionic bond آئیونک بانڈ (D) Coordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ

4 One atmospheric pressure is equal to Pascals : — ایک ایٹموسفیرک پریشر پاسکلز کے برابر ہوتا ہے :
(A) 10325 (B) 101325 (C) 10523 (D) 106075

5 The number of elements present in third period of modern periodic table is : — جدید پیریاڈک ٹیبل کے تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹ کی تعداد ہوتی ہے :
(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

6 Which one of the following is suspension : — درج ذیل میں سے کون سا سسپنشن ہے :
(A) Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا (B) Sugar solution شوگر سلوشن (C) Ink روشنائی (D) Milk دودھ

7 The molar mass of H_2SO_4 is : — H_2SO_4 کا مولر ماس ہے :
(A) 9.8 amu (B) 98 amu (C) 98 gm (D) 9.8 gm

8 The most abundant metal is : — سب سے زیادہ کثرت سے پائی جانے والی میٹل ہے :
(A) Aluminium ایلومینیم (B) Gold سونا (C) Silver سلور (D) Platinum پلاٹینم

9 Which one of the following scientists discovered proton : — درج ذیل سائنسدانوں میں سے کس نے پروٹان دریافت کیا :
(A) J.J. Thomson جے۔جے تھامسن (B) Gold Stein گولڈ سٹین
(C) Rutherford ردرفورڈ (D) Neil Bohr نیل بوہر

10 Which one of following solution is non-electrolyte : — درج ذیل میں سے کون سا نان الیکٹرولائٹ ہے :
(A) Solution of H_2SO_4 H_2SO_4 کا سلوشن (B) Sugar solution شوگر سلوشن
(C) Lime solution لائم سلوشن (D) Solution of NaCl NaCl کا سلوشن

11 Mist is an example of : — دھند کس سلوشن کی مثال ہے :
(A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس
(C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس

12 The spontaneous reaction takes place in a cell : — از خود ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے :
(A) Nelson cell نیلسن سیل (B) Down's cell ڈاؤنز سیل
(C) Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل (D) Galvanic cell گیلوانک سیل

114-018-II-(Objective Type)-24250 (5484)

LHR-9-2-18

رول نمبر ------------------ (امیدوار خود پُر کرے) (تعلیمی سیشن 2015-2017 تا 2017-2019)

CHEMISTRY — 018 - (نہم کلاس) — کیمسٹری

Paper : I (Essay Type) — (دوسرا گروپ) — پرچہ : I (انشائیہ طرز)

Time Allowed : 1.45 hours — وقت : 1.45 گھنٹے

Maximum Marks : 48 — کل نمبر : 48

(PART - I حصہ اوّل)

10 2. **Write short answers to any Five (5) questions:** — 2۔ **کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھیے:**

(i) Define physical chemistry. — (i) فزیکل کیمسٹری کی تعریف بیان کیجیے۔

(ii) Write the chemical formula of water and sugar. — (ii) پانی اور چینی کا کیمیائی فارمولا تحریر کیجیے۔

(iii) Define mixture with an example. — (iii) مکسچر کی تعریف بیان کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔

(iv) What is the nature of charge on Cathode rays? — (iv) کیتھوڈ ریز پر چارج کی نوعیت کیا ہے؟

(v) How is U-235 used for power generation? — (v) U-235 کو انرجی حاصل کرنے کے لیے کیسے استعمال کیا جاتا ہے؟

(vi) Define electro-negativity with an example. — (vi) الیکٹرو نیگیٹویٹی کی تعریف ایک مثال سے واضح کیجیے۔

(vii) Define Shielding Effect. — (vii) شیلڈنگ افیکٹ کی تعریف بیان کیجیے۔

(viii) What is the trend of electron affinity in a group and period? — (viii) گروپ اور پیریڈ میں الیکٹران افینٹی کا رجحان کیا ہے؟

10 3. **Write short answers to any Five (5) questions:** — 3۔ **کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھیے:**

(i) Differentiate between donor atom and acceptor atom. — (i) ڈونر ایٹم اور ایکسیپٹر ایٹم میں فرق واضح کیجیے۔

(ii) Define a single covalent bond with an example. — (ii) سنگل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔

(iii) What is meant by coordinate covalent compounds? — (iii) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟

(iv) Define a melting point. — (iv) میلٹنگ پوائنٹ کی تعریف کیجیے۔

(v) Evaporation causes cooling, why? — (v) ایویپوریشن سے ٹھنڈک پیدا ہوتی ہے۔ کیوں؟

(vi) Identify as colloids and suspension from the following : Paints, jelly, milk and chalk in water. — (vi) درج ذیل میں سے کولائیڈ اور سسپینشن کی شناخت کیجیے: پینٹس، جیلی، دودھ اور پانی میں چاک۔

(vii) Define an unsaturated solution. — (vii) اَن سیچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجیے۔

(viii) Write name of two non-polar solvents. — (viii) دو نان پولر سالوینٹس کے نام لکھیے۔

10 4. **Write short answers to any Five (5) questions:** — 4۔ **کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھیے:**

(i) Define reduction on the basis of electron and give example. — (i) الیکٹران کے حوالے سے ریڈکشن کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔

(ii) Define non-electrolytes and give examples. — (ii) نان الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجیے اور مثالیں دیجیے۔

(iii) Where do the electron flow from Zn electrode in Daniel Cell? — (iii) ڈینیل سیل میں زنک الیکٹروڈ سے الیکٹران کس طرف جاتے ہیں؟

(iv) Write the redox reaction taking place during the electroplating of chromium. — (iv) کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کے دوران واقع ہونے والا ریڈوکس ری ایکشن لکھیے۔

(v) Write down any two physical properties of metals. — (v) میٹلز کی کوئی سی دو طبعی خصوصیات لکھیے۔

(vi) Write down the name of Nobel metals. — (vi) نوبل میٹلز کے نام تحریر کیجیے۔

(vii) Describe the non-metallic character in group and period of the periodic table. — (vii) پیریاڈک ٹیبل میں نان میٹالک کریکٹر کا گروپ اور پیریڈ میں رجحان بیان کیجیے۔

(viii) In bright sunlight how $C\ell_2$ and CH_4 react? — (viii) سورج کی تیز روشنی میں $C\ell_2$ اور CH_4 کا ری ایکشن کیسے ہوتا ہے؟

(PART - II حصہ دوم)

Note : Attempt any TWO questions. — **نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھیے۔**

5 5. (a) Write five differences between Rutherford's atomic theory and Bohr's atomic theory. — 5۔ (الف) ردرفورڈ اٹامک تھیوری اور بوہر اٹامک تھیوری میں پانچ فرق تحریر کیجیے۔

4 (b) Describe four types of molecules with examples. — (ب) مالیکیول کی کوئی سی چار اقسام بمع مثال بیان کیجیے۔

5 6. (a) What is chemical bond? Why do atoms form chemical bond? — 6۔ (الف) کیمیکل بانڈ سے کیا مراد ہے؟ ایٹمز کیمیکل بانڈ کیوں بناتے ہیں؟

4 (b) State Charles's Law. Derive its mathematical formula. — (ب) چارلس کا قانون بیان کیجیے اور اس کا حسابی فارمولا اخذ کیجیے۔

5 7. (a) What is oxidation state or oxidation number? Write its any four rules. — 7۔ (الف) آکسیڈیشن سٹیٹ یا آکسیڈیشن نمبر کیا ہے؟ اس کے کوئی سے چار قواعد لکھیے۔

4 (b) Write any four characteristics of suspension. — (ب) سسپینشن کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔

LHR-9-2-18