

رول نمبر ----- (امیدوار خود پُر کرے) (تعلیمی سیشن 2015-2017 تا 2018-2020)

CHEMISTRY

019 - (نہم کلاس)

کیسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5485

I : (معروضی طرز)

Time Allowed : 15 Minutes

(پہلا گروپ)

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 مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کرنے یا کاٹ کر بھر 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	The number of elements in fourth period is : 32 (D) 18 (C) 10 (B) 8 (A)	چوتھے پیریڈ میں ایلیمنٹ کی تعداد ہوتی ہے :
2	Which one of the following is strong electrolyte : Benzene (B) Sugar solution (A) Solution of NaOH (D) Solution of Ca(OH) ₂ (C)	ان میں سے کون سا طاقتور الیکٹرولائٹ ہے :
3	One atm pressure is equal to how many Pascals : 10235 (D) 10523 (C) 10325 (B) 101325 (A)	1 atm پریشر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے :
4	The Scientist who discovered proton : Bohr (D) Goldstein (C) Thomson (B) Chadwick (A)	وہ سائنسدان جس نے پروٹون دریافت کئے :
5	Which one of the following is solid in gas solution : Fog (D) Brass (C) Butter (B) Smoke in air (A)	ان میں سے کون سا سلوشن گیس میں ٹھوس ہے :
6	The non-metal which is present in group 15 of periodic table : Iodine (D) Nitrogen (C) Sulphur (B) Carbon (A)	نان میٹل جو پیریاڈک ٹیبل کے گروپ نمبر 15 میں موجود ہے :
7	Who presented law of octaves : Mendeleev (D) Moseley (C) Newlands (B) Dobereiner (A)	آکٹیوز لاء کس نے پیش کیا :
8	The bond formed due to mutual sharing of electron is called : Coordinate (D) Metallic (C) Covalent (B) Ionic (A)	الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے :
9	Boiling point of sodium chloride is : 1413 °C (D) 1213 °C (C) 1013 °C (B) 800 °C (A)	سوڈیم کلورائیڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہوتا ہے :
10	Oxidation Number of hydrogen in metal hydrides is : +2 (D) -2 (C) +1 (B) -1 (A)	میٹل ہائیڈرائڈز میں ہائیڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے :
11	The element which occurs in liquid state at room temperature : Mercury (D) Hydrogen (C) Sodium (B) Zinc (A)	روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے :
12	The volume in cm ³ of solute dissolved in 100 grams of solution is called : % v/v (D) % v/m (C) % m/v (B) % m/m (A)	سولیوٹ کے ولیم کی cm ³ میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو کہلاتی ہے :

113-019-I-(Objective Type)-33750 (5485)

CHEMISTRY

019 - (نہم کلاس)

لیمسٹری

Paper : I (Essay Type)

(پہلا گروپ)

I : (انشائیہ طرز)

Time Allowed : 1.45 hours

وقت : 1.45 گھنٹے

Maximum Marks : 48

(حصہ اول - PART - I)

کل نمبر : 48

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

- Define empirical formula with an example. (i) امپیریٹیکل فارمولا کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
- Give symbols of arsenic and silver. (ii) آرسینک اور سلور کا سمبل دیجئے۔
- Differentiate between cation and anion. (iii) کیٹائن اور اینائن میں فرق کیجئے۔
- What do you mean by plum pudding theory? (iv) پلم پڈنگ تھیوری سے کیا مراد ہے؟
- Define isotopes and give an example. (v) آئسوٹوپس کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔
- Define Dobereiner's triads. (vi) ڈوبرائنر ٹرائی ایڈز کی تعریف کیجئے۔
- What is meant by Shielding effect? (vii) شیلڈنگ ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟
- Why are noble gases not reactive? (viii) نوبل گیسوں کی ری ایکٹیوٹیوں کیوں نہیں ہوتیں؟

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

- Define duplet rule and octet rule. (i) ڈیپلٹ رول اور آکٹٹ رول کی تعریف کیجئے۔
- Write any two properties of ionic compounds. (ii) آئیونک کمپاؤنڈز کی کوئی سی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
- What do you mean by malleability? (iii) میلبلٹی سے آپ کیا مراد لیتے ہیں؟
- Define standard atmospheric pressure. Also write its unit. (iv) سینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف کیجئے۔ اس کا یونٹ بھی لکھئے۔
- Convert -30°C to K unit. (v) -30°C کو K یونٹ میں تبدیل کیجئے۔
- Give two examples of suspension. (vi) سپنشن کی دو مثالیں دیجئے۔
- Define aqueous solution. Also write one example. (vii) آئیوئن سلوشن کی تعریف کیجئے۔ ایک مثال بھی لکھئے۔
- What do you mean by volume / volume %? Also give one example. (viii) $\text{v/v} \%$ سے آپ کی کیا مراد ہے؟ ایک مثال بھی دیجئے۔

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

- Why O_2 is necessary for rusting? (i) زنگ لگنے کے عمل کے لیے آکسیجن کیوں ضروری ہے؟
- Which solution is used as an electrolyte in Nelson's cell? (ii) نیلن سیل میں کون سا سلوشن بطور الیکٹرولائیٹ استعمال کیا جاتا ہے؟
- Define Redox reactions. (iii) ریڈاکس ری ایکشنز کی تعریف کیجئے۔
- What is salt bridge? What is its basic function? (iv) سالٹ برج کیا ہے؟ اس کا بنیادی کام کیا ہے؟
- What is meant by malleable and ductile metals? (v) میلبل اور ڈکٹائل میٹلز سے کیا مراد ہے؟
- Write two uses of calcium. (vi) کیلشیم کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
- Why is HF a weak acid? (vii) HF کو کمزور تیزاب کیوں کہتے ہیں؟
- Write down chemical reaction of sodium with H_2 and Cl_2 . (viii) H_2 اور Cl_2 کے ساتھ سوڈیم کا ری ایکشن تحریر کیجئے۔

(حصہ دوم - PART - II)

Note : Attempt any TWO questions.

نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

5. (a) Write down five results of experiment of Rutherford's atomic model. (الف) ردرفورڈ ایٹامک ماڈل کے تجربہ کے پانچ نتائج تحریر کیجئے۔
4. (b) Define element and explain the kinds of elements with examples. (ب) ایلیمنٹ کی تعریف کیجئے اور ایلیمنٹس کی اقسام مثالوں سے بیان کیجئے۔
5. 6. (a) Define co-ordinate covalent bond and explain it with an example. (الف) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجئے اور اس کی وضاحت ایک مثال دے کر کیجئے۔
4. (b) Write down any four typical properties of gases. (ب) گیسوں کی کوئی سی چار خاص خصوصیات تحریر کیجئے۔
5. 7. (a) Explain the manufacture of sodium metal from fused NaCl . (الف) پگھلے ہوئے سوڈیم کلورائیڈ سے سوڈیم میٹل کی تیاری کی وضاحت کیجئے۔
4. (b) Write any four characteristics of Colloid. (ب) کولائیڈ کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔

رول نمبر (امیدوار خود پُر کرے) (تعلیمی سیشن 2015-2017 تا 2018-2020)

CHEMISTRY

(نہم کلاس) - 019

کیسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5486

I : (معروضی طرز)

Time Allowed : 15 Minutes

(دوسرا گروپ)

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 مار کر 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.

Ionization energy of sodium is : 496 KJ / mole (D) 419 KJ / mole (C) 403 KJ / mole (B) 377 KJ / mole (A)	1-1 سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہے : (A) 377 KJ / mole (B) 403 KJ / mole (C) 419 KJ / mole (D) 496 KJ / mole
Depositing of one metal over the other by means of electrolysis is : Corrosion (B) Reduction (A) Oxidation (D) Electroplating (C)	2 الیکٹرو لیسز کی مدد سے ایک میٹل کو دوسری میٹل پر چڑھانا کہلاتا ہے : (A) ریڈکشن (B) کوریون (C) الیکٹرو پلٹنگ (D) آکسیدیشن
How many times liquids are denser than gases : 100,000 time (D) 10,000 time (C) 1000 time (B) 100 time (A)	3 مائع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں : (A) 100 گنا (B) 1000 گنا (C) 10,000 گنا (D) 100,000 گنا
Plum pudding model was put forward by : Dalton (D) Goldstein (C) Chadwick (B) Thomson (A)	4 پلم پڈنگ ماڈل کس نے پیش کیا : (A) تھامسن (B) چڈوک (C) گولڈسٹائن (D) ڈالٹن
Concentration is a ratio of : Solute to solution (B) Solvent to solute (A) Solute to solvent (D) Solvent to solution (C)	5 کنسنٹریشن ایک نسبت ہے : (A) سولونٹ سے سولیوٹ کی (B) سولیوٹ سے سولوشن کی (C) سولونٹ سے سولوشن کی (D) سولیوٹ سے سولونٹ کی
Which one of the following is the lightest metal : Sodium (D) Lithium (C) Magnesium (B) Calcium (A)	6 ان میں سے سب سے سب سے ہلکا ترین فلز ہے : (A) کیلشیم (B) میگنیشیم (C) لیٹیہیم (D) سوڈیم
Atomic number of element was discovered by : Crooks (D) Thomson (C) Newlands (B) H. Moseley (A)	7 ایٹمی نمبر کے دریافت کئے : (A) ایچ۔ موزلی (B) نیولینڈز (C) تھامسن (D) کروکس
Which one is a non-polar molecule : H_2 (D) H_2O (C) NH_3 (B) HCl (A)	8 ان میں سے کون سا نان پولر مالیکول ہے : (A) HCl (B) NH_3 (C) H_2O (D) H_2
The melting point of sodium chloride is : 1000 °C (D) 800 °C (C) 750 °C (B) 600 °C (A)	9 سوڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ ہے : (A) 600 °C (B) 750 °C (C) 800 °C (D) 1000 °C
Which one of the following metal is used for galvanizing : Fe (D) Cu (C) Cr (B) Zn (A)	10 کون سی میٹل گلوٹائزنگ میں استعمال ہوتی ہے : (A) Zn (B) Cr (C) Cu (D) Fe
The molar mass of H_2SO_4 is : 9.8 amu (D) 9.8 grams (C) 98 amu (B) 98 grams (A)	11 H_2SO_4 کا مولر ماس ہے : (A) 98 گرام (B) 98 amu (C) 9.8 گرام (D) 9.8 amu
The solubility of which one decreases by increasing temperature : $AgNO_3$ (D) Li_2SO_4 (C) KNO_3 (B) $Ca(OH)_2$ (A)	12 درجہ حرارت بڑھانے سے کس کی سولیوبیلیٹی کم ہوتی ہے : (A) $Ca(OH)_2$ (B) KNO_3 (C) Li_2SO_4 (D) $AgNO_3$

