

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

CHEMISTRY

019 - (نہم کلاس)

کیمسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5486

I : (معرضی 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.

1-1	سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہے :	496 KJ / mole (D)	419 KJ / mole (C)	403 KJ / mole (B)	377 KJ / mole (A)
2	Depositing of one metal over the other by means of electrolysis is :	Corrosion (B) کروڈن	Reduction (A) ریڈکشن	Oxidation (D) آکسائیڈیشن	Electroplating (C) الیکٹروپلیٹنگ
3	How many times liquids are denser than gases :	100,000 time (D) گنا	10,000 time (C) گنا	1000 time (B) گنا	100 time (A) گنا
4	Plum pudding model was put forward by :	Dalton (D) ڈالٹن	Goldstein (C) گولڈسٹائن	Thomson (A) تھامسن	Chadwick (B) چڈوک
5	Concentration is a ratio of :	Solute to solution (B) سولیوٹ سے سلیوشن کی	Solute to solvent (D) سولیوٹ سے سولونٹ کی	Solvent to solution (C) سولونٹ سے سلیوشن کی	Solvent to solute (A) سولونٹ سے سولیوٹ کی
6	Which one of the following is the lightest metal :	Sodium (D) سوڈیم	Lithium (C) لیٹیہیم	Magnesium (B) میگنیشیم	Calcium (A) کیلشیم
7	Atomic number of element was discovered by :	Crooks (D) کروکس	Thomson (C) تھامسن	Newlands (B) نیولینڈز	H. Moseley (A) ایچ۔ موزلی
8	Which one is a non-polar molecule :	H ₂ (D)	H ₂ O (C)	NH ₃ (B)	HCl (A)
9	The melting point of sodium chloride is :	1000 °C (D)	800 °C (C)	750 °C (B)	600 °C (A)
10	Which one of the following metal is used for galvanizing :	Fe (D)	Cu (C)	Cr (B)	Zn (A)
11	The molar mass of H ₂ SO ₄ is :	9.8 amu (D) اے ایم یو	9.8 grams (C) گرام	98 amu (B) اے ایم یو	98 grams (A) گرام
12	The solubility of which one decreases by increasing temperature :	AgNO ₃ (D)	Li ₂ SO ₄ (C)	KNO ₃ (B)	Ca(OH) ₂ (A)

CHEMISTRY

019 - (نیم کلاس)

کیمسٹری

Paper : I (Essay Type)

(دوسرا گروپ)

پرچہ : I (انشائیہ طرز)

Time Allowed : 1.45 hours

وقت : 1.45 گھنٹے

Maximum Marks : 48

(PART - I حصہ اول)

کل نمبر : 48

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

- Define organic chemistry. (i) آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔
- Write down the name of any two elements which were discovered in early ages. (ii) ابتدائی ادوار میں دریافت ہونے والے کوئی سے دو ایلیمنٹس کے نام لکھئے۔
- What is homoatomic molecule? Give an example. (iii) ہومو ایٹمک مالیکیول کیا ہوتا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
- What are canal rays? (iv) کینال ریز کیا ہوتی ہیں؟
- What is meant by quantum and quanta? (v) کوانٹا اور کوانٹم سے کیا مراد ہے؟
- How did Newlands arrange the elements? (vi) نیولینڈز نے ایلیمنٹس کو کیسے ترتیب دیا؟
- Write down the name of the elements of first period. (vii) پہلے پیریڈ کے ایلیمنٹس کے نام لکھئے۔
- What is electron affinity? Give an example. (viii) الیکٹرون آفینٹیٹی کیا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

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

- Why a covalent bond becomes polar? (i) ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟
- Describe at least two necessary conditions for the formation of covalent bond. (ii) کوویلنٹ بانڈ بننے کے لیے درکار کم از کم دو ضروری شرائط بیان کیجئے۔
- Differentiate between lone pair and bond pair of electron. (iii) الیکٹرونز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں فرق بیان کیجئے۔
- What do you mean by volume / volume %? Also give one example. (iv) % v/v سے آپ کی کیا مراد ہے؟ ایک مثال بھی دیجئے۔
- Define the term allotropy with examples. (v) ایلوٹروپی کی تعریف کیجئے اور مثالیں دیجئے۔
- Define suspension with an example. (vi) سسپنشن کی تعریف کیجئے اور ایک مثال بھی دیجئے۔
- Why water is called a universal solvent? (vii) پانی کو یونیورسل سولونٹ کیوں کہتے ہیں؟
- Define true solution with an example. (viii) حقیقی سلوشن کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔

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

- What is meant by strong electrolytes? Give one example. (i) طاقتور الیکٹرولائٹس سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
- Why is galvanizing done? (ii) گیلوانائزنگ کیوں کی جاتی ہے؟
- What is difference between valency and oxidation state? (iii) وینسٹی اور آکسائیڈیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے؟
- Define oxidation in term of electrons? Give an example. (iv) الیکٹران کے حوالے سے آکسائیڈیشن کی تعریف کیجئے۔ مثال دیجئے۔
- Give any two uses of sodium. (v) سوڈیم کے کوئی دو استعمال تحریر کیجئے۔
- Define Redox reaction. (vi) ریڈاکس ری ایکشنز کی تعریف کیجئے۔
- What is meant by electropositive character? Give one example. (vii) الیکٹرو پوزٹیو خاصیت سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
- Write the chemical reaction of methane with chlorine. Give its chemical equation. (viii) متھین اور کلورین کے درمیان کیمیائی ری ایکشن کو کیمیائی مساوات کی مدد سے ظاہر کیجئے۔

(PART - II حصہ دوم)

Note : Attempt any TWO questions.

نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

5. (a) How neutron was discovered? Write its properties. (الف) نیوٹران کیسے دریافت ہوا؟ اس کی خصوصیات تحریر کیجئے۔
- (b) Give any four differences in compound and mixture. (ب) کمپاؤنڈ اور مکسچر میں کوئی سے چار فرق بیان کیجئے۔
6. (a) Write down any five properties of metals. (الف) میٹلز کی کوئی سی پانچ خصوصیات لکھئے۔
- (b) Define evaporation and it depends on which factors? (ب) ایوہوریشن کی تعریف کیجئے اور اس کا انحصار کن فیکٹرز پر ہے؟
7. (a) Define corrosion and rusting. Describe any three methods for prevention of corrosion. (الف) کروڈن اور زنگ لگنا کی تعریف کیجئے۔ کروڈن سے بچاؤ کے کوئی سے تین طریقے بیان کیجئے۔
- (b) Write down the four characteristics of colloid. (ب) کولائیڈ کی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔