

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

CHEMISTRY

019 - (نیم 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 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	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 پاسکال 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)	ٹان 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 بوائیٹنگ 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 وولیم کی cm^3 میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو کہلاتی ہے :

CHEMISTRY

Paper : I (Essay Type)

Time Allowed : 1.45 hours

Maximum Marks : 48

019 - (نیم کلاس)

(پہلا گروپ)

لیمسٹری

I : (انشائیہ طرز)

وقت : 1.45 گھنٹے

(حصہ اول - PART - I)

کل نمبر : 48

2- کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے:

- Define empirical formula with an example.
- Give symbols of arsenic and silver.
- Differentiate between cation and anion.
- What do you mean by plum pudding theory?
- Define isotopes and give an example.
- Define Dobereiner's triads.
- What is meant by Shielding effect?
- Why are noble gases not reactive?

3- کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے:

- Define duplet rule and octet rule.
- Write any two properties of ionic compounds.
- What do you mean by malleability?
- Define standard atmospheric pressure. Also write its unit.
- Convert -30°C to K unit.
- Give two examples of suspension.
- Define aqueous solution. Also write one example.
- What do you mean by volume / volume %? Also give one example.

4- کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے:

- Why O_2 is necessary for rusting?
- Which solution is used as an electrolyte in Nelson's cell?
- Define Redox reactions.
- What is salt bridge? What is its basic function?
- What is meant by malleable and ductile metals?
- Write two uses of calcium.
- Why is HF a weak acid?
- Write down chemical reaction of sodium with H_2 and Cl_2 .

(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.
- (b) Define element and explain the kinds of elements with examples.
6. (a) Define co-ordinate covalent bond and explain it with an example.
- (b) Write down any four typical properties of gases.
7. (a) Explain the manufacture of sodium metal from fused NaCl .
- (b) Write any four characteristics of Colloid.