

CHEMISTRY

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 چین 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 example of solution of a solid solute in a solid solvent is : | ٹھوس سالوینٹ میں ٹھوس سولیوٹ کے سلوشن کی مثال ہے : |
| | (A) Fog (B) Brass (C) Cheese (D) Air ہو | |
| 2 | The most common example of corrosion is : | کروڑن کی سب سے عام مثال ہے : |
| | (A) Rusting of iron (B) Chemical decay (C) Rusting of tin (D) ٹن کو زنگ لگنا | |
| 3 | The boiling point of sodium chloride is : | سوڈیم کلورائیڈ کا بوائونگ پوائنٹ ہے : |
| | (A) 800 °C (B) 850 °C (C) 1412 °C (D) 1413 °C | |
| 4 | Formula of rust is : | زنگ کا فارمولہ ہے : |
| | (A) FeO ₃ (B) Fe(OH) ₃ .nH ₂ O (C) Fe(OH) ₃ (D) Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O | |
| 5 | Which one of the following element is found in much abundance in earth's crust : | درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے : |
| | (A) Oxygen (B) Aluminium (C) Silicon (D) Argon | |
| 6 | Which pair of compounds is soluble : | مركبات کا کون سا جوڑا حل پذیر ہے : |
| | (A) Ether and water (B) KCl and water (C) Benzene and water (D) Petrol and water | |
| 7 | Sub-shell 'P' can have maximum number of electrons : | سب شیل 'P' میں زیادہ سے زیادہ الیکٹران ہوتے ہیں : |
| | (A) 4 (B) 6 (C) 8 (D) 10 | |
| 8 | Which device is used to measure atmospheric pressure : | ایٹوسفیرک پریشر معلوم کرنے کے لیے کون سا آلہ استعمال ہوتا ہے : |
| | (A) Barometer (B) Manometer (C) Potometer (D) Galvanometer | |
| 9 | The electro-negativity of fluorine is : | فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی ہوتی ہے : |
| | (A) 3.2 (B) 3.8 (C) 4.0 (D) 3.5 | |
| 10 | The base of modern periodic table is : | جدید پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے : |
| | (A) Mass number (B) Avogadro's number (C) Atomic number (D) Quantum number | |
| 11 | The heaviest metal is : | سب سے بھاری میٹل ہے : |
| | (A) Iron (B) Platinum (C) Osmium (D) Lead | |
| 12 | Methane is an example of : | میٹھین مثال ہے : |
| | (A) Single covalent bond (B) Double covalent bond (C) Triple covalent bond (D) Dative covalent bond | |

CHEMISTRY

کیمسٹری

Paper : I (Essay Type)

018 - (نہم کلاس)

پرچہ : I (انشائیہ طرز)

(پہلا گروپ)

Time Allowed : 1.45 hours

وقت : 1.45 گھنٹے

Maximum Marks : 48

(حصہ اول - I PART)

کل نمبر : 48

- 10 2. Write short answers to any Five (5) questions:** کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے:
- Define nuclear chemistry. نیوکلیئر کیمسٹری کی تعریف کیجئے۔
 - Differentiate between physical properties and chemical properties. طبعی خصوصیات اور کیمیائی خصوصیات میں فرق بیان کیجئے۔
 - Define symbols of elements. ایلیمنٹس کے سمبلز کی تعریف کیجئے۔
 - Explain the treatment of cancer by radiotherapy. ریڈیو تھراپی سے کینسر کے علاج کی وضاحت کیجئے۔
 - Explain the use of U-235 in power generation. پاور جزیشن کے لیے U-235 کے استعمال کی وضاحت کیجئے۔
 - Define atomic radius and give example. ایٹمک ریڈیوس کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
 - Why ionization energy increases from left to right in a period? چیوریڈ میں آئیونائزیشن انرجی بائیں سے دائیں کیوں بڑھتی ہے؟
 - Write down the name of elements found in second period. دوسرے پیریڈ میں موجود ایلیمنٹس کے نام تحریر کیجئے۔
- 10 3. Write short answers to any Five (5) questions:** کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے:
- Why do atoms react? ایٹمز آپس میں کیوں ری ایکٹ کرتے ہیں؟
 - Why does ice float on water? برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
 - Ionic compounds are solids. Justify. آئیونک کمپاؤنڈ ٹھوس ہوتے ہیں۔ وضاحت کیجئے۔
 - In which form sulphur exists at 100°C ? 100°C پر سلفر کس فارم / حالت میں پایا جاتا ہے؟
 - What is diffusion in gases? Give an example. گیس میں ڈیفیوژن کی تعریف / بح مثال بیان کیجئے۔
 - Why do we stir paints thoroughly before using? ہم استعمال سے پہلے پینٹس کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟
 - What do you mean by % Volume / Volume? % V/V سے کیا مراد ہے؟
 - How will you test whether given solution is a colloidal solution or not? آپ کس طرح بیان کریں گے کہ دیا گیا سلوشن کولائڈل ہے یا نہیں؟
- 10 4. Write short answers to any Five (5) questions:** کوئی سے پانچ (5) سوالات کے مختصر جوابات لکھئے:
- What are redox reactions? ریڈوکس ری ایکشنز کیا ہوتے ہیں؟
 - What is meant by a reducing agent? ریڈیوسنگ ایجنٹ سے کیا مراد ہے؟
 - Define oxidation in terms of oxygen. Give an example. آکسیدیشن کی تعریف آکسیجن کے لحاظ سے کیجئے اور مثال دیجئے۔
 - Calculate the oxidation number of "N" in AgNO_3 and HNO_2 . AgNO_3 اور HNO_2 میں "N" کا آکسیدیشن نمبر معلوم کیجئے۔
 - Write two applications of gold. گولڈ کے دو استعمالات تحریر کیجئے۔
 - Give occurrence of alkali metals and alkaline earth metals. الکی میٹلز اور الکلائن زمینی میٹلز کا وقوع دیجئے۔
 - Write any two chemical properties of non-metals. نان میٹلز کی کوئی سی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجئے۔
 - What is trend of electropositive character of metals in groups and periods? میٹلز کے الیکٹرو پوزٹیو کیٹر کارگروپس اور پیریڈز میں رجحان کیا ہے؟

(حصہ دوم - II PART)

Note : Attempt any TWO questions.

نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

- 5 5. (a) Write five properties of cathode rays between. (الف) کیٹھوڈ ریز کی پانچ خصوصیات تحریر کیجئے۔
- 4 (b) Write four differences between molecule and molecular ion. (ب) مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں چار فرق لکھئے۔
- 5 6. (a) Write the properties of covalent compounds. (الف) کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی خصوصیات لکھئے۔
- 4 (b) What is allotropy? What are its reasons? Explain transition temperature also. (ب) ایلوٹروپی کیا ہے؟ اس کی وجوہات کون سی ہیں؟ نیز ٹرانزیشن ٹمپریچر کی بھی وضاحت کیجئے۔
- 5 7. (a) Discuss electrolysis of water. (الف) پانی کے الیکٹرو لیسس (برق پاشیدگی) پر بحث کیجئے۔
- 4 (b) Give the four characteristics of colloid. (ب) گولائیڈ کی چار خصوصیات دیجئے۔

CHEMISTRY

018 - (نہم کلاس)

کیمسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5484

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۔ جو اپنی 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.

| | |
|--|-----|
| In halogens which has high electro-negativity element : Fluorine (D) Chlorine (C) Bromine (B) Iodine (A) | 1-1 |
| Ice floats on water because : Ice is denser than water ہے (B) Ice is amorphous in nature ہے (A) Water molecules move more randomly ہیں (C) Water is denser than ice ہے (D) | 2 |
| The bond formed between two non-metals is expected to be : Covalent bond (B) کوویلنٹ بانڈ Coordinate covalent bond (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ Metallic bond (A) میٹالک بانڈ Ionic bond (C) آئیونک بانڈ | 3 |
| One atmospheric pressure is equal to Pascals : 106075 (D) 10523 (C) 101325 (B) 10325 (A) | 4 |
| The number of elements present in third period of modern periodic table is : 32 (D) 18 (C) 8 (B) 2 (A) | 5 |
| Which one of the following is suspension : Milk (D) دودھ (C) Ink روشنائی (B) Sugar solution شوگر سلوشن (A) Milk of magnesia میگنیشیا | 6 |
| The molar mass of H_2SO_4 is : 9.8 gm (D) 98 gm (C) 98 amu (B) 9.8 amu (A) | 7 |
| The most abundant metal is : Platinum (D) پلاٹینم (C) Silver سلور (B) سونا (A) Aluminium ایلمینیم | 8 |
| Which one of the following scientists discovered proton : Gold Stein (B) گولڈسٹین (A) J.J. Thomson جے۔ جے۔ تھامسن Neil Bohr (D) نیل بوہر (C) Rutherford رورفورڈ | 9 |
| Which one of following solution is non-electrolyte : Sugar solution (B) شوگر سلوشن (A) Solution of H_2SO_4 کا سلوشن Solution of NaCl (D) NaCl کا سلوشن (C) Lime solution لائم سلوشن | 10 |
| Mist is an example of : Gas in liquid (B) مائع میں گیس (A) Gas in liquid (B) مائع میں گیس Gas in solid (D) ٹھوس میں گیس (C) Solid in gas (C) ٹھوس میں گیس | 11 |
| The spontaneous reaction takes place in a cell : Down's cell (B) ڈاؤنزیل (A) Nelson cell نیلسن سیل Galvanic cell (D) گیلوانک سیل (C) Electrolytic cell الیکٹرو لیک سیل | 12 |

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

(حصہ اول - I PART)

کل نمبر : 48

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

- Define physical chemistry.
- Write the chemical formula of water and sugar.
- Define mixture with an example.
- What is the nature of charge on Cathode rays?
- How is U-235 used for power generation?
- Define electro-negativity with an example.
- Define Shielding Effect.
- What is the trend of electron affinity in a group and period?

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

- Differentiate between donor atom and acceptor atom.
- Define a single covalent bond with an example.
- What is meant by coordinate covalent compounds?
- Define a melting point.
- Evaporation causes cooling, why?
- Identify as colloids and suspension from the following :
Paints, jelly, milk and chalk in water.
- Define an unsaturated solution.
- Write name of two non-polar solvents.

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

- Define reduction on the basis of electron and give example.
- Define non-electrolytes and give examples.
- Where do the electron flow from Zn electrode in Daniel Cell?
- Write the redox reaction taking place during the electroplating of chromium.
- Write down any two physical properties of metals.
- Write down the name of Nobel metals.
- Describe the non-metallic character in group and period of the periodic table.
- In bright sunlight how Cl_2 and CH_4 react?

(حصہ دوم - II PART)

نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

5. (a) Write five differences between Rutherford's atomic theory and Bohr's atomic theory.
- (b) Describe four types of molecules with examples.
6. (a) What is chemical bond? Why do atoms form chemical bond?
- (b) State Charles's Law. Derive its mathematical formula.
7. (a) What is oxidation state or oxidation number? Write its any four rules.
- (b) Write any four characteristics of suspension.