

رول نمبر: (امیدوار خود پُر کرے) (تعلیمی سیشن 2019-2021 تا 2022-2024)

CHEMISTRY

023 - فرسٹ اینزل - (نیم کلاس)

کیمسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5483

سوالیہ پرچہ : I (معرضی طرز)

Time Allowed : 15 Minutes

(پہاگروپ)

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 پائپن سے گھردیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب نامطلوبہ 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	Tyndall effect is shown by : Tyndall effect is shown by : (A) Sugar solution (B) Paints (C) Jelly (D) Chalk solution
2	Identify the compound which has covalent bond : (A) NaCl (B) KCl (C) CaO (D) HCl
3	One of the following is non-metal, identify it : (A) Na (B) Ca (C) Br (D) Cr
4	How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 : (A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24
5	The most common example of corrosion is : (A) Chemical decay (B) Rusting of iron (C) Rusting of aluminium (D) Rusting of tin
6	The mass number of sodium is : (A) 19 (B) 23 (C) 27 (D) 31
7	The oxidation number of hydrogen in HCl is : (A) +1 (B) -1 (C) +2 (D) -2
8	The third period contains elements : (A) 32 (B) 18 (C) 8 (D) 2
9	The P subshell has : (A) One orbital (B) Two orbitals (C) Three orbitals (D) Four orbitals
10	The fastest diffuses gas is : (A) Hydrogen (B) Helium (C) Fluorine (D) Chlorine
11	Single covalent bond formation involves electrons : (A) 2 (B) 4 (C) 6 (D) 8
12	Air is an example of solution : (A) Gas in gas (B) Gas in liquid (C) Liquid in gas (D) Solid in gas

113-023-I-(Objective Type)-36250 (5483)

CHEMISTRY

023 - فرسٹ ایئزل - (نیم کلاس)

کیمسٹری

Paper : I (Essay Type).

(پہلا گروپ)

پرچہ : I (انشائیہ طرز)

Time Allowed : 1.45 hours

وقت : 1.45 گھنٹے

Maximum Marks : 48

(حصہ اول - PART - I)

کل نمبر : 48

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

- Define Avogadro's Number. (i) ایووگڈروڈز نمبر کی تعریف کیجئے۔
- What is meant by mole? (ii) مول سے کیا مراد ہے؟
- Differentiate between shell and subshell. (iii) شیل اور سب شیل میں فرق بیان کیجئے۔
- Write electronic configuration of argon. (Ar = 18) (iv) آرگون کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھئے۔ (Ar = 18)
- Write the trend of shielding effect in period and group. (v) شیلڈنگ ایفیکٹ کا ٹرینڈ اور گروپ میں رجحان لکھئے۔
- Define electronegativity. (vi) الیکٹرونگیٹیوٹی کی تعریف کیجئے۔
- Why atomic number is a more fundamental property than atomic mass? (vii) ایٹم نمبر، ایٹم کماس کے لحاظ سے زیادہ بنیادی خصوصیت کیوں ہے؟
- Write names of elements of first period. (viii) پہلے پیریڈ کے ایلیمنٹس کے نام لکھئے۔

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

- Why do atoms react? (i) ایٹمز آپس میں کیوں دبا دیکھتے ہیں؟
- Define chemical bond. (ii) کیمیکل بانڈ کی تعریف کیجئے۔
- Write name of different types of chemical bond. (iii) کیمیکل بانڈ کی مختلف اقسام کے نام لکھئے۔
- What is diffusion? Explain with an example. (iv) ڈیفیوژن کیا ہے؟ ایک مثال دے کر وضاحت کیجئے۔
- Define standard atmospheric pressure. What are its units? (v) سینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف کیجئے۔ اس کے یونٹ کیا ہیں؟
- What is difference between dilute solution and concentrated solution? (vi) ڈائلوٹ سلوشن اور کنسنٹریٹڈ سلوشن میں کیا فرق ہے؟
- Define unsaturated solution. (vii) آن سچوریٹڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔
- Give an example for "Gas in Solid" solution. (viii) گیس، ٹھوس میں سلوشن کی ایک مثال دیجئے۔

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

- Write difference between spontaneous and non-spontaneous reactions. (i) سپاٹینس اور نان سپاٹینس ری ایکشنز کے درمیان فرق تحریر کیجئے۔
- Define non-electrolytes and give example. (ii) نان الیکٹرولائٹس کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔
- Define corrosion. (iii) کرڈن کی تعریف کیجئے۔
- What do you mean by galvanizing? Write its advantages. (iv) گیلوانائزنگ سے کیا مراد ہے؟ اس کے فوائد تحریر کیجئے۔
- Write two physical properties of metals. (v) میٹلز کی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجئے۔
- What is the trend of electropositivity in group? (vi) الیکٹروپوزٹیوٹی کا گروپ میں رجحان تحریر کیجئے۔
- Why platinum is used for jewellery making? (vii) جیولری بنانے کے لیے پلاٹینم کو کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟
- Write reaction of fluorine with water. (viii) فلورین کا پانی کے ساتھ ری ایکشن تحریر کیجئے۔

(حصہ دوم - PART - II)

Note : Attempt any TWO questions.

نوٹ : کوئی سے دو سوالات کے جوابات لکھئے۔

5. (a) Calculate the number of moles and number of molecules present in 6 grams of water. (الف) 6 گرام پانی میں مولز اور مالیکیولز کی تعداد معلوم کیجئے۔
- (b) Write any two results of Rutherford's experiment and two defects of Rutherford's atomic model. (ب) ردرفورڈ ایٹم ماڈل کے تجربے کے کوئی سے دو نتائج اور دونوں گج لکھئے۔
6. (a) What is an ionic bond? Discuss the formation of ionic bond between sodium and chlorine atom. (الف) آئیونک بانڈ سے کیا مراد ہے؟ سوڈیم اور کلورین کے درمیان آئیونک بانڈ بننے کے عمل کی وضاحت کیجئے۔ Discuss the formation of ionic bond between sodium and chlorine atom.
- (b) Differentiate between crystalline and amorphous solids. (ب) کریسٹلائن اور ایمورفس ٹھوس اجسام میں فرق واضح کیجئے۔
7. (a) What is galvanic cell? Write four differences between electrolytic and galvanic cell. (الف) گیلوانک سیل کیا ہے؟ الیکٹرولائٹک اور گیلوانک سیل کے مابین چار فرق لکھئے۔
- (b) Define solubility. Describe effect of temperature on solubility. (ب) سولوبیلیٹی سے کیا مراد ہے؟ ٹمپریچر کا سولوبیلیٹی پر اثر بیان کیجئے۔