

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

CHEMISTRY

023 - فرسٹ اینزل - (خیم کا اس)

کیمسٹری

Q. Paper : I (Objective Type)

PAPER CODE = 5483

سوالیہ پرچہ : I (معرضی طرز)

Time Allowed : 15 Minutes

(پہا کروپ)

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 چاہیں سے محدود کیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب نامناسب 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	Tyndall effect is shown by : Tyndall effect is shown by : Tyndall effect is shown by : Tyndall effect is shown by :	1-1 Tyndall effect is shown by : Tyndall effect is shown by : Tyndall effect is shown by :
2	Identify the compound which has covalent bond : Identify the compound which has covalent bond : Identify the compound which has covalent bond :	2 Identify the compound which has covalent bond : Identify the compound which has covalent bond : Identify the compound which has covalent bond :
3	One of the following is non-metal, identify it : One of the following is non-metal, identify it : One of the following is non-metal, identify it :	3 One of the following is non-metal, identify it : One of the following is non-metal, identify it : One of the following is non-metal, identify it :
4	How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 : How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 : How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 :	4 How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 : How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 : How many number of moles are equivalent to 8 gm of CO_2 :
5	The most common example of corrosion is : The most common example of corrosion is : The most common example of corrosion is :	5 The most common example of corrosion is : The most common example of corrosion is : The most common example of corrosion is :
6	The mass number of sodium is : The mass number of sodium is : The mass number of sodium is :	6 The mass number of sodium is : The mass number of sodium is : The mass number of sodium is :
7	The oxidation number of hydrogen in HCl is : The oxidation number of hydrogen in HCl is : The oxidation number of hydrogen in HCl is :	7 The oxidation number of hydrogen in HCl is : The oxidation number of hydrogen in HCl is : The oxidation number of hydrogen in HCl is :
8	The third period contains elements : The third period contains elements : The third period contains elements :	8 The third period contains elements : The third period contains elements : The third period contains elements :
9	The P subshell has : The P subshell has : The P subshell has :	9 The P subshell has : The P subshell has : The P subshell has :
10	The fastest diffuses gas is : The fastest diffuses gas is : The fastest diffuses gas is :	10 The fastest diffuses gas is : The fastest diffuses gas is : The fastest diffuses gas is :
11	Single covalent bond formation involves electrons : Single covalent bond formation involves electrons : Single covalent bond formation involves electrons :	11 Single covalent bond formation involves electrons : Single covalent bond formation involves electrons : Single covalent bond formation involves electrons :
12	Air is an example of solution : Air is an example of solution : Air is an example of solution :	12 Air is an example of solution : Air is an example of solution : Air is an example of solution :

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

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

CHEMISTRY

023 - فرسٹ ایئزل - (نہم 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) ایووگڈروڈ 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) شیڈنگ ایفیکٹ کا پیریڈ اور گروپ میں رجحان لکھئے۔
- Define electronegativity. (vi) الیکٹرونگیٹیویٹی کی تعریف کیجئے۔
- Why atomic number is a more fundamental property than atomic mass? (vii) ایٹم نمبر، ایٹم ماس 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 ری ایکٹ کرتے 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) سٹینڈرڈ ایٹموسفیرک پریشر کی تعریف کیجئے۔ اس کے یونٹ کیا ہیں؟
- What is difference between dilute solution and concentrated solution? (vi) ڈائلوٹڈ سلوشن اور کنسنٹریٹڈ سلوشن میں کیا فرق ہے؟
- Define unsaturated solution. (vii) ان 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) کرورژن 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 طبیعی خصوصیات تحریر کیجئے۔
- What is the trend of electropositivity in group? (vi) الیکٹروپوزٹیویٹی کا گروپ میں رجحان تحریر کیجئے۔
- Why platinum is used for jewellery making? (vii) جیولری بنانے کے لیے پلائٹنم 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- (الف) 6 گرام پانی میں مولز اور مالیکیولز کی تعداد معلوم کیجئے۔ (ب) ردفورڈ ایٹم ماڈل کے تجربے کے کوئی سے دو نتائج اور دو نتائج لکھئے۔
2,3 5. (a) Calculate the number of moles and number of molecules present in 6 grams of water.
(b) Write any two results of Rutherford's experiment and two defects of Rutherford's atomic model.
- 6- (الف) آئیونک بانڈ سے کیا مراد ہے؟ سوڈیم اور کلورین کے درمیان آئیونک بانڈ بننے کے عمل کی وضاحت کیجئے۔ (ب) کرسٹلائن اور ایمورفس ٹھوس اجسام میں فرق واضح کیجئے۔
2,2 6. (a) What is an ionic bond? Discuss the formation of ionic bond between sodium and chlorine atom.
(b) Differentiate between crystalline and amorphous solids.
- 7- (الف) گیلوانک سیل کیا ہے؟ الیکٹروکیمک اور گیلوانک سیل کے مابین چار فرق لکھئے۔ (ب) سلوولٹیٹی سے کیا مراد ہے؟ ٹمپریچر کا سلوولٹیٹی پر اثر بیان کیجئے۔
5 7. (a) What is galvanic cell? Write four differences between electrolytic and galvanic cell.
(b) Define solubility. Describe effect of temperature on solubility.

113-023-I-(Essay Type)-145000