

Model Paper
CHEMISTRY

For English Medium Students

9th (Fresh/Reappear)

Note: Time allowed for Section – B and Section – C is 2 Hours and 45 minutes.

Section – B

Marks: 32

Q-II Answer any EIGHT parts. Each part carries FOUR marks.

1. Differentiate between organic and inorganic Chemistry.
2. How many moles are present in 60g of Co₂?
3. Draw structure of chlorine isotopes.
4. Define atomic radius. Discuss its periodic variation in the table.
5. Differentiate between polar and non-polar covalent bonds. Give two examples of each.
6. Write down four properties of Ionic compounds.
7. A 530 dm₃ sample of Hydrogen gas was collected in a container at 800 mm of Hg pressure, at room temperature. What volume will the gas occupy at 400 mm of Hg?
8. How would you determine that the given solution is unsaturated, saturated or super saturated?
9. Define reduction. Give two examples.
10. Write four uses of electrolytic cells.
11. Write any four uses of sodium metal.

Section – C

Marks: 21

Note : Attempt any THREE questions. All questions carry equal marks.

- | | | |
|-------|--|---|
| Q-III | (a) Describe the deductions made by Rutherford in his atomic model. | 4 |
| | (b) NaCl form ionic bond and HCl from covalent bond. Why? | 3 |
| Q-IV | (a) Write down the typical properties of Gases. | 4 |
| | (b) 5.85g of NaCl are dissolved in water so as to make 500 cm ³ solution. Determine the molarity of solution. (Atomic mass of Na = 23 gm and Cl = 35.59 gm) | 3 |
| Q-V | (a) Explain the electrolytic refining of copper. | 4 |
| | (b) Write balanced chemical reaction of magnesium with
(i) Hydrogen (ii) Oxygen (iii) Halogens. | 3 |
| Q-VI | (a) Discuss electro negativity of an element. | 4 |
| | (b) Explain noble metals. | 3 |

نوٹ:- سیکشن (ب) اور سیکشن (ج) کیلئے کل وقت 2 گھنٹے 45 منٹ ہیں۔

نمبر ۳۲

برائے اردو میڈیم طلباء و طالبات

سیکشن (ب)

- | | | |
|---------|---|---------|
| سوال-II | درج ذیل میں سے آٹھ (8) اجزاء کے مختصر جوابات لکھیں۔ ہر جزو کے چار نمبر ہیں۔ | II-سوال |
| (۱) | نامیاتی اور غیر نامیاتی کیمیائی فرق واضح کریں۔ | (۱) |
| (۲) | 60 گرام Co ₂ میں مولوں کی تعداد معلوم کریں۔ | (۲) |
| (۳) | کلورین کے ہم جاء کی ساخت بنائیں۔ | (۳) |
| (۴) | ایٹمی رداس کی تعریف کریں۔ دوری جدول میں اس کی تبدیلی پر بحث کریں۔ | (۴) |
| (۵) | قطبی اور غیر قطبی کوویلنٹ بانڈ میں کیا فرق ہے؟ ہر ایک کی دو مثالیں دیں۔ | (۵) |
| (۶) | آئنی مرکبات کی چار خصوصیات لکھیں۔ | (۶) |
| (۷) | کمرے کے درجہ حرارت پر 530 dm ³ ہائیڈروجن کو ایک برتن میں حاصل کیا گیا۔ جس پر دباؤ 800 ملی میٹر Hg تھا۔ 400 ملی میٹر Hg دباؤ پر اس کا حجم کیا ہوگا؟ | (۷) |
| (۸) | آپ کس طرح معلوم کریں گے کہ دیا ہوا محلول غیر سیر شدہ، سیر شدہ یا انتہائی سیر شدہ ہے؟ | (۸) |
| (۹) | تخفیف سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیں۔ | (۹) |
| (۱۰) | ایکٹرو لائٹک سیل کے چار استعمالات لکھیں۔ | (۱۰) |
| (۱۱) | سوڈیم دھات کے کوئی سے چار استعمالات لکھیں۔ | (۱۱) |

نمبر ۲۱

سیکشن (ج)

نوٹ:- کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔ ہر سوال کے نمبر برابر ہیں۔

- | | | |
|----------|--|----------|
| سوال-III | (الف) رتھر فورڈ ایٹمی ماڈل کے اخذ کردہ مفروضات بیان کریں۔ | III-سوال |
| | (ب) سوڈیم کلورائیڈ (NaCl) آئنی بانڈ بناتا ہے۔ جبکہ ہائیڈروکلورک ایسڈ (HCl) کوویلنٹ بانڈ بناتا ہے۔ کیوں؟ | (ب) |
| سوال-IV | (الف) گیسوں کے مخصوص خواص تحریر کریں۔ | IV-سوال |
| | (ب) 5.85 گرام سوڈیم کلورائیڈ (NaCl) 500 مکعب سینٹی میٹر محلول میں حل ہے۔ اس محلول کی مولیرٹی معلوم کریں۔ | (ب) |
| | (سوڈیم کی ایٹمی کمیت 23 گرام اور کلورین کی ایٹمی کمیت 35.59 گرام) | |
| سوال-V | (الف) تانبے کی برق بائیدگی کے ذریعے تخلص بیان کریں۔ | V-سوال |
| | (ب) درج ذیل کے ساتھ میگنیشیم کا متوازن کیمیائی تعامل لکھیں۔ (1) ہائیڈروجن (2) آکسیجن (3) ہیلوجن | (ب) |
| سوال-VI | (الف) عنصر کی برقی منفیت پر بحث کریں۔ | VI-سوال |
| | (ب) غیر عامل دھاتوں کی وضاحت کریں۔ | (ب) |