



Roll No.

--	--	--	--	--	--

Answer Sheet No. _____

Sig. of Candidate. _____

Sig. of Invigilator. _____

CHEMISTRY SSC-II

SECTION – A (Marks 12)

Time allowed: 20 Minutes

NOTE:- Section-A is compulsory. All parts of this section are to be answered on the question paper itself. It should be completed in the first 20 minutes and handed over to the Centre Superintendent. Deleting/overwriting is not allowed. Do not use lead pencil.

Q. 1 Circle the correct option i.e. A / B / C / D. Each part carries one mark.

- (i) Which of the following is a metal hydride?
A. LiH B. PH_3 C. NH_3 D. H_2S
- (ii) In which of the following compounds does Hydrogen **NOT** have +1 oxidation state?
A. NH_3 B. PH_3 C. NaH D. H_2O
- (iii) Which of the following do the Soda-water drinks contain?
A. Carbon monoxide B. Nitrogen dioxide
C. Oxygen D. Carbon dioxide
- (iv) By what process can water glass be converted into Silica gel?
A. Extraction B. Sublimation C. Acidification D. Dehydration
- (v) BaO_2 is the formula of _____.
A. Barium peroxide B. Barium superoxide
C. Barium oxide D. Barium dioxide
- (vi) Which is the chemical produced when Ammonia and Carbon dioxide react at high temperature and high pressure?
A. Carbonic acid B. Nitric acid C. Urea D. Calcium
- (vii) What is the formula of Oleum?
A. H_2O_3 B. $H_2(SO_4)_3$ C. $H_2S_2O_7$ D. $H_4(SO_2)_3$
- (viii) In which form does the Natural gas contain Sulphur?
A. ZnS B. HgS C. H_2S D. $BaSO_4$
- (ix) What percentage of potassium iodide is mixed with common salt to obtain iodide salt?
A. 0.02% by weight B. 0.02% by volume
C. 0.03% by weight D. 0.03% by volume
- (x) Which of the following is used as cathode during electrical refining of Blistered copper?
A. Graphite B. Pure Copper C. Chromium D. Blistered Copper
- (xi) Which of the following is known as Chloroform?
A. CCl_4 B. $CHCl_3$ C. CH_2Cl_2 D. CH_3Cl
- (xii) _____ is added to the pigments to increase their durability.
A. Naphtha B. China clay C. Tung oil D. Benzene

For Examiner's use only:

Total Marks:

12

Marks Obtained:



CHEMISTRY SSC-II

Time allowed: 2:40 Hours

Total Marks Sections B and C: 53

NOTE:- Answer any eleven parts from Section 'B' and any two questions from Section 'C' on the separately provided answer book. Use supplementary answer sheet i.e. Sheet-B if required. Write your answers neatly and legibly.

SECTION – B (Marks 33)

- Q. 2 Attempt any ELEVEN parts. The answer to each part should not exceed 3 to 4 lines. (11 x 3 = 33)
- (i) a. Why is the boiling point of Water higher than that of H_2S and H_2Se ?
b. Write down the uses of Heavy water.
 - (ii) Complete the following chemical equations and state conditions:
a. $Na + H_2O \rightarrow$ b. $Zn + H_2O_{(g)} \rightarrow$ c. $C + H_2O_{(g)} \rightarrow$
 - (iii) Write the chemical reaction of Carbondioxide with **Water** and **Carbon**.
 - (iv) a. Name the crystalline forms of Silicon dioxide?
b. Draw the structure of Silica.
 - (v) In the laboratory oxygen is prepared by heating a mixture of Potassium Chlorate and Manganese dioxide.
a. Write down the balanced chemical equation of the above reaction.
b. What is the role of Manganese dioxide in this reaction?
c. Write one difference between O_2 and O_3 .
 - (vi) a. Write the reaction of Ammonia with Water.
b. Write any four uses of Ammonia.
 - (vii) Compare Rhombic Sulphur with Monoclinic Sulphur.
 - (viii) a. Write two chemical reactions proving that H_2SO_4 is a strong oxidizing agent.
b. What is Vulcanization?
 - (ix) Write the chemical reactions of Chlorine with the following:
a. Sb b. NH_3 c. CO
 - (x) Write down the **Laboratory** and **Industrial preparation** of Bleaching powder.
 - (xi) Write down the properties of Alloys.
 - (xii) Write Goldschmidt's Thermite process.
 - (xiii) a. Define Fractional distillation. Name the hydrocarbons obtained as a result of fractional distillation of petroleum.
b. Write about the refining of petroleum in Pakistan.
 - (xiv) a. Define Isomerism.
b. Write two structural formulae of isomers of Butane. How do these isomers differ from each other?
 - (xv) a. What is Soap? Also write the raw material for the manufacture of Soap.
b. What is mixed with kitchen soap?

SECTION – C (Marks 20)

Note: Attempt any TWO questions. All questions carry equal marks. (2 x 10 = 20)

- Q 3. a. Define Allotropy. Explain the amorphous forms of Carbon. (07)
b. Write any three differences between Diamond and Graphite. (03)
- Q 4. a. Define Oxides. Explain the types of oxides on the basis of valence number. (07)
b. Explain Chlorine as a **Bleaching agent** and **Highly reactive agent**. (03)
- Q 5. a. Write the laboratory preparation and uses of Methane. (2+2)
b. Write the chemical reactions of Methane with the following: (04)
(i) Steam (ii) Concentrated Nitric Acid
(iii) Halogens (iv) Oxygen
c. Write down the advantages of Open Hearth process in steel manufacturing. (02)



کیمسٹری ایس ایس سی - II

وقت: 2:40 گھنٹے

کل نمبر حصہ دوم اور سوم 53

نوٹ:- حصہ دوم اور سوم کے سوالات کے جوابات علیحدہ سے مہیا کی گئی جوابی کاپی پر دیں۔ حصہ دوم کے گیارہ (11) اجزاء اور حصہ سوم میں سے کوئی سے دو (2) سوال حل کیجیے۔ ایکسٹرا شیٹ (Sheet-B) طلب کرنے پر مہیا کی جائے گی۔ آپ کے جوابات صاف اور واضح ہونے چاہئیں۔

حصہ دوم (کل نمبر 33)

(11x3=33)

سوال نمبر ۲: مندرجہ ذیل اجزاء میں سے گیارہ (11) کے تین سے چار سطروں تک محدود جوابات لکھیں:

(i) الف۔ پانی کا نقطہ کھواؤ H_2S اور H_2Se سے کیوں زیادہ ہوتا ہے؟

ب۔ بھاری پانی کے استعمال لکھیں۔

(ii) مندرجہ ذیل کیمیائی مساواتوں کو مکمل کریں اور شرائط لکھیں:



(iii) کاربن ڈائی آکسائیڈ کا پانی اور کاربن کے ساتھ کیمیائی عمل لکھیں۔

(iv) الف۔ سلیکون ڈائی آکسائیڈ کی قلمی حالتوں کے نام لکھیں۔ ب۔ سیلیکا کی ساخت کی شکل بنائیں۔

(v) تجربہ گاہ میں آکسیجن پوتا شیٹ کلوریٹ اور میٹھا نیو ڈائی آکسائیڈ کو گرم کر کے حاصل کی جاتی ہے۔

الف۔ درج بالا کیمیائی تعامل کی متوازن کیمیائی مساوات لکھیں۔ ب۔ اس تعامل میں میٹھا نیو ڈائی آکسائیڈ کا کیا کردار ہے؟

ج۔ O_2 اور O_3 میں ایک فرق تحریر کریں۔

(vi) الف۔ امونیا کا پانی کے ساتھ تعامل لکھیے۔ ب۔ امونیا کے کوئی سے چار استعمالات لکھیے۔

(vii) معین نماسلفر اور منشوری سلفر کا آپس میں موازنہ کریں۔

(viii) الف۔ دو کیمیائی عمل لکھیں، جن سے ثابت ہو کہ مائیوٹک ایسڈ تیز تھمیدی عامل ہے۔

ب۔ وٹکا نائزیشن کا عمل کیا ہے؟

(ix) الف۔ کورین کے مندرجہ ذیل کے ساتھ کیمیائی تعامل لکھیے: ب۔ NH_3 ج۔ CO

(x) پلچنگ پاؤڈر کی تجربہ گاہ میں اور صنعتی پیمانے پر تیاری تحریر کریں۔

(xi) بھرت کے خواص لکھیے۔

(xii) گولڈشٹ تھرمائیٹ پروسس لکھیں۔

(xiii) الف۔ کسری شید کی تعریف کیجیے۔ پیٹرولیم کی کسری شید سے حاصل ہونے والے ہائیڈروکاربوز کے نام لکھیں۔

ب۔ پاکستان میں پیٹرولیم کی تخلیق سے بارے میں لکھیے۔

الف۔ آکسوم زم کی تعریف کریں۔

ب۔ بیوٹین (Butane) کے دو آکسومز کے ساختی فارمولے لکھیں۔ یہ آکسومز ایک دوسرے سے کیسے مختلف ہیں؟

الف۔ صابن کیا ہوتا ہے؟ اس کی تیاری کے لیے خام مال تحریر کریں۔

ب۔ برتن دھونے والے صابن میں کیا ملا یا جاتا ہے؟

حصہ سوم (کل نمبر 20)

(2x10=20)

(کوئی سے دو سوال حل کیجیے۔ تمام سوالوں کے نمبر برابر ہیں۔)

سوال نمبر ۳: الف۔ بہرو پیت کی تعریف کریں۔ کاربن کے غیر قلمی بہرو پ واضح کریں۔

(07)

ب۔ ہیرا اور گمریفائیٹ میں کوئی سے تین فرق لکھیں۔

(03)

سوال نمبر ۴: الف۔ آکسائیڈز کی تعریف کریں۔ وٹلسی نمبر کی بنیاد پر آکسائیڈز کی تقاسم کی وضاحت کریں۔

(07)

ب۔ کلورین کی انجینٹ رنگ کا عامل اور تیز عامل وضاحت کریں۔

(03)

سوال نمبر ۵: الف۔ میتھین کی تجربہ گاہ میں تیاری اور استعمالات تحریر کریں۔

(2+2)

ب۔ مندرجہ ذیل کے ساتھ میتھین کے کیمیائی عمل لکھیے:

(04)

(i) بھاپ (ii) مرنگر نائٹریک ایسڈ (iii) نیوٹرو (iv) آکسیجن

(02)

ج۔ سٹیل کی تیاری میں اوپن ہرٹھ پروسس کے فوائد (جو بات، جن کی بنیاد پر یہ فوٹیت رکھتا ہے) لکھیے۔

Roll No.

--	--	--	--	--	--

Answer Sheet No. _____

Sig. of Candidate. _____

Sig. of Invigilator. _____

CHEMISTRY SSC-II

SECTION – A (Marks 12)

Time allowed: 20 Minutes

NOTE:- Section-A is compulsory. All parts of this section are to be answered on the question paper itself. It should be completed in the first 20 minutes and handed over to the Centre Superintendent. Deleting/overwriting is not allowed. Do not use lead pencil.

Q. 1 Circle the correct option i.e. A / B / C / D. Each part carries one mark.

- (i) At what temperature does water have the maximum density?
A. 0.0°C B. 100.0°C C. 4.5°C D. 3.98°C
- (ii) Which gas is produced when Calcium Hydride reacts with Water?
A. Hydrogen gas B. Water gas C. CO_2 gas D. CO gas
- (iii) When Carbon dioxide (CO_2) is passed through lime water, it turns lime water milky. The milikiness is due to the insoluble _____.
A. Calcium Oxide B. Calcium Phosphate
C. Calcium Carbonate D. Calcium Nitrate
- (iv) The substances, whose electrical conductivity increases considerably with increasing temperature are called _____.
A. Transistors B. Solder C. Silicon Chip D. Semi-conductors
- (v) By the oxidation of _____, Nitric acid is prepared on industrial scale.
A. Platinum B. Nitric Oxide C. Nitrogen D. Ammonia
- (vi) $\text{Fe}^{+3}_{(\text{aq})} + \text{e}^{-} \rightarrow \text{Fe}^{+2}_{(\text{aq})}$ is a reaction showing _____.
A. Redox reaction B. Oxidation reaction
C. Reduction reaction D. Addition reaction
- (vii) Which catalyst is employed in preparation of Sulphuric acid (H_2SO_4) by Contact process?
A. P_2O_5 B. V_2O_5 C. MnO_2 D. Fe_2O_3
- (viii) The boiling point of Sulphur is _____.
A. 410°C B. 415°C C. 444.6°C D. None of these
- (ix) Which of the following is **NOT** a Halogen?
A. Fluorine B. Astatine C. Bromine D. Boron
- (x) Cryolite is an Ore of _____.
A. Iron B. Copper C. Aluminium D. Zinc
- (xi) Which of the following is the chemical formula of Methanol?
A. $\text{CH}_3 - \text{OH}$ B. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
C. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ D. $\text{C}_4\text{H}_9 - \text{OH}$
- (xii) Which of the following compounds is used in preparation of shaving cream instead of Sodium hydroxide?
A. Sodium chloride B. Glycerin
C. Potassium hydroxide D. Potassium chloride

For Examiner's use only:

Total Marks:

12

Marks Obtained:

--

--	--	--	--	--	--



کیمسٹری ایس ایس سی-II

حصہ اول (کل نمبر: 12)

وقت: 20 منٹ

نوٹ: حصہ اول لازمی ہے۔ اس کے جوابات پرچے پر ہی دیے جائیں گے۔ اس کو پہلے بیس منٹ میں مکمل کر کے ناظم مرکز کے حوالے کر دیا جائے۔ کاٹ کر دوبارہ لکھنے کی اجازت نہیں۔ لیڈ پنسل کا استعمال ممنوع ہے۔

سوال نمبر 1: دیے گئے الفاظ یعنی الف ب ج د میں سے درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔ ہر جزو کا ایک نمبر ہے۔

- (i) کس درجہ حرارت پر پانی کی کثافت سب سے زیادہ ہوتی ہے؟
 الف۔ $0.0^{\circ}C$ ب۔ $100.0^{\circ}C$ ج۔ $4.5^{\circ}C$ د۔ $3.98^{\circ}C$
- (ii) کیلشیم ہائیڈروآکسائیڈ اور پانی کے تعامل سے کون سی گیس بنتی ہے؟
 الف۔ ہائیڈروجن گیس ب۔ وائٹ گیس ج۔ CO_2 گیس د۔ CO گیس
- (iii) جب کاربن ڈائی آکسائیڈ کو پونے کے پانی سے گزارا جائے تو اس کا رنگ دو دھیا ہو جاتا ہے۔ دو دھیا پن کی وجہ ناسل پذیر _____ ہے۔
 الف۔ کیلشیم آکسائیڈ ب۔ کیلشیم فاسفیٹ ج۔ کیلشیم کاربونیٹ د۔ کیلشیم نائٹریٹ
- (iv) ایسی ٹھوس اشیاء جن کی برقی ایصالیت درجہ حرارت کے بڑھانے سے بڑھتی ہے _____ کہلاتی ہیں۔
 الف۔ ٹرانسفرز ب۔ سولڈر ج۔ سلیکون چپ د۔ سیمی کنڈکٹرز
- (v) صنعتی تیلانے پر _____ کی تکمیل سے نائٹریک ایسڈ تیار کیا جاتا ہے۔
 الف۔ پلائٹینم ب۔ نائٹریک آکسائیڈ ج۔ نائٹروجن د۔ امونیا
- (vi) $Fe^{+3}_{(aq)} + e^{-} \rightarrow Fe^{+2}_{(aq)}$ میں کون سا عمل ہے؟
 الف۔ ریڈاکس عمل ب۔ تھکیدی عمل ج۔ تخفیفی عمل د۔ جمعی عمل
- (vii) تھامس طریقی سے سلفیورک ایسڈ کی تیاری میں کون سا کھلاست استعمال ہوتا ہے؟
 الف۔ P_2O_5 ب۔ V_2O_5 ج۔ MnO_2 د۔ Fe_2O_3
- (viii) سلفر کا نقطہ کھولاؤ کیا ہے؟
 الف۔ $410^{\circ}C$ ب۔ $415^{\circ}C$ ج۔ $444.6^{\circ}C$ د۔ درج شدہ میں سے کوئی نہیں
- (ix) درج ذیل میں سے کون سا ہیلوجن نہیں ہے؟
 الف۔ فلورین ب۔ ایسٹین ب۔ برومین د۔ بورون
- (x) کرائیو لائٹ کس کی کچھ دھات ہے؟
 الف۔ آئرن ب۔ کوپر ج۔ ایلومینیم د۔ زنک
- (xi) درج ذیل میں سے میتھانول کا کیسائی فارمولہ کیا ہے؟
 الف۔ $CH_3 - OH$ ب۔ $CH_3 - CH_2 - OH$ ج۔ $CH_3 - CH_2 - CH_2 - OH$ د۔ $C_4H_9 - OH$
- (xii) شیونگ کریم بنانے میں سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کی جگہ درج ذیل میں سے کون سا مرکب استعمال کیا جاتا ہے؟
 الف۔ سوڈیم کلورائیڈ ب۔ گلیسرین ج۔ پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ د۔ پوٹاشیم کلورائیڈ

--

حاصل کردہ نمبر:

12

کل نمبر:

برائے ممتحن:



CHEMISTRY SSC-II

Time allowed: 2:40 Hours

Total Marks Sections B and C: 53

NOTE: Answer any eleven parts from Section 'B' and any two questions from Section 'C' on the separately provided answer book. Use supplementary answer sheet i.e. Sheet-B if required. Write your answers neatly and legibly.

SECTION – B (Marks 33)

Q. 2 Attempt any ELEVEN parts. The answer to each part should not exceed 3 to 4 lines. (11 x 3 = 33)

- (i) Complete the following chemical equations and state the conditions:
a. $H_{2(g)} + CuO$ b. $N_{2(s)} + H_{2(g)}$ c. $CO_{(g)} + H_{2(g)}$
- (ii) a. Why does ice have less density than water?
b. Draw the structure of water molecule.
- (iii) Oxalic acid reacts with concentrated Sulphuric acid and gives the mixture of Carbon dioxide and Carbon monoxide.
a. Write the complete and balanced equation of this reaction.
b. How is Carbon separated from Carbon Monoxide?
c. What is the role of H_2SO_4 in this reaction?
- (iv) a. What is the chemical composition of Silicate minerals?
b. Write two examples of Silicate minerals.
c. Why do medicine bottles contain packets of Silica gel?
- (v) a. Name the four layers of atmosphere.
b. In which layer is Ozone present?
c. What harm do chloroflouro carbons cause to the ozone layer ?
- (vi) Write three chemical properties of Nitric acid.
- (vii) Write any three uses of Sulphur.
- (viii) Write three chemical reactions of H_2SO_4 with non-metals.
- (ix) a. What is the importance of Halogens in everyday life?
b. Halogens do not occur as free elements. Why?
- (x) What chemical reaction takes place when Hydrochloric acid reacts with the following:
a. Zn b. Na_2CO_3 c. $Ca(OH)_2$
- (xi) Write down any three advantages of Open-Hearth Process.
- (xii) Write down three uses of Thermite process.
- (xiii) a. Define Cracking of Methane.
b. Explain the structure of Methane molecule.
- (xiv) a. Write any four uses of Ethyne.
b. Differentiate between Saturated and Unsaturated Hydrocarbons.
- (xv) What are Detergents? Also give two examples of detergents.

SECTION – C (Marks 20)

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

(2 x 10 = 20)

- Q. 3 a. Define **Soft** and **Hard water**. Write the types of hard water. Write two methods each of removal of hardness of each type. (08)
b. Write a note on Nascent Hydrogen. (02)
- Q. 4 a. Explain how Sulphur is extracted by Frasch method. (06)
b. Write down the chemical reactions of Sulphur with the following: (02)
(i) Iron (ii) Copper (iii) Chlorine (iv) Carbon
c. Write down the preparation of Plastic Sulphur. (02)
- Q. 5 a. Write the industrial preparation of Sodium Carbonate (Soda Ash. Na_2CO_3 by Solvay's method). (08)
b. What are the advantages of Solvay's method? (02)

کیمسٹری ایس ایس سی-II

کل نمبر حصہ دوم اور سوم 53

وقت: 2:40 گھنٹے

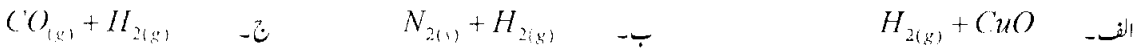
نوٹ: حصہ دوم اور سوم کے سوالات کے جوابات علیحدہ سے مہیا کی گئی جوابی کاپی پر دیں۔ حصہ دوم کے گیارہ (11) اجزاء اور حصہ سوم میں سے کوئی سے دو (2) سوال حل کیجیے۔ ایکٹریٹ (Sheet-B) طلب کرنے پر مہیا کی جائے گی۔ آپ کے جوابات صاف اور واضح ہونے چاہئیں۔

حصہ دوم (کل نمبر 33)

(11x3=33)

سوال نمبر ۲: مندرجہ ذیل اجزاء میں سے گیارہ (11) کے تین سے چار سطروں تک محدود جوابات لکھیں:

(i) مندرجہ ذیل کیمیائی مساواتوں کو مکمل کریں اور شرائط لکھیں:



(ii) الف - برف کی کثافت پانی سے کم کیوں ہے؟ ب - پانی کے مالکیول کی ساخت بتائیں۔

(iii) الف - آگزیڈک ایسڈ کو جب مرکب سلفیورک ایسڈ کے ساتھ گرم کریں تو کاربن مونوآکسائیڈ اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کا آمیزہ حاصل ہوتا ہے۔

الف - اس کیمیائی عمل کی مکمل اور متوازن مساوات لکھیں۔

ب - کاربن کو کاربن مونوآکسائیڈ سے کیسے علیحدہ کرتے ہیں؟

ج - سلفیورک ایسڈ کا اس عمل میں کیا کردار ہے؟

(iv) الف - سیلیکیٹ معدنیات کی کیمیائی ترکیب کیا ہے؟ ب - سیلیکیٹ معدنیات کی دو مثالیں لکھیں۔

ج - ادویات کی شیشیوں میں بلیک جیل کی تھیلیاں کیوں رکھی جاتی ہیں؟

(v) الف - کمرہ ہوائی کی چار تہوں کے نام لکھیں۔ ب - اوزون کس تہہ میں موجود ہے؟

ج - کلوروفلوئروکاربن اوزون تہہ کو کیا نقصان پہنچاتے ہیں؟

(vi) نائٹریک ایسڈ کے تین کیمیائی خواص لکھیے۔

(vii) سلفر کے کوئی سے تین استعمالات لکھیے۔

(viii) سلفیورک ایسڈ کے غیر دھاتوں کے ساتھ تین کیمیائی تعاملات لکھیں۔

(ix) الف - روزمرہ زندگی میں ہیلوجنز کی کیا اہمیت ہے؟ ب - ہیلوجنز آزاد حالت میں نہیں پائے جاتے۔ کیوں؟

(x) HCl کے درج ذیل کے ساتھ عمل سے کیا کیمیائی تعامل ہوتا ہے:



(xi) اوپن برتھ پروپیس کے کوئی سے تین فوائد (دو بات، جن کی بنا پر اس پروپیس کو فوٹیت دی جاتی ہے) لکھیے۔

(xii) تھرمائٹ پروپیس کے تین استعمالات لکھیں۔

(xiii) الف - میتھین (Methane) کی کرکٹنگ کی تعریف کیجیے۔ ب - میتھین کے مالکیول کی ساخت واضح کریں۔

(xiv) الف - ایتھان کے کوئی سے چار استعمالات لکھیے۔ ب - سیر شدہ اور غیر سیر شدہ ہائیڈروکاربنز میں فرق لکھیں۔

(xv) ڈیڑجنٹس کیا ہوتے ہیں؟ نیز ان کی کوئی سی دو مثالیں لکھیں۔

حصہ سوم (کل نمبر 20)

(2x10=20)

(کوئی سے دو سوال حل کیجیے۔ تمام سوالوں کے نمبر برابر ہیں)

سوال نمبر ۳: الف - ہلکے اور سخت پانی کی تعریف کریں۔ سخت پانی کی اقسام تحریر کریں۔ نیز سخت پین ڈور کرنے کی ہر قسم کے دو دو طریقے تحریر کریں۔

ب - نوزائیدہ ہائیڈروجن پرنوٹ لکھیں۔

سوال نمبر ۴: الف - فراش کے طریقے سے سلفر کے حصول کی وضاحت کریں۔

ب - سلفر کا درج ذیل کے ساتھ کیمیائی تعامل لکھیں: (i) آئرن (ii) کوپر (iii) کلورین (iv) کاربن

ج - پلاسٹک سلفر کی تیاری لکھیں۔

سوال نمبر ۵: الف - سوڈیم کاربونیٹ Na_2CO_3 کی صنعتی بنانے پر سالوے کے طریقے سے تیاری لکھیں۔

ب - سالوے کے طریقے کی کیا خوبیاں ہیں؟