



CHEMISTRY

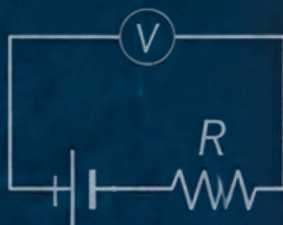
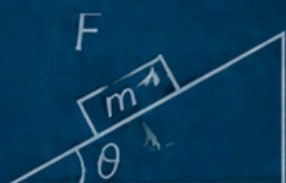


IMPORTANT TOPICS

— HALF YEARLY EXAM —

2026

- ✓ Chapter-wise Important Topics
- ✓ Key Concepts
- ✓ Question Trends
- ✓ Exam Focus



Class 12 Chemistry – Important Topics for Half-Yearly 2026 (RBSE)

- मोलरता (Molarity)** – परिभाषा तथा NaOH के ग्राम देकर मोलरता निकालने के आंकिक प्रश्न
Molarity – definition and numericals to find molarity from grams of NaOH
- मोललता (Molality)** – परिभाषा, सूत्र तथा कौनसी सान्द्रता ताप पर निर्भर नहीं करती
Molality – definition, formula and which concentration term does not depend on temperature
- हेनरी का नियम** – नियम का कथन, सूत्र $p = K_H \cdot x$ तथा इसकी सीमाएँ
Henry's Law – statement, formula $p = K_H \cdot x$ and its limitations
- परासरण दाब (Osmotic Pressure)** – परिभाषा, सूत्र $\pi = CRT$ तथा परासरण दाब से मोलर द्रव्यमान निकालना
Osmotic Pressure – definition, formula $\pi = CRT$ and finding molar mass from osmotic pressure
- प्रतिलोम परासरण (Reverse Osmosis)** – परिभाषा, नामांकित चित्र तथा उपयोग (समुद्री जल को पीने योग्य बनाना)
Reverse Osmosis – definition, labelled diagram and use (making sea water drinkable)
- आदर्श एवं अनादर्श विलयन** – दोनों में अंतर, राउल्ट नियम से धनात्मक व ऋणात्मक विचलन (उदाहरण – क्लोरोफॉर्म + ऐसीटोन)
Ideal and Non-ideal Solutions – differences, positive and negative deviation from Raoult's law (example – chloroform + acetone)
- स्थिर क्वाथी मिश्रण (Azeotropes)** – परिभाषा तथा दोनों प्रकार उदाहरण सहित
Azeotropes – definition and both types with examples
- अणुसंख्य गुणधर्म (Colligative Properties)** – कौनसे गुणधर्म अणुसंख्य हैं तथा K_b / K_f की इकाई ($K \text{ kg mol}^{-1}$)
Colligative Properties – which properties are colligative and the unit of K_b / K_f ($K \text{ kg mol}^{-1}$)
- कथनांक उन्नयन एवं हिमांक अवनमन** – सूत्र $\Delta T_b = K_b \cdot m$ व $\Delta T_f = K_f \cdot m$ तथा इन पर आंकिक प्रश्न
Elevation in Boiling Point and Depression in Freezing Point – formulas $\Delta T_b = K_b \cdot m$, $\Delta T_f = K_f \cdot m$ and numericals
- वान्ट हॉफ गुणांक (i)** – परिभाषा एवं सूत्र
van't Hoff Factor (i) – definition and formula

1. **कोलराउश का नियम** – नियम का कथन, अनुप्रयोग तथा एसीटिक अम्ल की Λ°_m निकालने का आंकिक (NaCl, HCl, CH_3COONa से)
Kohlrausch's Law – statement, applications and numerical to find Λ°_m of acetic acid (from NaCl, HCl, CH_3COONa)

- चालकता एवं मोलर चालकता** – परिभाषा, इकाइयाँ, तनुता का प्रभाव तथा चालकता सेल वाले आंकिक
Conductivity and Molar Conductivity – definitions, units, effect of dilution and conductivity cell numerical
- मानक हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड (SHE)** – नामांकित चित्र तथा इसका इलेक्ट्रोड विभव (0 V)
Standard Hydrogen Electrode (SHE) – labelled diagram and its electrode potential (0 V)
- लैड संचायक सेल** – डिस्चार्जिंग व चार्जिंग में एनोड व कैथोड पर होने वाली अभिक्रियाएँ
Lead Storage Cell – reactions at anode and cathode during discharging and charging
- ईंधन सेल** – नामांकित चित्र, अभिक्रियाएँ तथा यह अन्य सेलों से बेहतर क्यों है
Fuel Cell – labelled diagram, reactions and why it is better than other cells
- शुष्क सेल / लेक्लांशे सेल** – नामांकित चित्र एवं रासायनिक समीकरण
Dry Cell / Leclanche Cell – labelled diagram and chemical equations
- संक्षारण (Corrosion)** – परिभाषा तथा लोहे पर जंग लगने की क्रियाविधि
Corrosion – definition and mechanism of rusting of iron
- नेर्स्ट समीकरण** – सूत्र, सेल का emf निकालना तथा गिब्स ऊर्जा $\Delta G^\circ = -nFE^\circ$
Nernst Equation – formula, finding emf of a cell and Gibbs energy $\Delta G^\circ = -nFE^\circ$
- फैराडे के नियम** – दोनों नियम, 1 फैराडे = 96500 C तथा जमा धातु की मात्रा के आंकिक
Faraday's Laws – both laws, 1 Faraday = 96500 C and numericals on mass of metal deposited

- अभिक्रिया की कोटि एवं आण्विकता** – दोनों की परिभाषा तथा इनमें अंतर
Order and Molecularity – definitions and differences between them
- वेग स्थिरांक की इकाई** – शून्य, प्रथम व द्वितीय कोटि की इकाई तथा इकाई देखकर कोटि पहचानना
Unit of Rate Constant – units for zero, first and second order, and finding order from the unit
- प्रथम कोटि की अभिक्रिया** – समाकलित वेग समीकरण की व्युत्पत्ति तथा अर्द्धायु का सूत्र $t_{1/2} = 0.693/k$
First Order Reaction – derivation of integrated rate equation and half-life formula $t_{1/2} = 0.693/k$
- अर्द्धायु (Half-life) के आंकिक** – k से $t_{1/2}$ तथा $t_{1/2}$ से k निकालना ; 99.9% अभिक्रिया = 10 अर्द्धायु
Half-life Numericals – finding $t_{1/2}$ from k and k from $t_{1/2}$; 99.9% reaction = 10 half-lives

- शून्य कोटि की अभिक्रिया** – वेग स्थिरांक का सूत्र एवं उसकी व्युत्पत्ति
Zero Order Reaction – rate constant formula and its derivation
- छद्म प्रथम कोटि अभिक्रिया** – परिभाषा एवं उदाहरण (एस्टर / सुक्रोज का जल अपघटन)
Pseudo First Order Reaction – definition and example (hydrolysis of ester / sucrose)
- अरेनियस समीकरण एवं ताप का प्रभाव** – $k = Ae^{-E_a/RT}$, सक्रियण ऊर्जा तथा $\log k$ व $1/T$ का आलेख
Arrhenius Equation and Effect of Temperature – $k = Ae^{-E_a/RT}$, activation energy and graph of $\log k$ vs $1/T$
- उत्प्रेरक का प्रभाव** – उत्प्रेरक सक्रियण ऊर्जा घटाता है – ऊर्जा आरेख सहित
Effect of Catalyst – a catalyst lowers activation energy – with energy diagram
- संघट्ट सिद्धांत** – सिद्धांत की व्याख्या तथा अभिक्रिया वेग को प्रभावित करने वाले कारक
Collision Theory – explanation and factors affecting rate of reaction

अध्याय 4 – d एवं f-ब्लॉक के तत्व / Chapter 4 – The d- and f-Block Elements

- संक्रमण तत्वों के गुण (कारण सहित)** – रंगीन आयन, परिवर्तनशील ऑक्सीकरण अवस्था, संकुल बनाना, मिश्र धातु व अन्तराकाशी यौगिक बनाना
Properties of Transition Elements (with reasons) – coloured ions, variable oxidation states, complex formation, alloys and interstitial compounds
- रंगहीन आयन** – Sc^{3+} , Ti^{4+} व Zn^{2+} रंगहीन क्यों हैं (d^0 / d^{10} विन्यास)
Colourless Ions – why Sc^{3+} , Ti^{4+} and Zn^{2+} are colourless (d^0 / d^{10} configuration)
- चुम्बकीय आघूर्ण** – सूत्र $\mu = \sqrt{n(n+2)}$ BM तथा Cu^{2+} , Ni^{2+} , Mn^{2+} आदि के लिए गणना
Magnetic Moment – formula $\mu = \sqrt{n(n+2)}$ BM and calculation for Cu^{2+} , Ni^{2+} , Mn^{2+} etc.
- लैन्थेनॉइड आकुंचन** – परिभाषा, कारण तथा इसके परिणाम
Lanthanoid Contraction – definition, cause and its consequences
- लैन्थेनॉइड** – सामान्य ऑक्सीकरण अवस्था +3, मिश्र धातु तथा उसका संघटन
Lanthanoids – common oxidation state +3, Misch metal and its composition
- इलेक्ट्रॉनिक विन्यास** – Cr व Cu का विशेष विन्यास ; Mn^{3+} ऑक्सीकारक व Cr^{2+} अपचायक क्यों
Electronic Configuration – special configuration of Cr and Cu ; why Mn^{3+} is oxidising and Cr^{2+} is reducing

अध्याय 5 – उपसहसंयोजन यौगिक / Chapter 5 – Coordination Compounds

- IUPAC नाम एवं सूत्र लिखना** – $K_3[Fe(CN)_6]$, $K_4[Fe(CN)_6]$, $K_3[Fe(C_2O_4)_3]$, $[Co(NH_3)_5Cl]Cl_2$ जैसे संकुल
Writing IUPAC Names and Formulae – complexes like $K_3[Fe(CN)_6]$, $K_4[Fe(CN)_6]$, $K_3[Fe(C_2O_4)_3]$, $[Co(NH_3)_5Cl]Cl_2$

- ऑक्सीकरण अवस्था एवं उपसहसंयोजन संख्या** – किसी संकुल में केन्द्रीय धातु की गणना करना
Oxidation State and Coordination Number – calculating them for the central metal in a complex
- संयोजकता बंध सिद्धांत (VBT)** – संकरण, ज्यामिति व चुम्बकीय गुण – $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{CoF}_6]^{3-}$, $[\text{NiCl}_4]^{2-}$, $[\text{Ni}(\text{CO})_4]$, $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$
Valence Bond Theory (VBT) – hybridisation, geometry and magnetism – $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$, $[\text{CoF}_6]^{3-}$, $[\text{NiCl}_4]^{2-}$, $[\text{Ni}(\text{CO})_4]$, $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$
- क्रिस्टल क्षेत्र सिद्धांत (CFT)** – अष्टफलकीय क्षेत्र में d-कक्षकों का विपाटन तथा संकुलों का रंग व चुम्बकीय गुण
Crystal Field Theory (CFT) – splitting of d-orbitals in octahedral field and colour and magnetism of complexes
- लिगेण्ड के प्रकार** – एकदन्तुक, द्विदन्तुक, उभयदन्तुक एवं कीलेट लिगेण्ड – उदाहरण सहित
Types of Ligands – monodentate, bidentate, ambidentate and chelating ligands – with examples
- समावयवता** – ज्यामितीय (समपक्ष-विपक्ष), आयनन एवं उपसहसंयोजन समावयवता
Isomerism – geometrical (cis-trans), ionisation and coordination isomerism
- द्विक लवण एवं संकुल यौगिक** – दोनों में अंतर उदाहरण सहित
Double Salt and Complex Compound – differences with examples
- धातु कार्बोनिल एवं जैविक संकुल** – कार्बोनिल में आबंधन ; क्लोरोफिल में Mg, हीमोग्लोबिन में Fe, विटामिन B₁₂ में Co
Metal Carbonyls and Biological Complexes – bonding in carbonyls ; Mg in chlorophyll, Fe in haemoglobin, Co in vitamin B₁₂

अध्याय 6 – हैलोएल्केन तथा हैलोऐरीन / Chapter 6 – Haloalkanes and Haloarenes

- वर्गीकरण एवं IUPAC नाम** – हैलोएल्केन व हैलोऐरीन का वर्गीकरण (1°, 2°, 3°, ऐलिलिक, बेन्जिलिक, वाइनिलिक) तथा IUPAC नाम
Classification and IUPAC Names – classification of haloalkanes and haloarenes (1°, 2°, 3°, allylic, benzylic, vinylic) and IUPAC names
- C-X बंध की प्रकृति** – बंध की ध्रुवता, बंध लम्बाई एवं बंध एन्थैल्पी का क्रम (C-F से C-I)
Nature of C-X Bond – polarity, bond length and bond enthalpy order (C-F to C-I)
- ऐल्कोहॉल से विरचन** – HX, PCl₅, PCl₃ व SOCl₂ से ; SOCl₂ विधि सर्वोत्तम क्यों
Preparation from Alcohols – using HX, PCl₅, PCl₃ and SOCl₂ ; why SOCl₂ method is best
- ऐल्कीन से विरचन** – HX का योग – मार्कोनीकोफ नियम एवं परॉक्साइड प्रभाव (प्रति-मार्कोनीकोफ)
Preparation from Alkenes – addition of HX – Markovnikov rule and peroxide effect (anti-Markovnikov)

16. **हैलोऐरीन में इलेक्ट्रॉनसहेही प्रतिस्थापन** – हैलोजनीकरण, नाइट्रीकरण, सल्फोनीकरण, फ्रीडेल-क्राफ्ट्स ऐल्किलीकरण एवं ऐसिलीकरण (o/p निर्देशक)
Electrophilic Substitution in Haloarenes – halogenation, nitration, sulphonation, Friedel-Crafts alkylation and acylation (o/p directing)
17. **बुर्टज-फिटिंग एवं फिटिंग अभिक्रिया** – ऐरिल हैलाइड की Na के साथ शुष्क ईथर में अभिक्रिया
Wurtz-Fittig and Fittig Reactions – reaction of aryl halide with Na in dry ether
18. **डार्जन अभिक्रिया** – ऐल्कोहॉल + SOCl_2 + पिरिडीन से ऐल्किल क्लोराइड
Darzen Reaction – alcohol + SOCl_2 + pyridine gives alkyl chloride
19. **पॉलीहैलोजन यौगिक** – डाइक्लोरोमेथेन, क्लोरोफॉर्म (फॉस्जीन बनना, भंडारण), आयोडोफॉर्म, कार्बन टेट्राक्लोराइड – उपयोग व हानियाँ
Polyhalogen Compounds – dichloromethane, chloroform (phosgene formation, storage), iodoform, carbon tetrachloride – uses and harmful effects
20. **फ्रिऑन एवं DDT** – फ्रिऑन का सूत्र व नामकरण, ओजोन क्षय ; DDT का पूरा नाम, संरचना व हानियाँ
Freons and DDT – formula and naming of freons, ozone depletion ; full name, structure and harmful effects of DDT

अध्याय 7 – ऐल्कोहॉल, फीनॉल एवं ईथर / Chapter 7 – Alcohols, Phenols and Ethers

1. **वर्गीकरण एवं IUPAC नाम** – ऐल्कोहॉल (1° , 2° , 3°), फीनॉल व ईथर (सममित, असममित) के नाम ; सामान्य सूत्र
Classification and IUPAC Names – naming alcohols (1° , 2° , 3°), phenols and ethers (symmetrical, unsymmetrical) ; general formula
2. **संरचना** – ऐल्कोहॉल, फीनॉल व ईथर में O का sp^3 संकरण एवं बंध कोण
Structure – sp^3 hybridisation of O and bond angles in alcohols, phenols and ethers
3. **ऐल्कोहॉल का विरचन** – ऐल्कीन का जलयोजन, हाइड्रोबोरॉन-ऑक्सीकरण, ऐल्डिहाइड / कीटोन / अम्ल का अपचयन
Preparation of Alcohols – hydration of alkenes, hydroboration-oxidation, reduction of aldehydes / ketones / acids
4. **ग्रिन्यार अभिकर्मक से ऐल्कोहॉल** – HCHO से 1° , अन्य ऐल्डिहाइड से 2° तथा कीटोन से 3° ऐल्कोहॉल
Alcohols from Grignard Reagent – HCHO gives 1° , other aldehydes give 2° and ketones give 3° alcohols
5. **फीनॉल का विरचन** – हैलोऐरीन से, बेन्जीन सल्फोनिक अम्ल से, डाइएजोनियम लवण से तथा क्यूमीन से
Preparation of Phenol – from haloarenes, benzene sulphononic acid, diazonium salts and cumene
6. **भौतिक गुण** – हाइड्रोजन बंध के कारण उच्च क्वथनांक तथा जल में विलेयता
Physical Properties – high boiling point and water solubility due to hydrogen bonding

7. **ऐल्कोहॉल व फीनॉल की अम्लीयता** – Na से अभिक्रिया, फीनॉक्साइड आयन का अनुनाद, $-NO_2$ व $-CH_3$ समूह का प्रभाव, अम्लीयता क्रम
Acidity of Alcohols and Phenols – reaction with Na, resonance of phenoxide ion, effect of $-NO_2$ and $-CH_3$ groups, acidity order
8. **एस्टरिकरण एवं ऐसिलीकरण** – ऐल्कोहॉल / फीनॉल की कार्बोक्सिलिक अम्ल, अम्ल क्लोराइड व ऐनहाइड्राइड से अभिक्रिया
Esterification and Acylation – reaction of alcohols / phenols with carboxylic acids, acid chlorides and anhydrides
9. **ऐल्कोहॉल की अभिक्रियाएँ** – HX (ल्यूकास परीक्षण), PX_3 व $SOCl_2$ से ; निर्जलीकरण (कार्बधनायन क्रियाविधि)
Reactions of Alcohols – with HX (Lucas test), PX_3 and $SOCl_2$; dehydration (carbocation mechanism)
10. **ऐल्कोहॉल का ऑक्सीकरण** – PCC व CrO_3 से ; 573 K पर Cu से 1° से ऐल्डिहाइड, 2° से कीटोन, 3° से ऐल्कीन
Oxidation of Alcohols – with PCC and CrO_3 ; Cu at 573 K – 1° gives aldehyde, 2° gives ketone, 3° gives alkene
11. **फीनॉल का नाइट्रीकरण** – तनु HNO_3 से o व p-नाइट्रोफीनॉल ; सान्द्र HNO_3 से पिक्रिक अम्ल (2,4,6-ट्राइनाइट्रोफीनॉल)
Nitration of Phenol – dil. HNO_3 gives o and p-nitrophenol ; conc. HNO_3 gives picric acid (2,4,6-trinitrophenol)
12. **फीनॉल का ब्रोमीनीकरण** – CS_2 में Br_2 से मोनोब्रोमोफीनॉल ; ब्रोमीन जल से 2,4,6-ट्राइब्रोमोफीनॉल (श्वेत अवक्षेप)
Bromination of Phenol – Br_2 in CS_2 gives monobromophenol ; bromine water gives 2,4,6-tribromophenol (white ppt.)
13. **कोल्बे अभिक्रिया** – सोडियम फीनॉक्साइड + CO_2 से सैलिसिलिक अम्ल
Kolbe Reaction – sodium phenoxide + CO_2 gives salicylic acid
14. **राइमर-टीमान अभिक्रिया** – फीनॉल + $CHCl_3$ + NaOH से सैलिसिलैल्डिहाइड
Reimer-Tiemann Reaction – phenol + $CHCl_3$ + NaOH gives salicylaldehyde
15. **फीनॉल की अन्य अभिक्रियाएँ** – Zn चूर्ण से बेन्जीन ; ऑक्सीकरण से बेन्जोक्विनोन ; $FeCl_3$ परीक्षण (बैंगनी रंग)
Other Reactions of Phenol – zinc dust gives benzene ; oxidation gives benzoquinone ; $FeCl_3$ test (violet colour)
16. **व्यावसायिक ऐल्कोहॉल** – मेथेनॉल व एथेनॉल का निर्माण, किण्वन (इन्वर्टेज, जाइमेज एंजाइम), विकृत ऐल्कोहॉल
Commercially Important Alcohols – manufacture of methanol and ethanol, fermentation (invertase, zymase enzymes), denatured alcohol
17. **ईथर का विरचन** – ऐल्कोहॉल के निर्जलीकरण (413 K) से तथा विलियमसन संश्लेषण ; 3° ऐल्किल हैलाइड क्यों नहीं लेते
Preparation of Ethers – by dehydration of alcohols (413 K) and Williamson synthesis ; why 3° alkyl halide is not used

- अध्याय 8 – ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कार्बोक्सिलिक अम्ल / Chapter 8 – Aldehydes, Ketones and Carboxylic Acids**

- YouTube : BOARD ZONE*

9. **ऐल्किलीकरण एवं ऐसिलीकरण** – ऐमीन की ऐल्किल हैलाइड व अम्ल क्लोराइड से अभिक्रिया, बेन्जॉयलीकरण
Alkylation and Acylation – reaction of amines with alkyl halides and acid chlorides, benzoylation
10. **कार्बिल ऐमीन अभिक्रिया** – केवल 1° ऐमीन + CHCl_3 + ऐल्कोहॉलिक KOH से दुर्गन्धयुक्त आइसोसायनाइड
Carbylamine Reaction – only 1° amine + CHCl_3 + alc. KOH gives foul-smelling isocyanide
11. **नाइट्रस अम्ल से अभिक्रिया** – ऐलिफैटिक 1° ऐमीन से N_2 गैस व ऐल्कोहॉल ; ऐरोमैटिक से डाइएजोनियम लवण
Reaction with Nitrous Acid – aliphatic 1° amine gives N_2 gas and alcohol ; aromatic gives diazonium salt
12. **हिन्सबर्ग परीक्षण** – बेन्जीनसल्फोनिल क्लोराइड ($\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl}$) से 1°, 2°, 3° ऐमीन में विभेद
Hinsberg Test – distinguishing 1°, 2°, 3° amines with benzenesulphonyl chloride ($\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{Cl}$)
13. **ऐनिलीन में इलेक्ट्रॉनसहे प्रतिस्थापन** – ब्रोमीन जल से 2,4,6-ट्राइब्रोमोऐनिलीन ; ऐसिटिलीकरण द्वारा नियंत्रण ; नाइट्रीकरण में मेटा उत्पाद ; सल्फैनिलिक अम्ल ; फ्रीडेल-क्राफ्ट्स नहीं
Electrophilic Substitution in Aniline – bromine water gives 2,4,6-tribromoaniline ; control by acetylation ; meta product in nitration ; sulphanilic acid ; no Friedel-Crafts
14. **डाइएजोनियम लवण का विरचन** – डाइएजोटीकरण ($\text{NaNO}_2 + \text{HCl}$, 273–278 K), सूत्र $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2^+\text{Cl}^-$ तथा ऐरीनडाइएजोनियम लवण अधिक स्थायी क्यों
Preparation of Diazonium Salts – diazotisation ($\text{NaNO}_2 + \text{HCl}$, 273–278 K), formula $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2^+\text{Cl}^-$ and why arenediazonium salts are more stable
15. **डाइएजोनियम लवण की अभिक्रियाएँ (N_2 मुक्त)** – सैण्डमेयर, गटरमान, KI से आयोडोबेन्जीन, HBF_4 से फ्लूओरोबेन्जीन, जल से फीनॉल, H_3PO_2 / एथेनॉल से बेन्जीन
Reactions of Diazonium Salts (N_2 released) – Sandmeyer, Gattermann, KI gives iodobenzene, HBF_4 gives fluorobenzene, water gives phenol, H_3PO_2 / ethanol gives benzene
16. **युग्मन अभिक्रिया** – फीनॉल से नारंगी रंजक (p-हाइड्रॉक्सीऐजोबेन्जीन) तथा ऐनिलीन से पीला रंजक
Coupling Reaction – with phenol gives orange dye (p-hydroxyazobenzene) and with aniline gives yellow dye
17. **रूपान्तरण प्रश्न** – बेन्जीन से ऐनिलीन, ऐनिलीन से फीनॉल / क्लोरोबेन्जीन / बेन्जीन आदि
Conversion Questions – benzene to aniline, aniline to phenol / chlorobenzene / benzene etc.

अध्याय 10 – जैव-अणु / Chapter 10 – Biomolecules

1. **कार्बोहाइड्रेट का वर्गीकरण** – मोनो-, ओलिगो- व पॉलीसैकेराइड ; अपचायी एवं अनपचायी शर्करा
Classification of Carbohydrates – mono-, oligo- and polysaccharides ; reducing and non-reducing sugars
2. **ग्लूकोज – खुली शृंखला संरचना** – विरचन तथा HI, HCN, NH_2OH , ब्रोमीन जल, HNO_3 व ऐसिटिक ऐनहाइड्राइड से अभिक्रियाएँ
Glucose – Open Chain Structure – preparation and reactions with HI, HCN, NH_2OH , bromine water, HNO_3 and acetic anhydride



RBSE CHAPTERWISE PYQ BOOKS

Most
Important
for Board Exam

2013 - 2026

CLASS 10 & 12



Chapterwise
Questions



Board Exam
Focused



Latest Syllabus
(2026-27)



Sectionwise
(Blue Print 2027)



With
Solutions

हिंदी

ENGLISH

गणित

विज्ञान

CHEMISTRY

सामाजिक विज्ञान

संस्कृत

1

PDF VERSION



₹59
Per Subject

FREE SAMPLE PDF

VISIT NOW



boardzone.in

2

HARD COPY



HARD COPY PRICE LIST

WHATSAPP NOW

9216765400

