

NTA JEE Main Syllabus 2027

National Testing Agency (NTA) — Session 1 (January 2027) and Session 2 (April 2027)

JEE Main 2027 ka syllabus 2026 edition jaisa hi hai, isme koi badlav nahi hua hai. Paper 1 me kul 54 units hain — Physics 20, Chemistry 20, Mathematics 14. Paper 2A aur 2B me wahi Mathematics syllabus hai, uske saath Aptitude Test aur Drawing Test (2A) ya Planning questions (2B) hote hain.

Exam Pattern

Paper 1 (B.E./B.Tech)	75 Questions, 300 Marks, 3 Hours, Computer Based Test
Paper 2A (B.Arch)	77 Questions, 400 Marks, 3 Hours, Computer Based Test plus Drawing Test on paper
Paper 2B (B.Planning)	100 Questions, 400 Marks, 3 Hours, Computer Based Test
Marking Scheme	4 marks for every correct answer, minus 1 mark for every incorrect answer (MCQ and numerical both), 0 marks for unattempted questions
Paper 1 Break-up	Every subject: Section A 20 MCQs + Section B 10 numericals (attempt any 5) = 25 per subject
Languages	13 languages (English, Hindi, Assamese, Bengali, Gujarati, Kannada, Malayalam, Marathi, Odia, Punjabi, Tamil, Telugu, Urdu)

Syllabus — Paper 1, Physics (20 Units) | English

Unit 1 — Units and Measurements	Units, dimensions, dimensional analysis, errors in measurement, significant figures, accuracy and precision of instruments
Unit 2 — Kinematics	Motion in a straight line and a plane, relative velocity, projectile motion, uniform circular motion
Unit 3 — Laws of Motion	Newton's laws, friction, dynamics of uniform circular motion, conservation of momentum, equilibrium of forces
Unit 4 — Work, Energy and Power	Work-energy theorem, conservative and non-conservative forces, potential energy, collisions (elastic and inelastic)
Unit 5 — Rotational Motion	Centre of mass, moment of inertia, torque, angular momentum, rolling motion, theorems of parallel and perpendicular axes
Unit 6 — Gravitation	Kepler's laws, universal law of gravitation, gravitational potential and field, escape velocity, orbital velocity, satellites
Unit 7 — Properties of Solids and Liquids	Elasticity, Hooke's law, surface tension, viscosity, Bernoulli's theorem, thermal expansion, calorimetry, heat transfer
Unit 8 — Thermodynamics	Zeroth, first and second laws, isothermal and adiabatic processes, heat engines, refrigerators, entropy (qualitative)

Unit 9 — Kinetic Theory of Gases	Kinetic theory postulates, gas laws, degrees of freedom, law of equipartition of energy, mean free path
Unit 10 — Oscillations and Waves	SHM, damped and forced oscillations, resonance, wave motion, superposition, Doppler effect, standing waves
Unit 11 — Electrostatics	Coulomb's law, electric field and potential, Gauss's law, capacitors and dielectrics, electric dipole
Unit 12 — Current Electricity	Ohm's law, resistivity, Kirchhoff's laws, Wheatstone bridge, potentiometer, cells and EMF, heating effects
Unit 13 — Magnetic Effects of Current and Magnetism	Biot-Savart law, Ampere's law, force on a moving charge, torque on a current loop, magnetic materials
Unit 14 — Electromagnetic Induction and Alternating Currents	Faraday's and Lenz's laws, self and mutual inductance, AC circuits, LCR circuits, transformers
Unit 15 — Electromagnetic Waves	Displacement current, characteristics of EM waves, electromagnetic spectrum and its applications
Unit 16 — Optics	Reflection and refraction, lenses and mirrors, optical instruments, wave optics (interference, diffraction, polarisation)
Unit 17 — Dual Nature of Matter and Radiation	Photoelectric effect, Einstein's equation, matter waves, de Broglie wavelength, Davisson-Germer experiment
Unit 18 — Atoms and Nuclei	Bohr model, atomic spectra, nuclear structure, radioactivity, mass-energy relation, nuclear fission and fusion
Unit 19 — Electronic Devices	Semiconductors, p-n junction diode, rectifiers, transistors, logic gates, basic communication systems
Unit 20 — Experimental Skills	Vernier calipers, screw gauge, simple pendulum, resistance measurement, characteristic curves and standard lab experiments

Syllabus — Paper 1, Chemistry (20 Units) | English

Unit 1 — Some Basic Concepts in Chemistry	Mole concept, stoichiometry, laws of chemical combination, equivalent and molar mass, concentration terms
Unit 2 — Atomic Structure	Bohr model, quantum numbers, Aufbau principle, Hund's rule, electronic configuration, de Broglie relation
Unit 3 — Chemical Bonding and Molecular Structure	Ionic and covalent bonding, VSEPR theory, hybridisation, molecular orbital theory, hydrogen bonding
Unit 4 — Chemical Thermodynamics	First and second laws, enthalpy, entropy, Gibbs free energy, Hess's law, spontaneity of reactions
Unit 5 — Solutions	Types of solutions, concentration units, Raoult's law, colligative properties, van't Hoff factor
Unit 6 — Equilibrium	Chemical and ionic equilibrium, Le Chatelier's principle, acids and bases, pH, buffer solutions, solubility product

Unit 7 — Redox Reactions and Electrochemistry	Oxidation numbers, balancing redox equations, electrochemical cells, Nernst equation, conductance, electrolysis
Unit 8 — Chemical Kinetics	Rate of reaction, order and molecularity, rate law, integrated rate equations, Arrhenius equation, collision theory
Unit 9 — Classification of Elements and Periodicity in Properties	Modern periodic law, periodic trends (atomic radius, ionisation energy, electron affinity, electronegativity)
Unit 10 — p-Block Elements	Group 13–18 elements, trends, compounds and their properties, anomalous behaviour of first members
Unit 11 — d- and f-Block Elements	Transition elements (general properties, oxidation states), lanthanoids and actinoids
Unit 12 — Coordination Compounds	Werner's theory, IUPAC nomenclature, isomerism, bonding theories (VBT, CFT), applications
Unit 13 — Purification and Characterisation of Organic Compounds	Methods of purification, qualitative and quantitative analysis of organic compounds
Unit 14 — Some Basic Principles of Organic Chemistry	IUPAC nomenclature, isomerism, electronic effects (inductive, resonance, hyperconjugation), reaction intermediates
Unit 15 — Hydrocarbons	Alkanes, alkenes, alkynes, aromatic hydrocarbons (preparation, properties and reactions)
Unit 16 — Organic Compounds Containing Halogens	Preparation, properties and reactions of haloalkanes and haloarenes
Unit 17 — Organic Compounds Containing Oxygen	Alcohols, phenols, ethers, aldehydes, ketones and carboxylic acids (preparation and reactions)
Unit 18 — Organic Compounds Containing Nitrogen	Amines, diazonium salts (preparation, properties and important name reactions)
Unit 19 — Biomolecules	Carbohydrates, proteins, enzymes, vitamins, nucleic acids (structure and biological role)
Unit 20 — Principles Related to Practical Chemistry	Detection of elements and functional groups, chemistry involved in common titrations and preparations

Syllabus — Paper 1, Mathematics (14 Units) | English

Unit 1 — Sets, Relations and Functions	Set operations, types of relations, functions (domain, range, composition, types of functions)
Unit 2 — Complex Numbers and Quadratic Equations	Algebra of complex numbers, Argand plane, modulus-argument form, nature of roots, relations between roots and coefficients
Unit 3 — Matrices and Determinants	Algebra of matrices, types of matrices, properties of determinants, adjoint and inverse, solving linear equations
Unit 4 — Permutations and Combinations	Fundamental principle of counting, permutations and combinations and their applications

Unit 5 — Binomial Theorem and its Simple Applications	Binomial theorem for positive integral index, general and middle terms, properties of binomial coefficients
Unit 6 — Sequence and Series	Arithmetic and geometric progressions, arithmetic-geometric series, sum of special series
Unit 7 — Limit, Continuity and Differentiability	Limits, continuity, differentiability, derivatives of standard functions, L'Hospital's rule, Rolle's and Lagrange's theorems
Unit 8 — Integral Calculus	Indefinite and definite integrals, methods of integration, properties of definite integrals, area under curves
Unit 9 — Differential Equations	Order and degree, formation of differential equations, solutions of first-order first-degree equations
Unit 10 — Coordinate Geometry	Straight lines, circles, conic sections (parabola, ellipse, hyperbola), standard forms and properties
Unit 11 — Three-Dimensional Geometry	Direction cosines and ratios, equations of lines and planes, angle and distance between lines and planes
Unit 12 — Vector Algebra	Vector addition, scalar and vector products, scalar triple product and geometric applications
Unit 13 — Statistics and Probability	Measures of dispersion, mean, variance, probability distributions, Bayes' theorem, conditional probability
Unit 14 — Trigonometry	Trigonometric identities and equations, inverse trigonometric functions, properties of triangles, heights and distances

Syllabus — Paper 2A, B.Arch | English

Mathematics	Same 14 units as Paper 1 Mathematics, listed above
Aptitude Test	Awareness of persons, places, buildings and materials, objects and texture related to architecture and the built environment, visualising three-dimensional objects from two-dimensional drawings, visualising different sides of three-dimensional objects, analytical reasoning, mental ability (visual, numerical and verbal), three-dimensional perception, scale and proportion, colour, texture, harmony and contrast
Drawing Test	Drawing and designing of geometrical or abstract shapes and patterns in pencil, transformation of forms in 2D and 3D, generation of plan, elevations and 3D views of objects, creating two-dimensional and three-dimensional compositions using given shapes and forms, sketching of scenes and activities from memory of urbanscape, landscape and rural life

Syllabus — Paper 2B, B.Planning | English

Mathematics	Same 14 units as Paper 1 Mathematics, listed above
Aptitude Test	Same as Paper 2A Aptitude Test, listed above
Planning-Based Questions	General awareness regarding development issues, government programmes and schemes, comprehension of graphs, charts and tables, critical thinking and analytical skills, social sciences and general awareness, thinking skills related to planning

पाठ्यक्रम — Paper 1, भौतिकी (20 इकाइयाँ) | हिन्दी

इकाई 1 — मात्रक और मापन	मात्रक, विमाएँ, विमीय विश्लेषण, मापन में त्रुटियाँ, सार्थक अंक, यंत्रों की यथार्थता और परिशुद्धता
इकाई 2 — शुद्धगतिकी	सरल रेखा और समतल में गति, आपेक्षिक वेग, प्रक्षेप्य गति, एकसमान वृत्तीय गति
इकाई 3 — गति के नियम	न्यूटन के नियम, घर्षण, एकसमान वृत्तीय गति की गतिकी, संवेग संरक्षण, बलों का संतुलन
इकाई 4 — कार्य, ऊर्जा और शक्ति	कार्य-ऊर्जा प्रमेय, संरक्षी और असंरक्षी बल, स्थितिज ऊर्जा, संघट्ट (प्रत्यास्थ और अप्रत्यास्थ)
इकाई 5 — घूर्णन गति	द्रव्यमान केंद्र, जड़त्व आघूर्ण, बल आघूर्ण, कोणीय संवेग, लोटनिक गति, समांतर और लंब अक्षों के प्रमेय
इकाई 6 — गुरुत्वाकर्षण	केप्लर के नियम, गुरुत्वाकर्षण का सार्वत्रिक नियम, गुरुत्वीय विभव और क्षेत्र, पलायन वेग, कक्षीय वेग, उपग्रह
इकाई 7 — ठोस और द्रवों के गुण	प्रत्यास्थता, हुक का नियम, पृष्ठ तनाव, श्यानता, बरनौली का प्रमेय, तापीय प्रसार, कैलोरीमिति, ऊष्मा स्थानांतरण
इकाई 8 — ऊष्मागतिकी	शून्यवाँ, प्रथम और द्वितीय नियम, समतापीय और रुद्धोष्म प्रक्रम, ऊष्मा इंजन, प्रशीतक, एन्ट्रॉपी (गुणात्मक)
इकाई 9 — गैसों का अणुगति सिद्धांत	अणुगति सिद्धांत की अभिधारणाएँ, गैस नियम, स्वतंत्रता की कोटियाँ, ऊर्जा समविभाजन का नियम, माध्य मुक्त पथ
इकाई 10 — दोलन और तरंगें	सरल आवर्त गति, अवमंदित और प्रणोदित दोलन, अनुनाद, तरंग गति, अध्यारोपण, डॉप्लर प्रभाव, अप्रगामी तरंगें
इकाई 11 — स्थिर वैद्युतिकी	कूलॉम का नियम, विद्युत क्षेत्र और विभव, गाउस का नियम, संधारित्र और परावैद्युत, विद्युत द्विध्रुव
इकाई 12 — विद्युत धारा	ओम का नियम, प्रतिरोधकता, किरचॉफ के नियम, व्हीटस्टोन सेतु, विभवमापी, सेल और विद्युत वाहक बल, तापीय प्रभाव
इकाई 13 — विद्युत धारा के चुंबकीय प्रभाव और चुंबकत्व	बायो-सावर्ट नियम, ऐम्पियर का नियम, गतिमान आवेश पर बल, धारा लूप पर बल आघूर्ण, चुंबकीय पदार्थ
इकाई 14 — विद्युत चुंबकीय प्रेरण और प्रत्यावर्ती धाराएँ	फैराडे और लेंज़ के नियम, स्व और अन्योन्य प्रेरकत्व, प्रत्यावर्ती धारा परिपथ, LCR परिपथ, ट्रांसफॉर्मर
इकाई 15 — विद्युत चुंबकीय तरंगें	विस्थापन धारा, विद्युत चुंबकीय तरंगों के लक्षण, विद्युत चुंबकीय स्पेक्ट्रम और उसके अनुप्रयोग
इकाई 16 — प्रकाशिकी	परावर्तन और अपवर्तन, लेंस और दर्पण, प्रकाशिक यंत्र, तरंग प्रकाशिकी (व्यतिकरण, विवर्तन, ध्रुवण)
इकाई 17 — द्रव्य और विकिरण की द्वैत प्रकृति	प्रकाश विद्युत प्रभाव, आइंस्टीन का समीकरण, द्रव्य तरंगें, डी ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य, डेविसन-जर्जर प्रयोग
इकाई 18 — परमाणु और नाभिक	बोर मॉडल, परमाण्विक स्पेक्ट्रम, नाभिकीय संरचना, रेडियोधर्मिता, द्रव्यमान-ऊर्जा संबंध, नाभिकीय विखंडन और संलयन
इकाई 19 — इलेक्ट्रॉनिक युक्तियाँ	अर्धचालक, p-n संधि डायोड, दिष्टकारी, ट्रांजिस्टर, लॉजिक गेट, मूल संचार प्रणालियाँ
इकाई 20 — प्रायोगिक कौशल	वर्नियर कैलिपर्स, स्क्रू गेज, सरल लोलक, प्रतिरोध मापन, अभिलक्षणिक वक्र और मानक प्रयोगशाला प्रयोग

पाठ्यक्रम — Paper 1, रसायन विज्ञान (20 इकाइयाँ) | हिन्दी

इकाई 1 — रसायन विज्ञान की कुछ मूल अवधारणाएँ	मोल अवधारणा, रससमीकरणमिति, रासायनिक संयोजन के नियम, तुल्यांकी और मोलर द्रव्यमान, सांद्रता पद
इकाई 2 — परमाणु संरचना	बोर मॉडल, क्वांटम संख्याएँ, ऑफबाऊ सिद्धांत, हुंड का नियम, इलेक्ट्रॉनिक विन्यास, डी ब्रॉग्ली संबंध
इकाई 3 — रासायनिक आबंधन और आणविक संरचना	आयनिक और सहसंयोजक आबंधन, VSEPR सिद्धांत, संकरण, आणविक कक्षक सिद्धांत, हाइड्रोजन आबंधन
इकाई 4 — रासायनिक ऊष्मागतिकी	प्रथम और द्वितीय नियम, एन्थैल्पी, एन्ट्रॉपी, गिब्स मुक्त ऊर्जा, हेस का नियम, अभिक्रियाओं की स्वतःस्फूर्तता
इकाई 5 — विलयन	विलयनों के प्रकार, सांद्रता इकाइयाँ, राउल्ट का नियम, अणुसंख्य गुणधर्म, वांट हॉफ गुणांक
इकाई 6 — साम्य	रासायनिक और आयनिक साम्य, लॉ शातेलिए का सिद्धांत, अम्ल और क्षारक, pH, बफर विलयन, विलेयता गुणनफल
इकाई 7 — रेडॉक्स अभिक्रियाएँ और विद्युत रसायन	ऑक्सीकरण संख्याएँ, रेडॉक्स समीकरणों का संतुलन, विद्युत रासायनिक सेल, नर्स्ट समीकरण, चालकता, विद्युत अपघटन
इकाई 8 — रासायनिक बलगतिकी	अभिक्रिया की दर, कोटि और आणविकता, दर नियम, समाकलित दर समीकरण, आरहेनियस समीकरण, संघट्ट सिद्धांत
इकाई 9 — तत्वों का वर्गीकरण और गुणों में आवर्तिता	आधुनिक आवर्त नियम, आवर्त प्रवृत्तियाँ (परमाण्विक त्रिज्या, आयनन ऊर्जा, इलेक्ट्रॉन बंधुता, विद्युत ऋणात्मकता)
इकाई 10 — p-ब्लॉक तत्व	वर्ग 13-18 के तत्व, प्रवृत्तियाँ, यौगिक और उनके गुण, प्रथम सदस्यों का असामान्य व्यवहार
इकाई 11 — d- और f-ब्लॉक तत्व	संक्रमण तत्व (सामान्य गुण, ऑक्सीकरण अवस्थाएँ), लैंथेनॉइड और ऐक्टिनॉइड
इकाई 12 — उपसहसंयोजन यौगिक	वर्नर का सिद्धांत, IUPAC नामकरण, समावयवता, आबंधन सिद्धांत (VBT, CFT), अनुप्रयोग
इकाई 13 — कार्बनिक यौगिकों का शोधन और लक्षण-निर्धारण	शोधन की विधियाँ, कार्बनिक यौगिकों का गुणात्मक और मात्रात्मक विश्लेषण
इकाई 14 — कार्बनिक रसायन विज्ञान के कुछ मूल सिद्धांत	IUPAC नामकरण, समावयवता, इलेक्ट्रॉनिक प्रभाव (प्रेरणिक, अनुनाद, अतिसंयुग्मन), अभिक्रिया मध्यवर्ती
इकाई 15 — हाइड्रोकार्बन	एल्केन, एल्कीन, एल्काइन, ऐरोमैटिक हाइड्रोकार्बन (बनाना, गुण और अभिक्रियाएँ)
इकाई 16 — हैलोजन युक्त कार्बनिक यौगिक	हैलोएल्केन और हैलोऐरीन बनाना, गुण और अभिक्रियाएँ
इकाई 17 — ऑक्सीजन युक्त कार्बनिक यौगिक	एल्कोहॉल, फीनॉल, ईथर, ऐल्डिहाइड, कीटोन और कार्बोक्सिलिक अम्ल (बनाना और अभिक्रियाएँ)
इकाई 18 — नाइट्रोजन युक्त कार्बनिक यौगिक	ऐमीन, डायज़ोनियम लवण (बनाना, गुण और महत्वपूर्ण नाम अभिक्रियाएँ)
इकाई 19 — जैव अणु	कार्बोहाइड्रेट, प्रोटीन, एंजाइम, विटामिन, न्यूक्लिक अम्ल (संरचना और जैविक भूमिका)
इकाई 20 — व्यावहारिक रसायन विज्ञान से संबंधित सिद्धांत	तत्वों और क्रियात्मक समूहों की पहचान, सामान्य अनुमापन और बनाने की विधियों में निहित रसायन

पाठ्यक्रम — Paper 1, गणित (14 इकाइयाँ) | हिन्दी

इकाई 1 — समुच्चय, संबंध और फलन	समुच्चय संक्रियाएँ, संबंधों के प्रकार, फलन (प्रांत, परिसर, संयोजन, फलनों के प्रकार)
इकाई 2 — सम्मिश्र संख्याएँ और द्विघात समीकरण	सम्मिश्र संख्याओं का बीजगणित, आर्गंड तल, मापांक-कोणांक रूप, मूलों की प्रकृति, मूलों और गुणांकों के बीच संबंध
इकाई 3 — आव्यूह और सारणिक	आव्यूहों का बीजगणित, आव्यूहों के प्रकार, सारणिकों के गुण, सहखंडज और प्रतिलोम, रैखिक समीकरण हल करना
इकाई 4 — क्रमचय और संचय	गणना का मूल सिद्धांत, क्रमचय और संचय और उनके अनुप्रयोग
इकाई 5 — द्विपद प्रमेय और उसके सरल अनुप्रयोग	धन पूर्णांकीय घातांक के लिए द्विपद प्रमेय, व्यापक और मध्य पद, द्विपद गुणांकों के गुण
इकाई 6 — अनुक्रम और श्रेणी	समांतर और गुणोत्तर श्रेणियाँ, समांतर-गुणोत्तर श्रेणी, विशेष श्रेणियों का योग
इकाई 7 — सीमा, सातत्य और अवकलनीयता	सीमाएँ, सातत्य, अवकलनीयता, मानक फलनों के अवकलज, एल हॉस्पिटल नियम, रोल और लैग्रान्ज के प्रमेय
इकाई 8 — समाकलन गणित	अनिश्चित और निश्चित समाकलन, समाकलन की विधियाँ, निश्चित समाकलनों के गुण, वक्रों के नीचे का क्षेत्रफल
इकाई 9 — अवकल समीकरण	कोटि और घात, अवकल समीकरण बनाना, प्रथम कोटि प्रथम घात समीकरणों के हल
इकाई 10 — निर्देशांक ज्यामिति	सरल रेखाएँ, वृत्त, शंकु परिच्छेद (परवलय, दीर्घवृत्त, अतिपरवलय), मानक रूप और गुण
इकाई 11 — त्रिविमीय ज्यामिति	दिक् कोसाइन और अनुपात, रेखाओं और समतलों के समीकरण, रेखाओं और समतलों के बीच कोण और दूरी
इकाई 12 — सदिश बीजगणित	सदिश योग, अदिश और सदिश गुणनफल, अदिश त्रिक गुणनफल और ज्यामितीय अनुप्रयोग
इकाई 13 — सांख्यिकी और प्रायिकता	प्रकीर्णन की मापें, माध्य, प्रसरण, प्रायिकता बंटन, बेज़ प्रमेय, सप्रतिबंध प्रायिकता
इकाई 14 — त्रिकोणमिति	त्रिकोणमितीय सर्वसमिकाएँ और समीकरण, प्रतिलोम त्रिकोणमितीय फलन, त्रिभुजों के गुण, ऊँचाई और दूरी

पाठ्यक्रम — Paper 2A, B.Arch | हिन्दी

गणित	Paper 1 वाला ही 14 इकाइयों का गणित पाठ्यक्रम
अभिरुचि परीक्षा	व्यक्तियों, स्थानों, भवनों और सामग्रियों की जागरूकता, वास्तुकला और निर्मित वातावरण से संबंधित वस्तुएँ और बनावट, द्विविमीय चित्रों से त्रिविमीय वस्तुओं की कल्पना, त्रिविमीय वस्तुओं के विभिन्न पक्षों की कल्पना, विश्लेषणात्मक तर्क मानसिक योग्यता (दृश्य, संख्यात्मक और शाब्दिक), त्रिविमीय बोध, पैमाना और अनुपात, रंग, बनावट, सामंजस्य और विरोध
चित्रांकन परीक्षा	पेंसिल से ज्यामितीय या अमूर्त आकृतियों और प्रतिरूपों का चित्रण और डिज़ाइन, 2D और 3D में रूपों का रूपांतरण, वस्तुओं के प्लान, उन्नयन और 3D दृश्य बनाना, दिए गए आकारों और रूपों से द्विविमीय और त्रिविमीय रचनाएँ बनाना, शहरी दृश्य, भूदृश्य और ग्रामीण जीवन की स्मृति से दृश्य चित्रण

पाठ्यक्रम — Paper 2B, B.Planning | हिन्दी

गणित	Paper 1 वाला ही 14 इकाइयों का गणित पाठ्यक्रम
	Paper 2A वाली अभिरुचि परीक्षा के समान

अभिरुचि परीक्षा	
नियोजन आधारित प्रश्न	विकास मुद्दों, सरकारी कार्यक्रमों और योजनाओं के बारे में सामान्य जागरूकता, ग्राफ, चार्ट और तालिकाओं की समझ, आलोचनात्मक चिंतन और विश्लेषणात्मक कौशल, सामाजिक विज्ञान और सामान्य जागरूकता, नियोजन से संबंधित चिंतन कौशल

Source — NTA JEE Main syllabus (2026 edition, 2027 me unchanged, 25 Oct 2026 ki jaankari ke anusar); official website jeemain.nta.nic.in; official exam notice 24.10.2026. Taiyar — DCrateJob.in

DCrateJob.in