

# सूचना विवरणिका

संयुक्त प्रवेश परीक्षा (उच्च) 2024 में उत्तीर्ण अभ्यर्थियों के लिए प्रारंभिक कार्यक्रम हेतु लागू



शैक्षणिक कार्यालय  
भारतीय प्रौद्योगिकी संस्थान गोवा

## विषय सूची

1. प्रवेश प्रक्रिया की समय-सीमा	1
2. प्रारंभिक कार्यक्रम	3
क प्रारंभिक कार्यक्रम के बारे में	3
ख पाठ्यक्रम संरचना	3
ग दिशा-निर्देश	3
घ वित्तीय सुविधाएं	4
ड संकाय सलाहकार और प्रशिक्षक	4
3. पाठ्यक्रम	5
क सेमेस्टर I	5
ख सेमेस्टर II	5
4. पाठ्यक्रम विवरण	6
CH001	6
HS001	8
MA001	10
PH001	12
CH002	13
HS002	15
MA002	17
PH002	19
5. सामान्य जानकारी	19
6. फ़ीस संरचना और भुगतान	21
क फ़ीस का भुगतान	21
ख भुगतान का तरीका	21
7. पाठ्यक्रम पंजीकरण	22
फॉर्म	23
फॉर्म 1 - विद्यार्थी द्वारा घोषणा	24
फॉर्म 2 - टीकाकरण प्रमाण पत्र	25
फॉर्म 3 - विद्यार्थियों द्वारा घोषणा पत्र (एंटी रैगिंग)	26
फॉर्म 4 - शैक्षणिक सत्यनिष्ठा की घोषणा	27

## 1. प्रवेश प्रक्रिया की समय-सीमा

क्र. सं.	विवरण	तिथि
1	आईआईटी गोवा ईमेल और अनुक्रमांक (रोल नंबर) का आवंटन	बुधवार, 31 जुलाई, 2024
2	<a href="#">देय राशि के भुगतान</a> की आरंभ तिथि	मंगलवार, 1 अगस्त, 2024
	एएमएस <sup>1</sup> पर ऑनलाइन प्रदर्शन सत्र	
3	संस्थान को रिपोर्टिंग और अभिविन्यास (ओरिएंटेशन) कार्यक्रम	सोमवार 5 अगस्त, 2024
	छात्रावास कक्षाओं का आवंटन	
4	कार्यक्रम वार (अभिविन्यास) ओरिएंटेशन	सोमवार, 5 अगस्त, 2024
5	बायोमेट्रिक और दस्तावेज सत्यापन	मंगलवार, 6 अगस्त, 2024
6	कक्षाओं की शुरुआत	बुधवार, 7 अगस्त, 2024
7	बिना जुर्माने के फीस भुगतान करने की अंतिम तिथि	सोमवार, 5 अगस्त, 2024

---

<sup>1</sup> शैक्षणिक प्रबंधन प्रणाली

प्रिय प्रारंभिक अभ्यर्थी,

प्रारंभिक कार्यक्रम के लिए आईआईटी गोवा में प्रवेश हेतु अनंतिम रूप से चयनित होने पर बधाई। अब आपके पास अनुसंधान और तकनीकी शिक्षा में उत्कृष्टता प्राप्त करने के लिए प्रतिबद्ध संस्थान में शामिल होने का सुअवसर है। अपने प्रवेश की पुष्टि करने और हमारे संस्थान का हिस्सा बनने के लिए कृपया अभिविन्यास और पंजीकरण कार्यक्रम के लिए ऑनलाइन रिपोर्ट करें।

- प्रारंभिक कार्यक्रम के बारे में सामान्य जानकारी [प्रारंभिक कार्यक्रम](#) पर उपलब्ध है।
- आपके प्रस्ताव से संबंधित जानकारी [सामान्य जानकारी](#) पर उपलब्ध है।
- फीस के भुगतान से संबंधित जानकारी [शुल्क संरचना और भुगतान](#) पर उपलब्ध है।
- पाठ्यक्रम पंजीकरण से संबंधित जानकारी [पाठ्यक्रम पंजीकरण](#) पर उपलब्ध है।
- आईआईटी गोवा नैतिक आचरण और मानवीय मूल्यों से कोई समझौता नहीं करता है। शैक्षणिक सत्यनिष्ठा पर एक घोषणा-पत्र संलग्न है ([फॉर्म 3](#))। किसी भी रूप (ऑनलाइन/ऑफलाइन) में रैगिंग और उत्पीड़न के प्रति संस्थान की "जीरो टॉलरेंस/शून्य सहिष्णुता" की नीति है। संस्थान भारत के माननीय सर्वोच्च न्यायालय द्वारा जारी किए गए दिशानिर्देशों का सख्ती से पालन करता है। आपके माता-पिता/अभिभावक और आपको, सदाचरण और शैक्षणिक सत्यनिष्ठा फॉर्म ([फॉर्म 4](#)) पर संयुक्त रूप से हस्ताक्षर करना होगा। कृपया अपने प्रवेश अथवा दाखिला के समय इन दस्तावेजों की हस्ताक्षरित प्रतियां साथ लाएं।
- हमारा यह दृढ़ विश्वास है कि किसी भी विद्यार्थी को वित्तीय बाधाओं के कारण अपनी शिक्षा प्राप्त करने में चुनौतियों का सामना न करना पड़े। इसलिए, हमारे यहाँ वित्तीय सहायता वाले विद्यार्थियों की सहायता के लिए छात्रवृत्तियाँ हैं।
- विद्यार्थियों को उनके आगमन पर छात्रावास कक्ष और संस्थान की अन्य सुविधाएं प्रदान की जाएगी। छात्रावास के कमरे अन्य विद्यार्थियों के साथ साझा करने पड़ सकते हैं।

हम आईआईटी गोवा में आपका व्यक्तिगत रूप से हार्दिक स्वागत करते हैं। कृपया किसी भी प्रश्न के संबंध में [admissions@iitgoa.ac.in](mailto:admissions@iitgoa.ac.in) पर हमसे संपर्क करने में संकोच न करें।

शुभकामनाओं सहित,

डॉ. आर. नीलकंदन  
अधिष्ठाता (शैक्षणिक कार्यक्रम)

## 2. प्रारंभिक कार्यक्रम

### क प्रारंभिक कार्यक्रम के बारे में

- i. प्रारंभिक कार्यक्रम एक पूर्व-डिग्री पाठ्यक्रम है और डिग्री कार्यक्रमों में प्रवेश प्रारंभिक कार्यक्रम के सफलतापूर्वक पूरा होने के शर्तों के अधीन है।
- ii. यह आईआईटी गोवा के किसी भी नियमित डिग्री कार्यक्रम का हिस्सा नहीं है।
- iii. इस कार्यक्रम उद्देश्य रसायन विज्ञान, अंग्रेजी, गणित और भौतिक विज्ञान में विद्यार्थियों के बुनियादी सिद्धांतों को मजबूत करना है ताकि वे अपनी डिग्री कार्यक्रमों की आवश्यकताओं को अधिक प्रभावी ढंग से पूरा कर सकें।
- iv. प्रारंभिक कार्यक्रम में भाग लेने का अवसर केवल एक बार दिया जाता है। यदि विद्यार्थी कार्यक्रम को सफलतापूर्वक पूरा करने में असफल रहते हैं तो वे इसे दोबारा करने के पात्र नहीं होंगे।
- v. विद्यार्थियों को (प्रारंभिक कार्यक्रम के सफल समापन के बाद) निर्धारित आईआईटी में ही डिग्री प्राप्त करनी होगी।

### ख पाठ्यक्रम संरचना

- i. आईआईटी के नियमित डिग्री कार्यक्रम में प्रवेश के लिए छात्रों को तैयार करने वाले चार पाठ्यक्रम हैं:
  1. रसायन विज्ञान
  2. अंग्रेजी
  3. अंक शास्त्र
  4. भौतिक विज्ञान।
- ii. उपरोक्त सूचीबद्ध प्रत्येक पाठ्यक्रम दो सेमेस्टर (स्प्रिंग और ऑटम) के लिए है।

### ग दिशा-निर्देश

- i. निम्नलिखित पाठ्यक्रमों में से प्रत्येक के लिए न्यूनतम योग्यता अंक 40% है: भौतिक विज्ञान, रसायन विज्ञान और गणित। अंक दो सेमेस्टर में एकत्रित किए जाते हैं और पाठ्यक्रम में उत्तीर्ण होने के लिए एक विद्यार्थी के पास न्यूनतम 40% अंक होने चाहिए। पहले के दो पाठ्यक्रमों में प्रयोगशाला घटक भी हो सकते हैं।
- ii. अंग्रेजी के लिए, न्यूनतम योग्यता अंक 30% प्रति सेमेस्टर है।
- iii. केवल एक विषय में अनुत्तीर्ण होने वाले विद्यार्थियों को 5% तक ग्रेस अंक दिए जाते हैं।
- iv. विद्यार्थियों को सभी पाठ्यक्रमों में "उत्तीर्ण" या "अनुत्तीर्ण" का ग्रेड दिया जाता है।
- v. मूल्यांकन होमवर्क, असाइनमेंट, कक्षा प्रतिभागिता, प्रश्नोत्तरी (क्विज़), मध्य सेमेस्टर और अंतिम सेमेस्टर परीक्षाओं पर आधारित होगा। इनमें से प्रत्येक घटक का महत्व/वेटेज किसी विशेष सेमेस्टर में कक्षाएं शुरू होने से पहले प्रशिक्षकों द्वारा सूचित किया जाएगा।
- vi. चिकित्सकीय या अन्य आपातकालीन स्थितियों को छोड़कर 100% उपस्थिति अनिवार्य है। हालांकि, उपस्थिति किसी भी स्थिति में 80% से कम नहीं होनी चाहिए।

- vii. चिकित्सकीय आधार को छोड़कर, पुनः परीक्षा नहीं ली जाती है।
- viii. प्रारंभिक कार्यक्रम के सफल समापन के बाद कोई डिग्री/डिप्लोमा प्रमाण-पत्र और/या ट्रांसक्रिप्ट जारी नहीं किया जाता है।

## घ वित्तीय सुविधाएं

- i. प्रारंभिक कार्यक्रम में सभी विद्यार्थियों के लिए ट्यूशन फीस माफ कर दिया गया है।
- ii. वे एससी/एसटी विद्यार्थी जिनके माता-पिता की आय 4,50,000 रुपये प्रति वर्ष से अधिक नहीं है, वे निःशुल्क भोजन (एफएम) की सुविधाओं के लिए आवेदन करने के लिए पात्र हैं। इसमें आठ महीने के लिए एक निश्चित मासिक वजीफा, निःशुल्क भोजन (केवल मूल मेनू के लिए) और छात्रावास सीट किराया छूट शामिल है। सांविधिक के अनुसार सभी एससी/एसटी विद्यार्थियों के लिए ट्यूशन फीस माफ है।

अधिक जानकारी के लिए कृपया यहाँ उपलब्ध छात्रवृत्ति मैनुअल देखें [छात्रवृत्ति और फीस में छूट](#)।

## ड संकाय सलाहकार और प्रशिक्षक

संस्थान में प्रारंभिक कार्यक्रम के विद्यार्थियों के लिए एक संकाय सलाहकार हैं जो प्रारंभिक कार्यक्रम के लिए समन्वयक भी होंगे। संकाय सलाहकार विद्यार्थियों के लिए मार्गदर्शक का कार्य करते हैं तथा उनकी समस्याओं के समाधान में सहायता प्रदान करते हैं।

### 3. पाठ्यक्रम

#### क सेमेस्टर I

पाठ्यक्रम कोड	कोर्स का नाम	एल	टी	पी	सी
<a href="#">CH001</a>	Preparatory Chemistry I	3	0	0	3
<a href="#">HS001</a>	Preparatory English I	2	1	0	3
<a href="#">MA001</a>	Preparatory Mathematics I	3	0	0	3
<a href="#">PH001</a>	Preparatory Physics I	3	0	0	3
	कुल क्रेडिट				<b>12</b>

#### ख सेमेस्टर II

पाठ्यक्रम कोड	कोर्स का नाम	एल	टी	पी	सी
<a href="#">CH002</a>	Preparatory Chemistry II	3	0	0	3
<a href="#">HS002</a>	Preparatory English II	2	1	0	3
<a href="#">MA002</a>	Preparatory Mathematics II	3	0	0	3
<a href="#">PH002</a>	Preparatory Physics II	3	0	0	3
	कुल क्रेडिट				<b>12</b>

## 4. पाठ्यक्रम विवरण

CH001

### Preparatory Chemistry I

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	रसायन एवं पदार्थ विज्ञान स्कूल School of Chemical and Materials Science
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	To strengthen the fundamental concepts in Physical chemistry and inculcate a problem-solving approach using concepts of physical chemistry.
विषय Content	<p><b>Mole Concept:</b> Formula, stoichiometry, molarity, molality, normality, applications of these concepts.</p> <p><b>Gases:</b> Boyle's law, Charles' law, PV-nRT and applications: Dalton's law of partial pressure, Graham's law of diffusion, kinetic theory of gases (physical concept) and applications in problem-solving.</p> <p><b>Chemical Equilibrium – Ionic Equilibrium:</b> Law of mass action, reversible reaction, the equilibrium constant for homogeneous and heterogeneous reactions, the effect of pressure, volume and concentration of reactants and products on equilibrium, and the effect of temperature on equilibrium constant. Dissociation constants of acids and bases, common ion effect, ionisation constant of water, pH, buffer solution and hydrolysis of salts. Solubility product and its application to chemical analysis. Determination of <math>K_a</math>, <math>K_b</math>, <math>K_w</math> and <math>K_{sp}</math> by conductance measurement. Colligative properties, Distillation – fractional, phase diagrams.</p> <p><b>Thermodynamics:</b> The first law of thermodynamics, reversible and irreversible work, isothermal and adiabatic process, thermochemistry, Hess's law, bond energy.</p> <p><b>Chemical Kinetics:</b> Rate expression, order and molecularity, first-order reaction, half-life period, radioactive carbon dating,</p>



---

Arrhenius theory and catalysis.

**Electrochemistry:** Faraday's laws of electrolysis, galvanic cells, electrode potential and electrode reactions of simple electrode processes.

**Atomic Structure:** Spectra of H-atom, Bohr's model of H-atom, wave nature of the electron, atomic orbitals, shapes of s,p, and d orbitals, quantum numbers, Pauli Principle, Hund's Rule

---

पाठ्यपुस्तक(कें)  
Textbook(s)

1. Atkins' Physical Chemistry, Peter Atkins, Julio de Paula, James Keeler, Tenth Edition, Oxford University Press (978-0198847816).
  2. Physical Chemistry, Thomas Engel and Philip Reid, Third Edition, Pearson (978-332519015).
  3. University Chemistry by Bruce M Mahan and Rollie J. Mayers, Fourth Edition, Pearson (978-8131729571).
- 

संदर्भ  
Reference(s)

शून्य  
Nil

---

# HS001

## Preparatory English I

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	मानविकी एवं सामाजिक विज्ञान स्कूल School of Humanities and Social Sciences
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	<p>This is a preparatory course in English. The course is aimed at students from other Indian language backgrounds with regional language as a medium of instruction and those who find it challenging to comprehend lectures and communicate in English. The course objective is to help students feel more confident in using the English language and better at listening, understanding, speaking, reading, and writing.</p>
विषय Content	<p><b>Listening Skills and Comprehension:</b> This unit will focus on listening comprehension. The students will be exposed to different speech samples to enhance their listening skills. This unit aims to enable students to understand the classroom lectures, follow the discussion in the classroom, and understand the English language media they are exposed to. They will learn about different listening strategies and remember to take better notes.</p> <p><b>Speaking Skills:</b> This unit will focus on speaking skills. The students will learn about introduction and greetings, different types of language use in various social contexts, politeness, mother tongue influence on speech, pronunciation, vocabulary-building exercises, and constructing grammatically correct, coherent, and cohesive sentences. They will participate in various language games and role plays to gain confidence and learn the appropriate use of language.</p> <p><b>Reading Skills:</b> The students will learn to read correctly and use punctuation properly. They will learn the correct pronunciation and usage of words. They will learn to make notes and find important information while reading a text. As part of the practical component,</p>

---

they will read a book, write its summary, and make an oral presentation in class.

**Writing Skills:** This unit aims to develop good writing skills. The students will learn about grammatical errors in writing and get practice exercises to overcome those. They will learn strategies to make writing coherent and cohesive. They will learn to summarise and paraphrase texts. They will learn appropriate use of language on the internet, writing better emails, letters, and messages, and language inappropriate for formal settings.

The course will encourage students to engage in various language-related activities in the classroom and outside in topics of common interest like poetry reading sessions, cinema, debates, and current affairs discussions.

---

पाठ्यपुस्तक(कें) Textbook(s)	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Wren, PC, Martin H. (2018) High School English Grammar &amp; Composition. Revised by N.D.V. Prasad Rao. S Chand Publishing Blackie. ELT Books, New Delhi: India. 978-9352530144</li><li>2. Wren, PC, Martin H. (2018) Key to Regular &amp; Multicolour Edition of High School English Grammar &amp; Composition. Revised by N.D.V. Prasad Rao. S.Chand Publishing Blackie. ELT Books, New Delhi: India. 978-9352530151</li><li>3. Meenakshi Raman and Sangeeta Sharma. (2022) Technical Communication: Principles and Practice, 4th edition, Oxford University Press. 978-9354972256</li></ol>
संदर्भ Reference(s)	Online resources - <a href="https://owl.purdue.edu/">https://owl.purdue.edu/</a> <a href="https://www.teachingenglish.org.uk/resources">https://www.teachingenglish.org.uk/resources</a> Ted talks, movies, drama clips, short stories, essays, etc., will be used and provided by the instructor(s).

---

# MA001

## Preparatory Mathematics I

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	गणित एवं कंप्यूटर विज्ञान स्कूल School of Mathematics and Computer Science
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	The objective is to strengthen the fundamentals of students in Mathematics so as to enable them to cope up with the degree programmes in a better manner.
विषय Content	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Complex Numbers: Complex numbers as ordered pairs; Argand's diagram; Triangle inequality; De Moivre's theorem.</li><li>2. Algebra: Quadratic equations and expressions; Permutations and combinations; Binomial Theorem for a positive integral index.</li><li>3. Coordinate Geometry: Locus, Straight lines; Equations of circle, parabola, ellipse and hyperbola in standard forms; Parametric representation.</li><li>4. Vectors: Addition of vectors; Multiplication by a scalar, scalar product, cross product and scalar triple product with geometric applications.</li><li>5. Matrices and Determinants: Algebra of matrices; Determinants and their properties; Inverse of a matrix; Cramer's rule.</li></ol>
पाठ्यपुस्तक(कें) Textbook(s)	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Michael Sullivan, Precalculus, 11th edition, Pearson Education (2019), ISBN: 0135189403, 9780135189405.</li><li>2. Fred Safier, Schaum's Outline of Theory and Problems of Precalculus, 2nd edition, McGraw-Hill (1998), ISBN: 0070572615, 9780070572614.</li><li>3. Ron Larson, Robert P. Hostetler, Bruce H. Edwards, Precalculus functions and Graphs, 2nd edition, Houghton Mifflin (1997), ISBN: 0669417289, 9780669417289.</li><li>4. S.L. Loney, The Elements Of Coordinate Geometry-Part 1,</li></ol>

- 
- EduGorilla (2022), ISBN: 9355563973, 9789355563972.  
5. Harry Lass, Vector and Tensor Analysis, McGraw-Hill (1950),  
ISBN: 0070365202, 9780070365209.
- 

संदर्भ	शून्य
Reference(s)	Nil

---

# PH001

## Preparatory Physics I

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	भौतिक विज्ञान स्कूल School of Physical Sciences
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	To reinforce foundational concepts in Physics, both in theoretical principles and practical applications, fostering a problem-solving mindset.
विषय Content	Units, Dimension, Error Analysis, Scalars, Vectors, Mechanics: Rest, Motion, Velocity, Force, Newton's Laws of Motion, Linear and Circular Motion. Work, Energy: Kinetic and Potential. Centre of Mass, Moment of Inertia, Gravitation, Some properties of matter, Fluid mechanics, Oscillation and Wave: Sound, Light. Wavelength, Frequency, Spectrum. Geometrical Optics. Lenses. Dispersion. Resolution of Instruments. Heat, Temperature, Kinetic Theory of Gases. Laws of Thermodynamics. Specific Heat.
पाठ्यपुस्तक(कें) Textbook(s)	<ol style="list-style-type: none"><li>1. H C Verma, "Concepts of Physics" Vol.1 and 2, Session 2022-23.</li><li>2. Ashish Arora, "Physics Galaxy," set of 5 Volumes, 3<sup>rd</sup> Edition, 2023.</li><li>3. J. Walker, D. Halliday and R. Resnick, "Principles of Physics", 10<sup>th</sup> Edition, 2022.</li></ol>
संदर्भ Reference(s)	शून्य Nil

## CH002

### Preparatory Chemistry II

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	रसायन एवं पदार्थ विज्ञान स्कूल School of Chemical and Materials Science
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	To strengthen the fundamental concepts in Inorganic and Organic chemistry and inculcate a problem-solving approach.
विषय Content	<p><b>Inorganic Chemistry</b></p> <p><i>Periodic properties:</i> Ionization potential, electron affinity, ionic radii and electronegativity.</p> <p><i>Chemical Bonding:</i> Ionic solids, Born-Haber cycle, covalent bonds, dipole moment, resonance, hybridization, geometry and shape of simple molecules. HSAB.</p> <p><i>Chemistry of Transition Metals:</i> Coordination bonds, Geometry, Structure and Applications.</p> <p><i>Isolation of Metals:</i> Extraction of Mg, Al, Zn, Cu and Fe.</p> <p><i>Preparation and Properties of Chemical Compounds of Industrial Importance:</i> Caustic soda, sodium carbonate, bleaching powder, superphosphate, gypsum alum, aluminium, chloride. Copper sulphate, silver nitrate, ammonia and ammonium sulphate.</p> <p><b>Organic Chemistry</b></p> <p>Classification and nomenclature of compounds. Lewis dot structure, Empirical and molecular formula determination, isomerism. Electronic effects, resonance and inductive effects. The acidity of carboxylic acids and phenols, the basicity of amines.</p> <p>Covalent bond, Types of hybridization in carbon compounds.</p>

---

Heterolysis and homolysis of covalent bonds – nucleophiles and electrophiles. Reactions of alkanes, alkenes and alkynes. Characteristic reactions of common functional groups like alcohols, aldehydes, ketones, acids, esters and amines.

Difference between aliphatic and aromatic compounds. Benzene and electrophilic substitution.

---

पाठ्यपुस्तक(कें) Textbook(s)	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Concise Inorganic Chemistry, J. D. Lee, Fifth edition, Wiley India (978-8126515547).</li><li>2. Organic Chemistry, Jonathan Clayden, Nick Greeves, Stuart Warren, second edition, OUP (978-0-19-927029-3).</li><li>3. Solomon's Organic Chemistry, T. W. Graham Solomon, Craig B. Fryhle, Scott A. Snyder, twelfth edition, Wiley, (978-1-11-924897-2).</li></ol>
---------------------------------	--

---

संदर्भ Reference(s)	शून्य Nil
------------------------	--------------

---



## HS002

### Preparatory English II

---

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	मानविकी एवं सामाजिक विज्ञान स्कूल School of Humanities and Social Science
------------------------------------	--

---

पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
------------------------------------	---

---

को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
-----------------------------	--

---

पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
-----------------------------------	--------------

---

उद्देश्य Objective	<p>This course is advanced to the preparatory course English-1. This course aims to extend further the knowledge gained by students in the first course with useful lessons in grammar, listening, speaking, reading, and writing the English language. They will be introduced to the use of synonyms, homophones, homonyms and homographs, syllables, stress, tone, etc.</p> <p>They will learn to make presentations, face interviews, group discussions, and use English for different communicative purposes.</p>
-----------------------	--

---

विषय Content	<p><b>Listening skills 2:</b> This section will expose students to English used in different contexts and different formal and informal occasions, for example, sports commentary, documentaries, classroom lectures, TED talks, etc., so they can comprehend English spoken in and outside the classroom, they will also learn about note-taking while listening.</p> <p><b>Speaking Skills 2:</b> This section aims at helping students hold conversations and discussions in English. Here, they will be enabled to make valid, coherent, cohesive, and grammatically correct arguments and participate in class discussions; they will have language games, role plays, and other activities that involve engagement through speech.</p> <p><b>Reading Skills 2:</b> This section will examine what was learned from course 1. Students will read, comprehend, analyse, and answer questions from more complex and varied texts. They will also learn to</p>
-----------------	--

---

---

make useful notes from books and articles they read. This section will use various short stories, articles, and excerpts.

**Writing skills 2:** This section will concentrate on developing strong written communication skills, for example, writing summaries of stories, paraphrasing, writing reviews of movies, writing presentations, writing debates, newspaper articles, letters to editors, social media posts, etc. In this section, they will also learn what should be avoided, e.g. abuses, expletives, language judgmental of any group or people, and plagiarism.

The course will encourage students to engage in various language-related activities in the classroom and outside in topics of common interest like poetry reading sessions, cinema, debates, and current affairs discussions.

---

पाठ्यपुस्तक(कें)  
Textbook(s)

1. Wren, PC, Martin H. (2018) High School English Grammar & Composition. Revised by N.D.V. Prasad Rao. S Chand Publishing Blackie. ELT Books, New Delhi: India. 978-9352530144
2. Wren, PC, Martin H. (2018) Key to Regular & Multicolour Edition of High School English Grammar & Composition. Revised by N.D.V. Prasad Rao. S.Chand Publishing Blackie. ELT Books, New Delhi: India. 978-9352530151
3. Meenakshi Raman and Sangeeta Sharma. (2022) Technical Communication: Principles and Practice, 4th edition, Oxford University Press. 978-9354972256

---

संदर्भ  
Reference(s)

<https://owl.purdue.edu/>

<https://www.teachingenglish.org.uk/resources>

Ted talks, movies, drama clips, short stories, essays, etc., will be used and provided by the instructor(s).

---

## MA002

### Preparatory Mathematics II

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	गणित एवं कंप्यूटर विज्ञान स्कूल School of Mathematics and Computer Science
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	The objective is to strengthen the fundamentals of students in Mathematics so as to enable them to cope up with the degree programmes in a better manner.
विषय Content	Function, Inverse function, Elementary functions and their graphs, Limit, Continuity, Derivative and its geometrical significance. Differentiability, Derivatives of sum, difference, product and quotient of functions. Derivatives of polynomial, rational, trigonometric, logarithmic, exponential, hyperbolic, inverse trigonometric and inverse hyperbolic functions. Differentiation of composite and implicit functions. Tangents and Normals, Increasing and decreasing functions. Maxima and Minima. Integrations as the inverse process of differentiation, Integration by parts and by substitution. Definite integrals and its application to the determination of areas.
पाठ्यपुस्तक(कें) Textbook(s)	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Fred Safier: Schaum's Outline of Pre Calculus, 2nd Edition, McGraw Hill., 2008. ISBN: 9780071508643.</li><li>2. Elliott Mendelson and Frank Ayres, Schaum's Outline of Calculus (Fourth Edition), McGraw Hill, 1999, ISBN: 9780070419735.</li><li>3. Elliott Mendelson, Schaum's Outline of 3000 Solved Problems in Calculus, McGraw Hill, ISBN: 9780071635349.</li><li>4. 4. S.L. Loney, Plane Trigonometry (Part-I), G. K. Publications Pvt. Ltd (2010).</li><li>5. 5. S.L. Loney, Plane Trigonometry (Part-II), G. K. Publications Pvt. Ltd (2008).</li></ol>
संदर्भ Reference(s)	शून्य

---

Nil

---

## PH002

### Preparatory Physics II

के द्वारा प्रस्तावित Offered by	भौतिक विज्ञान स्कूल School of Physics Sciences
पाठ्यक्रम का प्रकार Course Type	प्रारंभिक पाठ्यक्रम Preparatory Course
को प्रस्तावित Offered to	प्रारंभिक विद्यार्थियों को Preparatory Students
पूर्व आवश्यकताएँ Prerequisites	शून्य Nil
उद्देश्य Objective	To reinforce foundational concepts in Physics, both in theoretical principles and practical applications, fostering a problem-solving mindset.
विषय Content	Electricity: Charge, Electric Field, Electrostatic Potential. Gauss's Law. Capacitor. Electric Current, Resistance & Resistivity. Networks. Thermal and Chemical effects of electric Current. Magnetic Dipoles, Magnetic Field. Field due to an Electric Current. Permanent Magnet. Magnetic properties of Matter. Electromagnetic Induction, Inductance, Alternating Currents, Relation between Electricity and Magnetism. Electromagnetic Waves. Electric Current through Gases. Modern Physics. Photoelectric effect. Planck's constant. Atoms, Electron, Nucleus, Proton, Neutron. Bohr's Model, Physics of the Atom. Radioactivity. Half-life. X-rays. Semiconductors and Semiconductor Devices. Special Theory of Relativity.
पाठ्यपुस्तक(कें) Textbook(s)	H C Verma, "Concepts of Physics", Vol.1 and 2, Session 2022-23. Ashish Arora, "Physics Galaxy", set of 5 Volumes, 3rd Edition, 2023. J. Walker, D. Halliday and R. Resnick, "Principles of Physics", 10th Edition, 2022.
संदर्भ Reference(s)	शून्य Nil

## 5. सामान्य जानकारी

क सभी प्रवेश/दाखिला अनंतिम हैं और संयुक्त सीट आवंटन प्राधिकरण (जोसा) काउंसलिंग के अंत में आईआईटी गोवा को अंतिम आवंटित संस्थान होने के अधीन हैं।

- ख सभी प्रवेश/दाखिला समस्त आवश्यकताओं की पूर्ति के अधीन हैं। यदि किसी अभ्यर्थी के पास न्यूनतम योग्यता नहीं है, संस्थान की वेबसाइट/प्रवेश प्रस्ताव पर विस्तृत किसी भी आवश्यकता को पूरा नहीं करता है, या कोई गलत जानकारी देता है, तो आईआईटी गोवा को किसी भी स्तर पर प्रवेश/दाखिला वापस लेने का अधिकार है।
- ग सभी विद्यार्थियों को जोसा काउंसलिंग के समय प्रस्तुत किए गए चिकित्सा प्रमाण पत्र के अतिरिक्त स्वास्थ्य प्रमाण-पत्र (मेडिकल फिटनेस)/टीकाकरण प्रमाण पत्र (फॉर्म 2 में निर्दिष्ट प्रारूप में) की प्रमाणित प्रति भी भरकर जमा करनी होगी।
- घ विद्यार्थियों को आईआईटी गोवा में रहने के दौरान सदाचरण, अनुशासन और पर्याप्त शैक्षणिक स्थिति बनाए रखनी चाहिए। इनमें से किसी भी क्षेत्र में संस्थान द्वारा निर्धारित मानकों को पूरा न करने पर प्रारंभिक कार्यक्रम समाप्त की जा सकती है।
- ङ सभी विद्यार्थियों को आईआईटी गोवा द्वारा निर्धारित और समय-समय पर संशोधित अन्य सभी नियमों और विनियमों का पालन करना होगा। वर्तमान में, संस्थान गोवा अभियांत्रिकी महाविद्यालय, गोवा सरकार के अस्थायी परिसर से संचालित हो रहा है और विद्यार्थियों से यह भी अपेक्षा की जाती है कि वे परिसर में रहने के दौरान हमेशा आवश्यक शिष्टाचार बनाए रखें।
- च संस्थान की ईमेल आईडी (iitgoa.ac.in से खत्म होने वाली) से जुड़ी जानकारी आपको आपके पंजीकृत ईमेल आईडी पर ही भेजी जाएगी। जब आप कोई ईमेल भेजें, तो उचित शिष्टाचार का पालन करें और केवल संबंधित व्यक्ति को ही लिखें। सामूहिक ईमेल आईडी सिर्फ आधिकारिक कार्यों के लिए बनाई जाती हैं और इसका इस्तेमाल मुख्य अधिकारी ही करते हैं।
- छ शैक्षणिक प्रबंधन प्रणाली (एएमएस), ई-लाइब्रेरी और संस्थान द्वारा प्रदान की गई अन्य ई-सेवाओं पर उपलब्ध सामग्री का उपयोग करने के लिए संस्थान की ईमेल आईडी अनिवार्य है।

## 6. फ़ीस संरचना<sup>2</sup> और भुगतान

### क फ़ीस का भुगतान

वर्ग	भुगतान योग्य राशि
फ़ीस संरचना के अनुसार भुगतान की जाने वाली कुल फ़ीस (ए)	21,750.00
भोजनालय (मेस) शुल्क (बी)	17,500.00
<b>कुल (सी = ए + बी)</b>	<b>39,250.00</b>
सीट स्वीकृति के समय शुल्क का भुगतान किया गया <sup>3</sup> (डी)	12,500.00
सीट स्वीकृति शुल्क समायोजित करने के बाद कुल (ई = सी - डी)	<b>26,750.00</b>
वापसी योग्य भोजनालय (मेस) अग्रिम (एफ)	2,000.00
प्रतिभूति जमा (जी)	3,000.00
बीमा शुल्क (एच) <sup>4</sup>	1,892.00
<b>देय शुल्क (आइ = ई + एफ + जी + एच)</b>	<b>33,642.00</b>

बिना जुर्माने के फ़ीस भुगतान की अंतिम तिथि 5 अगस्त 2024 है। प्रतिदिन 100 रुपये विलंब शुल्क के साथ भुगतान की अंतिम तिथि 14 अगस्त 2024 है। 15 अगस्त 2024 या उसके बाद फ़ीस का भुगतान करने वाले विद्यार्थियों से 1500 रुपये का जुर्माना लिया जाएगा। संस्थान का शैक्षणिक कैलेंडर देखने के लिए [यहां](#) क्लिक करें।

### ख भुगतान का तरीका

आईआईटी गोवा केवल निर्दिष्ट भुगतान पोर्टल (बिलडेस्क द्वारा प्रबंधित) के माध्यम से फ़ीस भुगतान स्वीकार करता है, जिसे [यहां](#) से उपयोग किया जा सकता है। आईआईटी गोवा खाते में चेक, सीधे NEFT/RTGS/UPI/IMPS स्वीकार नहीं किए जाएंगे।

शैक्षणिक ऋण के माध्यम से सेमेस्टर फ़ीस का भुगतान करने के इच्छुक अभ्यर्थियों को यूनियन बैंक, फार्मागुडी शाखा में देय 'छात्र शुल्क खाता आईआईटी गोवा' के नामे डिमांड ड्राफ्ट (डीडी) बनाने की सलाह दी जाती है।

फ़ीस भुगतान करने की प्रक्रिया को समझने के लिए कृपया [यहाँ क्लिक](#) करें। शुल्क का सफलतापूर्वक भुगतान करने के बाद, ट्रैन्ज़ैक्शन रसीद डाउनलोड करें, जो आपके पंजीकृत ईमेल आईडी पर ईमेल की जाएगी।

<sup>2</sup> विस्तृत फ़ीस संरचना देखने के लिए [यहाँ क्लिक करें](#)।

<sup>3</sup> सीट स्वीकृति फ़ीस के समायोजन के बारे में अधिक जानकारी के लिए कृपया [जोसा 2024 बिजनेस नियम](#) देखें।

<sup>4</sup> बीमा शुल्क वास्तविक लागतों पर एकत्र किए जाते हैं। अंतिम बीमा शुल्क निर्धारित होने के बाद, यदि आवश्यक हो तो समायोजन, स्प्रिंग सेमेस्टर के लिए देय फ़ीस में परिलक्षित होगा।

## 7. पाठ्यक्रम पंजीकरण

आईआईटी गोवा [शैक्षणिक प्रबंधन सॉफ्टवेयर \(एएमएस\)](#) का उपयोग करके छात्रों की शैक्षणिक गतिविधियों का प्रबंधन करता है। आईआईटी गोवा विद्यार्थियों की शैक्षणिक गतिविधियों का प्रबंधन करता है।

एएमएस का उपयोग करने के लिए आवश्यक शर्तें

एएमएस को केवल आईआईटी गोवा की वीपीएन सेवा के माध्यम से ही एक्सेस किया जा सकता है। विभिन्न ऑपरेटिंग सिस्टम के लिए वीपीएन डाउनलोड करने और सॉफ्टवेयर को इंस्टॉल करने की प्रक्रियाओं को समझने के लिए [यहाँ क्लिक करें](#)।

पंजीकरण पूरा करने के लिए आवश्यक दस्तावेज़

1. एबीसी आईडी (डिजिलॉकर से डाउनलोड किया जा सकता है। आईडी बनाने की प्रक्रिया को समझने के लिए [गाइड](#) देखें।)
2. अनंतिम सीट आवंटन पत्र
3. बिलडेस्क पोर्टल से प्राप्त फ़ीस रसीद
4. सीट स्वीकृति फ़ीस के भुगतान का प्रमाण
5. फोटो पहचान पत्र [आधार/पासपोर्ट]
6. जेईई (एडवांस्ड) 2024 का प्रवेश पत्र/एडमिट कार्ड
7. जन्मतिथि प्रमाण पत्र [दसवीं कक्षा की अंकतालिका या जन्म प्रमाण पत्र]
8. बारहवीं कक्षा (या समकक्ष) की अंकतालिका।
9. चिकित्सा प्रमाण पत्र [जोसा बिजनेस नियमों के अनुलग्नक 7 में दिया गया प्रारूप]
10. श्रेणी प्रमाण पत्र (ईडब्ल्यूएस/ओबीसी-एनसीएल/एससी/एसटी), यदि लागू हो [सूचना विवरणिका, जेईई (एडवांस्ड) 2024 में दिए गए प्रारूप के अनुसार]
  - क सामान्य-ईडब्ल्यूएस प्रमाण पत्र (फॉर्म-सामान्य-ईडब्ल्यूएस) भारत सरकार के नवीनतम दिशानिर्देशों के अनुरूप दिनांक 1 अप्रैल, 2024 को या उसके बाद जारी किया हुआ होना चाहिए।
  - ख ओबीसी-एनसीएल प्रमाण पत्र दिनांक 1 अप्रैल, 2024 या उसके बाद का होना चाहिए। प्रमाण पत्र में स्पष्ट रूप से उल्लेख होना चाहिए कि अभ्यर्थी नॉन-क्रीमी लेयर से संबंधित है, और अभ्यर्थी की जाति ओबीसी की राज्यवार केंद्रीय सूची में होनी चाहिए।
11. दिव्यांगजनों (पीडब्ल्यूडी) के लिए प्रमाण पत्र, यदि लागू हो।
12. अभ्यर्थी और माता-पिता का पासपोर्ट (विदेशी नागरिकों के लिए), ओसीआई प्रमाणपत्र या पीआईओ कार्ड, यदि लागू हो।
13. सीट आवंटन के लिए पंजीकरण-सह-लॉक किए गए विकल्प।
14. विद्यार्थी द्वारा घोषणा ([फॉर्म 1](#))
15. टीकाकरण प्रमाण पत्र ([फॉर्म 2](#))
16. घोषणा पत्र - एंटी रैगिंग ([फॉर्म 3](#))
17. शैक्षणिक सत्यनिष्ठा घोषणा पत्र ([फॉर्म 4](#))
18. पासपोर्ट आकार का फोटो और हस्ताक्षर
19. बचत बैंक खाता खोलने के लिए दस्तावेज़।

दस्तावेज़ अपलोड करने और एएमएस के माध्यम से पाठ्यक्रमों के लिए पंजीकरण करने का तरीका जानने के लिए कृपया [यहां क्लिक करें](#)।



# फॉर्म

फॉर्म 1 - विद्यार्थी द्वारा घोषणा	24
फॉर्म 2 - टीकाकरण प्रमाण पत्र	25
फॉर्म 3 - विद्यार्थियों द्वारा घोषणा पत्र (एंटी रैगिंग)	26
फॉर्म 4 - शैक्षणिक सत्यनिष्ठा की घोषणा	27

## फॉर्म 1 - विद्यार्थी द्वारा घोषणा

मैं, ....., जेईई (एडवांस्ड) 2024, पंजीकरण संख्या ....., अखिल भारतीय रैंक (AIR) ....., आईआईटी गोवा रोल नंबर ..... एतद्वारा सत्यनिष्ठा से प्रतिज्ञान करता/करती हूँ कि:

1. मैं संस्थान के आचरण नियमों और छात्रावास नियमों का पालन करूंगा/करूंगी। मैं संस्थान द्वारा समय-समय पर नियमों और विनियमों में किए गए संशोधनों का भी पालन करूंगा/करूंगी।
2. मैं किसी भी समस्या के समाधान के लिए अधिकारियों पर दबाव डालने के उद्देश्य से किसी भी आंदोलन में शामिल नहीं होऊंगा/होऊंगी।
3. मैं ऐसी किसी भी गतिविधि में भाग नहीं लूंगा/लूंगी, जिससे परिसर की शांति और व्यवस्थित जीवन में बाधा पहुंचे।
4. मैं परिसर में अनुशासन, शैक्षणिक मानक और व्यवस्था बनाए रखने में संस्थान प्राधिकारियों के साथ सहयोग करूंगा/करूंगी।
5. मुझे इस बात की पूरी जानकारी है कि परिसर में कोई भी मोटर वाहन रखना और चलाना सख्त वर्जित है।
6. मुझे इस बात की पूरी जानकारी है कि परिसर में आवास (छात्रावास में या परिसर में कहीं और) मुझे केवल मेरे शैक्षणिक कार्यक्रम की अवधि दौरान ही प्रदान किया जाएगा।

बाएं हाथ के अंगूठे का निशान
--------------------------------

विद्यार्थी का हस्ताक्षर

नाम (हिंदी में)

अंग्रेजी में नाम (बड़े अक्षरों में)

स्थायी पता

पत्राचार के लिए पता<sup>5</sup>

_____
_____
_____

_____
_____
_____

### माता-पिता/अभिभावक द्वारा घोषणा

मैं ..... अपने/अपनी पुत्र/पुत्री/आश्रित द्वारा दिए गए उपरोक्त प्रतिज्ञान का समर्थन करता/करती हूँ और मैं अपने/अपनी पुत्र/पुत्री/आश्रित को उपरोक्त प्रतिज्ञान का पालन करने के लिए प्रोत्साहित करने और मार्गदर्शन करने का पूर्ण प्रयास करूंगा/करूंगी।

स्थान:

अभिभावक का हस्ताक्षर

दिनांक:

अंग्रेजी में नाम (बड़े अक्षरों में)

<sup>5</sup> इस पते का उपयोग दीक्षांत समारोह से संबंधित दस्तावेज भेजने सहित संस्थान से सभी आधिकारिक पत्राचार के लिए किया जाएगा।

## फॉर्म 2 - टीकाकरण प्रमाण पत्र

एमएमआर और चिकन पॉक्स का टीकाकरण पंजीकरण के लिए आवश्यक शर्तें हैं (जब तक कि विरोधाभास न हो)।

### टीकाकरण प्रमाण पत्र:

टीका (वैक्सीन) का नाम	टीका (वैक्सीन) की तिथि	डॉक्टर के हस्ताक्षर
एमएमआर (दूसरा डोज़ 15 वर्ष की आयु के बाद या दूसरा डोज़ 15 वर्ष से पहले)		
चिकन पॉक्स (यदि पहले चिकनपॉक्स का कोई इतिहास न रहा हो)		
टाइफाइड <sup>6</sup>		
हेपेटाइटिस ए		
कोविड टीकाकरण (डोज़ 1)		
कोविड टीकाकरण (डोज़ 2)		

### टीकाकरण से छूट प्रमाण पत्र:

श्री/सुश्री \_\_\_\_\_ से पीड़ित हैं और \_\_\_\_\_ उपचार पर हैं।

इसलिए, उनके लिए टीकाकरण वर्जित है।

चिकित्सक का हस्ताक्षर

\*केवल उन्हीं विद्यार्थियों को, जिनके लिए टीकाकरण चिकित्सकीय दृष्टि से अनुचित है, पंजीकृत चिकित्सक द्वारा चिकित्सकीय प्रमाण पत्र प्रस्तुत करने पर उन्हें इन टीकाकरणों से छूट दी जाएगी।

<sup>6</sup> टीका (वैक्सीन) की वैधता 3 वर्ष की है

**फॉर्म 3 - विद्यार्थियों द्वारा घोषणा पत्र (एंटी रैगिंग)**  
(माननीय सर्वोच्च न्यायालय द्वारा रैगिंग विरोधी फैसले के प्रावधानों के अनुसार)

मैं, श्री/सुश्री ....., रोल नंबर: ....., कार्यक्रम: ....., भारतीय प्रौद्योगिकी संस्थान गोवा का/की विद्यार्थी दिनांक .....महीना.....वर्ष ..... को उपरोक्त विषय के संबंध में निम्नलिखित प्रतिज्ञान करता/करती हूँ।

- मैंने एंटी रैगिंग विषय पर भारत के माननीय सर्वोच्च न्यायालय के निर्देशों तथा उपरोक्त संदर्भों में उठाए जाने वाले प्रस्तावित उपायों को पढ़ और समझ लिया है।
- मैं रैगिंग का अर्थ समझता/समझती हूँ और यह भी जानता/जानती हूँ कि किसी भी रूप में रैगिंग एक दंडनीय अपराध है तथा न्यायालय द्वारा इस पर प्रतिबंध लगाया गया है।
- मुझे अतीत में किसी भी प्रकार की रैगिंग में शामिल होने के लिए नहीं पाया गया है और ना ही आरोपित किया गया है। हालांकि, यदि भविष्य में किसी भी स्तर पर उपरोक्त कथन असत्य पाया जाता है या तथ्य छुपाए जाते हैं तो मैं संस्थान से निष्कासन सहित अनुशासनात्मक कार्रवाई/कानूनी कार्यवाही का सामना करने का वचन देता/देती हूँ।
- मैं किसी भी स्थान पर किसी भी रूप में रैगिंग नहीं करूंगा/करूंगी तथा न्यायालयों, भारत सरकार तथा संस्थान के प्राधिकारियों द्वारा इस प्रयोजन के लिए समय-समय पर जारी नियमों/कानूनों का पालन करूंगा/करूंगी।

विद्यार्थी का हस्ताक्षर

मैं अपने/अपनी बच्चे/पुत्र/पुत्री/आश्रित द्वारा दिए गए वचन का पूर्णतः समर्थन करता/करती हूँ।

अभिभावक का हस्ताक्षर

## फॉर्म 4 - शैक्षणिक सत्यनिष्ठा की घोषणा

दिनांक 

--	--	--

मैं घोषणा करता/करती हूँ कि मैं संस्थान में अपने पूरे प्रवास के दौरान शैक्षणिक ईमानदारी और सत्यनिष्ठा के सभी सिद्धांतों का पालन करूँगा/करूँगी। मैं, टेस्ट, क्विज़, परीक्षाओं या असाइनमेंट्स में अनधिकृत सहायता नहीं लूँगा/लूँगी या दूँगा/दूँगी। मैं अपने परियोजना जमा करने में किसी भी विचार/डेटा/तथ्य/स्रोत का गलत प्रतिनिधित्व, निर्माण या मिथ्याकरण नहीं करूँगा/करूँगी। मैं समझता/समझती हूँ कि उपरोक्त किसी भी उल्लंघन पर संस्थान के नियमों और विनियमों के अनुसार अनुशासनात्मक कार्रवाई की जाएगी।

विद्यार्थी का हस्ताक्षर

मैं अपने/अपनी बच्चे/पुत्र/पुत्री/आश्रित द्वारा दिए गए वचन का पूर्णतः समर्थन करता/करती हूँ।

अभिभावक का हस्ताक्षर