



ТЕРМОДИНАМІКА ТА ТЕПЛООБМІН

Робоча програма навчальної дисципліни (Силабус)

Реквізити навчальної дисципліни

Рівень вищої освіти	Перший (бакалаврський)
Галузь знань	14 Електрична інженерія
Спеціальність	141 «Електроенергетика, електротехніка та електромеханіка»
Освітня програма	Інжиніринг інтелектуальних електротехнічних та мехатронних комплексів
Статус дисципліни	Вибіркова
Форма навчання	Очна (денна)
Рік підготовки, семестр	2 курс, весняний семестр
Обсяг дисципліни	3 кредити/ 90 годин / 36 лекцій, 9 практичних занять, 9 лабораторних робіт
Семестровий контроль/ контрольні заходи	Залік / МКР/РР
Розклад занять	http://rozklad.kpi.ua/
Мова викладання	Українська
Інформація про керівника курсу / викладачів	Лектор: к.т.н., доц. Дубровська В.В. dubrovskavv@ukr.net 067-234-42-07
Розміщення курсу	Посилання на дистанційний ресурс: Google classroom https://campus.kpi.ua/

Програма навчальної дисципліни

1. Опис навчальної дисципліни, її мета, предмет вивчення та результати навчання

Однією з основних проблем сучасного розвитку України є надійне забезпечення потреб народного господарства в енергетичних ресурсах на базі науково-технічного прогресу та розвитку концепції активного енергозбереження. Важливу роль у вирішенні цієї задачі відіграє підвищення якості теплотехнічної підготовки інженерів.

Кредитний модуль “Термодинаміка та теплообмін” - вивчає методи отримання, перетворення, передачі і використання теплоти. Кредитний модуль складається з технічної термодинаміки, теорії теплообміну та процеси в енергетичних установках.

Вивчення кредитного модуля “Технічна термодинаміка та теплотехніка” слугує основою енергетичної освіти при вивченні спеціальних дисциплін в системі підготовки інженерів-електромеханіків.

Курс має на меті сформувати та розвинути наступні компетентності студентів:

Інтегральну: Здатність розв’язувати спеціалізовані задачі та вирішувати практичні проблеми під час професійної діяльності у галузі електроенергетики, електротехніки та електромеханіки або у процесі навчання, що передбачає застосування теорій та методів фізики та інженерних наук і характеризується комплексністю та невизначеністю умов.

Фахові:

Здатність застосовувати знання основних понять і законів термодинаміки; термодинамічних властивостей реальних газів; характеристик вологого повітря.

Здатність застосовувати знання про основні процеси перенесення теплоти теплопровідністю, конвекцією та тепловим випромінюванням; принципи роботи

теплообмінних апаратів.

Програмними результатами навчання є:

Знати і розуміти основні термодинамічні процеси та особливості їх протікання в енергетичному обладнанні; вміти визначати їх енергетичну ефективність.

Аналізувати і розв'язувати окремі задачі стаціонарної теплопровідності та конвективного теплообміну.

Знання та уміння :

- уміння застосувати методи аналітичного і графічного дослідження термодинамічних процесів, які відбуваються в енергетичному обладнанні;
- уміння проводити розрахунки процесів теплообміну.

2. Пререквізити та постреквізити дисципліни (місце в структурно-логічній схемі навчання за відповідною освітньою програмою)

Пререквізити: Дисципліна базується на дисциплінах: Вища математика, Загальна фізика,

Постреквізити. Дисципліни, які будуть використовувати результати навчання даного курсу: Енергозбереження у електротехнічних системах та Дипломне проектування

3. Зміст навчальної дисципліни

Розділ 1. Термодинаміка

Тема 1.1 Основні поняття термодинаміки

Тема 1.2 Перший закон термодинаміки

Тема 1.3 Другий закон термодинаміки

Тема 1.4 Термодинамічні властивості і процеси ідеальних газів і газових сумішей.

Тема 1.5 Термодинамічні властивості і процеси реальних газів

Тема 1.6 Вологе повітря

Розділ 2. Теплообмін

Тема 2.1 Теплопровідність.

Тема 2.2 Конвективний теплообмін.

Тема 2.3 Теплопередача

Тема 2.4 Теплообмін при фазових перетвореннях

Тема 2.5 Теплообмін випромінюванням

Тема 2.6 Теплообмінні апарати

4. Навчальні матеріали та ресурси

Базова література

1. Дубровська В.В. Термодинаміка та теплообмін: навч. посіб. / Автори: В.В. Дубровська, В.І. Шкляр – К.: НТУУ«КПІ», 2016. – 150 с. [Електронний ресурс] – Режим доступу: <https://ela.kpi.ua:8080/bitstream/123456789/28252/1/termodynanikateploobmin.pdf>
2. Константінов С.М., Панов Є.М. Теоретичні основи теплотехніки: Підручник. – К.: «Золоті ворота», 2012. – 592 с.
3. Б.Х. Драганов, А.А. Долінський, А.В. Міщенко, Є.М. Письменний. Теплотехніка: Підручник – Київ: «ІНККОС», 2005. – 504 с.
4. Термодинаміка та теплообмін. Цикли холодильних установок: розрахункова робота [Електронний ресурс] : навч. посіб. для студ. спеціальності 141 «Електроенергетика, електротехніка та електромеханіка» / В.В. Дубровська, В.І Шкляр; КПІ ім. Ігоря Сікорського. – Електронні текстові дані (1 файл: 0,6 Мбайт). – Київ : КПІ ім. Ігоря Сікорського, 2021. – 45 с. <https://ela.kpi.ua/handle/123456789/45798>

Додаткова література.

6. Визначення ізобарної теплоємності газів: Метод. вказівки до виконання лабораторної роботи для студентів інженерно-технічних спеціальностей / Укл. В.І. Дешко, В.В. Дубровська, Г.Г. Стрелкова. – К.: НТУУ «КПІ», 2010. – 18 с. [Електронний ресурс] – Режим доступу: <http://ela.kpi.ua/handle/123456789/28358>.
7. Дослідження кривої пружності водяної пари при малих тисках: Метод. вказівки до виконання лабораторної роботи для студентів інженерно-технічних спеціальностей / Укл. В.В. Дубровська, В.І. Шкляр. – К.: НТУУ «КПІ», 2016. – 28 с. [Електронний ресурс] – Режим доступу: <http://ela.kpi.ua/handle/123456789/28306>.
8. Визначення теплопровідності твердих тіл: Метод. вказівки до виконання лабораторної роботи для студентів інженерно-технічних спеціальностей / Укл. О.І. Єщенко, В.В. Задвернюк. – К.: НТУУ «КПІ ім. Ігоря Сікорського», 2017. – 19 с.
9. Тепловіддача горизонтальної труби при вільному русі повітря: Метод. вказівки до виконання лабораторної роботи для студентів інженерно-технічних спеціальностей / Укл. В.В. Дубровська, В.І. Шкляр. – К.: НТУУ «КПІ», 2015. – 24 с. [Електронний ресурс] – Режим доступу: <http://ela.kpi.ua/handle/123456789/28307>

Навчальний контент

5. Методика опанування навчальної дисципліни (освітнього компонента)

Лекційні заняття

№ з/п	Назва теми лекції та перелік основних питань (перелік дидактичних засобів, посилання на літературу та завдання на СРС)
1	Тема 1.1 Основні поняття термодинаміки. Предмет технічної термодинаміки. Основні поняття та визначення. Термодинамічні параметри стану робочого тіла. Термодинамічні процеси. Рівняння стану ідеального газу. Основні математичні властивості термодинамічних параметрів. Література: Л 1 с.5-15, Л 2 с.5-21, с.54-59, Л 3 с.5-9, Л4 с.5-11.
2	Теплота та робота. Обчислення роботи. Визначення теплоти. Теплоємність. Математичні властивості теплоти і роботи. СРС. Фізичний зміст параметра ентальпії. Література: Л 1 с.15-24, Л 2 с.30-39,43-48, Л 3 с.16-20, Л4 с. 12-17.
3	Тема 1.2 Перший закон термодинаміки. Перший закон термодинаміки для закритих систем. Математичні вирази 1 - го закону термодинаміки. Перший закон термодинаміки для необоротних процесів. СРС. Основні дослідження присвячені обґрунтуванню першого закону термодинаміки. Філософський зміст 1-го закону. Література: Л 1 с.24-28, Л 2 с.59-60, Л 3 с.16-35, Л4 с.17-19.
4	Тема 1.3 Другий закон термодинаміки. Термодинамічні цикли теплових машин. Зміст і основні формулювання другого закону термодинаміки. Характеристика термодинамічних циклів. СРС. Філософський зміст другого закону, границі його застосування. Фізичний зміст ентропії. Література: Л 1 с.28-33, Л 2 с.60-67, Л 3 с.36-42, Л4 с.20-23.
5	Цикл Карно і його властивості. Теореми Карно. Узагальнений (регенеративний) цикл Карно. Інтеграл Клаузіуса. Ентропія. Аналітичний вираз 2-го закону термодинаміки. Поняття про ексергію. Оцінка ефективності реальних циклів. Література: Л 1 с.33-42, Л 2 с.166-180, Л 3 с.36-42, Л4 с.23-28.
6	Цикли теплових машин. Двигуни внутрішнього згорання (ДВЗ). Цикли ГТУ та показники ефективності їх роботи. Цикли холодильних установок і теплових насосів. Література: Л 2 с.197-217, 254-273, Л 3 с.174-178, Л5 с.235-240,254-258,271-278.
7	Тема 1.4 Термодинамічні властивості і процеси ідеальних газів і сумішей. Основні термодинамічні процеси. Рівняння процесів Визначення кількості теплоти і роботи процесів. Газові суміші. СРС. Політропний процес та його узагальнююче значення. Література: Л 1 с.42-57, Л 2 с.78-100, Л 3 с.27-35, Л4 с.30-36.

8	<p>Тема 1.5 Термодинамічні властивості і процеси реальних газів. Властивості реальних газів і пари. Рівняння стану реальних газів. Властивості водяної пари. Процес пароутворення і аналіз його стадій, зображення в p-v, T-s і h-s діаграмах. Визначення параметрів води і водяної пари за таблицями і діаграмами. СРС. Фазова рівновага і фазові переходи. P-t - діаграма стану води. Література: Л 1 с.57-65,65-69 Л 2 с.101-104,107-126, Л 3 с.51-56, Л4 с.37-43.</p>
9	<p>Тема 1.6 Вологе повітря. Основні характеристики вологого повітря. H-d діаграма і аналіз основних процесів вологого повітря. Змішування потоків вологого повітря. Література: Л 1 с.69-80.</p>
10	<p>Системи кондиціонування повітря. Класифікація систем кондиціонування повітря. Принципова схема системи кондиціонування повітря з центральним кондиціонером СРС. Визначення вологості повітря за температурами мокрого і сухого термометрів. Література: Л 5 с.458-466, Л 2 с.127-134, Л 3 с.42-46.</p>
11	<p>Тема 2.1 Теплопровідність Основні поняття теплообміну. Способи перенесення теплоти. Температурне поле. Температурний градієнт. Закон Фур'є. Диференціальне рівняння теплопровідності. Умови однозначності. СРС. Механізми передачі теплоти в металах, діелектриках, напівпровідниках, рідинах, газах. Література: Л 1 с.82-86, Л 2 с.331-343, Л 3 с.115-126, Л4 с.46-49.</p>
12	<p>Окремі задачі стаціонарної теплопровідності. Теплопровідність крізь плоску і циліндричну стінки при граничних умовах I-го. СРС. Умови однозначності для стаціонарних і нестаціонарних режимів теплопровідності. Література: Л 1 с.87-94, Л 2 с.344-345, 347-354, Л 3 с.115-126, Л4 с.52-61.</p>
13	<p>Тема 2.2 Конвективний теплообмін. Конвективний теплообмін. Основні поняття і визначення. Рівняння Ньютона-Ріхмана. Безрозмірний опис фізичних явищ. Подібні явища. Критерії і числа подібності. Література: Л 1 с. 101-105, Л 2 с.395-397,403-413, Л 3 с.137-148, Л4 с.64-68.</p>
14	<p>Окремі задачі конвективного теплообміну. Теплообмін при вільній конвекції в необмеженому і обмеженому просторі. Тепловіддача при вимушеній течії в трубах. СРС. Умови, теореми подібності. Тепловіддача при поперечному обтіканні круглої труби. Література: Л 1 с. 106-109, Л 2 с.413-417, Л 3 с.137-148, Л4 с.68-70.</p>
15	<p>Тема 2.3 Теплопередача Теплопередача через плоску і циліндричну стінки при граничних умовах III-го роду, коефіцієнт теплопередачі. Критичний діаметр теплової ізоляції. Література: Л 1 с. 90-96, Л 2 с.363-372, Л 3 с.115-126.</p>
16	<p>Тема 2.4 Теплообмін при фазових перетвореннях Конвективний теплообмін при зміні агрегатного стану. Теплообмін при кипінні та конденсації. Рівняння для обчислення тепловіддачі при кипінні рідини та конденсації пари. СРС. Вплив різних факторів на процес теплообміну при кипінні. Кризи кипіння. Література: Л 1 с.112-120, Л 2 с.429-433, 450-455, Л 3 с.152-155.</p>
17	<p>Тема 2.5 Теплообмін випромінюванням Основні поняття і визначення. Основні закони теплового випромінювання. Види променевих теплових потоків. Теплообмін випромінюванням між твердими тілами, що розділені прозорим середовищем. Теплообмін при наявності екрана. Література: Л 1 с.120-129, Л2 с.464-480, Л 3 с.156-162,Л с.74-79.</p>
18	<p>Тема 2.6 Теплообмінні апарати. Теплообмінні апарати, їх призначення та класифікація. Основні схеми руху теплоносіїв. Принципи розрахунку теплообмінних апаратів. СРС. Особливості розрахунку рекуперативних теплообмінників, в яких один з теплоносіїв змінює агрегатний стан. Л1 с.133-137, Л 2 с. 490-496, Л 3 с.166-172, Л4 с.37-42.</p>

Практичні заняття

Метою практичних занять є закріплення знань отриманих на лекційних заняттях, ознайомлення з методикою розрахунків теплових процесів.

№ з/п	Назва теми заняття та перелік основних питань (перелік дидактичного забезпечення, посилання на літературу та завдання на СРС)
1	Термодинамічні параметри стану робочих тіл. Л.: [6]
2	Перший закон термодинаміки. Другий закон термодинаміки. Л.: [6]
3	Модульна контрольна робота
4	Визначення параметрів води і водяної пари за таблицями і діаграмами. Л.: [6]
5	Визначення основних характеристик вологого повітря. Л.: [6]

Лабораторні роботи

При виконанні лабораторних робіт передбачається більш глибоке засвоєння теоретичного матеріалу, придбання навичок і умінь при вивченні і дослідженні термодинамічних та теплообмінних характеристик процесів.

Лабораторні роботи виконуються з використанням методичних вказівок, розроблених кафедрою до основних розділів курсу.

№ з/п	Назва лабораторної роботи	Кількість аудиторних годин
1	Визначення ізобарної теплоємності газів. Л.: [7]	2
2	Дослідження кривої пружності водяної пари при малих тисках. Л.: [8]	2
3	Визначення теплопровідності твердих тіл. Л.: [9]	2
4	Тепловіддача горизонтальної труби при вільному русі повітря. Л.: [10]	2

Індивідуальні завдання

Основною формою індивідуальної роботи студентів при вивченні кредитного модуля є виконання розрахункової роботи (РР). Метою роботи є закріплення теоретичних знань та практичних навичок одержаних студентами на лекційних та практичних заняттях.

РР передбачає виконання розрахунків холодильного циклу. Кожний студент виконує РР за індивідуальними даними.

Контрольні роботи

Під час вивчення кредитного модуля передбачається проведення модульної контрольної роботи за темами 1.1 і 1.2: **Термодинамічні параметри. Перший закон термодинаміки.**

Політика та контроль

6. Політика навчальної дисципліни (освітнього компонента)

Порушення Кодексу академічної доброчесності Національного технічного університету України «Київський політехнічний інститут імені Ігоря Сікорського» є серйозним порушенням, навіть якщо воно є ненавмисним. Кодекс доступний за посиланням: <https://kpi.ua/code.3>.

Зокрема, дотримання Кодексу академічної доброчесності означає, що вся робота на іспитах та заліках має виконуватися індивідуально. Під час виконання самостійної роботи студенти можуть консультуватися з викладачами та з іншими студентами, але повинні самостійно розв'язувати завдання, керуючись власними знаннями, уміннями та навичками. Посилання на всі ресурси та джерела (наприклад, у звітах, самостійних роботах чи презентаціях) повинні бути чітко визначені та оформлені належним чином. У разі спільної роботи з іншими студентами над виконанням індивідуальних завдань, ви повинні зазначити ступінь їх участі в роботі.

Академічна доброчесність: Політика та принципи академічної доброчесності визначені у розділі 3 Кодексу. Норми етичної поведінки: Норми етичної поведінки студентів і працівників визначені у розділі 2.

Вимоги, які ставляться перед студентом дисципліни:

- відвідування лекційних та лабораторних занять є обов'язковою складовою вивчення матеріалу, викладач фіксує присутність на заняттях;
- викладач використовує *Google classroom* та *ZOOM* для викладання матеріалу поточної лекції, додаткових ресурсів, лабораторних робіт, практичних занять та ін.;
- на лекції викладач користується власним презентаційним матеріалом; який по закінченні лекції викладає у *Google classroom* з відповідної дисципліни, де присутній потік студентів;
- на лекції заборонено відволікати викладача від подання матеріалу студентам, усі питання, уточнення та ін. студенти ставлять в кінці лекції у відведений для цього час;
- ЛР захищаються у два етапи – перший етап: студенти готують електронний Звіт, який надсилається на відповідну електронну адресу викладачу або у *Google classroom*; другий етап – захист ЛР за розкладом у фізичній чи віртуальній присутності та при наявності Звіту. Бали за ЛР враховуються лише за виконання двох етапів;
- МКР виконується на лабораторному занятті та надсилається у *Google classroom* або електронну пошту викладача або телеграм;
- у відповідності до «Кодексу честі» ЛР, МКР, Тести та Звіти студенти виконують самостійно;
- заохочувальні бали виставляються за: активну участь на лекціях; підготовка оглядів наукових праць; презентацій по одній із тем;
- штрафні бали виставляються за: несвоєчасну здачу ЛР, МКР, переписування МКР.

7. Види контролю та рейтингова система оцінювання результатів навчання (PCO)

Поточний контрольний контроль:

Тести на лекціях. Захист лабораторних робіт. Модульна контрольна робота.

Календарний рубіжний контроль.

Метою його проведення є підвищення якості навчання студентів та моніторинг виконання графіка освітнього процесу студентами.

Календарний рубіжний контроль проводиться два рази в семестр.

Перший контроль 8-ий тиждень, другий - 14-ий тиждень.

Календарний контроль для заочної форми навчання не передбачений.

Семестрове індивідуальне завдання:

Розрахункова робота.

Лабораторні роботи:

4 роботи.

Семестровий контроль:

Залік.

Рейтинг студента з дисципліни складається з балів, що отримуються за:

Експрес-тести на лекційних заняттях, тести за розділами дисципліни, захист лабораторних робіт, модульна і контрольної роботи та захист розрахункової роботи.

Система рейтингових балів та критерії оцінювання.

Рейтингові бали **гк:**

а) **16 експрес тестів на лекціях:**

- повна відповідь 1 бал;
- неповна відповідь 0,5 бали;
- незадовільна відповідь 0 балів

б) 2 **ТЕСТИ** за розділами курсу

- повна відповідь 10 балів
- неповна відповідь 5 балів
- незадовільна відповідь 0 балів

б) **захист 4 лабораторних робіт:**

- повна відповідь на питання під час захисту та оформлений Звіт до ЛР 5 балів;
- достатньо повна відповідь на питання під час захисту та оформлений Звіт до ЛР 2-3 балів;
- неповна відповідь на питання під час захисту, незначні помилки в Звіті до ЛР 2 бали;
- наявність лише оформленого належним чином електронного Звіту до ЛР 1 бал;
- незадовільна відповідь та/або не оформлений Звіт до ЛР 0 балів.

в) **модульна контрольна робота:**

- 95-100% завдання 23-24 балів;
- 75-94% завдання 18-22 балів;
- 60-74% завдання 14-18 балів;

г) **розрахункова робота** оцінюється за складовими:

- виконання графіку роботи 1 бал;
- якість пояснювальної записки 1 бал;
- захист роботи:
- повна відповідь на питання під час захисту 17-18 балів;
- достатньо повна відповідь на питання під час захисту 14-16 балів;
- неповна відповідь на питання під час захисту 9-13 балів
- наявність лише оформленої належним чином РР 5 балів;
- незадовільна відповідь на питання під час захисту 0 балів.

Штрафні та заохочувальні бали r_s .

- відсутність на к/р або прездача к/р (-1) бал;
- додаткові заохочувальні бали +3 бали.

Значення R_C - **стартової шкали РСО** поточної успішності дорівнює сумі максимальних вагових балів:

$$R_C = \sum r_k = 16 + 5 \times 4 + 1 \times 24 + 20 + 20 = 100 \text{ балів.}$$

Розмір R - **шкали РСО з кредитного модуля** формується як сума балів поточної успішності R_C :

$$R = R_C = 100$$

Рейтингова оцінка студента RD з кредитного модуля формується як сума рейтингових балів r_k та заохочувальних/штрафних балів r_s :

$$RD = R_C + R_s = \sum r_k + \sum r_s$$

Календарний контроль.

За результатами навчальної роботи за перші 7 тижнів максимально можлива кількість балів – 40 балів: 6 експрес тестів на лекціях, МКР, 1 лабораторна робота. На першій атестації (8-й тиждень) студент отримує «атестовано», якщо його поточний рейтинг не менший ніж 20 балів.

За результатами 13 тижнів навчання максимально можлива кількість балів – 58 балів: 14 експрес тестів на лекціях, МКР, 2 лабораторні роботи. На другій атестації (14-й тиждень) студент отримує «атестовано», якщо його поточний рейтинг не менший ніж 29 балів.

Умови допуску до семестрового контролю: мінімально позитивна оцінка за МКР, захист усіх лабораторних робіт.

Студенти, які набрали протягом семестру рейтинг з дисципліни $RD < 40$, зобов'язані до початку екзаменаційної сесії підвищити його, інакше вони не допускаються до заліку і мають академічну заборгованість.

Семестровий контроль: Залік.

1. Студенти, які виконали всі умови допуску до семестрової атестації та набрали протягом семестру необхідну кількість балів ($RD \geq 60$) мають можливості:

- отримати залікову оцінку (залік) так званим «автоматом» відповідно до набраного рейтингу. У такому разі до заліково-екзаменаційної відомості вносяться бали RD та відповідні оцінки;
- виконувати залікову контрольну роботу з метою підвищення оцінки. При цьому попередній рейтинг студента скасовується і він отримує оцінку за результатами залікової контрольної роботи. На заліку студенти виконують письмову контрольну роботу. Кожне завдання містить три теоретичні питання. Перелік питань наведений у методичних рекомендаціях до засвоєння кредитного модуля. Теоретичні питання оцінюються у 33 бали або у 34 бали.

2. Студенти, що набрали протягом семестру рейтинг з дисципліни $40 \leq RD < 60$ зобов'язані виконувати залікову контрольну роботу.

Переведення рейтингових балів з кредитного модуля RD до оцінок за університетською шкалою здійснюється відповідно до таблиці:

Значення RD	Оцінка традиційна
$95 \leq RD \leq 100$	Відмінно
$85 \leq RD \leq 94$	Дуже добре
$75 \leq RD \leq 84$	Добре
$65 \leq RD \leq 74$	Задовільно
$60 \leq RD \leq 64$	Достатньо
$RD < 60$	Незадовільно
Невиконання умов допуску до семестрового контролю	Не допущено

Процедура оскарження результатів контрольних заходів:

Студенти мають можливість підняти будь-яке питання стосовно процедури контрольних заходів та очікувати, що воно буде розглянуто згідно з попередньо визначеними процедурами. Студенти мають право оскаржити результати контрольних заходів, але обов'язково аргументовано пояснивши, з якими зауваженнями не погоджуються.

8. Додаткова інформація з дисципліни (освітнього компонента)

Перелік теоретичних питань, які виносяться на Поточний, Календарний та Семестровий контроль наведено в Google classroom.

Дистанційне навчання:

Дистанційне навчання з даної навчальної дисципліни допускається за певною тематикою за умови погодження зі студентами. У разі, якщо невелика кількість студентів має бажання (або через форс-мажорні обставини) пройти онлайн-курс за певною тематикою, вивчення матеріалу у такій формі допускається, але студенти повинні виконати всі завдання, передбачені силабусом навчальної дисципліни.

Виставлення залікової оцінки та оцінки за контрольні заходи шляхом перенесення результатів проходження онлайн-курсу з даної дисципліни передбачено лише у разі форс-мажорних обставин студентів.

Виконання деяких тематичних завдань, а також семестрового індивідуального завдання, здійснюється під час самостійної роботи студентів у дистанційному режимі (з можливістю консультування з викладачем через соціальні мережі, електронну пошту тощо).

Інклюзивне навчання:

Навчальна дисципліна «Технічна термодинаміка та теплотехніка» може викладатися для більшості студентів з особливими освітніми потребами, окрім студентів з серйозними вадами зору, які не дозволяють виконувати завдання за допомогою персональних комп'ютерів, ноутбуків та/або інших технічних засобів.

Навчання іноземною мовою:

Враховуючи специфіку навчальної дисципліни, деякі поняття та навчальний матеріал вивчаються англійською мовою (фрагментарно). Враховуючи студентоцентризований підхід, за бажанням студентів, допускається вивчення окремих тем за допомогою відповідних англійських електронних ресурсів або англійського підручника підготовленого лектором у співавторстві з іншими викладачами кафедри.

Позааудиторні заняття:

Консультації (індивідуальні та групові) з даної навчальної дисципліни та самостійна робота студентів можуть проводитись за попередньою згодою у науковій лабораторії, в науково-технічній бібліотеці університету та/або у домашніх умовах, відповідно. Навчальний матеріал, передбачений для засвоєння студентом у процесі самостійної роботи, виноситься на підсумковий контроль разом з навчальним матеріалом, що вивчався при проведенні аудиторних навчальних занять.

На початку семестру викладач інформує студентів/слухачів про можливість пройти відповідні безкоштовні (або платні) курси на свій розсуд по тематиці навчальної дисципліни. Після отримання студентом офіційного сертифікату проходження відповідних курсів, викладач зараховує відповідну частину курсу (або курс в цілому).

Робочу програму навчальної дисципліни (силабус):

Складено доцент, к.т.н., доцент, Дубровська В.В.

Ухвалено кафедрою ТАЕ (протокол № 17 від 15.06.2022 р.)

Погоджено Методичною комісією факультету (протокол № 12 від 24.06.2022 р.)