



# МЕТАЛУРГІЯ ТУГОПЛАВКИХ МЕТАЛІВ

## Робоча програма навчальної дисципліни (Силабус)

### Реквізитивна навчальної дисципліни

Рівень вищої освіти	<i>Перший (бакалаврський)</i>
Галузь знань	<i>13 Механічна інженерія</i>
Спеціальність	<i>132 Матеріалознавство</i>
Освітня програма	<i>Нанотехнології та комп'ютерний дизайн матеріалів</i>
Статус дисципліни	<i>Вибіркова</i>
Форма навчання	<i>Очна (денна)/дистанційна/змішана</i>
Рік підготовки, семестр	<i>2 курс, осінній семестр</i>
Обсяг дисципліни	<i>4 кредити/120 годин: лекції – 44 год; лабораторні заняття – 18 год; СРС – 58 год.</i>
Семестровий контроль/ контрольні заходи	<i>Залік/МКР</i>
Розклад занять	<i><a href="http://rozklad.kpi.ua/">http://rozklad.kpi.ua/</a></i>
Мова викладання	<i>Українська</i>
Інформація про керівника курсу / викладачів	Лектор: <i>к. т. н., доцент, Бірюкович Ліна Олегівна, <a href="mailto:linabiruk@ukr.net">linabiruk@ukr.net</a>, 0501979102</i> Лабораторні: <i>ст. викладач, Руденький Сергій Олександрович, <a href="mailto:ruserq@ukr.net">ruserq@ukr.net</a>, 0955705585</i>
Розміщення курсу	<i><a href="https://classroom.google.com/u/1/c/MjMzMdDc5NDMxODU0">https://classroom.google.com/u/1/c/MjMzMdDc5NDMxODU0</a></i>

### Програма навчальної дисципліни

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

*Відкриття людиною металів стало першою технічною революцією в людській цивілізації і призвело до суттєвих змін у її розвитку. І з тих часів потреба людства в металах, які є основою як вже традиційних, так і нових матеріалів, на властивості яких впливає технологія їх отримання та обробки, зростає із кожним роком. Крім заліза, хрома і марганця, усі інші метали відносяться до кольорових, причому, більшість із них відноситься до дуже чисельної групи рідкісних металів, серед яких і знаходиться підгрупа тугоплавких металів. Металургія кольорових металів – це не тільки галузь промисловості, це також фундаментальна наука, яка дозволяє людству завдяки розробці нових технологій залучати до отримання металів, сплавів та виробів із них нові сировинні джерела.*

*Застосування тугоплавких металів є одним з важливих напрямів розвитку сучасної техніки. Перш за все, це зумовлено підвищенням робочих температур енергетичних, транспортних та інших установок. Саме рівень освоєння високих температур багато в чому визначає досягнення й перспективи атомної енергетики, космічної та ракетної техніки, металургії, хімії та багатьох інших галузей.*

## **Бірюкович Л. О. Металургія тугоплавких металів**

Вивчатись в дисципліні будуть як основні принципи та методи кольорової металургії, як галузі виробництва, метали та їх класифікація, основні металургійні процеси, серед яких особливу увагу приділено методам збагачення руд, так і докладно розглядатимуться технології отримання з руд представників різних груп кольорових металів, з особливим акцентом на групи тугоплавких, починаючи від властивостей металів і рудної сировини і закінчуючи областями застосування чистих металів та сплавів на їх основі.

**Метою** дисципліни є підсилення формування у студентів фахових компетентностей спеціальності таких як:

- Здатність застосовувати знання і розуміння наукових фактів, концепцій, теорій, принципів і методів, необхідних для підтримки діяльності в сфері матеріалознавства.
- Здатність обирати технологічний процес та його оптимальні умови для отримання виробів з композиційних, наноструктурованих та порошкових матеріалів.

**Предмет** навчальної дисципліни “Металургія тугоплавких металів” – фізико-хімічні та технологічні умови отримання кольорових рідкісних металів.

**Програмні результати навчання:**

- Уміти поєднувати теорію і практику для розв'язування завдань матеріалознавства
- Уміти застосовувати свої знання для вирішення проблем в новому або незнайомому середовищі
- Знання основних технологій виготовлення, оброблення, випробування матеріалів та умов їх застосування
- Знати інженерні дисципліни, що лежать в основі спеціальності, на рівні, необхідному для досягнення інших результатів програми, в тому числі мати певну обізнаність в їх останніх досягненнях.

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

Дисципліни, знання з яких необхідні для вивчення дисципліни “Металургія тугоплавких металів”:

- Фізика
- Хімія
- Фізична хімія.

Знання, що студент отримає під час вивчення дисципліни «Металургія тугоплавких металів» необхідні для поглибленого вивчення таких нормативних дисциплін, як:

- Фізико-хімічні основи отримання порошків металів, сплавів та сполук у дисперсному стані
- Основи теорії процесів консолідації порошкових та наноструктурованих матеріалів
- Корозія та захист металів

### **3. Зміст навчальної дисципліни**

**Вступ. Організація очного/дистанційного навчання.**

**Розділ 1. Загальні питання металургії кольорових металів.**

Тема 1.1. Основні принципи та методи галузі. Метали та їх класифікація.

Тема 1.2. Основні процеси в технології кольорових металів.

**Розділ 2. Металургія важких металів.**

Тема 2.1. Металургія міді

Тема 2.3. Металургія цинку.

**Розділ 3. Металургія легких металів.**

Тема 3.1. *Металургія алюмінію.*

**Розділ 4. *Металургія благородних металів.***

Тема 4.1. *Металургія золота.*

**Розділ 5. *Металургія тугоплавких металів.***

Тема 5.1. *Металургія титану.*

Тема 5.2. *Металургія вольфраму.*

Тема 5.3. *Металургія молібдену.*

Тема 5.4. *Металургія ніобію і танталу.*

Тема 5.5. *Металургія цирконію.*

**4. Навчальні матеріали та ресурси**

**Базові:**

1. *Металургія тугоплавких металів [Електронний ресурс]: презентації лекцій / уклад.: Л. О. Бірюкович. – Електронні данні. – Київ, 2021. – Режим доступу: <https://classroom.google.com/u/1/w/MjMzMdc5NDMxODU0/tc/MjMzMdc5NDMxODU0>.*

2. *Методичні вказівки до виконання лабораторних робіт з дисципліни “Кольорові метали та сплави” для студентів усіх форм навчання спеціальності 132 “Матеріалознавство” [Електронний ресурс] / уклад.: Л. О. Бірюкович. – Київ : НТУУ “КПІ ім. Ігоря Сікорського”, 2017. – 54 с. – Режим доступу: [https://ela.kpi.ua/bitstream/123456789/19008/1/%d0%9c%d0%92\\_%d0%9a%d0%be%d0%bb%d1%8c%d0%be%d1%80%d0%be%d0%b2%d1%96\\_%d0%bc%d0%b5%d1%82%d0%b0%d0%bb%d0%b8\\_%d1%82%d0%b0\\_%d1%81%d0%bf%d0%bb%d0%b0%d0%b2%d0%b8.pdf](https://ela.kpi.ua/bitstream/123456789/19008/1/%d0%9c%d0%92_%d0%9a%d0%be%d0%bb%d1%8c%d0%be%d1%80%d0%be%d0%b2%d1%96_%d0%bc%d0%b5%d1%82%d0%b0%d0%bb%d0%b8_%d1%82%d0%b0_%d1%81%d0%bf%d0%bb%d0%b0%d0%b2%d0%b8.pdf).*

3. *Металургія кольорових металів [Електронний ресурс] : підручник / В. І. Пожуєв, В. І. Іващенко, І. Ф. Червоний, В. П. Грицай ; під ред. докт. техн. наук, професора Червоного І. Ф. – Ч. 1. – Запоріжжя : ЗДІА, 2007. – 351 с. – Режим доступу : [http://pdf.lib.vntu.edu.ua/books/2021/Chervonii\\_P1\\_2008\\_351.pdf](http://pdf.lib.vntu.edu.ua/books/2021/Chervonii_P1_2008_351.pdf).*

4. *Теоретичні основи процесів кольорової металургії [Текст] : підручник / Ігнат'єв В. С., Пожуєв В. І., Бредихін В. М. [та ін.] : за ред. д. т. н., професора Червоного І. Ф. ; Запоріж. держ. інж. акад. – Запоріжжя : ЗДІА, 2012. – 200 с.*

5. *Металлургия редких металлов [Текст] : учеб. для вузов / А. Н. Зеликман, Б. Г. Коршунов. – 2-е изд, перераб. и доп. – Москва : Metallurgy, 1991. – 432 с.*

**Додаткові:**

6. *Уткин Н. И. Цветная металлургия (технология отрасли) / Н. И. Уткин. – Москва : Metallurgy, 1990. – 448 с.*

7. *Краткая химическая энциклопедия : в 5 томах / отв. ред. И. Л. Кнунянц. – Москва : Советская энциклопедия, 1963.*

8. *Коган Б. И. Редкие металлы. Прошлое, настоящее, будущее / Б. И. Коган. – Москва : Наука, 1978. – 347 с.*

Зазначені базові навчальні матеріали є у вільному доступі у бібліотеці НТУУ КПІ ім. Ігоря Сікорського і мережі Інтернет. Додаткові навчальні матеріали надаються для ознайомлення і глибшого розуміння предмету вивчення дисципліни.

**Навчальний контент**

**5. Методика опанування навчальної дисципліни(освітнього компонента)**

**5.1. Лекційні заняття**

**Розділ 1. Загальні питання металургії кольорових металів.**

**Розділ 1. Загальні питання металургії кольорових металів.**

**Тема 1.1. Основні принципи та методи галузі. Метали та їх класифікація.**

**Заняття 1. Основні принципи та методи галузі. Метали та їх класифікація.**

*Предмет і зміст курсу “Металургія тугоплавких металів”. Задачі курсу, специфіка його вивчення і зв'язок з природничими та технічними дисциплінами. Роль кольорових металів у розвитку енергетики, аерокосмічної техніки, транспорту, радіоелектроніки тощо. Визначення металургії кольорових металів, як області науки та галузі промисловості. Класифікація кольорових металів, їх загальні властивості. Руди і концентрати кольорових металів, їх класифікація, вторинна сировина для одержання кольорових металів. Металургійне паливо, його класифікація і основні властивості.*

**Заняття 2. Продовження. Основні принципи та методи галузі. Метали та їх класифікація.**

*Предмет і зміст курсу “Металургія тугоплавких металів”. Задачі курсу, специфіка його вивчення і зв'язок з природничими та технічними дисциплінами. Роль кольорових металів у розвитку енергетики, аерокосмічної техніки, транспорту, радіоелектроніки тощо. Визначення металургії кольорових металів, як області науки та галузі промисловості. Класифікація кольорових металів, їх загальні властивості. Руди і концентрати кольорових металів, їх класифікація, вторинна сировина для одержання кольорових металів. Металургійне паливо, його класифікація і основні властивості.*

**Тема 1.2. Основні процеси в технології кольорових металів.**

**Заняття 3. Основні процеси в технології кольорових металів.**

*Визначення металургійного процесу, його операції і прийоми. Класифікація і коротка характеристика основних піро- та гідрометалургійних процесів. Продукти металургійного виробництва. Процеси розкриття і збагачення руд. Підготовчі операції. Заклучні операції. Основні процеси збагачення, їх класифікації та коротка характеристика. Продукти збагачення. Спеціальні методи збагачення.*

**Заняття 4. Продовження. Основні процеси в технології кольорових металів.**

*Визначення металургійного процесу, його операції і прийоми. Класифікація і коротка характеристика основних піро- та гідрометалургійних процесів. Продукти металургійного виробництва. Процеси розкриття і збагачення руд. Підготовчі операції. Заклучні операції. Основні процеси збагачення, їх класифікації та коротка характеристика. Продукти збагачення. Спеціальні методи збагачення.*

**Заняття 5. Тематична контрольна робота №1 (30 хв.) Загальні питання металургії кольорових металів.**

**Розділ 2. *Металургія важких металів.***

**Тема 2.1. *Металургія міді***

*Загальні відомості про мідь, властивості міді та її застосування. Характеристика сировини для одержання міді, збагачення мідних руд методом флотації, механізм флотації і апаратурна схема методу флотації. Окисний впал сульфідної сировини, його механізм. Суть методу відпалювання в киплячому шарі та схема його механізму. Плавка на штейн у відбивних печах, продукти методу відбивної плавки. Плавка на штейн в шахтних печах. Конвертування мідних штейнів і його механізм. Вогневе рафінування міді та електролітичне рафінування міді. Сплави міді, латуні двохкомпонентні і багатоконпонентні, бронзи олов'яні, безолов'яні, міднонікелеві сплави.*

**Заняття 6. *Продовження. Металургія міді.***

*Загальні відомості про мідь, властивості міді та її застосування. Характеристика сировини для одержання міді, збагачення мідних руд методом флотації, механізм флотації і апаратурна схема методу флотації. Окисний впал сульфідної сировини, його механізм. Суть методу відпалювання в киплячому шарі та схема його механізму. Плавка на штейн у відбивних печах, продукти методу відбивної плавки. Плавка на штейн в шахтних печах. Конвертування мідних штейнів і його механізм. Вогневе рафінування міді та електролітичне рафінування міді. Сплави міді, латуні двохкомпонентні і багатоконпонентні, бронзи олов'яні, безолов'яні, міднонікелеві сплави.*

**Тема 2.3. *Металургія цинку.***

**Заняття 7.** *Властивості цинку та його сплави. Сировина для отримання цинку та способи його переробки. Випал цинкових концентратів. Вилуговування випалених цинкових концентратів. Електролітичне осадження цинку з розчину.*

**Заняття 8. *Тематична контрольна робота №2 (30 хв.). Металургія важких металів.***

**Розділ 3. *Металургія легких металів.***

**Тема 3.1. *Металургія алюмінію.***

*Металургія алюмінію. Роль алюмінію у суспільному виробництві. Фізичні і фізико-хімічні властивості алюмінію, його електрохімічна особливість. Хімічні властивості алюмінію. Сировина для одержання алюмінію і способи її переробки, технологічна схема переробки алюмінієвих руд. Виробництво глинозему за способом Байера і способом спікання. Одержання алюмінію електролізом криоліто-глиноземних розплавів. Рафінування алюмінію. Застосування алюмінію, алюмінієві сплави, деформовані алюмінієві сплави, зміцнені і незміцнені алюмінієві сплави, литі алюмінієві сплави, їх застосування.*

**Заняття 9. *Продовження. Металургія алюмінію. Роль алюмінію у суспільному виробництві. Фізичні і фізико-хімічні властивості алюмінію, його електрохімічна особливість. Хімічні властивості алюмінію. Сировина для одержання алюмінію і способи її переробки, технологічна схема переробки алюмінієвих руд. Виробництво глинозему за способом Байера і способом спікання. Одержання алюмінію електролізом криоліто-глиноземних розплавів. Рафінування***



## **Бірюкович Л. О. Металургія тугоплавких металів**

*алюмінію. Застосування алюмінію, алюмінієві сплави, деформовані алюмінієві сплави, зміцнені і незміцнені алюмінієві сплави, литі алюмінієві сплави, їх застосування.*

### **Заняття 10. Тематична контрольна робота №3. Металургія легких металів.**

#### **Розділ 4. Металургія благородних металів.**

##### **Тема 4.1. Металургія золота.**

*Металургія золота. Загальні відомості про благородні метали. Властивості золота, сировина для одержання золота і способи її переробки – гравітаційне збагачення, амальгамний метод і метод ціанування. Осадження золота із ціаністих розчинів. Афінаж благородних металів, сплави золота і їх застосування.*

**Заняття 11. Продовження.** *Металургія золота. Загальні відомості про благородні метали. Властивості золота, сировина для одержання золота і способи її переробки – гравітаційне збагачення, амальгамний метод і метод ціанування. Осадження золота із ціаністих розчинів. Афінаж благородних металів, сплави золота і їх застосування.*

#### **Розділ 5. Металургія тугоплавких металів.**

##### **Тема 5.1. Металургія титану**

**Заняття 12.** *Металургія титану. Особливості титану та його значення у суспільному виробництві, фізико-хімічні, хімічні і фізичні властивості титану, його застосування. Сировина для одержання титану і способи її переробки, пірометалургійна підготовка вихідної сировини, відновна плавка і її особливості. Виробництво тетрахлориду титану, варіанти хлорування титановмісних матеріалів, очищення тетрахлориду титану ректифікацією. Металотермічне відновлення титану: магнійтермічний і натрійтермічні способи, відновлення діоксиду титану кальцієм і гідридом кальцію. Рафінування титану, йодидне рафінування. Виробництво компактного титану плавкою титану і способом порошкової металургії. Сплави титану і їх застосування.*

**Заняття 13. Продовження.** *Металургія титану.*

*Особливості титану та його значення у суспільному виробництві, фізико-хімічні, хімічні і фізичні властивості титану, його застосування. Сировина для одержання титану і способи її переробки, пірометалургійна підготовка вихідної сировини, відновна плавка і її особливості. Виробництво тетрахлориду титану, варіанти хлорування титановмісних матеріалів, очищення тетрахлориду титану ректифікацією. Металотермічне відновлення титану: магнійтермічний і натрійтермічні способи, відновлення діоксиду титану кальцієм і гідридом кальцію. Рафінування титану, йодидне рафінування. Виробництво компактного титану плавкою титану і способом порошкової металургії. Сплави титану і їх застосування.*

##### **Тема 5.2. Металургія вольфраму.**

**Заняття 14.** *Загальні відомості про тугоплавкі метали. Їх властивості та області застосування. Особливості технології отримання чистих тугоплавких металів. Загальні відомості про вольфрам, його властивості і застосування. Сировина для одержання вольфраму і методи її переробки. Основні стадії переробки вольфрамових концентратів. Переробка*

## **Бірюкович Л. О. Металургія тугоплавких металів**

*розчинів вольфрамату натрію на вольфрамовий ангідрид, технологічні схеми переробки. Виробництво вольфрамового порошку, компактування порошка вольфраму.*

**Заняття 15. Продовження.** *Загальні відомості про тугоплавкі метали. Їх властивості та області застосування. Особливості технології отримання чистих тугоплавких металів. Загальні відомості про вольфрам, його властивості і застосування. Сировина для одержання вольфраму і методи її переробки. Основні стадії переробки вольфрамових концентратів. Переробка розчинів вольфрамату натрію на вольфрамовий ангідрид, технологічні схеми переробки. Виробництво вольфрамового порошку, компактування порошка вольфраму.*

### **Тема 5.3. Металургія молібдену.**

**Заняття 16.** *Загальні відомості про молібден, властивості молібдену і його застосування. Сировина для одержання молібдену і способи його переробки, окислювальний відпал молібденових концентратів. Виробництво чистого триоксиду молібдену методом сублимації і гідрометалургійним методом. Виробництво металевого молібдену, апаратурне оформлення процесу відновлення  $MoO_3$ . Виробництво компактного ковного молібдену методом порошкової металургії і плавкою в електродугових печах.*

**Заняття 17. Продовження.** *Загальні відомості про молібден, властивості молібдену і його застосування. Сировина для одержання молібдену і способи його переробки, окислювальний відпал молібденових концентратів. Виробництво чистого триоксиду молібдену методом сублимації і гідрометалургійним методом. Виробництво металевого молібдену, апаратурне оформлення процесу відновлення  $MoO_3$ . Виробництво компактного ковного молібдену методом порошкової металургії і плавкою в електродугових печах.*

### **Тема 5.4. Металургія ніобію і танталу.**

**Заняття 18.** *Металургія ніобію і танталу. Загальні відомості про тантал і ніобій, галузі застосування: електровакуумна техніка і електротехніка, хімічне машинобудування, виробництво жароміцних і твердих сплавів. Мінерали, руди і рудні концентрати для одержання танталу і ніобію. Способи переробки тантало-ніобієвих концентратів, переробка танталіта-колумбіта методом сплавлення з їдким натрієм, розкладенням плавиковою кислотою. Розділення танталу і ніобію методом дрібної кристалізації та іншими методами. Металотермічні способи одержання порошків танталу і ніобію /натрійтермічним методом/, електролізом, відновленням хлоридів. Виробництво компактних ковких тантала і ніобія методом порошкової металургії і плавкою в дузі і в електронному промені, регенерація металевих відходів танталу і ніобію.*

**Заняття 19. Продовження.** *Металургія ніобію і танталу. Загальні відомості про тантал і ніобій, галузі застосування: електровакуумна техніка і електротехніка, хімічне машинобудування, виробництво жароміцних і твердих сплавів. Мінерали, руди і рудні концентрати для одержання танталу і ніобію. Способи переробки тантало-ніобієвих концентратів, переробка танталіта-колумбіта методом сплавлення з їдким натрієм, розкладенням плавиковою кислотою. Розділення танталу і ніобію методом дрібної кристалізації та іншими методами. Металотермічні способи одержання порошків танталу і*

ніобію /натрійтермічним методом/, електролізом, відновленням хлоридів. Виробництво компактних ковких тантала і ніобія методом порошкової металургії і плавкою в дузі і в електронному промені, регенерація металевих відходів танталу і ніобію

**Тема 5.5. Металургія цирконію.**

**Заняття 20.** Основні відомості про цирконій. Сировина для отримання цирконію: мінерали, руди та рудні концентрати. Продукти переробки цирконієвих концентратів. Способи розкладання цирконієвих концентратів. Розкладання циркона сплавленням із їдким натром або спіканням з вапном. Виділення цирконію із солянокислих та сірчанокислих розчинів. Переробка циркона спіканням з фторосилікатом калію. Отримання циркона відновленням вугіллям з отриманням карбіта або карбонітрида. Виробництво чотирихлористого цирконію. Способи розділення цирконію і гафнію. Виробництво цирконію. Магнійтермічних способів відновлення хлориду цирконію. Відновлення фтороциконату калію натрієм. Відновлення двоокиса цирконія кальцієм і гідридодом кальцію. Отримання цирконію електролізом. Спосіб термічної дисоціації (йодидний спосіб). Виробництво компактного цирконію.

**Заняття 21. Продовження.** Основні відомості про цирконій. Сировина для отримання цирконію: мінерали, руди та рудні концентрати. Продукти переробки цирконієвих концентратів. Способи розкладання цирконієвих концентратів. Розкладання циркона сплавленням із їдким натром або спіканням з вапном. Виділення цирконію із солянокислих та сірчанокислих розчинів. Переробка циркона спіканням з фторосилікатом калію. Отримання циркона відновленням вугіллям з отриманням карбіта або карбонітрида. Виробництво чотирихлористого цирконію. Способи розділення цирконію і гафнію. Виробництво цирконію. Магнійтермічних способів відновлення хлориду цирконію. Відновлення фтороциконату калію натрієм. Відновлення двоокиса цирконія кальцієм і гідридодом кальцію. Отримання цирконію електролізом. Спосіб термічної дисоціації (йодидний спосіб). Виробництво компактного цирконію

**Заняття 22. Залік.**

**5.2. Лабораторні заняття**

**Заняття 1.** Вступ. Організація очного/дистанційного навчання. Проведення лекційних і лабораторних занять. Вимоги до протоколу лабораторних робіт. Рейтингова система оцінювання.

**Заняття 2. Лабораторна робота №1.** Окисний відпал сіркових сполук металів.

**Заняття 3. Лабораторна робота №1.** Окисний відпал сіркових сполук металів.

**Заняття 4. Лабораторна робота №2.** Отримання металів відновленням їх оксидів.

**Заняття 5. Лабораторна робота №2.** Отримання металів відновленням їх оксидів.

**Заняття 6. Лабораторна робота №3.** Отримання металів методом цементації.

**Заняття 7. Лабораторна робота №3.** Отримання металів методом цементації.

**Заняття 8. Лабораторна робота №4.** Визначення жаростійкості тугоплавких металів і їх сполук.

**Заняття 9. Лабораторна робота №4.** Визначення жаростійкості тугоплавких металів і їх сполук.



## **6. Самостійна робота студента/аспіранта**

*Самостійна робота студента (58 годин.) складається з:*

- *підготовки до лекцій – 24 год;*
- *підготовки до лабораторних робіт, яка полягає у написанні протоколу – 16 год;*
- *підготовки до тематичних контрольних робіт – 12 год, по 4 год на кожну ТКР;*
- *підготовки до заліку – 6 год.*

## **Політика та контроль**

### **7. Політика навчальної дисципліни (освітнього компонента)**

#### **Правила відвідування занять.**

*Відвідування лекційних занять є бажаним, хоча і не обов'язковим. Відвідування лекційних занять дозволить студентам не тільки опанувати теоретичні знання безпосередньо на лекції, але і задати викладачу питання, що виникають під час викладання матеріалу лекції, побачити зразки мінералів руд кольорових металів.*

*Відвідування лабораторних занять є обов'язковим.*

#### **Правила поведінки на заняттях.**

*На усіх заняттях, лекційних і лабораторних, вітається відключення звукових сигналів телефонів.*

*Під час проведення лабораторних робіт у очному режимі в лабораторії №022-9 корпусі студенти повинні суворо дотримуватись правил техніки безпеки.*

*Умовою допуску до виконання лабораторної роботи є наявність у студента написаного протоколу лабораторної роботи.*

*За дистанційної форми навчання у сервісі Telegram викладач створює групу, назва якої складаються із номера групи і назви дисципліни, до якою староста групи приєднує усіх студентів. Студенти отримують індивідуальний доступ до завдання для лабораторної роботи у дистанційному класі GoogleClassRoom "Металургія рідкісних металів", куди ж завантажують оформлений протокол роботи для перевірки не пізніше тижня після виконання роботи. Перевірка здійснюється викладачем упродовж наступного тижня.*

*Перескладання тематичних контрольних робіт проводиться за взаємною домовленістю студентів і викладача.*

*Перескладання заліку проводиться під час додаткової сесії за положенням НТУУ "КПІ ім. Ігоря Сікорського" відповідно до графіку перескладань оприлюдненому на сайті НН ІМЗ ім. Є. О. Патона.*

*Усі учасники освітнього процесу: викладачі і здобувачі в процесі вивчення дисципліни мають керуватись принципами академічної доброчесності, передбаченими «Кодексом честі Національного технічного університету України «Київський політехнічний інститут»» <https://kpi.ua/code>.*

### **8. Види контролю та рейтингова система оцінювання результатів навчання (PCO)**

#### **8.1. Види контролю:**

- *Поточний контроль: лабораторні роботи, модульна контрольна робота розбита на 3 тематичні контрольні роботи (ТКР);*

- *Календарний контроль: проводиться двічі на семестр як моніторинг поточного стану виконання вимог силабусу.*
- *Семестровий контроль: залік*

*Кожний вид робіт оцінюється за 100-бальною шкалою. Семестрова оцінка формується як середня із суми оцінок за усі види робіт, що виконуються упродовж семестру:*

$$O_{\text{семестр}} = \frac{\sum_{1-4} O_{\text{ЛР}} + \sum_{1-3} O_{\text{ТР}}}{7}.$$

## **8.2. Критерії нарахування балів.**

### **Лабораторні роботи.**

*До кожної лабораторної роботи студент повинен підготувати протокол, який складається із:*

- *номера;*
- *назви;*
- *мети;*
- *теоретичних відомостей, до яких включають основні визначання та умовні позначення;*
- *порядок виконання.*

*За дистанційної форми навчання напередодні заняття студенти завантажують написаний відруки протокол до GoogleClassRoom для перевірки. На занятті студенти допускаються до тестів з теорії лабораторної роботи. Після чого викладач проводить презентацію online для ознайомлення студентів із обладнанням і алгоритмом проведення лабораторної роботи. В кінці лабораторної роботи студенти отримують доступ до результатів дослідження. Упродовж тижня студенти оформляють протокол лабораторної роботи відповідно до вимог завдання і завантажують на перевірку до GoogleClassRoom.*

*За очної і дистанційної форми навчання кожна виконана і оформлена лабораторна робота оцінюється максимально у 100 балів за такими критеріями:*

- *підготовлений до лабораторної роботи протокол у відповідності до вимог – 10 балів;*
- *знання теорії лабораторної роботи – 30 балів;*
- *виконання лабораторної роботи, проведення розрахунків за результатами дослідження та їх обговорення – 50 балів;*
- *оформлення результатів відповідно до вимог і захист – 10 балів.*

*Штрафні бали призначаються за:*

- *відсутність протоколу – 10 балів;*
- *протокол, що не відповідає вимогам – 5 балів;*
- *несамостійна робота на лабораторному занятті – 5 балів.*

### **Тематичні контрольні роботи.**

*Тематична контрольна робота №1 «Загальні питання металургії кольорових металів». На проведення роботи відводиться 1 академічна година. Студенти за очної форми навчання отримують завдання, що складається із 2 теоретичних питань (Додаток А).*

## Бірюкович Л. О. Металургія тугоплавких металів

За дистанційної форми навчання студенти отримують доступ до тестового завдання GoogleForm у дистанційному класі GoogleClassRoom, куди ж завантажують виконане завдання для перевірки.

Позитивна оцінка за ТКР №1 складає 60–100 балів.

**Тематична контрольна робота №2 «Металургія тугоплавких металів».** На проведення і перевірку роботи відводиться 1 академічна година. Студенти за очної форми навчання отримують завдання, що складається із 2 теоретичних питань (Додаток Б).

За дистанційної форми навчання студенти отримують доступ до тестового завдання у GoogleClassRoom, куди ж завантажують виконане завдання для перевірки.

Позитивна оцінка за ТКР №2 складає 60–100 балів.

**Тематична контрольна робота №3 «Металургія розсіяних і легких металів».** На проведення і перевірку роботи відводиться 1 академічна година. Студенти за очної форми навчання отримують завдання, що складається із 2 теоретичних питань (Додаток В).

За дистанційної форми навчання студенти отримують доступ до тестового завдання у GoogleClassRoom, куди ж завантажують виконане завдання для перевірки.

Позитивна оцінка за ТКР №3 складає 60–100 балів.

### Календарний контроль.

Календарний контроль (КК) проводиться на 7-8 та 14-15 тижнях семестру навчання. Для позитивного оцінювання 1-го КК студенту необхідно оформити і захистити ЛР №1 щонайменше на 50 балів і отримати мінімум 50 балів за ТКР №1. Для позитивного оцінювання 2-го КК студенту необхідно отримати мінімум по 50 балів за лабораторні роботи №2 і №3 та по 50 балів за ТКР №2.

Таблиця графіку проведення занять:

Тижні	1	2	3	4	5	6	7	8	КК 1	9
Заняття	Вступ		ЛР 1		ЛР 1		ЛР 2			ЛР2
Max-min балів			50-100		50-100		50-100		50 %	50-100

Продовження таблиці графіку проведення занять:

Тижні	10	11	12	13	14	15	КК 2	16	17	18
Заняття		ЛР 3		ЛР 3		ЛР 4			ЛР 4	Залік
Max-min балів		50-100		50-100		50-100	50 %		50-100	60-100

### Залік.

Умовою допуску до заліку є виконання усіх лабораторних робіт та ТКР.

Студенти, середня оцінка яких за завдання, що виконувались упродовж семестру склала не менше 60 балів мають можливість отримати оцінку, згідно таблиці відповідності рейтингових балів оцінкам за університетською шкалою.

Для підвищення рейтингової оцінки студент може написати залікову контрольну роботу, але у цьому випадку попередній рейтинг студента скасовується і він отримує оцінку з урахуванням

*результатів залікової контрольної роботи, згідно таблиці відповідності рейтингових балів оцінкам за університетською шкалою.*

Таблиця відповідності рейтингових балів оцінкам за університетською шкалою:

<i>Кількість балів</i>	<i>Оцінка</i>
100-95	Відмінно
94-85	Дуже добре
84-75	Добре
74-65	Задовільно
64-60	Достатньо
Менше 60	Незадовільно
Не виконані умови допуску	Не допущено

*За очної форми навчання залікова контрольна робота проводиться письмово. На проведення залікової контрольної роботи виділяється 2 академічні години часу.*

*Залікова контрольна робота складається із 5 питань, відповідно по одному питанню із кожного розділу.*

*За дистанційної форми навчання ЗКР представляє собою тестові завдання у GoogleForm, що знаходяться у дистанційному класі. На проведення залікової контрольної роботи виділяється 2 академічні години часу.*

*Сумарна максимальна оцінка складає 100 балів.*

#### **9. Додаткова інформація з дисципліни (освітнього компонента)**

- *студенти можуть отримати 10 балів за сертифікати проходження дистанційних чи онлайн курсів за тематикою дисципліни.*

#### **Робочу програму навчальної дисципліни (силабус):**

**Складено** доцентом, к. т. н., доцентом, Бірюкович Ліною Олегівною

**Ухвалено** кафедрою ВТМ та ПМ (протокол № 21 від 8 липня 22 р.)

**Погоджено** Методичною комісією ІМЗ ім. Є. О. Патона (протокол № 10/22 від 10 липня 2022 р.)

**ДОДАТОК А**

**Питання для тематичної контрольної роботи № 1  
з розділу «Загальні питання металургії кольорових металів»**

1. *Класифікація руд в залежності від присутніх металовмісних компонентів.*
2. *Класифікація руд за кількістю присутніх компонентів.*
3. *Металургія як галузь промисловості і область науки.*
4. *Основна кінцева мета металургійного виробництва та прийоми, за допомогою яких вона реалізується.*
5. *На які дві великі групи поділяються метали? Дати визначення.*
6. *Які процеси відносяться до пірометалургійним?*
7. *Які процеси відносяться до гідрометалургійним?*
8. *Види відпалів.*
9. *Види рудних плавок.*
10. *Види рафінувальних плавок.*
11. *Види гідрометалургійних процесів.*
12. *Шлаки рудних і руднотермічних плавок.*
13. *Класифікація металургійних газів.*
14. *Основні продукти процесів збагачення.*
15. *Дати визначення процесу збагачення і перелічити основні види.*
16. *З яких операцій складається процес збагачення?*
17. *Дати визначення процесу збагачення і перелічити основні види.*
18. *Класифікація металургійних пилів.*



**Питання для тематичної контрольної роботи №2  
з розділу «Металургія важких металів»**

1. *Цинк, його властивості, застосування, сировина та способи отримання цинку.*
2. *Відпал цинкових концентратів.*
3. *Вилуговування відпалених цинкових концентратів.*
4. *Електролітичне осадження цинку з цинкових розчинів.*
5. *Мідь, її властивості, застосування, сировина та способи отримання міді.*
6. *Способи збагачення сульфідних мідних руд. Окисний випал мідних концентратів у киплячому шарі.*
7. *Шахтна плавка мідних концентратів.*
8. *Плавка у відбивних та електричних печах сирих мідних концентратів.*
9. *Плавка у відбивних та електричних печах випалених мідних концентратів.*
10. *Конвертування мідних штейнів.*
11. *Рафінування чорнової міді.*

**Питання для тематичної контрольної роботи №3  
з розділу «Металургія легких металів»**

1. *Алюміній, його властивості та застосування. Сировина для отримання алюмінію та способи її переробки.*
2. *Методи отримання глинозему. Виробництво глинозему методом Байєра.*
3. *Методи отримання глинозему. Виробництво глинозему методом спікання.*
4. *Електроліз криоліт-глиноземного розплаву.*
5. *Рафінування алюмінію.*