

**Комунальна установа
"Центр професійного розвитку педагогічних працівників"
Новомосковської міської ради**



Як працювати в Google Classroom: покрокова інструкція

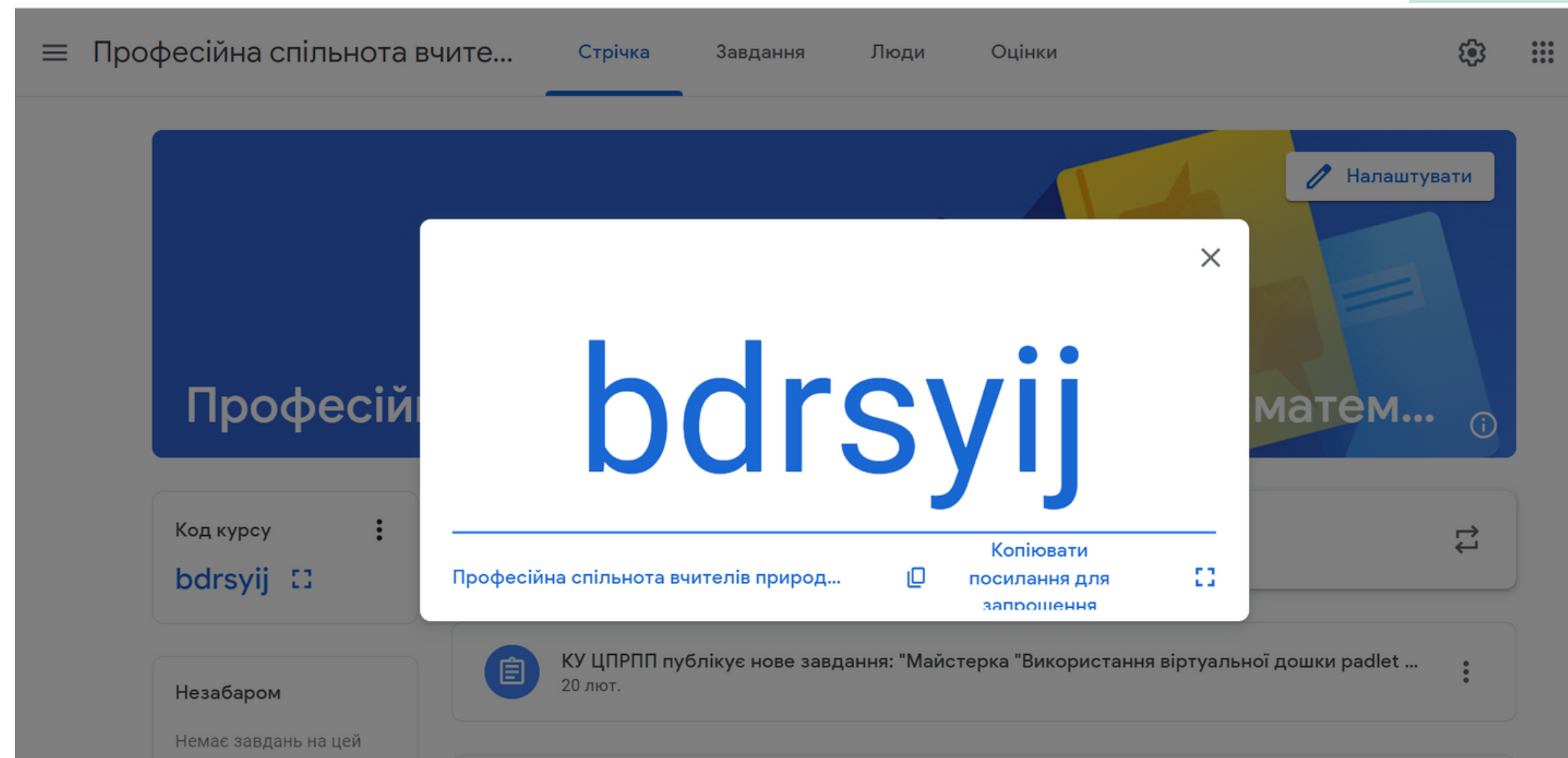
**Майстерка
для педагогів природничо-математичного циклу
закладів загальної середньої освіти міста Новомосковська**

02 березня 2023 року

Google Classroom

для учителів природничо-математичного циклу
ЗЗСО міста Новомосковська

Google Classroom: покрокова інструкція



ФУНКЦІОНАЛ



КОМУНІКАЦІЯ УЧАСНИКІВ

ОРГАНІЗАЦІЯ РОБОТИ

ВИКОРИСТАННЯ ДОДАТКІВ GOOGLE

ПЕРЕВАГИ ТА НЕДОЛІКИ



Google Classroom в організації дистанційного навчання

Послідовність роботи в Google Classroom



Поширювати
серед учнів
необхідні
навчальні
матеріали

Організувати
запис учнів
в клас

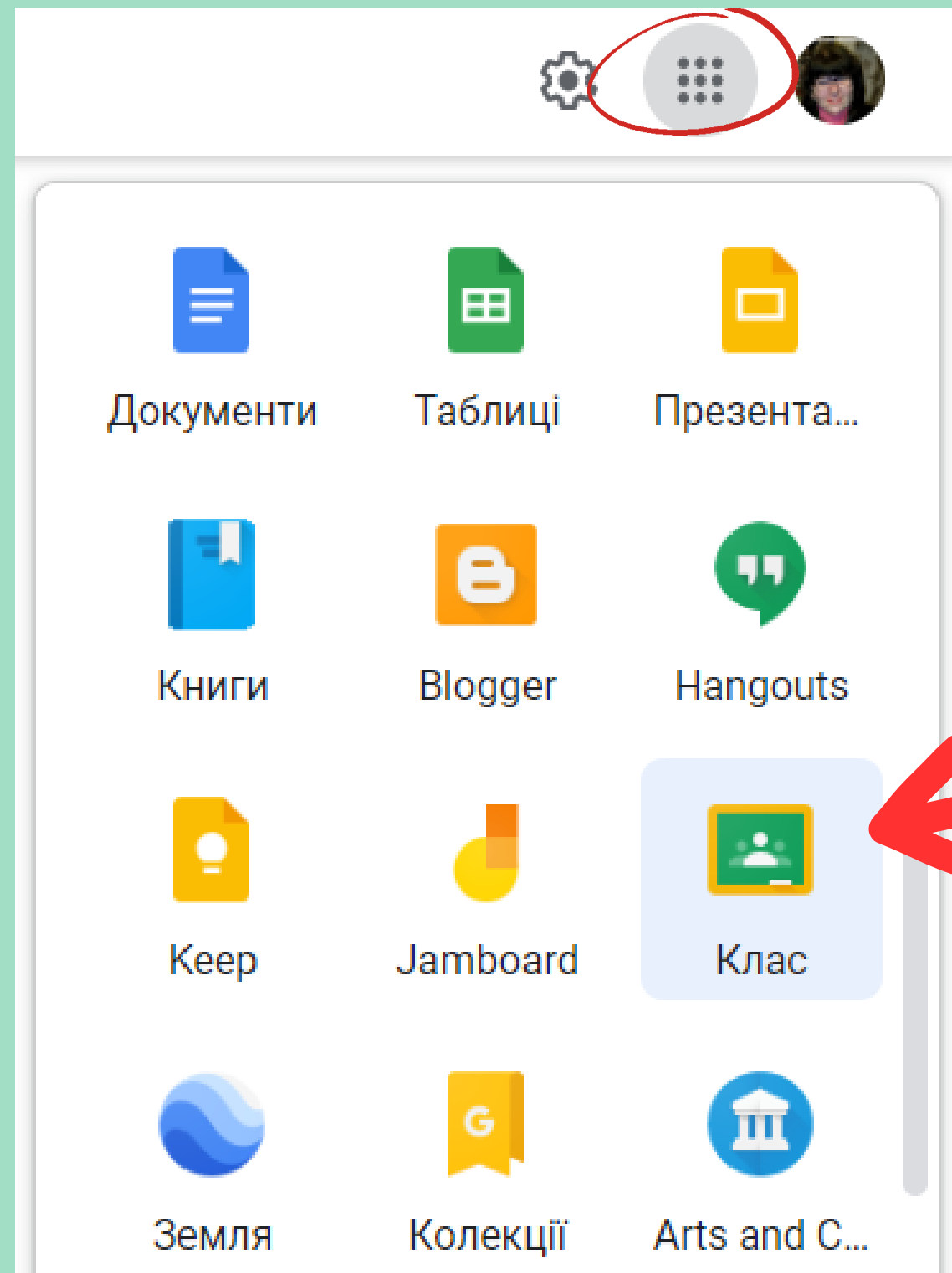
Оцінювати
завдання учнів
і стежити за
їхнім прогресом

Запропонувати
завдання
для учнів

Створити
свій
клас

Організувати
спілкування
учнів

Де знайти додаток Google Classroom ?



Додатки Google в освітній діяльності: аргументи "за"

Google Classroom: покрокова інструкція

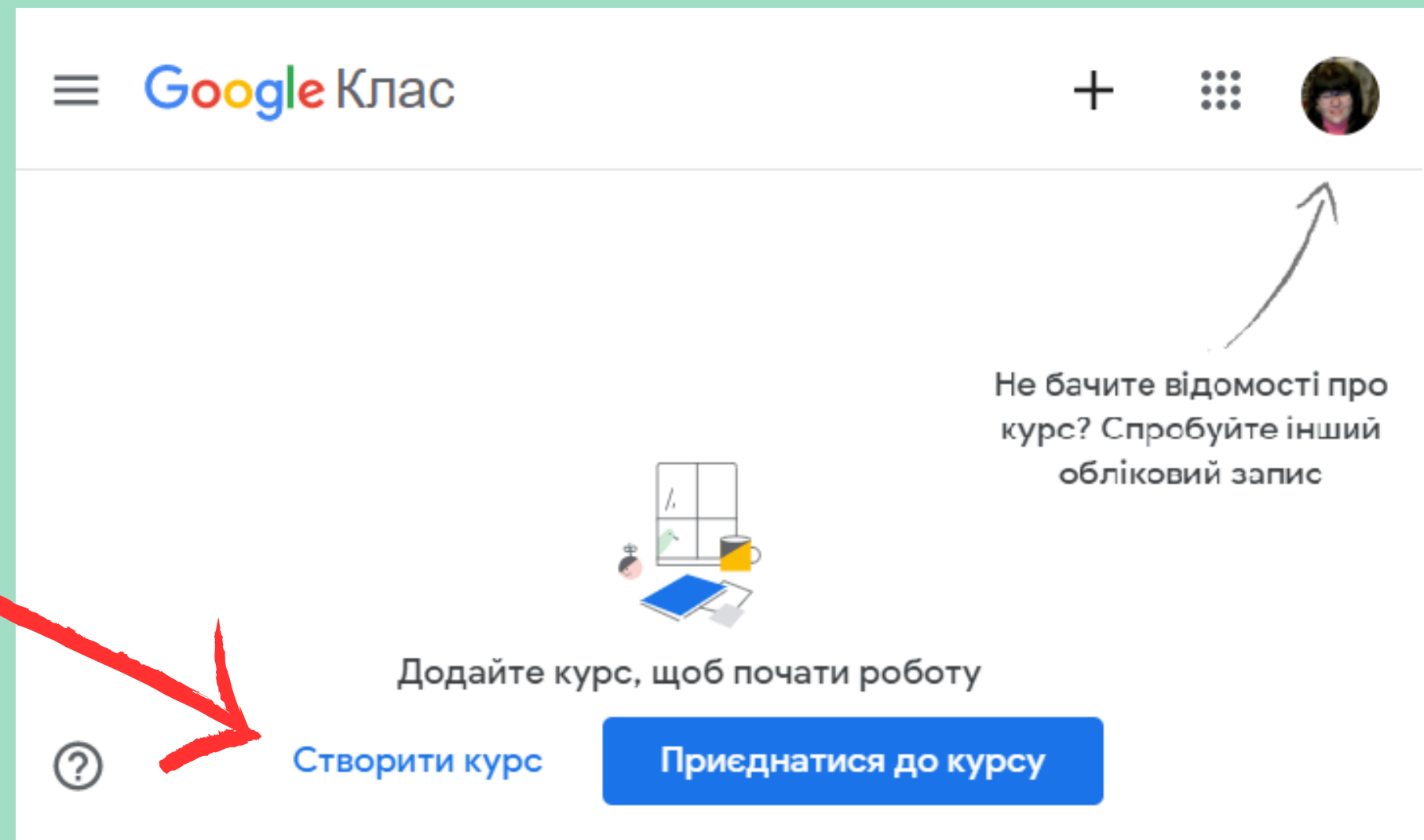
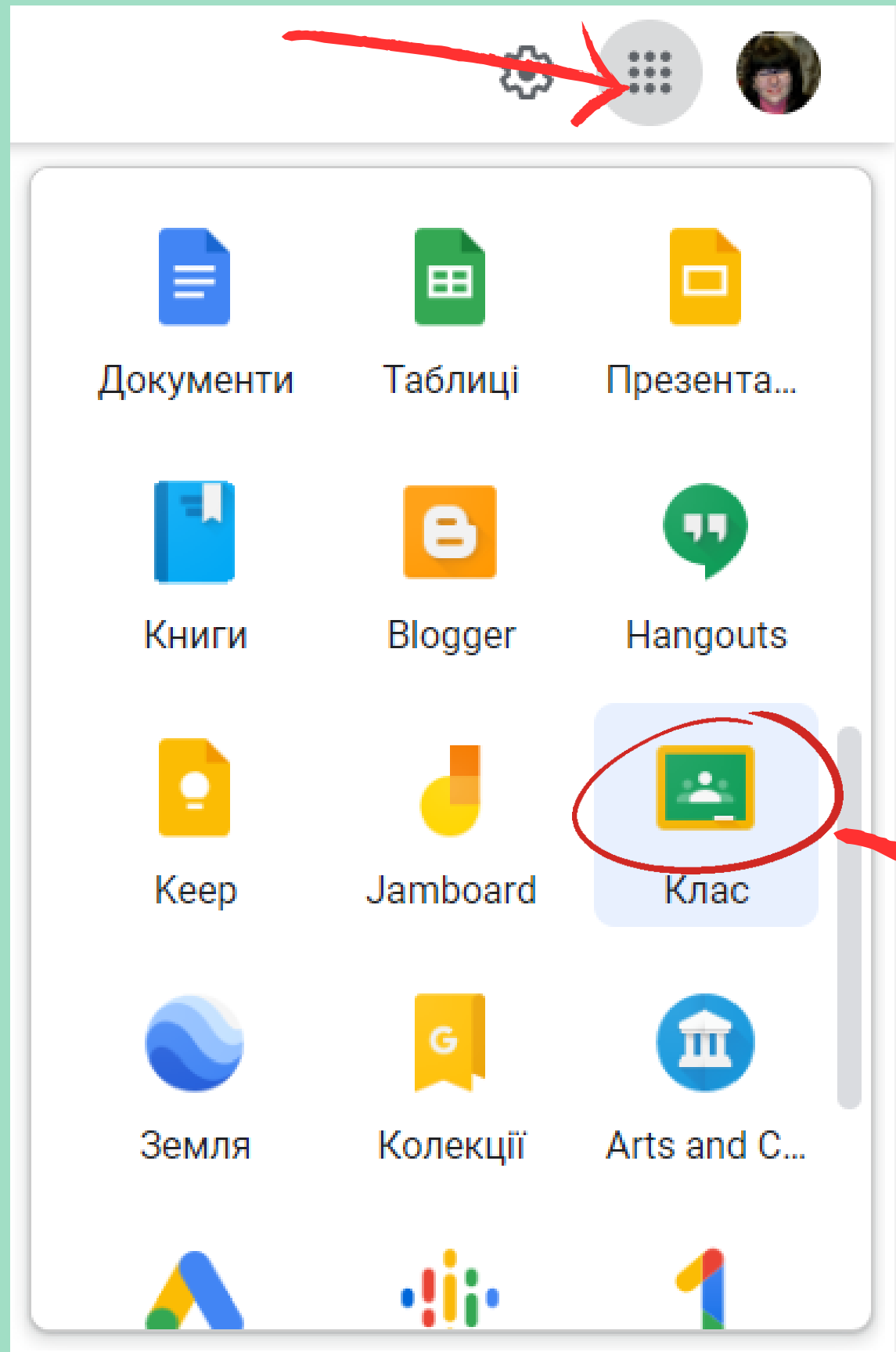


Тренувальна підключка



- створення навчального курсу;
- тема розділу;
- тема уроку (назву);
- покрокова інструкція до виконання завдання уроку;
- посилання на дидактичні матеріали;
- налаштування завдання (для кого, кількість балів, термін виконання, налаштування публікації);
- відеоконференція Google Meet;
- Google Форма;
- перевірка робіт через Photorea

1. Створення навчального курсу



Створення навчального курсу

Користуєтеся додатком Клас зі студентами в навчальному закладі?

У такому разі, щоб користуватися Класом, ваш заклад освіти має спершу створити обліковий запис [Google Workspace for Education](#). [Докладніше](#)

Google Workspace for Education дає навчальним закладам змогу визначати, до яких служб Google їх студенти матимуть доступ, а також забезпечує високий рівень [конфіденційності й захисту](#), що дуже важливо в освітній сфері. Студенти не можуть користуватися додатком Google Клас у навчальному закладі за допомогою приватних облікових записів.

Я прочитав(-ла) примітку вище та не користуюся додатком Клас зі студентами в навчальному закладі

[Назад](#)

[Продовжити](#)

Створити курс

Назва курсу (обов'язково)

Розділ

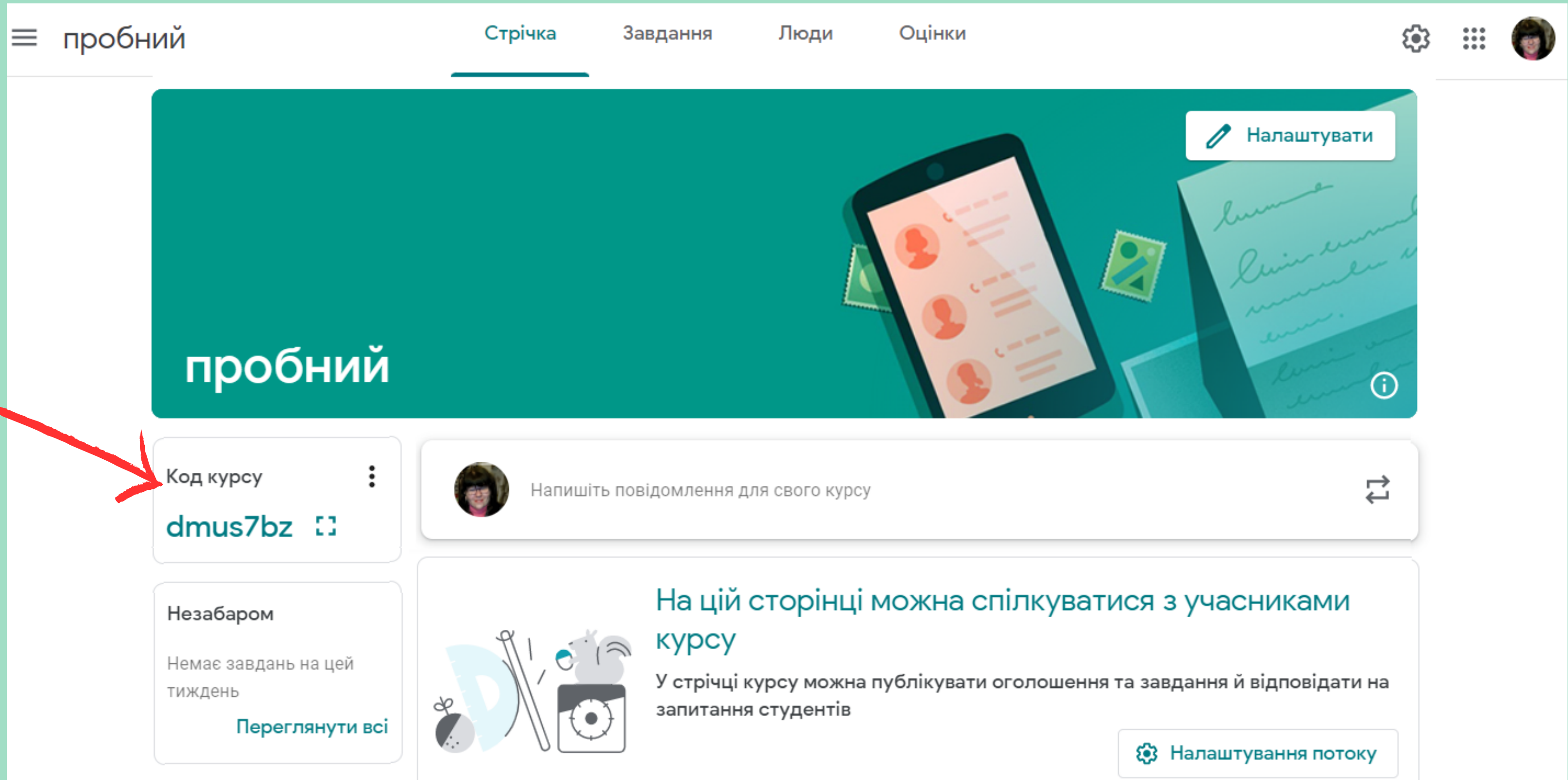
Тема

Аудиторія

[Скасувати](#)

[Створити](#)

2. Запрошення до курсу



пробний

Стрічка Завдання Люди Оцінки

Налаштувати

пробний

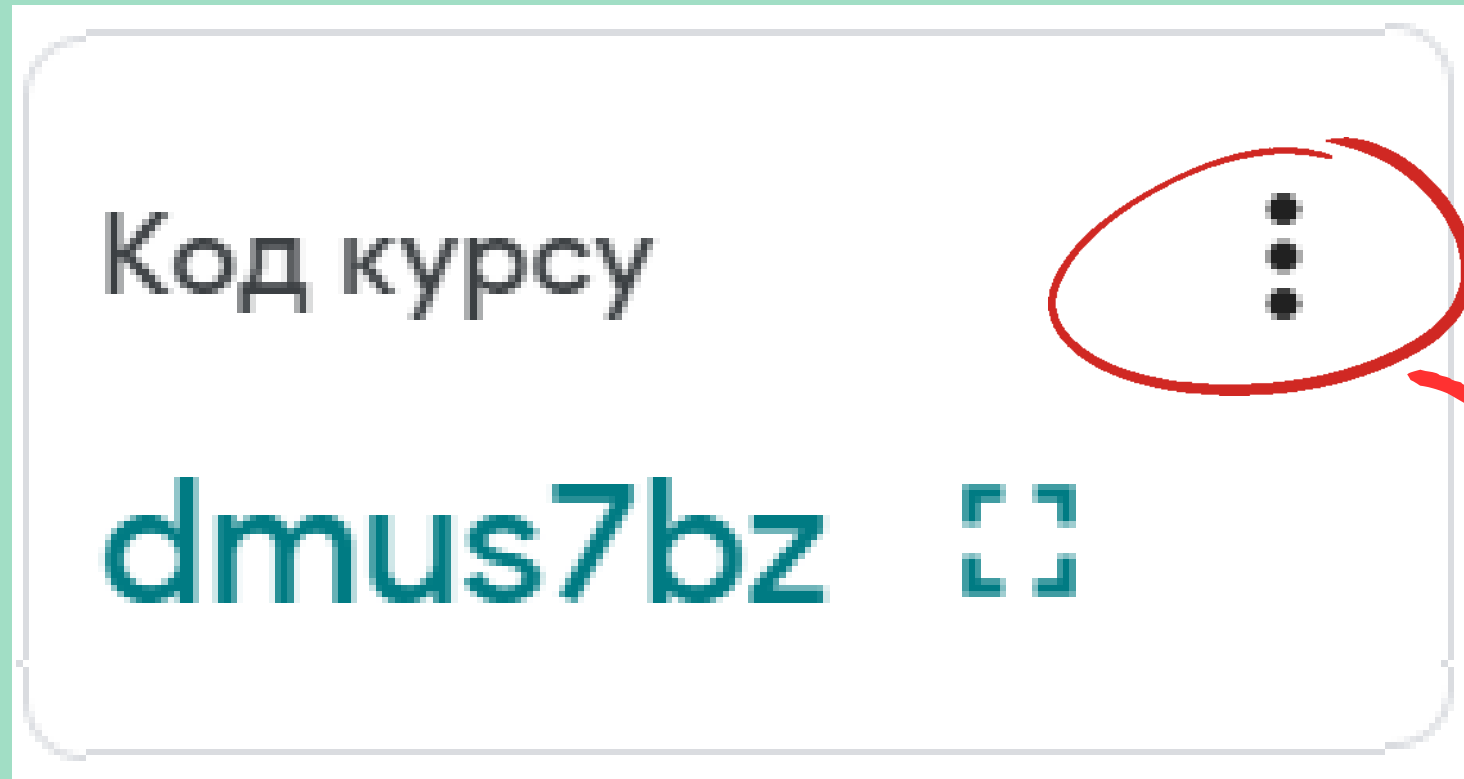
Код курсу
dmus7bz


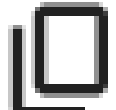


Незабаром
Немає завдань на цей тиждень
Переглянути всі

Напишіть повідомлення для свого курсу

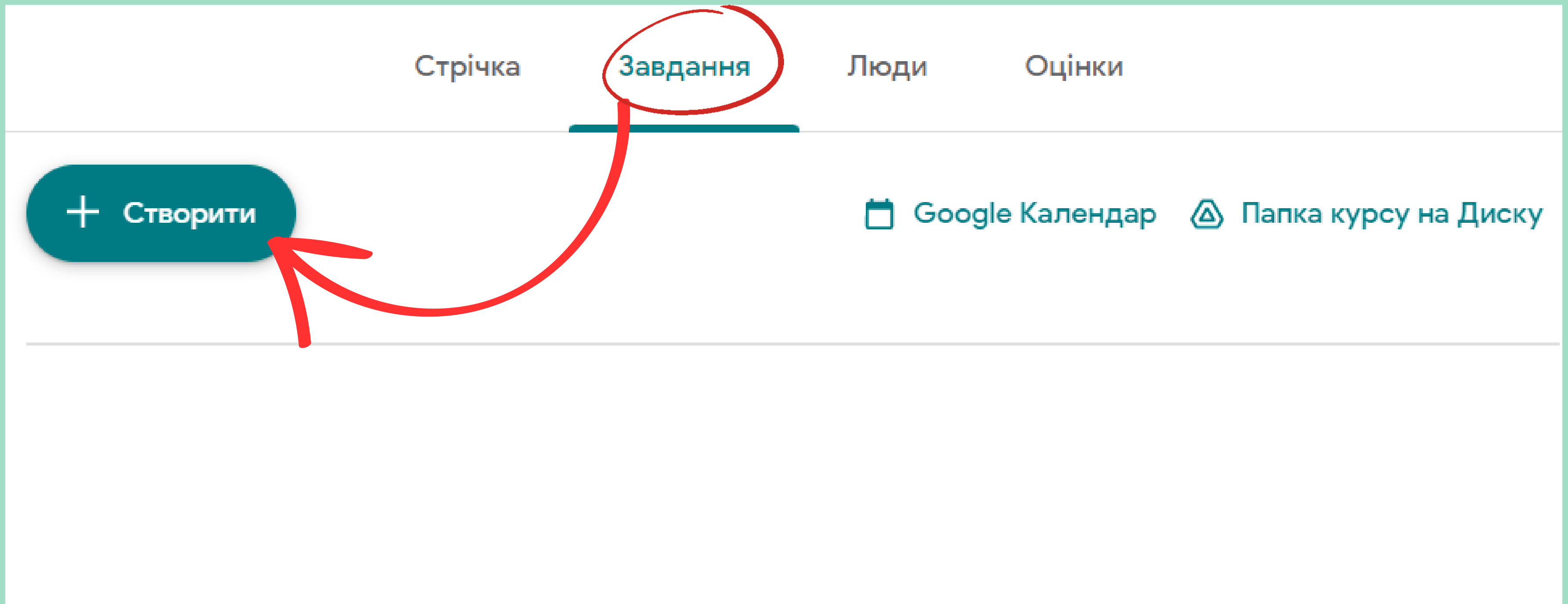
На цій сторінці можна спілкуватися з учасниками курсу
У стрічці курсу можна публікувати оголошення та завдання й відповідати на запитання студентів
Налаштування потоку

Запрошення до курсу



-  Скопіювати посилання
-  Скопіювати код курсу
-  Скинути код курсу
-  ВІМКНУТИ

3. Створення теми розділу



Створення теми розділу

Стрічка

Завдання

Люди

Оцінки

+ Створити

Google Календар Папка курсу на Диску



Завдання



Завдання з тестом



Запитання



Матеріал



Використати наявний допис



Тема

ойно до неї буде додано завдання

Створення теми розділу

+ Створити

- Завдання
- Завдання з тестом
- Запитання
- Матеріал
- Використати наявний допис
- Тема**

Додати тему

Тема

Скасувати **Додати**

Стрічка **Завдання** Люди Оцінки

Усі теми

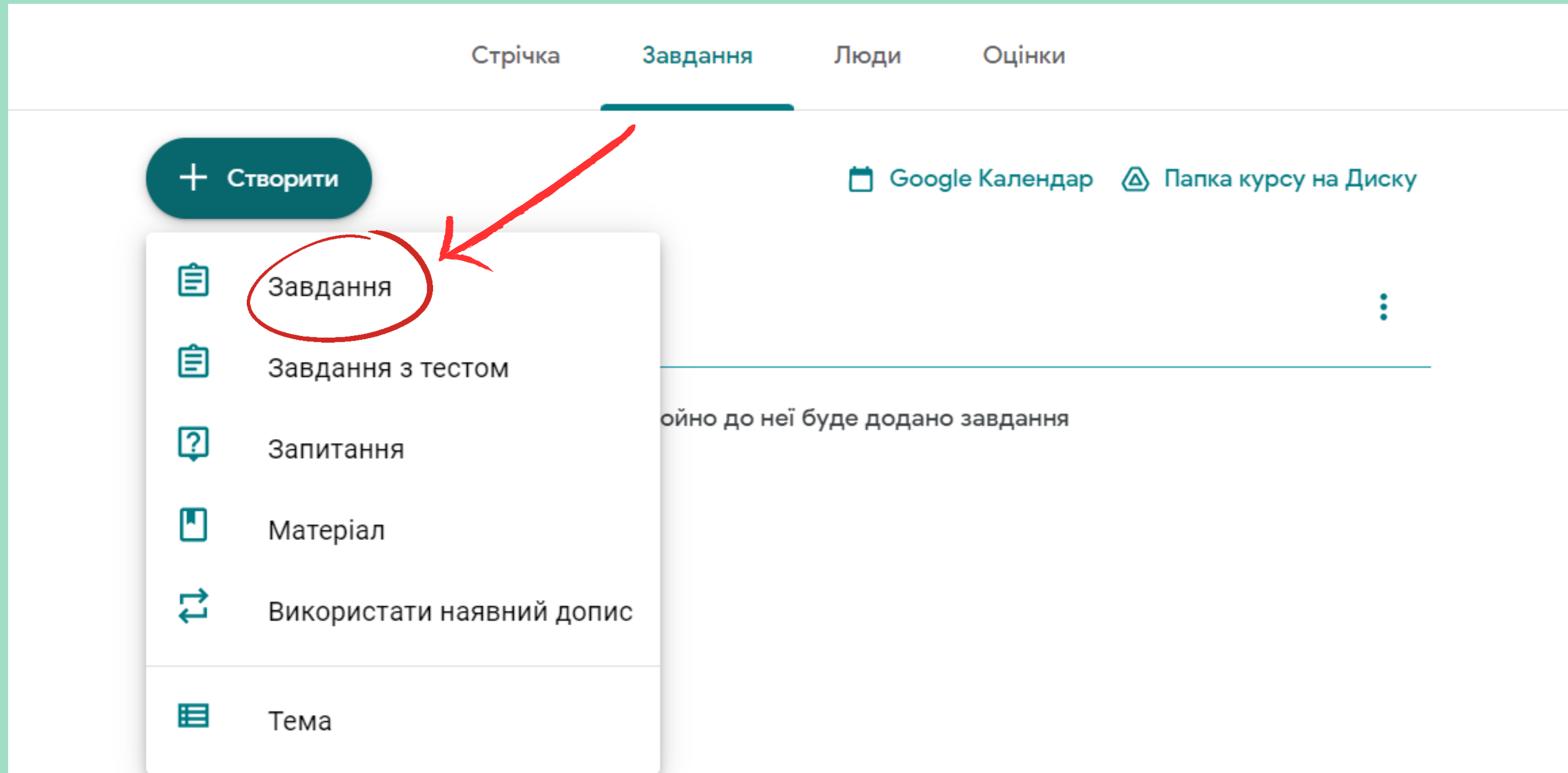
+ Створити

Google Календар Папка курсу на Диску

Тема розділу 1

Студенти зможуть переглядати тему, щойно до неї буде додано завдання

4. Створення завдання уроку



The screenshot displays a course management interface with a top navigation bar containing the tabs: Стрічка, Завдання, Люди, and Оцінки. The 'Завдання' tab is currently selected. Below the navigation bar, there is a '+ Створити' button and two utility links: 'Google Календар' and 'Папка курсу на Диску'. A dropdown menu is open, listing several options: 'Завдання', 'Завдання з тестом', 'Запитання', 'Матеріал', 'Використати наявний допис', and 'Тема'. The 'Завдання' option is circled in red, and a red arrow points to it from the 'Завдання' tab. The main content area shows a message: 'ойно до неї буде додано завдання'.

Стрічка Завдання Люди Оцінки

+ Створити

Google Календар Папка курсу на Диску

Завдання

Завдання з тестом

Запитання

Матеріал

Використати наявний допис

Тема

ойно до неї буде додано завдання

Створення завдання уроку

+ Створити

- Завдання**
- Завдання з тестом
- Запитання
- Матеріал
- Використати наявний допис

Тема

Завдання Призначити

Для: пробний Усі студенти

Бали: 100



Термін виконання: Без терміну

Тема: Без теми

Категорія: + Категорія

Назва

Вказівки (необов'язково)

B I U  

Вкласти

- Диск
- YouTube
- Створити
- Завантажити
- Посилання

Створення завдання уроку

+ Створити

- Завдання
- Завдання з тестом
- Запитання
- Матеріал
- Використати наявний допис

Тема

Завдання Призначити

Назва
Тема уроку 1

Вказівки (необов'язково)
1. Переглянути ...
2. Виконати...|

В I U ☰ ✕

Власти

- Диск
- YouTube
- Створити
- Завантажити
- Посилання

Для:
пробний Усі студенти

Бали
100

Термін виконання
Без терміну

Тема
Без теми

Категорія
+ Категорія

5. Додавання дидактичних матеріалів




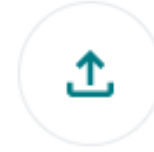

× Завдання Призначити

Назва
Тема уроку 1

Вказівки (необов'язково)
1. Переглянути ...
2. Виконати...|

B *I* U ☰ ✕

Вкласти

 Диск  YouTube  Створити  Завантаж
ити  Посиланн
я

Для:
пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали
100 ▼


Термін виконання
Без терміну ▼


Тема
Без теми ▼


Категорія
[+ Категорія](#)

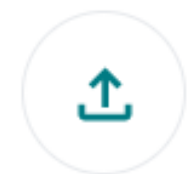
Додавання дидактичних матеріалів


Вкласти

 Диск

 YouTube

 Створити

 Завантажити

 Посилання

Вставити файли з Google Диска

Виконати пошук на Ди...

ОСТАННІ ЗАВАНТАЖЕННЯ **МІЙ ДИСК** ІЗ ЗІРОЧКОЮ

My Drive

Папки


Classroom


Файли


1Розробка

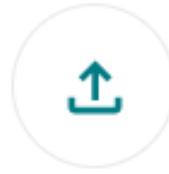
Додавання дидактичних матеріалів


Вкласти


 Диск


 YouTube


 Створити

 Завантаж
ИТИ

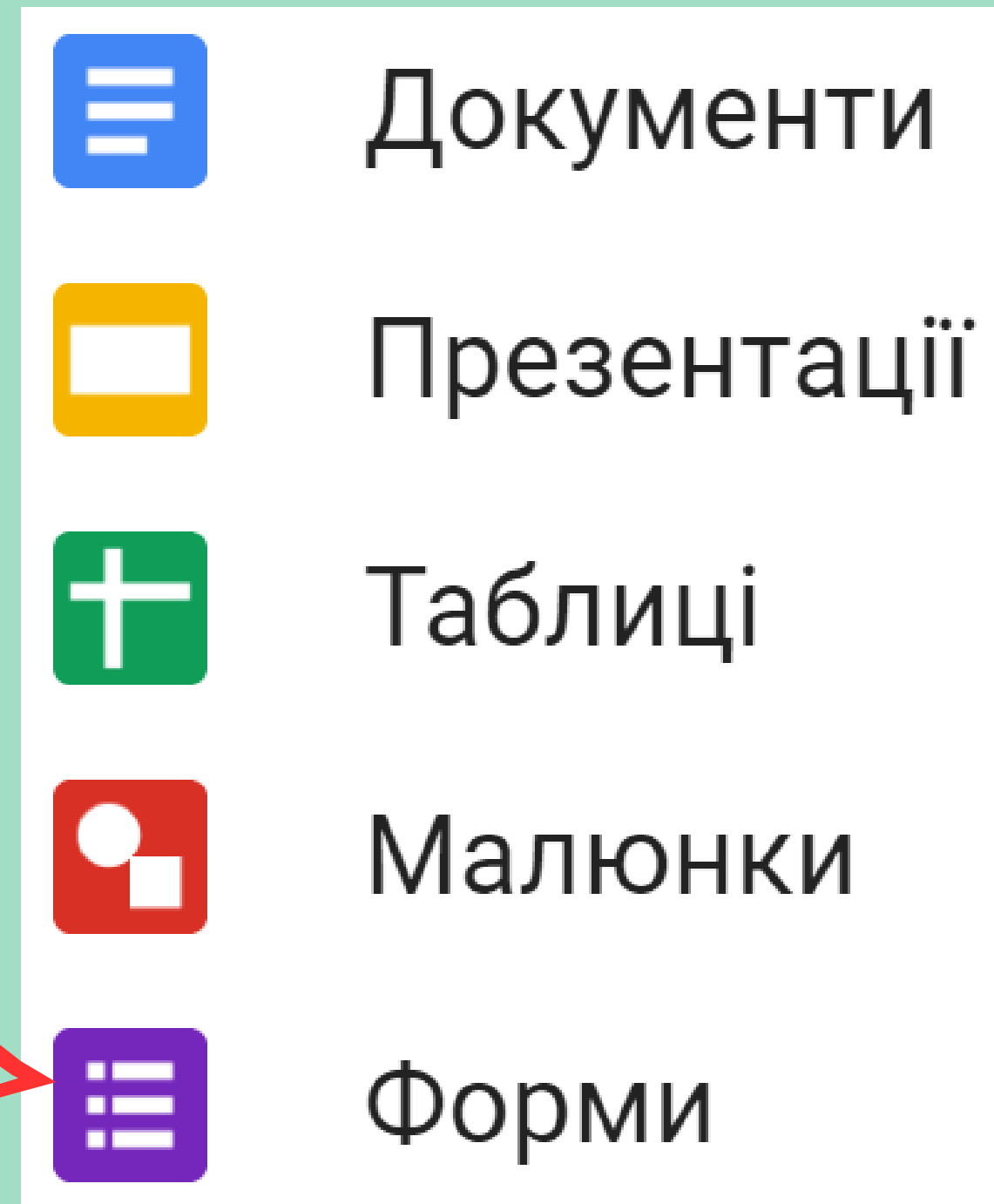
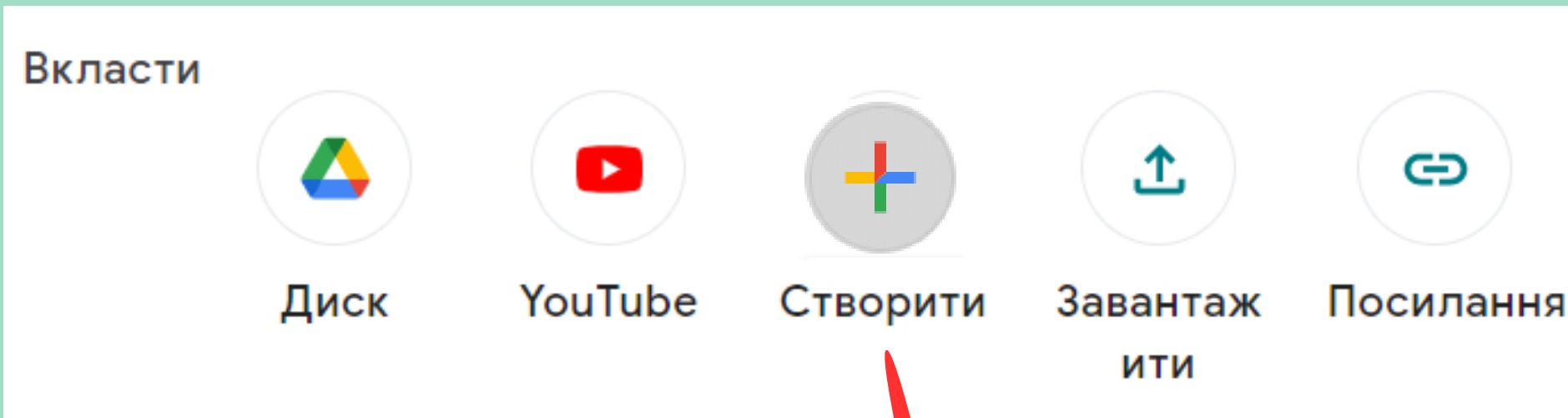
 Посилання

 YouTube ? X

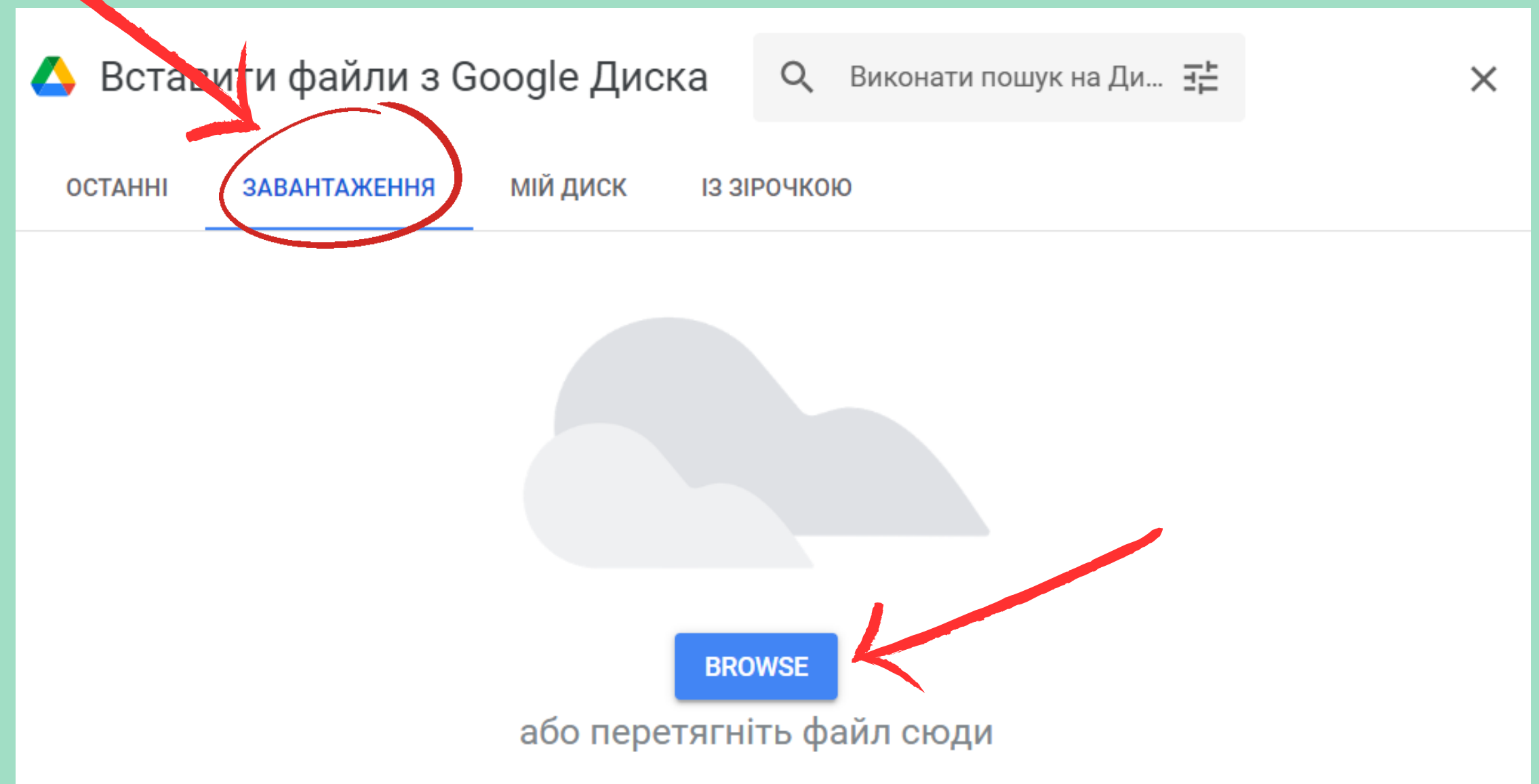
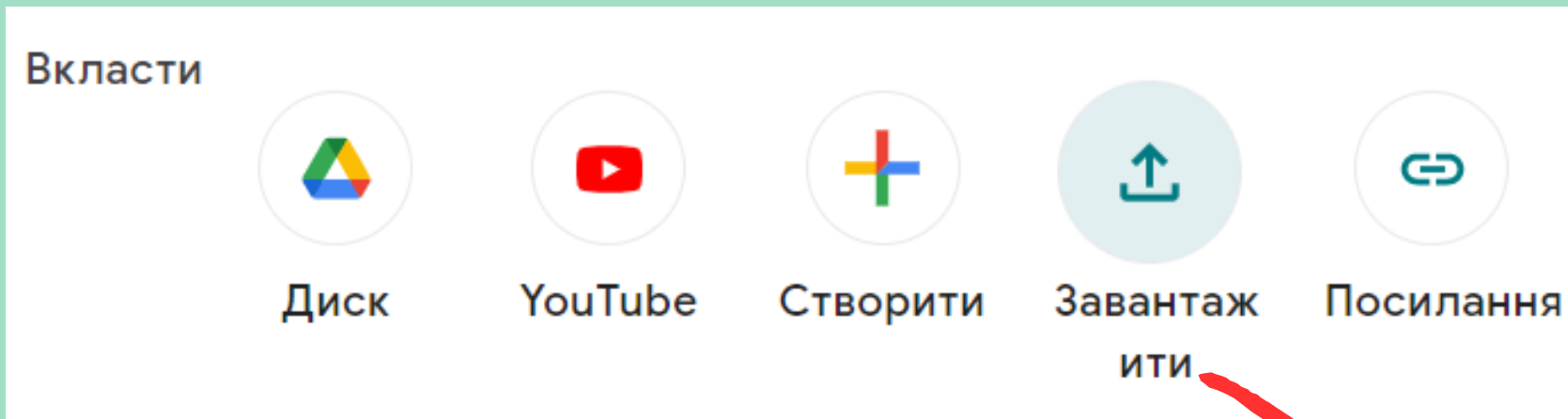




Додавання дидактичних матеріалів




Додавання дидактичних матеріалів



Додавання дидактичних матеріалів

Вкласти



Диск YouTube Створити Завантажити Посилання

The image shows a horizontal menu with five items. Each item consists of a circular icon and a text label below it. From left to right: 1. A colorful triangle icon (Google Drive) with the label 'Диск'. 2. A red play button icon (YouTube) with the label 'YouTube'. 3. A multi-colored plus sign icon (Create) with the label 'Створити'. 4. An upward-pointing arrow icon (Upload) with the label 'Завантажити'. 5. A blue link icon (Link) with the label 'Посилання'. The 'Посилання' icon and label are highlighted with a light blue background.

Додати посилання

Посилання

Скасувати Додати посилання

The image shows a dialog box titled 'Додати посилання'. It contains a text input field with the placeholder text 'Посилання'. Below the input field are two buttons: 'Скасувати' (Cancel) and 'Додати посилання' (Add link). A red arrow points from the 'Посилання' icon in the menu above to the top of the dialog box. Another red arrow points from the 'Додати посилання' button in the dialog box to the right.

6. Налаштування завдання




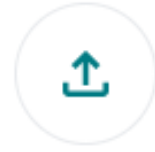

× 📄 Завдання Призначити ▾

Назва
Тема уроку 1

Вказівки (необов'язково)
1. Переглянути ...
2. Виконати...|

B *I* U ☰ ✕

Вкласти

Диск YouTube Створити Завантажити Посилання

Для:
пробний ▾ **Усі студенти** ▾

Бали
100 ▾

Термін виконання
Без терміну ▾

Тема
Без теми ▾

Категорія
+ Категорія

Налаштування завдання

Призначити ▼

Для:

пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали

100 ▼

Термін виконання

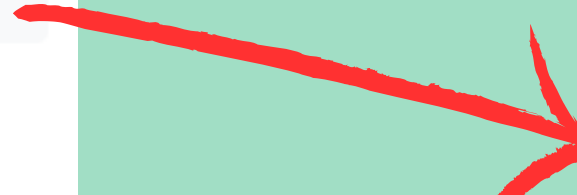





Без терміну ▼

Тема

Без теми ▼

Категорія

+ Категорія

- 
-  Усі студенти
 -  Альбіна Ладчук
 -  Анастасія Шапо...
 -  Богдана Болту...
 -  Віка Кукота

Налаштування завдання

Призначити ▼

Для:

пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали

100 ▼

Термін виконання

Без терміну ▼

Тема

Без теми ▼

Категорія

+ Категорія

Бали

12 ▼

Без оцінки

Налаштування завдання

Призначити ▼

Для:

пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали

12 ▼

Термін виконання

Без терміну ▼

Тема

Без теми ▼

Категорія

+ Категорія

Термін (дата й час)

2 бер. 2023 р. ×

12:40| ×

Налаштування завдання

Призначити ▼

Для:

пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали

12 ▼

Термін виконання

чт, 2 бер., 12:40 ▼

Тема

Без теми ▼

Категорія

+ Категорія

Тема



Без теми ▲

Без теми

Створити тему

Тема розділу 1

7. Публікація завдання






✕  Завдання Призначити 



Назва
Тема уроку 1


Вказівки (необов'язково)
1. Переглянути ...
2. Виконати...


B *I* U ☰ ✕


Вкласти

 Диск  YouTube  Створити  Завантажити  Посилання


Для:
пробний  Усі студенти 

Бали
12 

Термін виконання
чт, 2 бер., 12:40 

Тема
Тема розділу 1 

Категорія
[+ Категорія](#)



Публікація завдання

Призначити ▼

Для:

пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали

12 ▼

Термін виконання

чт, 2 бер., 12:40 ▼

Тема

Тема розділу 1 ▼

Категорія

+ Категорія

Призначити

Запланувати

Зберегти як чернетку

Публікація завдання

Призначити ▼

Для:

пробний ▼ Усі студенти ▼

Бали

12 ▼

Термін виконання

чт, 2 бер., 12:40 ▼

Тема

Тема розділу 1 ▼

Категорія

+ Категорія

Призначити

Запланувати

Зберегти як чернетку

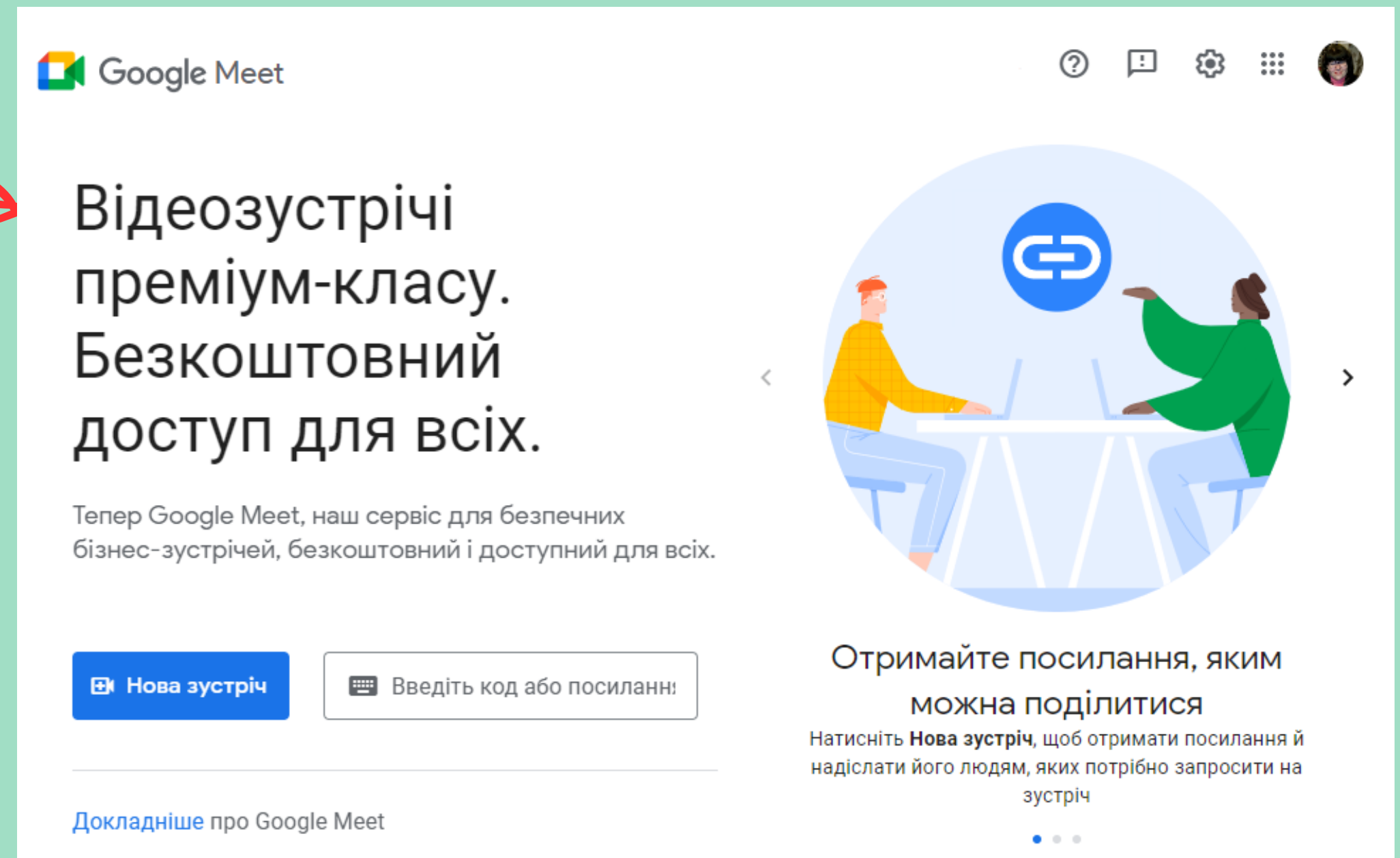
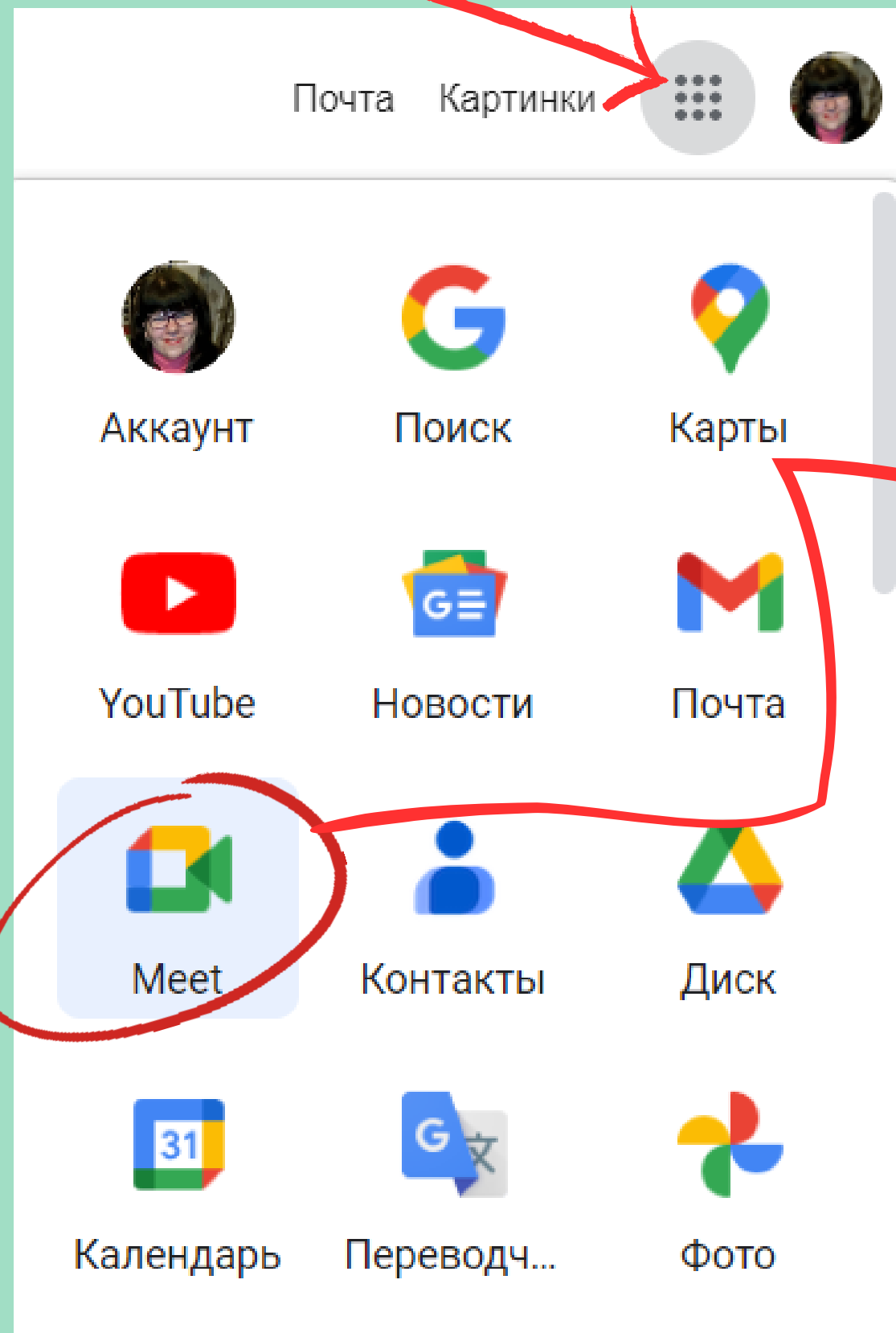
Дата публікації завдання

28 лют. 2023 р. ▼

09:00

Скасувати **Запланувати**

8. Створення відеозустрічі Google Meet



Створення відеозустрічі Google Meet

Google Meet

Відеозустрічі преміум-класу. Безкоштовний доступ для всіх.




Тепер Google Meet, наш сервіс для безпечних бізнес-зустрічей, безкоштовний і доступний для всіх.

Нова зустріч Введіть код або посилання




Докладніше про Google Meet

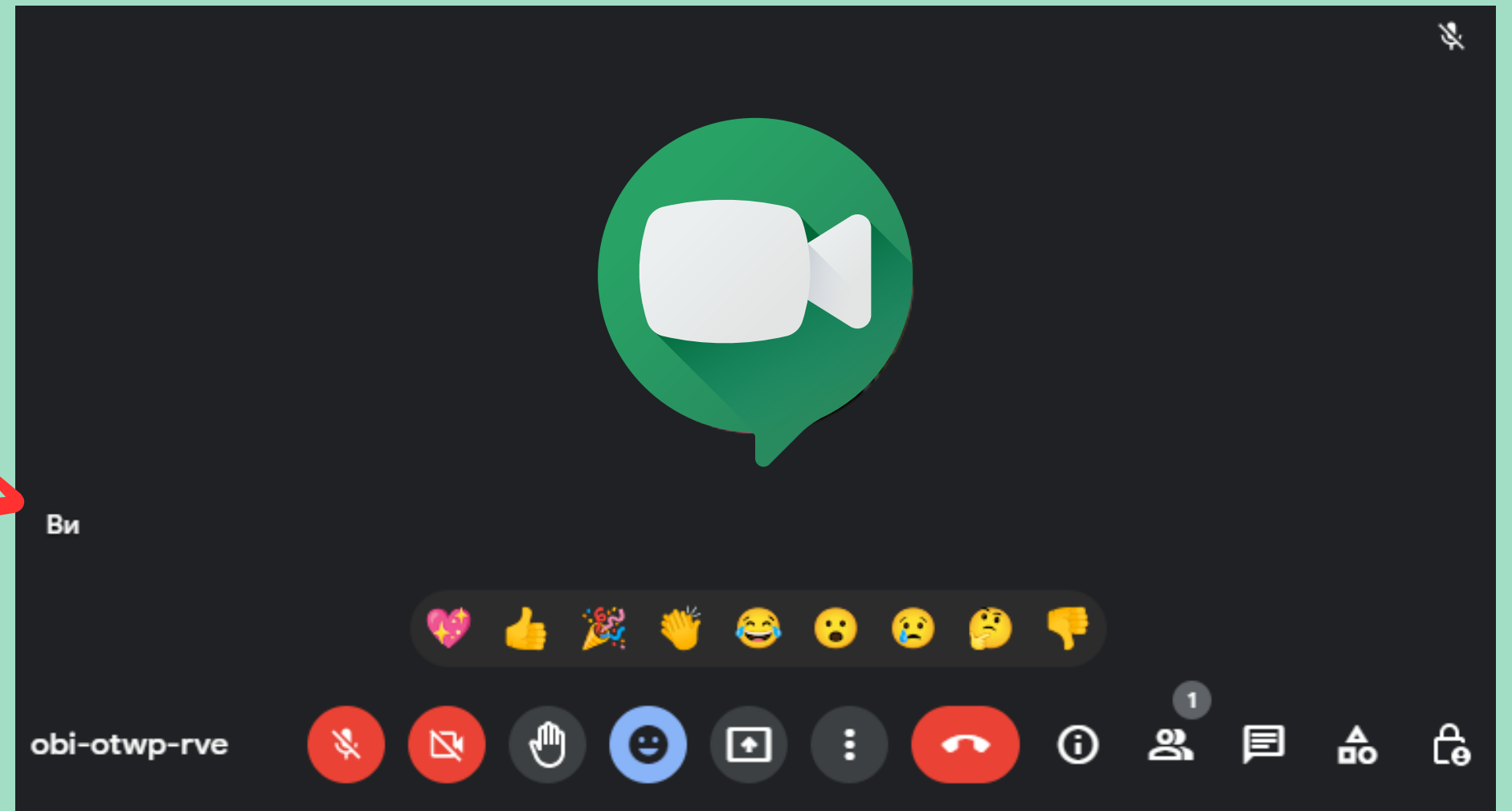
Отримайте посилання, яким можна поділитися

Натисніть **Нова зустріч**, щоб отримати посилання й надіслати його людям, яких потрібно запросити зустріч




-  Створити зустріч на майбутнє
-  Почати зустріч
-  Запланувати зустріч у Google Календарі

Створення відеозустрічі Google Meet

-  Створити зустріч на майбутнє
-  Почати зустріч
-  Запланувати зустріч у Google Календарі



Створення відеозустрічі Google Meet





-  Створити зустріч на майбутнє
-  Почати зустріч
-  **Запланувати зустріч у Google Календарі**

× **Додайте назву** Зберегти


24 лют. 2023 14:00 – 15:00 24 лют. 2023 Часовий пояс


Увесь день Не повторювати

Деталі події Знайти час



 **Приєднатися через Google Meet**   


meet.google.com/sjy-crve-trf · До 100 гостей







 Додайте місце

 Сповіщення 30 хв. ×

Додати сповіщення

 Олена Гончар 

 Зайнятий(-а) Видимість за умовчанням ?

  **B** *I* U    

Додайте опис




Гості

Додайте гостей

Дозволи гостей


- Змінювати подію
- Запрошувати інших
- Переглядати список гостей

Створення відеозустрічі Google Meet

-  Створити зустріч на майбутнє
-  Почати зустріч
-  Запланувати зустріч у Google Календарі

Посилання для вашої зустрічі ✕

Скопіюйте це посилання й надішліть його тим людям, яких хочете запросити на зустріч. Не забудьте зберегти посилання, щоб мати змогу використовувати його пізніше.

meet.google.com/gwz-jgdx-eff 

**Комунальна установа
"Центр професійного розвитку педагогічних працівників"
Новомосковської міської ради**

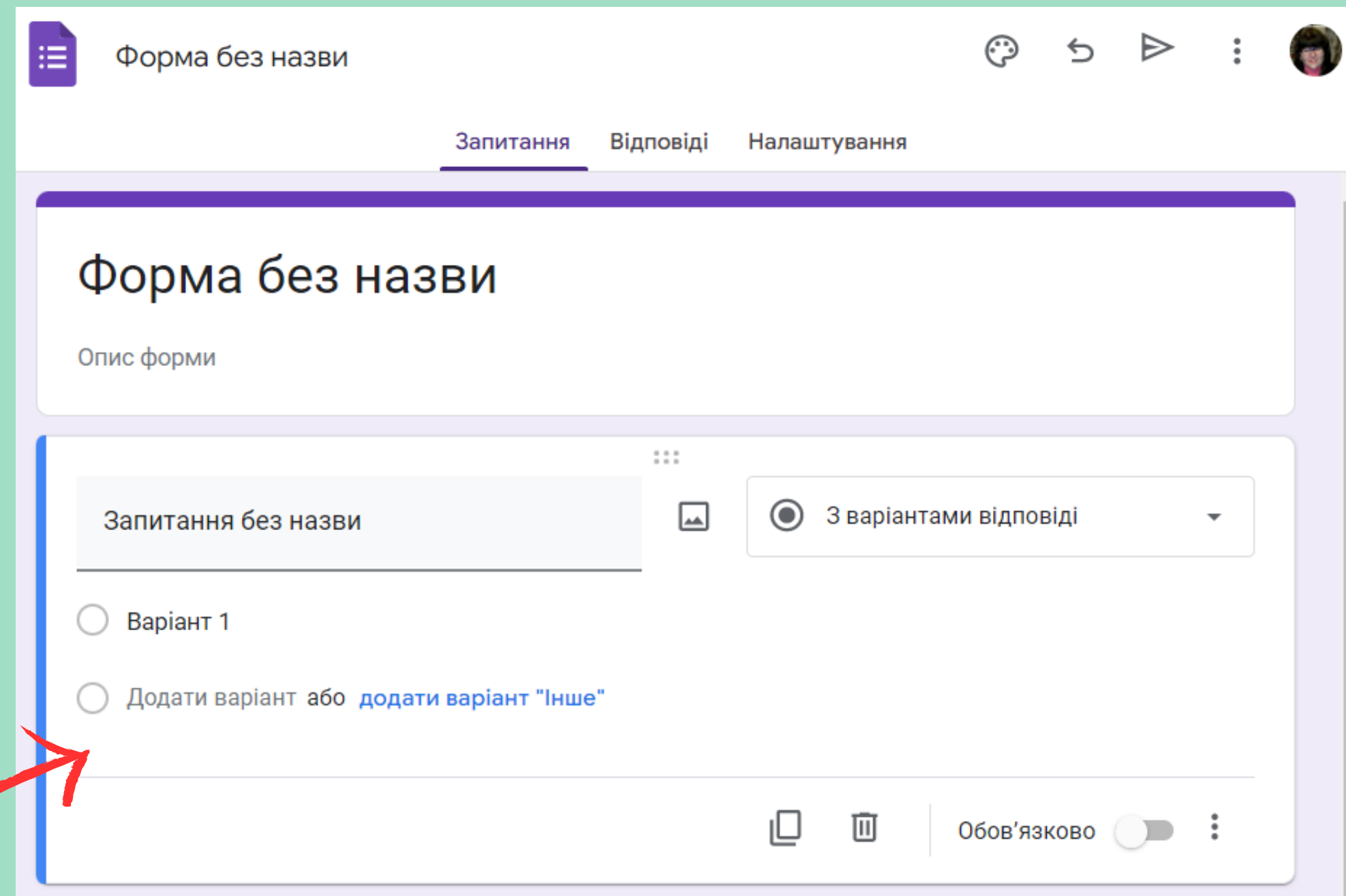
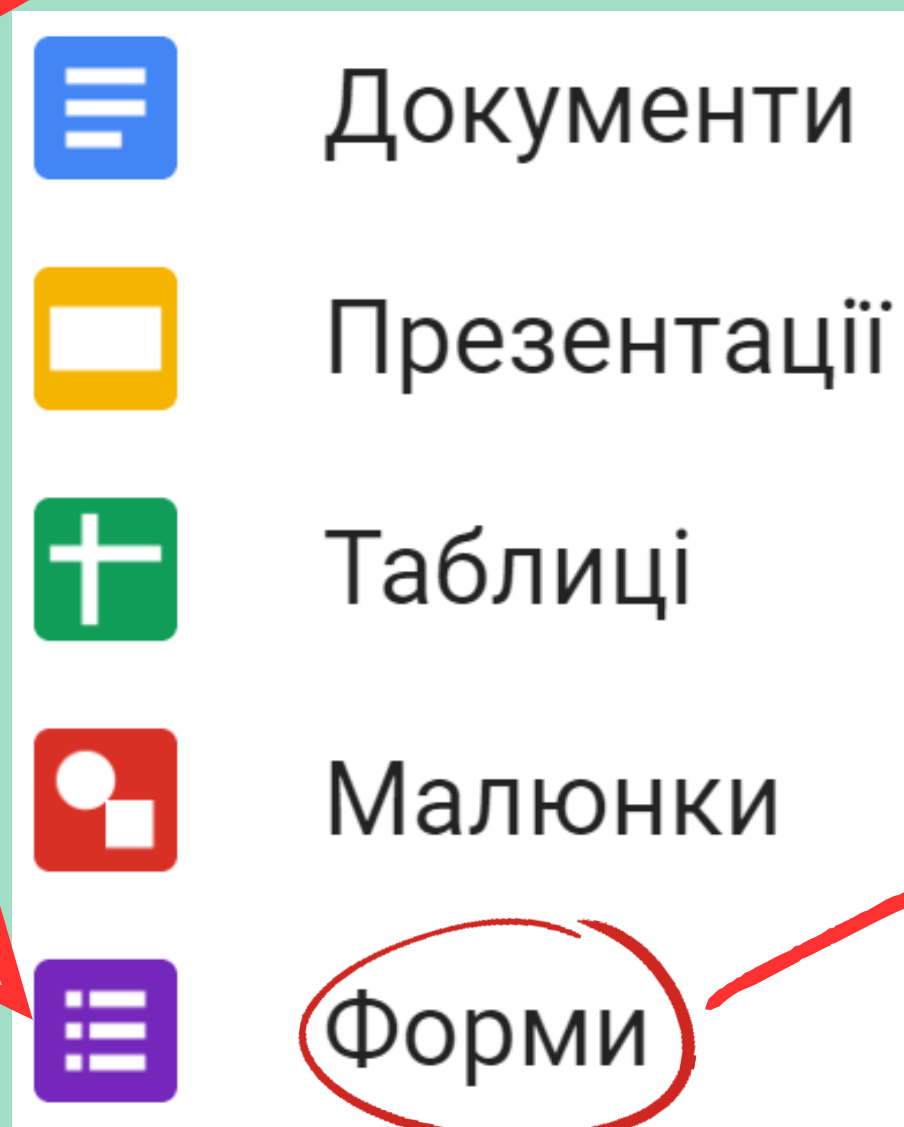
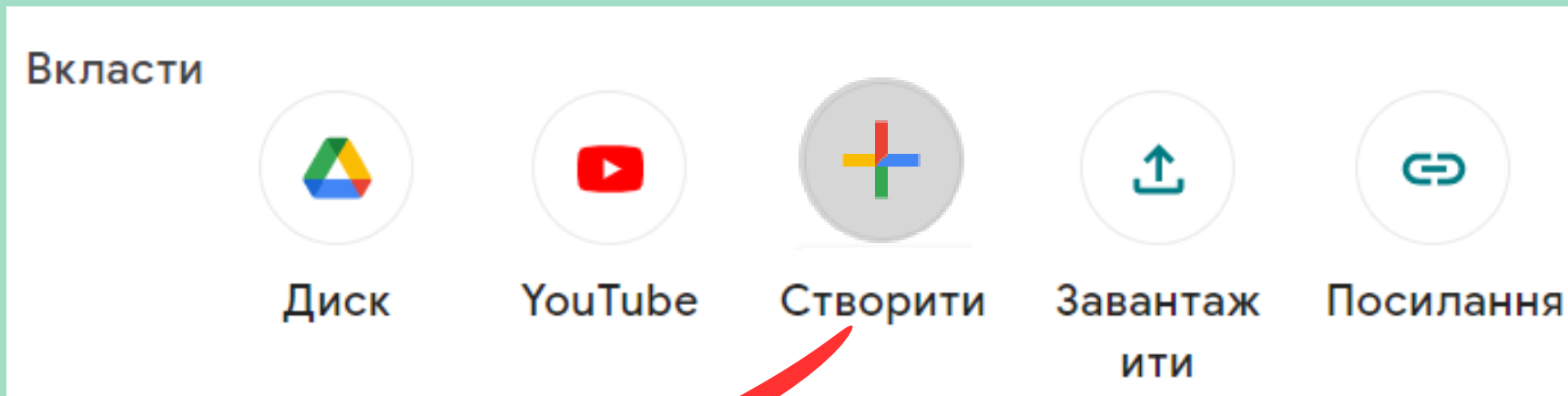


Google Форма: покрокова інструкція

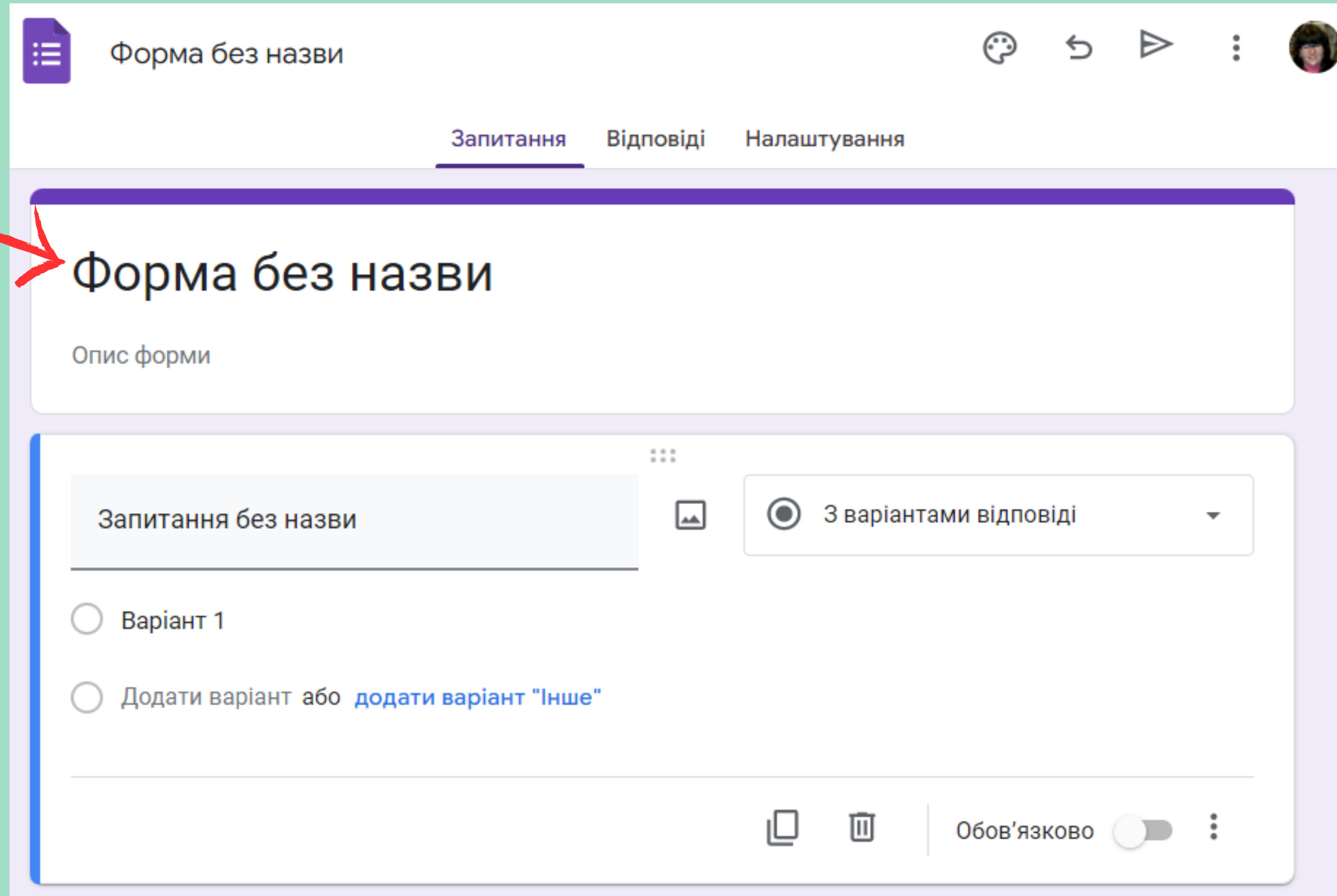
**Майстерка
для педагогів суспільно-гуманітарного циклу
закладів загальної середньої освіти міста Новомосковська**

21 квітня 2023 року

Створення Google Форми в завданні Classroom



Створення назви тесту



Форма без назви

Запитання Відповіді Налаштування

Форма без назви

Опис форми

Запитання без назви

3 варіантами відповіді

Варіант 1

Додати варіант або [додати варіант "Інше"](#)

Обов'язково

The image shows a screenshot of the Google Forms editor interface. At the top, there is a header with the text 'Форма без назви' (Form without name) and several icons for editing, undo, redo, and a user profile picture. Below the header, there are three tabs: 'Запитання' (Questions), 'Відповіді' (Answers), and 'Налаштування' (Settings). The 'Запитання' tab is selected. The main content area shows a question card with the title 'Форма без назви' (Form without name) and a subtitle 'Опис форми' (Form description). A red arrow points to the title text. Below the question card, there is a list of question options. The first option is 'Запитання без назви' (Question without name). To the right of this option is a dropdown menu showing '3 варіантами відповіді' (3 answer options). Below this, there are two radio button options: 'Варіант 1' (Option 1) and 'Додати варіант або додати варіант "Інше"' (Add option or add option 'Other'). At the bottom of the form, there is a 'Обов'язково' (Required) toggle switch which is currently turned off, and a three-dot menu icon.

Створення запитань тесту

The screenshot displays a web interface for creating a test. At the top, there are three tabs: 'Запитання' (Questions), 'Відповіді' (Answers), and 'Налаштування' (Settings). The main area is titled 'Тест 1' (Test 1) with the instruction 'Виконайте завдання тесту' (Complete the test task). Below this, a question editor shows a text input field with the placeholder 'Запитання без назви' (Question without name) and two radio button options: 'Варіант 1' (Option 1) and 'Додати варіант або додати варіант "Інше"' (Add option or add option "Other").

A central menu lists various question types, each with an icon and a label:

- 3 короткими відповідями (3 short answers)
- Абзац (Paragraph)
- 3 варіантами відповіді (3 answer options) - currently selected
- Прапорці (Flags)
- Спадний список (Dropdown)
- Звантаження файлу (File upload)
- Лінійна шкала (Linear scale)
- Таблиця з варіантами відповіді (Table with answer options)
- Сітка прапорців (Flag grid)
- Дата (Date)
- Час (Time)

On the right side, a vertical toolbar contains several icons. A red arrow points to the top icon, a plus sign inside a circle, which is labeled 'Додати запитання' (Add question).

Налаштування запитань тесту

Запитання Відповіді Налаштування

Тест 1

Виконайте завдання тесту

Ім'я та прізвище *

Текст запитання з короткими відповідями

Що таке Google Classroom?

3 варіантами відповіді

- віртуальний клас
- безкоштовний вебсервіс, створений Google з метою спрощення створення, пошире...
- платформа для комунікації між учасниками освітнього процесу
- Додати варіант або [додати варіант "Інше"](#)

Обов'язково

Налаштування запитань тесту

Запитання Відповіді **Налаштування**

Налаштування

Увімкнути/вимкнути оцінки
Призначайте максимальні бали, налаштовуйте відповіді й автоматично надсилайте відгуки

Відповіді
Керуйте тим, як збирається й захищається інформація у відповідях

Презентація
Керуйте тим, як відображаються форми й відповіді

За умовчанням

Налаштування форми за умовчанням
Налаштування застосовуватимуться до цієї та нових форм

Налаштування запитання за умовчанням
Налаштування застосовуватимуться до всіх нових запитань

Запитання Відповіді **Налаштування** Усього балів: 0

Налаштування

Увімкнути/вимкнути оцінки
Призначайте максимальні бали, налаштовуйте відповіді й автоматично надсилайте відгуки

ВИСТАВЛЕННЯ ОЦІНОК

одразу після надсилання форми

пізніше, після перевірки вручну
Буде ввімкнено параметр "Відповіді" → "Збирати електронні адреси"

НАЛАШТУВАННЯ ДЛЯ РЕСПОНДЕНТІВ

Незараховані відповіді
Респонденти бачитимуть, на які запитання вони відповіли неправильно

Правильні відповіді
Респонденти бачитимуть правильні відповіді після виставлення оцінок

Кількість балів
Респонденти бачитимуть як загальну кількість балів, так і бали, отримані за кожне запитання

МАКСИМАЛЬНИЙ БАЛ ЗА УМОВЧАННЯМ ДЛЯ ВСІХ ФОРМ

Максимальний бал за запитання за умовчанням
Максимальний бал за кожне нове запитання бали

Налаштування запитань тесту

Запитання Відповіді Налаштування Усього балів: 0

Тест 1

Виконайте завдання тесту

Ім'я та прізвище *

Текст запитання з короткими відповідями

Що таке Google Classroom?

3 варіантами відповіді

В *I* U [↪](#) [✕](#)

- віртуальний клас ✕
- безкоштовний вебсервіс, створений Google з метою спрощення створення, пошире... ✕
- платформа для комунікації між учасниками освітнього процесу ✕
- Додати варіант або [додати варіант "Інше"](#)

Ключ опитування (0 балів) Обов'язково

Запитання Відповіді Налаштування Усього балів: 1

Тест 1

Виконайте завдання тесту

Ім'я та прізвище *

Текст запитання з короткими відповідями

Виберіть правильні відповіді:

Що таке Google Classroom?

1 бали

- віртуальний клас
- безкоштовний вебсервіс, створений Google з метою спрощення створення, поширення і класифікації завдань безпаперовим шляхом ✓
- платформа для комунікації між учасниками освітнього процесу

[Додати відгук до відповіді](#)

[Готово](#)

Перегляд відповідей тесту

Відповіді 1 Налаштування Усього балів: 1

1 відповідь

Зв'язати з Таблицями

Приймати відповіді

Окремий респондент

Усі відповіді Запитання

Статистика

Сер.рівень Бали: 1/1	Середній бал Бали: 1/1	Діапазон Бали: 1-1
-------------------------	---------------------------	-----------------------

Розподіл балів

Респондентів: #

Набрані бали

Ім'я та прізвище

1 відповідь

Гончар О

Що таке Google Classroom? [Копіювати](#)

1 правильна відповідь з 1

виртуальний клас	0 (0%)
✓ безкоштовний вебсервіс, створений Google з метою спрощення створення, пошир...	1 (100%)
платформа для комунікації між учасниками освітнього процесу	0 (0%)

Виберіть цільову таблицю для відповідей

Створити електронну таблицю Тест 1 (Відповіді)

[Дізнатися більше](#)

Вибрати наявну електронну таблицю

Скасувати **Створити**

10. Перевірка робіт здобувачів освіти

Google

фотопеа

Усі Зображення Відео Новини Карти Більше Інструменти

Приблизна кількість результатів: 8 950 (0,26 с)

<https://www.photopea.com> ▾ Перекласти цю сторінку

Photopea | Online Photo Editor

Photopea Online Photo Editor lets you edit photos, apply effects, filters, add text, crop or resize pictures. Do Online Photo Editing in your browser for ...

Online Photo Editor

Photopea: advanced image editor · PSD · XCF · Sketch · XD · CDR ...

[Інші результати з домену photopea.com »](#)

<https://workspace.google.com> ▾ Перекласти цю сторінку

Photopea - Google Workspace Marketplace

Photopea is a free online image editor, that runs without plugins. It can both read and save PSD files. PP can work with layer styles, masks, smart objects, ...

★★★★★ Оцінка: 4,4 · 377 голосів

workspace.google.com/marketplace/app/photopea/463342976776?hl

Google Workspace Marketplace

Пошук додатків

Домашня

Вибір редакції

- Робота з відусіль
- Основні для бізнесу
- Виявлення додатків

Технології Google

Рейтинги

- Найпопулярніші
- 3 найвищим рейтингом

Категорії

Photopea

Online photo editor. Open, edit and save PSD and XCF - Photoshop and Gimp files. Convert between PSD, XCF, JPG, PNG and WebP.

Автор: www.photopea.com

Дата оновлення: 6 червня 2022 р.

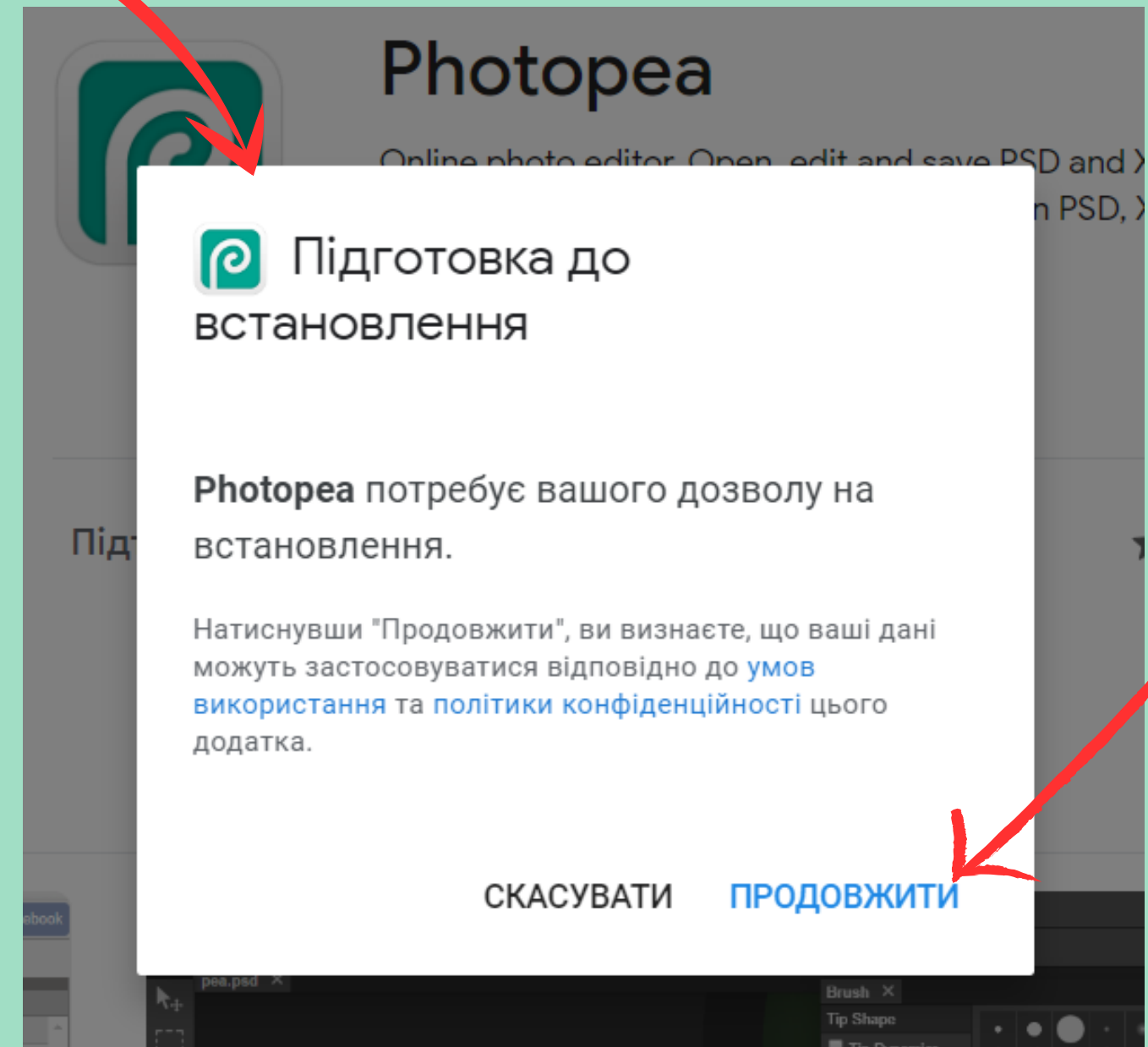
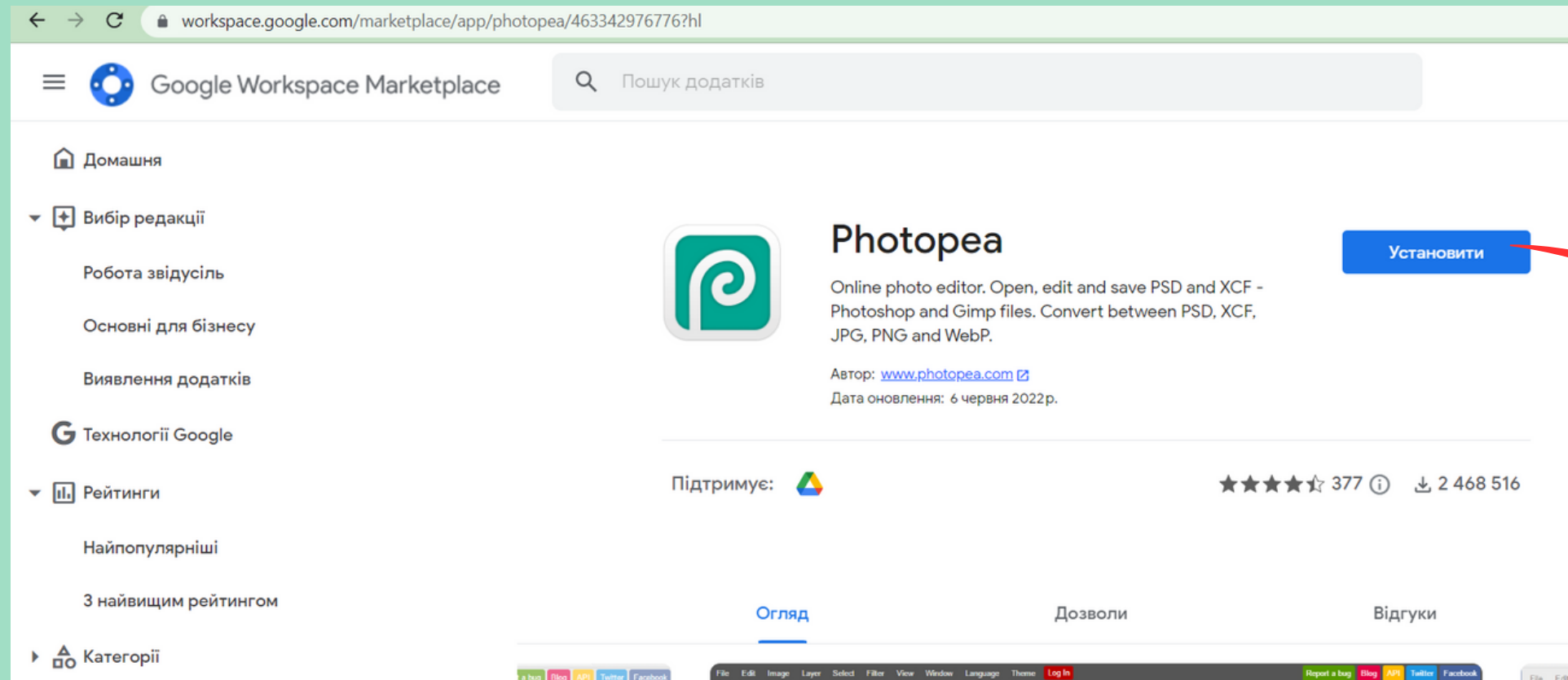
Підтримує:

★★★★☆ 377 ⓘ ⬇️ 2 468 516

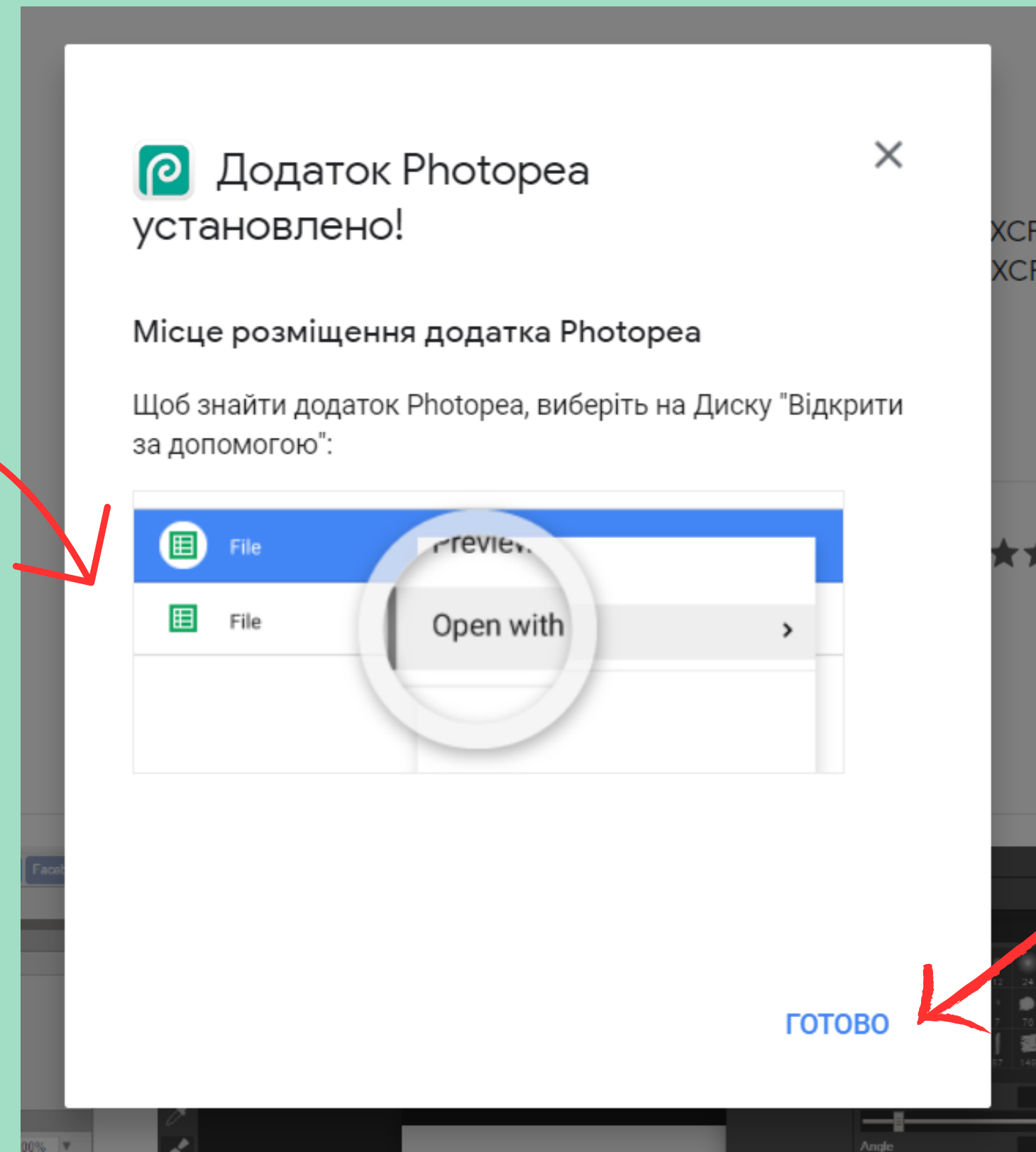
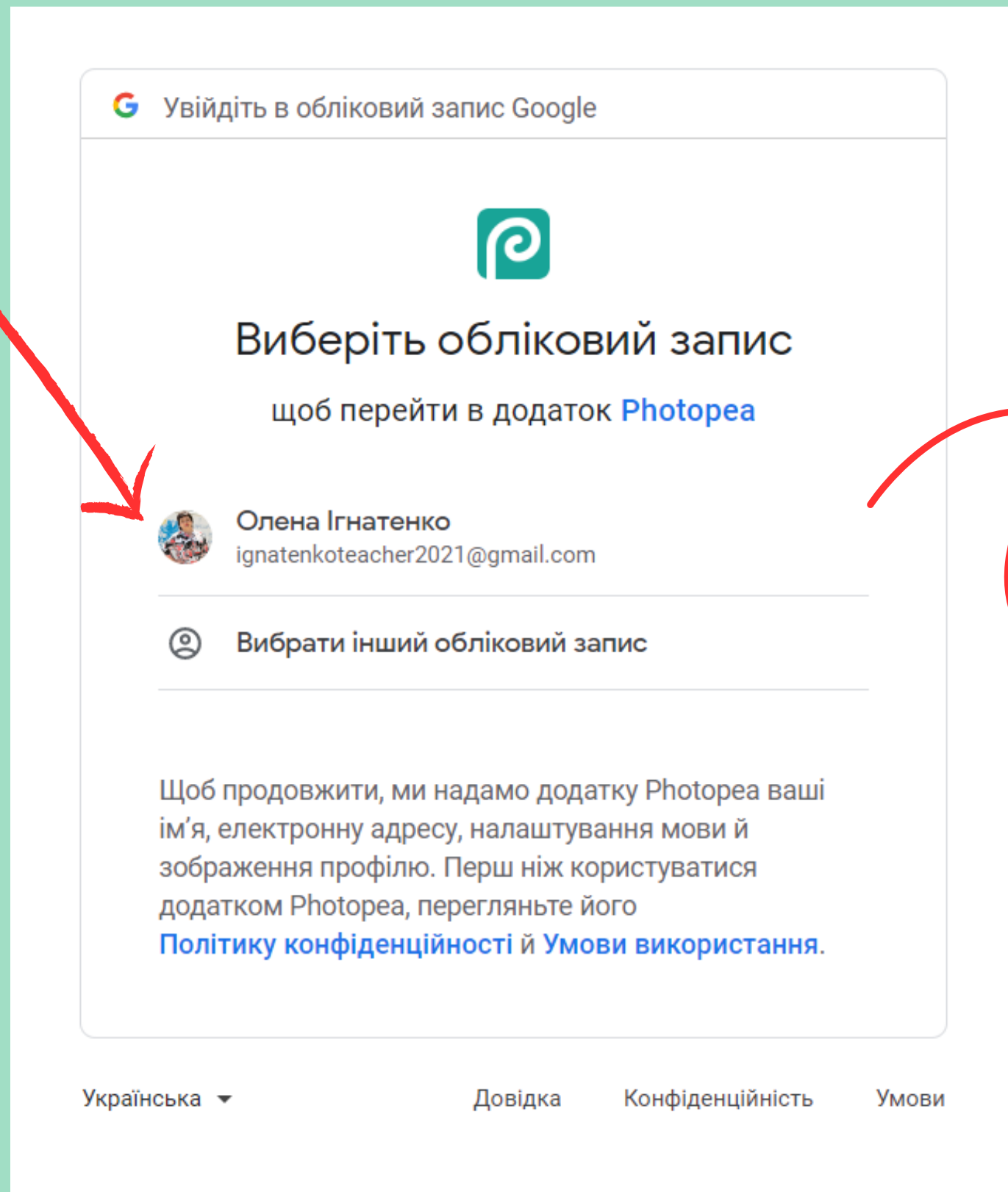
Огляд Дозволи Відгуки

Установити

Перевірка робіт здобувачів освіти



Перевірка робіт здобувачів освіти



Перевірка робіт здобувачів освіти

Кислоти, властивості і добування. Кислотні дощі

Костянтин Березовський 8/12 Виконано невчасно

Повернути

IMG_20230215_234225.jpg Відкрити через: Photorea

Підключені програми
Photorea

Файли
Здано 15 лют., 23:43
Переглянути історію

Костянтин Березовський...
Костянтин Березовський...
IMG_20230215_23...

Оцінка
8/12

Приватні коментарі

Handwritten chemical reactions and redox equations:

1) $\text{Na}_2\text{O} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
2) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{HCl} \rightarrow \text{PCl}_5 + 4\text{H}_2\text{O}$
3) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
4) $\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CuCl}_2$
5) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
6) $\text{H}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{SOCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
7) $\text{MgCl}_2 + \text{HCl} \rightarrow$
8) $\text{ZnSO}_4 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{ZnCl}_2$
9) $\text{SO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{Cl}_2$

Redox reaction:
 $3\text{Zn}^0 + 8\text{HNO}_3^{(+5, -2)} \rightarrow 3\text{Zn}^{(+2)}(\text{NO}_3)^{-2} + 2\text{NO}^{(+2, -1)} + 4\text{H}_2\text{O}^{(+1, -2)}$
 $\text{Zn}^0 - 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}^{+2}$
 $\text{N}^{+5} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{N}^{+2}$

Перевірка робіт здобувачів освіти

The screenshot shows the photopea.com web editor interface. The main canvas displays a handwritten chemistry assignment on grid paper. The text is as follows:

08.02.23
Домашня робота
Рівень Б

- $Na_2O + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O$
- $H_3PO_4 + 5HCl \rightarrow PCl_5 + 4H_2O$
- $Fe(OH)_2 + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + 2H_2O$
- $CuO + 2HCl \rightarrow H_2O + CuCl_2$
- $Ba(OH)_2 + 2HCl \rightarrow BaCl_2 + 2H_2O$
- $H_2SO_3 + 2HCl \rightarrow SOCl_2 + 2H_2O$
- $MgCl_2 + HCl$ ✗
- $ZnSO_4 + 2HCl \rightarrow H_2SO_4 + ZnCl_2$
- $SO_2 + 2HCl \rightarrow H_2SO_2 + Cl_2$

Below the list, there is a redox reaction:

$$3Zn^0 + 8HNO_3^{+1, -2} \rightarrow 3Zn^{+2} (NO_3)^{-2}_2 + 2NO^{+2} + 4H_2O^{+1, -2}$$

Half-reactions are shown below:

$$Zn^0 - 2e^- \rightarrow Zn^{+2}$$
$$N^{+5} + 3e^- \rightarrow N^{+2}$$

The right sidebar shows the layer panel with the following settings:

- Шари: Звичайний
- Непрозорість: 100%
- Замок: [checkbox checked] [checkbox checked] [checkbox checked]
- Заповнити: 100%
- Background layer selected with a red arrow.

Перевірка робіт здобувачів освіти

The screenshot shows the photopea.com web editor interface. The browser address bar contains the URL: `photopea.com/?state=%7B%22ids%3A%5B%221WC8WnBCH4eIUU4fy1z17LaF1y7sepBFI%5D%22%2C%22action%3A%3A%22open%22%2C%22userId%3A%3A%22100778837906613606929%22%2C%22resourceKeys%3A%3A%22%7B%7D%7D`. The top menu includes options like 'Файл', 'Редагувати', 'Зображення', 'Шар', 'Виділити', 'Фільтр', 'Перегляд', 'Вікно', 'Більше', 'Профіль', 'Про', 'Повідомити про помилку', 'Навчання', 'Blog', 'API', and social media icons. The toolbar below the menu has various editing tools, with a red arrow pointing to the 'Import' icon (a square with a plus sign). The main canvas displays a handwritten chemistry assignment on grid paper. The text reads: '08.02.23 Домашня робота Рівень Б'. Below this are nine chemical reactions: 1) $\text{Na}_2\text{O} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$; 2) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{HCl} \rightarrow \text{PCl}_5 + 4\text{H}_2\text{O}$; 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 4) $\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CuCl}_2$; 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 6) $\text{H}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{SOCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 7) $\text{MgCl}_2 + \text{HCl}$ (crossed out); 8) $\text{ZnSO}_4 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{ZnCl}_2$; 9) $\text{SO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_2 + \text{Cl}_2$. At the bottom, there is a redox reaction: $3\text{Zn}^0 + 8\text{HNO}_3^{(+15-2)} \rightarrow 3\text{Zn}^{+2}(\text{NO}_3)^{-2} + 2\text{NO}^{+2} + 4\text{H}_2\text{O}^{+1-2}$. Below this, the half-reactions are shown: $\text{Zn}^0 - 2e^- \rightarrow \text{Zn}^{+2}$ and $\text{N}^{+5} + 3e^- \rightarrow \text{N}^{+2}$. A table with the numbers 1, 2, 3, 6, 12 is also visible. The right sidebar shows the 'Layers' panel with a 'Background' layer. The bottom status bar shows 'eff' and various icons.

Перевірка робіт здобувачів освіти

photopea.com/?state=%7B"ids":%5B"1WC8WnBCH4eIUU4fy1zI7LaF1y7sepBFI"%5D,"action"::"open","userId"::"100778837906613606929","resourceKeys":%7B%7D%7D

Файл Редагувати Зображення Шар Виділити Фільтр Перегляд Вікно Більше Профіль Про Повідомити про помилку Навчання Blog API

Автовиділення Шар Керування трансформацією Відстані

IMG_20230215_234225.ps

Пензель В
Олівець В
Заміна кольору В

Історія Зразки
Відкрити

Шари Канали Контури
Звичайний
Непрозорість: 100%
Замок: Заповнити: 100%
Background

08.02.23
Домашня робота
Рівень Б

1) $\text{Na}_2\text{O} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
2) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{HCl} \rightarrow \text{PCl}_5 + 4\text{H}_2\text{O}$
3) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
4) $\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CuCl}_2$
5) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
6) $\text{H}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{SOCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
7) $\text{MgCl}_2 + \text{HCl}$ ✗
8) $\text{ZnSO}_4 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{ZnCl}_2$
9) $\text{SO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_2 + \text{Cl}_2$

Redox reaction:
 $3\text{Zn}^0 + 8\text{HNO}_3^{(+1, -2)} \rightarrow 3\text{Zn}^{+2}(\text{NO}_3)^{-2} + 2\text{NO}^{+2} + 4\text{H}_2\text{O}^{+1, -2}$
Half-reactions:
 $\text{Zn}^0 - 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}^{+2}$
 $\text{N}^{+5} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{N}^{+2}$

Перевірка робіт здобувачів освіти

photopea.com/?state=%7B%22ids%3A%5B%221WC8WnBCH4eIUU4fy1z17LaF1y7sepBFI%5D%22%2C%22action%3A%3A%22open%22%2C%22userId%3A%3A%22100778837906613606929%22%2C%22resourceKeys%3A%3A%22%7B%7D%7D

Файл Редагувати Зображення Шар Виділити Фільтр Перегляд Вікно Більше Профіль Про Повідомити про помилку Навчання Blog API

Автовиділення Шар Керування трансформацією Відстані

IMG_20230215_234225.ps

08.02.23
Домашня робота
Рівень Б

- $Na_2O + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O$
- $H_3PO_4 + 5HCl \rightarrow PCl_5 + 4H_2O$
- $Fe(OH)_2 + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + 2H_2O$
- $CuO + 2HCl \rightarrow H_2O + CuCl_2$
- $Ba(OH)_2 + 2HCl \rightarrow BaCl_2 + 2H_2O$
- $H_2SO_3 + 2HCl \rightarrow SOCl_2 + 2H_2O$
- $MgCl_2 + HCl$ ✗
- $ZnSO_4 + 2HCl \rightarrow H_2SO_4 + ZnCl_2$
- $SO_2 + 2HCl \rightarrow H_2SO_2 + Cl_2$

Redox reaction:
 $3Zn^0 + 8HNO_3^{(+1, +5, -2)} \rightarrow 3Zn^{+2}(NO_3)_2^{(-5, -2)} + 2NO^{+2} + 4H_2O^{+1, -2}$
 $Zn^0 - 2e^- \rightarrow Zn^{+2}$
 $N^{+5} + 3e^- \rightarrow N^{+2}$

Background

eff

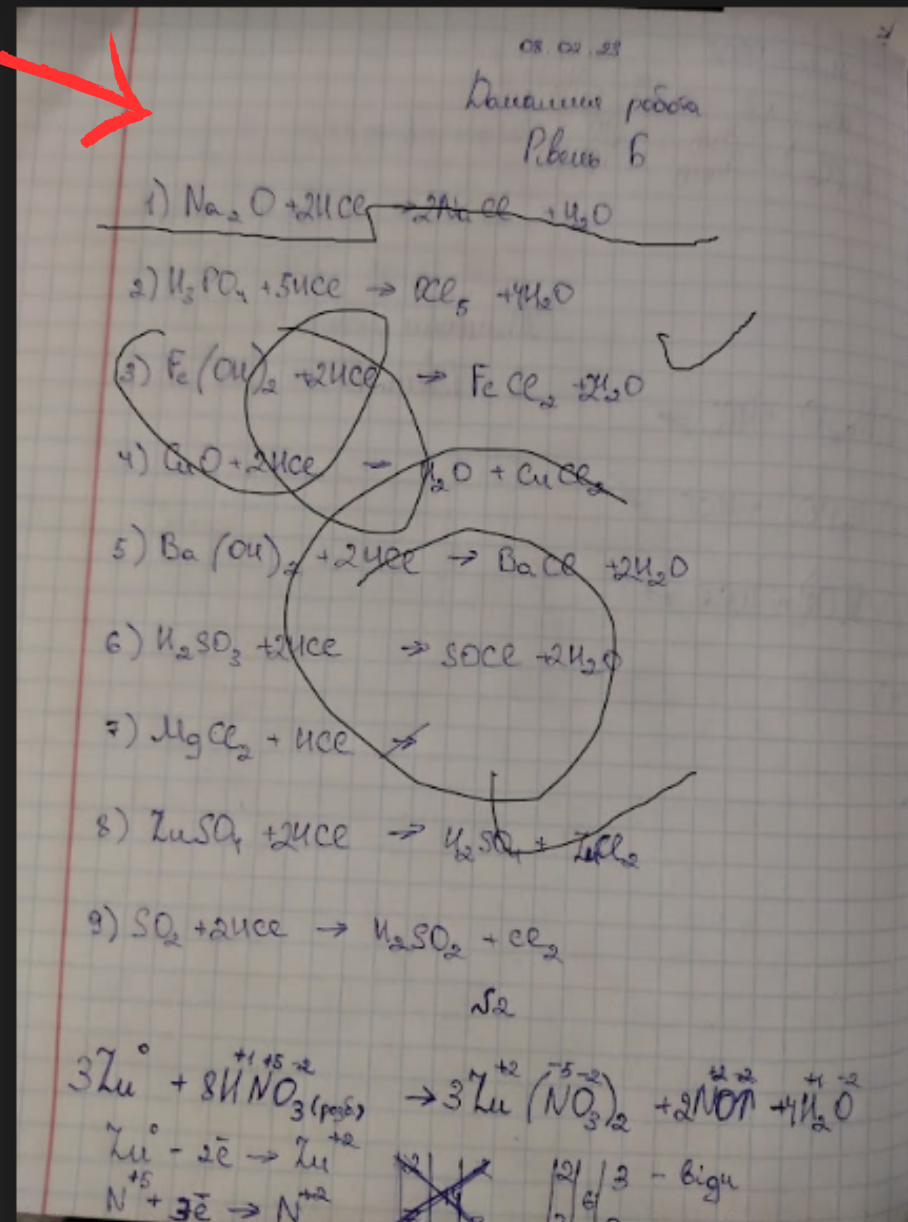
Перевірка робіт здобувачів освіти

The screenshot shows the photopea.com web editor interface. The browser address bar displays the URL: `photopea.com/?state=%7B%22ids%3A%5B%221WC8WnBCH4eIUU4fy1zI7LaF1y7sepBFI%22%5D%2C%22action%3A%22open%22%2C%22userId%3A%22100778837906613606929%22%2C%22resourceKeys%3A%5B%22%22%5D%7D%7D`. The top navigation bar includes options like "Файл", "Редагувати", "Зображення", "Шар", "Виділити", "Фільтр", "Перегляд", "Вікно", "Більше", "Профіль", "Про", "Повідомити про помилку", "Навчання", "Блог", "API", and social media icons. The main workspace displays a handwritten chemistry assignment on a grid background. The assignment is titled "Данішній робота Рівень Б" and lists nine chemical reactions involving various metal oxides and chlorides reacting with carbon. The reactions are: 1) $\text{Na}_2\text{O} + 2\text{C} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CO}$; 2) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{C} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + 4\text{H}_2\text{O}$; 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{C} \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 4) $\text{CaO} + 2\text{C} \rightarrow \text{CaO} + \text{CuCl}_2$; 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{C} \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 6) $\text{H}_2\text{SO}_3 + 2\text{C} \rightarrow \text{SOCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; 7) $\text{MgCl}_2 + \text{C} \rightarrow$; 8) $\text{ZnSO}_4 + 2\text{C} \rightarrow \text{ZnSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$; 9) $\text{SO}_2 + 2\text{C} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_2 + \text{Cl}_2$. Below these are redox half-reactions: $\text{Zn}^0 + 8\text{HNO}_3(\text{розб.}) \rightarrow 3\text{Zn}^{+2}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$, $\text{Zn}^0 - 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}^{+2}$, and $\text{N}^{+5} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{N}^{+2}$. A red arrow points to the "Зберегти (Google Drive)" option in the "Файл" menu. The right sidebar shows the "Історія" and "Зразки" panels, with the "Зразки" panel containing several "Олівець" (Pencil) entries. The bottom status bar shows "eff" and other icons.

Перевірка робіт здобувачів освіти

IMG_20230215_234225.jpg

Відкрити через: Photorea



Файли

Здано 15 лют., 23:4

[Переглянути історію](#)

Костянтин

Костянтин

IMG_20230

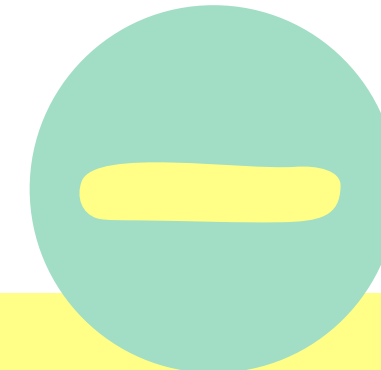
Оцінка

Приватні коме

Переваги та недоліки Google Classroom



- Налаштування курсу нескладне.
- Є можливість перевіряти знання учнів.
- Безкоштовність і доступність.
- У сервісі відсутня реклама.
- Можна запросити до 20 викладачів для проведення навчального курсу.
- Зберігання всіх матеріалів курсу на Google Диску, у тому числі завдань, які виконували учні.
- Можливість комунікації: між викладачем і учнями, між учнями. Учні можуть переглядати завдання, залишати свої коментарі, ставити питання викладачу.
- Інтеграція з Google Диском, Документами, Календарем, Формами і Gmail



- В Google Classroom не передбачена кімната вебінару, однак ця проблема вирішується досить просто. Викладач може використовувати можливості YouTube або Google Hangouts, які дозволяють провести онлайн-зустріч з учнями.
- У чинній версії сервісу Google Classroom немає електронного журналу (табеля успішності учня). Така можливість є для корпоративних користувачів Google Classroom.
- Для авторів, які мають особисті облікові записи, є обмеження: кількість учасників курсу не перебільшує 250 і приєднатися до курсу в один день можуть лише 100 осіб.

МАЙСТЕРКА "Як працювати в Google Classroom: покрокова інструкція"



Рефлексія
