

# Google Classroomの使い方



Google Classroom

# Google Classroomとは？

オンライン上に仮想の「教室」をつくり、先生や生徒がコミュニケーションを取り合えるツール。

さらに、課題や教材の配布・提出・返却などもオンライン上で行うことができる。



# ここでお伝えすること



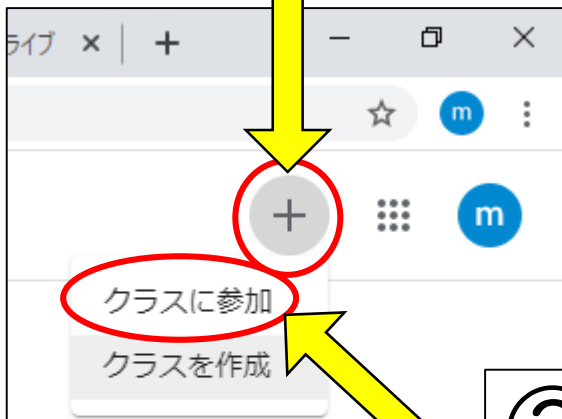
1. 生徒のみなさんがクラスに参加する方法
2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

なお、ここではごく基本的な操作のみに絞って説明しています。

# 1. 生徒のみなさんがクラスに参加する方法

## 1-1 クラスコードを用いる方法

① Classroomのトップ画面の「+」をクリック



② 「クラスに参加」をクリック

③ 「クラスに参加」画面が表示されるので、先生に教えてもらったクラスコードを入力



④ 「参加」をクリック

# 1-2 招待されたクラスに参加する方法

①先生から招待されたクラスが表示されるので、「参加」をクリック

「ストリーム」画面が表示される



# 1 - 3 動画を視聴する方法

The screenshot shows a web browser window with three tabs: "[GSfE情報共有グループ] Re: Meet", "(4) G Suite for Education情報共", and "テストroom". The main content area displays a notification from "shinya takatani" dated "4月21日". The notification text is "shinya takatani さんが新しい課題を投稿しました: 情報処理 1 回目課題". Below the text is a video thumbnail titled "財務会計 I ①.mp4 動画". A red circle highlights the video thumbnail, and a red box with the text "①ここをクリック!" and an arrow points to the thumbnail. On the left side, there is a sidebar with the text "期限間近", "明日まで", "23:59 - 情報処理 1 回目課題...", and "すべて表示".

## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

先生が課題を配布すると生徒のみなさんの「ストリーム」画面に情報が表示される

The screenshot displays a classroom interface for '1年1組 理科' (Grade 1, Class 1, Science). The header features a blue banner with the text '1年1組 理科' and an illustration of a microscope and a pair of orange-handled forceps. Below the banner, there are several sections: '期限間近' (Deadline Approaching) with details '期限: 水曜日 17:00 - 1年化学基礎 課...', a 'クラス共有...' (Class Share...) button, and a notification card. The notification card, which is circled in red, shows a document icon, the time '17:35', and the text 'さんが新しい課題を投稿しました: 1年化学基礎 課題 (物質量・濃度の計...'. A yellow arrow points from the text box above to the notification card.

## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

同時に生徒のみなさんのマイドライブにクラスのフォルダが作成され、その中に課題のファイルが入る

The image consists of two side-by-side screenshots of the Google Drive interface. The left screenshot shows the 'マイドライブ' (My Drive) section with a folder named '1年1組 理科' (1st Year 1st Group Science) circled in red. A red arrow points from this folder to the right screenshot. The right screenshot shows the contents of the '1年1組 理科' folder, with a document file circled in red. A yellow arrow points to this file. Below the screenshots is a text box with the instruction '①課題のファイルをクリック' (Click the assignment file).

ドライブ

ドライブで検索

マイドライブ

フォルダ

1年1組 理科

クリックして開く

ドライブ

ドライブで検索

マイドライブ > 1年1組 理科

ファイル

1年 化学基礎 課題 「物質の量の計算」

1年1組 1 課 1 表 1 表 1

この課題は、原子番号、 $n=1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21, 22, 23, 24, 25, 26, 27, 28, 29, 30, 31, 32, 33, 34, 35, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48, 49, 50, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66, 67, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 93, 94, 95, 96, 97, 98, 99, 100$ を参照する。

1. 物質の量を計算し、次の表に記入する。

(1) 質量が  $1.00 \text{ g}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の物質の量、 $n$  を計算し、単位を  $\text{mol}$  で表す。

(2)  $2.00 \text{ mol}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の質量を計算する。

(3)  $1.00 \text{ mol}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の質量を計算する。

(4)  $1.00 \text{ mol}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の質量を計算する。

2. 課題について、次の表に記入する。

(1) 質量が  $1.00 \text{ g}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の物質の量を計算し、単位を  $\text{mol}$  で表す。

(2)  $2.00 \text{ mol}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の質量を計算し、単位を  $\text{g}$  で表す。

(3)  $1.00 \text{ mol}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の質量を計算し、単位を  $\text{g}$  で表す。

(4)  $1.00 \text{ mol}$  の  $\text{H}_2\text{O}$  の質量を計算し、単位を  $\text{g}$  で表す。

①課題のファイルをクリック



## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

②課題のファイルが表示されるので、「Googleドキュメントで開く」をクリックしてファイルを開き、課題を仕上げる

Googleドキュメントで開くと、多少レイアウトが変わってしまうので、「ダウンロード」アイコンをクリックしてパソコンにダウンロードしてからWordで課題を仕上げることもできる（この場合は、課題提出時にアップロードする必要あり）

← W - 1年化学基礎(物質・濃度).docx

Googleドキュメントで開く

ダウンロード

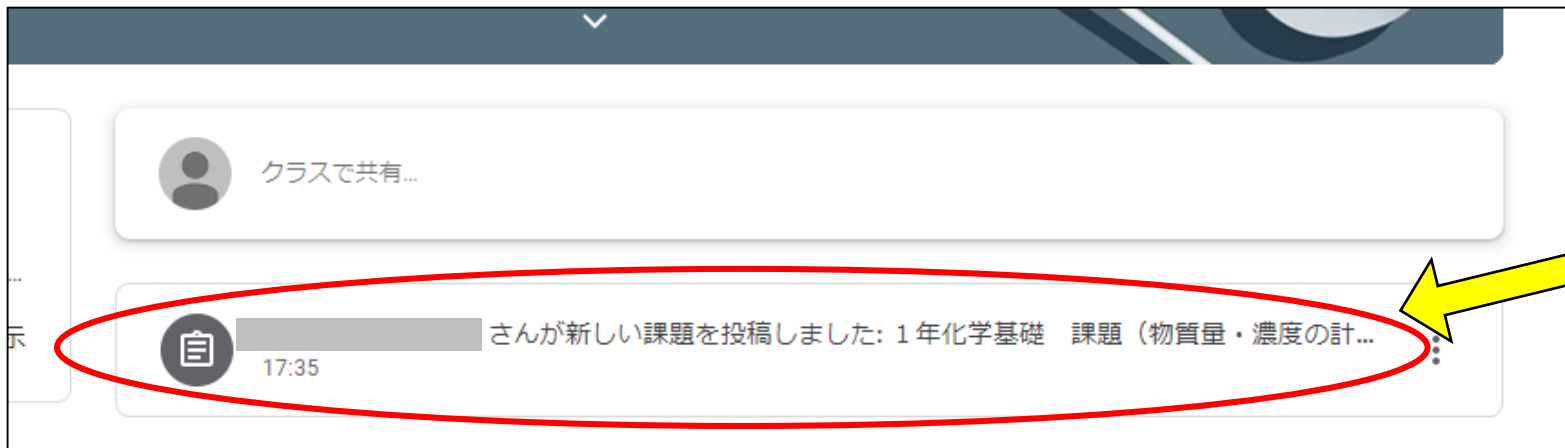
新規  
候補  
マイドライブ  
共有ドライブ  
共有アイテム

1年 化学基礎 課題 「物質・濃度の計算」  
1年1組 ( ) 番 氏名 ( )

\* この問題では、原子量は、H = 1.0、C = 12、O = 16、Na = 23、Mg = 24、Cl = 35.5、Cu = 64、アボガドロ定数は、 $6.0 \times 10^{23}/\text{mol}$ とする。

1 物質量について、次の各問いに答えよ。  
(1) 塩化カルシウム0.25 molのなかに、塩化物イオンは何個あるか。  
(2) マグネシウムMg 4.8 gは何molか。  
(3) 銅原子Cu  $1.5 \times 10^{23}$ 個は何gか

## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法



③Classroomの「スト  
リーム」画面の  
課題情報をクリッ  
クすると、課題提  
出用の画面に移る



「ストリーム」画面上部にある「授  
業」タブを選択したあと「課題を表  
示」をクリックしても、課題提出用  
の画面に移ることができる

## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

④Googleドキュメントで課題を仕上げたときは、自動で上書き保存されているので、そのまま「提出」をクリックすれば課題を提出することができる

組

期限: 4月22日 17:00

1年化学基礎 課題 (物質質量・濃度の計算)

17:35

物質質量と濃度の計算問題の課題を配布します。  
この計算は今後の化学の学習においても非常に重要となりますので、是非真剣に取り組んでください。  
なお、質問などあれば、いつでも連絡ください。

クラスのコメント

クラスのコメントを追加...

あなたの課題 割り当て済み

Word

+ 追加または作成

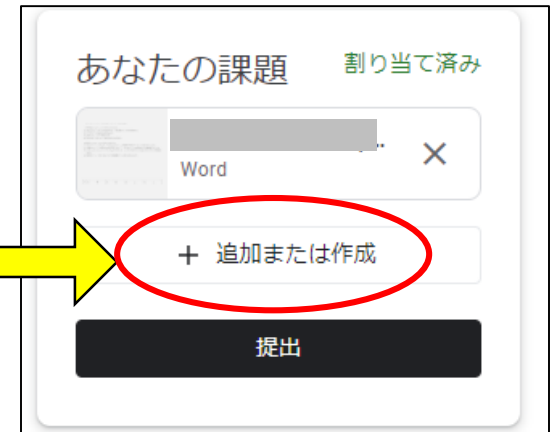
**提出**

限定公開のコメント

限定公開コメントを追加...

## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

パソコンにダウンロードしてからWordで課題を仕上げたときは、「+追加または作成」をクリック



Googleドライブを使用してファイルを挿入

最近使用したアイテム   アップロード   マイドライブ   共有ドライブ   スター付き

ここにファイルをドラッグ

-または-

デバイスのファイルを選択

アップロード

キャンセル

「Googleドライブを使用してファイルを挿入」の画面が表示されるので、「デバイスのファイルを選択」をクリックしてから仕上げた課題のファイルを選ぶ

## 2. 生徒が課題等を提出する方法

Google ドライブを使用してファイルを挿入

最近使用したアイテム   アップロード   マイドライブ

1年化学基礎(物質・濃度).docx 18.91K

ファイルを追加

仕上げた課題のファイルが画面に追加されるので、「アップロード」をクリック

アップロード   キャンセル



仕上げた課題のファイルが追加できたので、「提出」をクリックして課題を提出する

物質・濃度の計算)

あなたの課題   割り当て済み

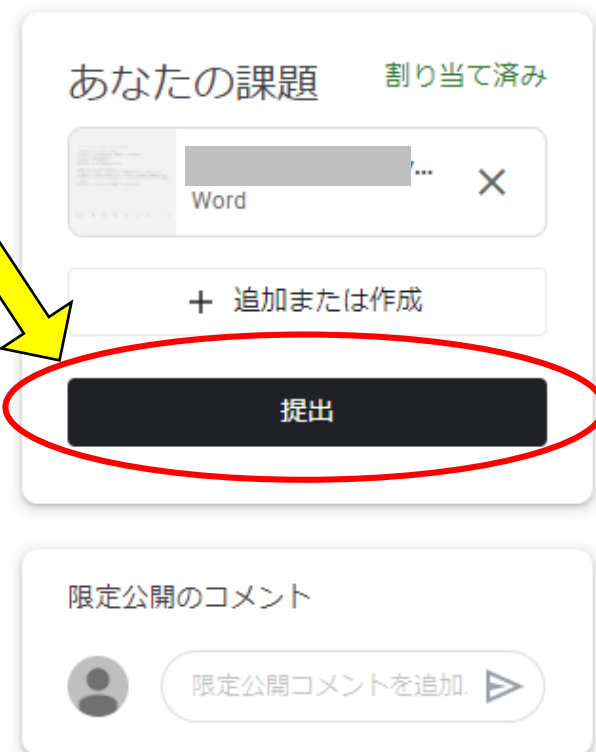
Word

+ 追加または作成

**提出**

限定公開のコメント

限定公開コメントを追加



## 2. 生徒のみなさんが課題等を提出する方法

「あなたの課題」の表示が  
「提出済み」に変わる

1組

期限: 4月22日 17:00

1年化学基礎 課題 (物質質量・濃度の計算)

17:35

物質質量と濃度の計算問題の課題を配布します。  
この計算は今後の化学の学習においても非常に重要となりますので、  
是非真剣に取り組んでください。  
なお、質問などあれば、いつでも連絡ください。

クラスのコメント

クラスのコメントを追加...

あなたの課題

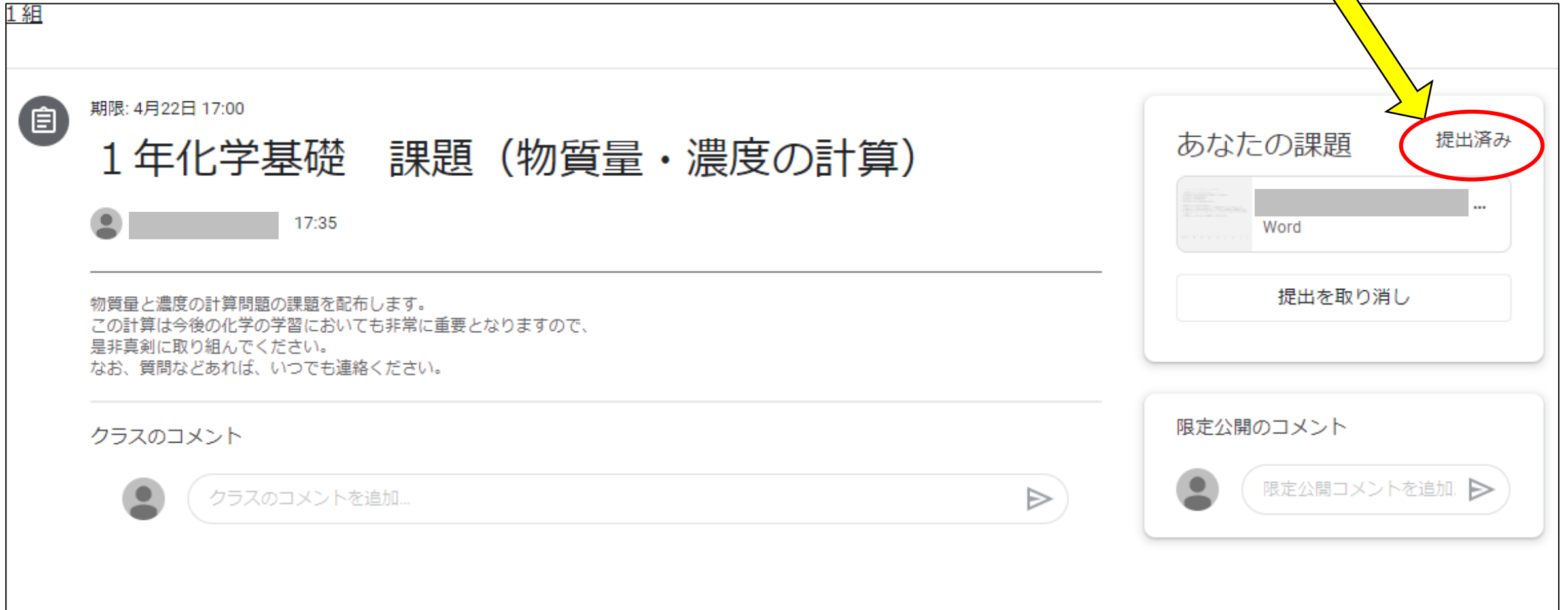
提出済み

Word

提出を取り消し

限定公開のコメント

限定公開コメントを追加...



以上で、

「Google Classroomの使い方」  
の説明を終わります

