

# 05 宿題課題機能

5-1 書籍から出題された宿題を解く

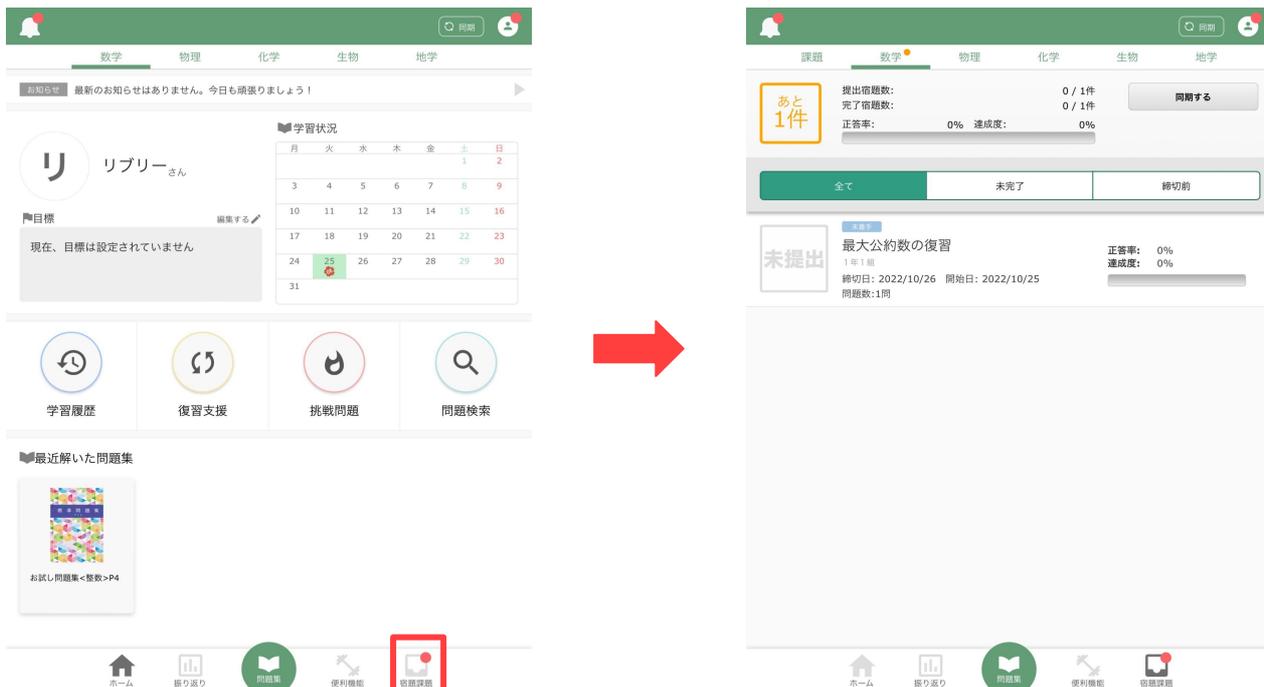
5-2 宿題の評価を確認する

5-3 オリジナル問題から出題された課題を解く

5-4 課題の評価を確認する



## 5-1 書籍から出題された宿題を解く



ホーム画面の【宿題課題】ボタンをクリックすると、宿題一覧画面で先生から配信された宿題を確認できます。

未提出の宿題がある場合、ホーム画面の【宿題課題】ボタンに赤いバッジが付ききます。

宿題一覧画面では、先生から配信された宿題を一覧で確認することができます。

[提出宿題数]、[完了宿題数]、宿題の[正答率]と[達成度]も確認することができます。

画面上の科目名をクリックすると、各科目毎に配信された宿題を確認できます。未提出の宿題がある場合は、科目名にオレンジ色のバッジが付ききます。

宿題の進捗状況によって【全て】【未完了】【提出前】など絞り込みながら、一覧化することもできます。

各宿題名の下には、宿題の[締切日][開始日][問題数]が表示されています。締切日に注意して宿題に取り掛かりましょう。

先生から配信された宿題が確認できない場合は、オンライン環境下で【同期する】ボタンをクリックし、新しい宿題を受信してください。

## 5-1 書籍から出題された宿題を解く



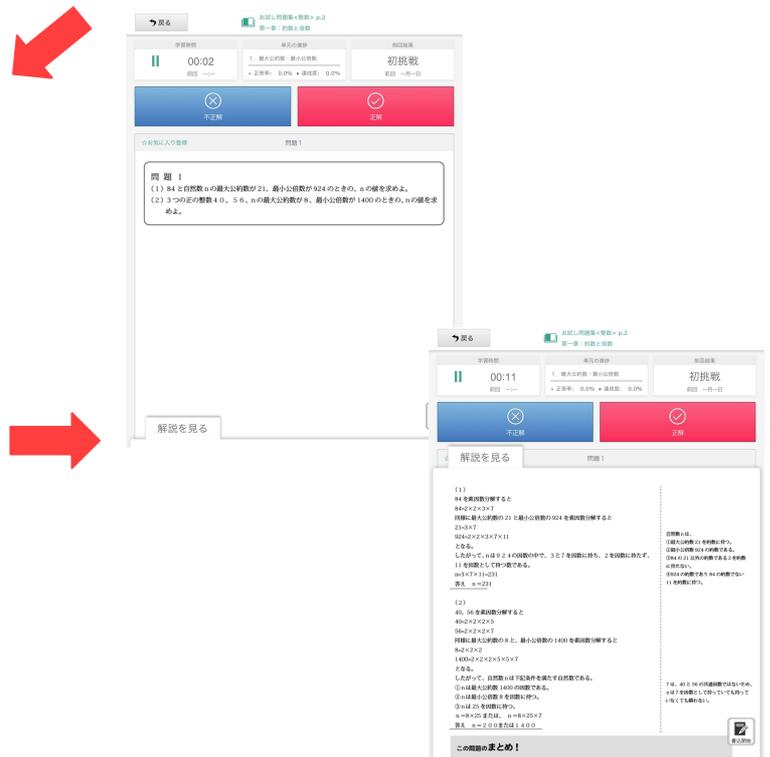
宿題の問題を解く場合は取り掛かりたい宿題名をクリックしてください。



宿題の問題一覧が表示されるので、解きたい問題をクリックしてください。

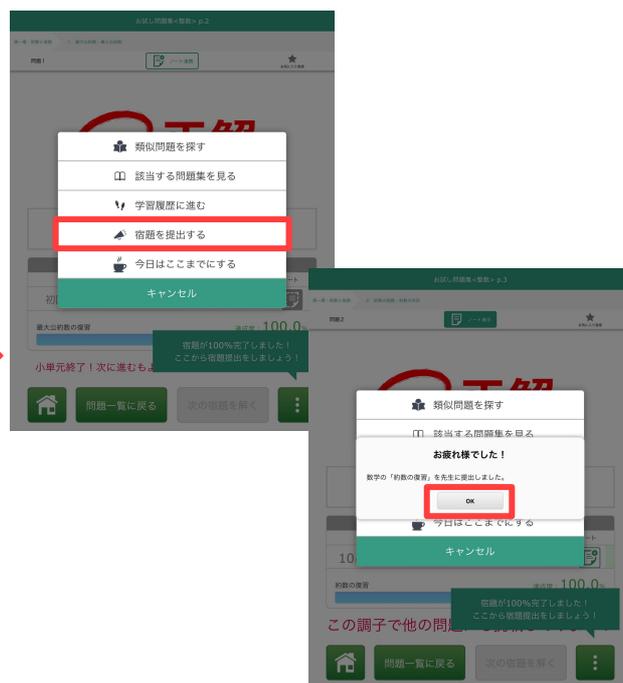


問題のプレビューを確認し、【この問題を解く】をクリックしてください。



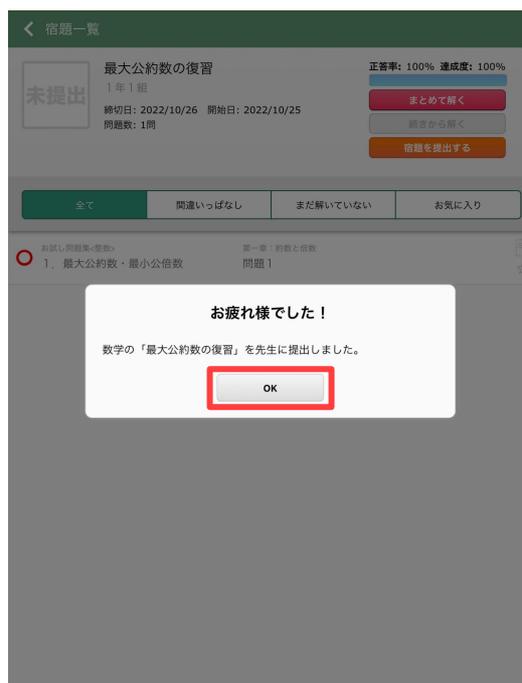
Libryで通常学習するように問題を解き、解説を見ながら自己採点を行ってください。

## 5-1 書籍から出題された宿題を解く



学習記録画面の【3点リーダー】ボタンより宿題をそのまま提出することもできます。

【宿題を提出する】をクリックし、「お疲れ様でした！」とメッセージが表示されれば【OK】をクリックし提出完了です。



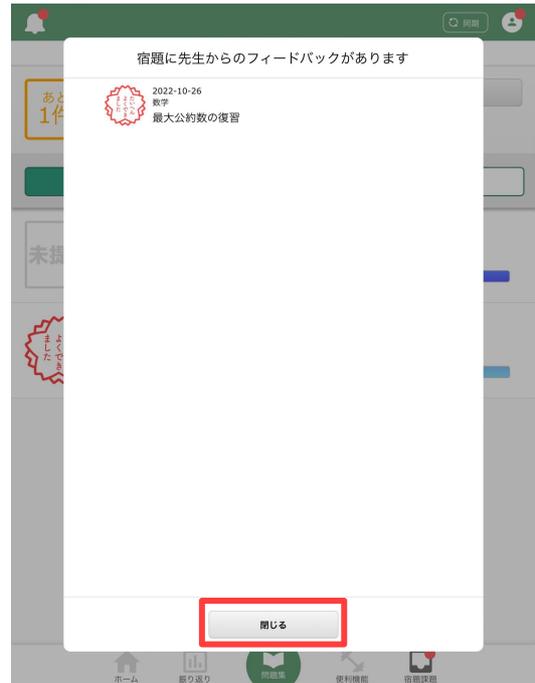
宿題の問題一覧画面から提出する場合は、全ての問題を解き終えたことを確認し【宿題を提出する】をクリックしてください。

「お疲れ様でした！」とメッセージが表示されれば【OK】をクリックし提出完了です。

## 5-2 宿題の評価を確認する



先生が宿題を評価した場合、ホーム画面の【宿題課題】ボタンに赤いバッジが付きまます。



宿題課題画面に移動すると、「宿題に先生からのフィードバックがあります」とメッセージが表示されます。【閉じる】ボタンをクリックしてください。

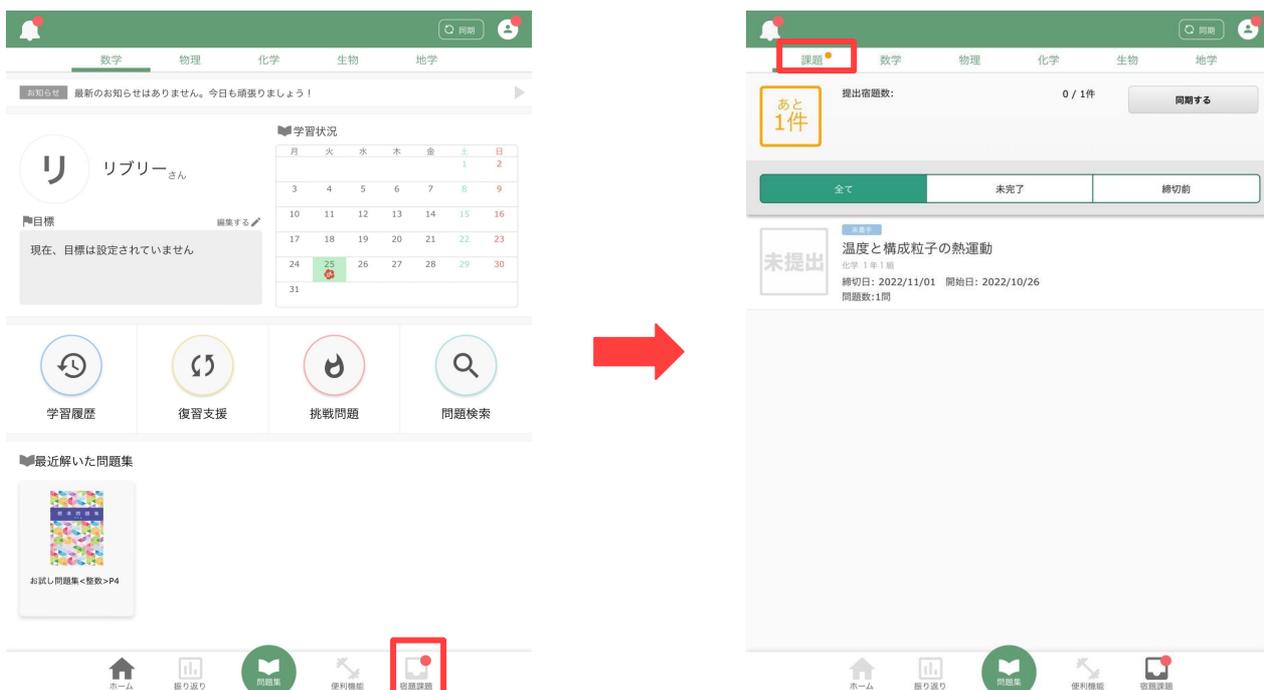


宿題一覧画面では、先生が宿題に対して評価を行ったスタンプが宿題名の左側に表示されます。該当の宿題をクリックしてください。



宿題問題一覧画面では、先生が問題一つ一つに対して評価を行ったスタンプが問題名の右側に表示されます。

### 5-3 オリジナル問題から出題された課題を解く



ホーム画面の【宿題課題】ボタンをクリックし、宿題一覧画面の科目名の【課題】をクリックすると、先生から配信されたオリジナル問題の課題を確認できます。

未提出の宿題がある場合、ホーム画面の【宿題課題】ボタンに赤いバッジがつき、宿題一覧画面の【課題】タブにオレンジ色バッジがつきます。

宿題一覧画面の[課題]画面では、先生から配信されたオリジナル問題の課題を一覧で確認することができます。

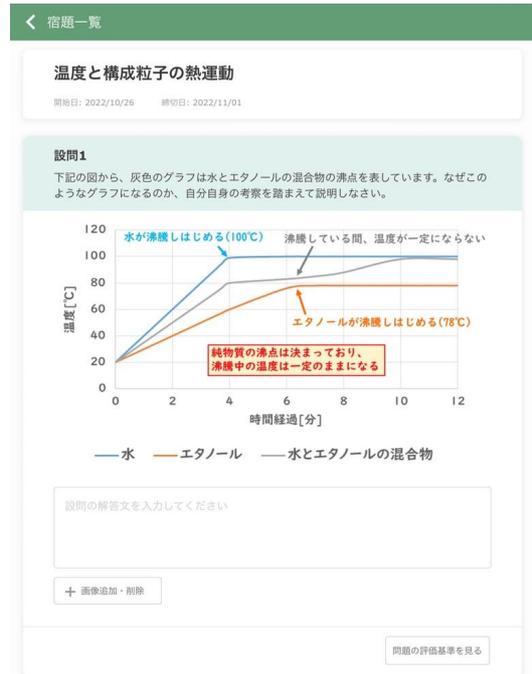
各課題名の下には、課題の[締切日][開始日][問題数]が表示されています。締切日に注意して課題に取り掛かりましょう。

先生から配信された課題が確認できない場合は、オンライン環境下で【同期する】ボタンをクリックし、新しい課題を受信してください。

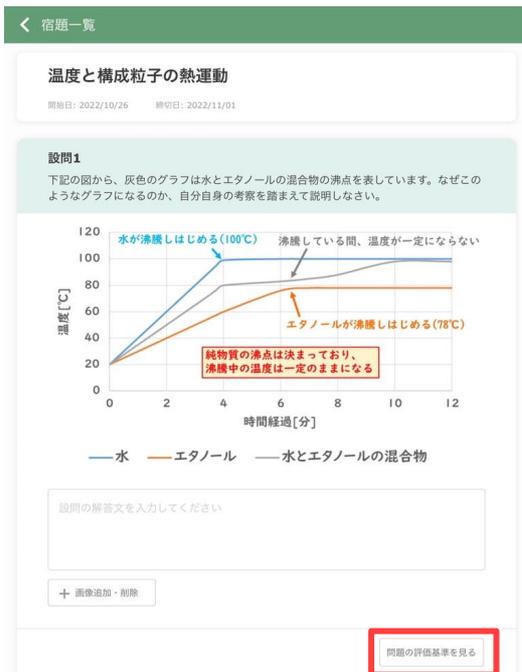
## 5-3 オリジナル問題から出題された課題を解く



課題を解く場合は取り掛かりたい課題名をクリックしてください。



一番上に課題名と[開始日][締切日]が表示され、その下に設問が続きます。



先生が問題にループリック評価基準を設定している場合は、【問題の評価基準を見る】ボタンをクリックしてください。



評価基準が画面上に表示されます。内容を確認し、【閉じる】ボタンをクリックしてください。

## 5-3 オリジナル問題から出題された課題を解く

宿題一覧

温度と構成粒子の熱運動

開始日: 2022/10/26 締切日: 2022/11/01

設問1

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水が沸騰しはじめる(100°C) 沸騰している間、温度が一定にならない  
エタノールが沸騰しはじめる(78°C)  
純物質の沸点は決まっており、沸騰中の温度は一定のままになる

— 水 — エタノール — 水とエタノールの混合物

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、水とエタノールの割合が変化して熱くなり、水は蒸発の後に蒸発するからです。

+ 画像追加・削除

問題の評価基準を見る

宿題一覧

設問1

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水が沸騰しはじめる(100°C) 沸騰している間、温度が一定にならない  
エタノールが沸騰しはじめる(78°C)  
純物質の沸点は決まっており、沸騰中の温度は一定のままになる

— 水 — エタノール — 水とエタノールの混合物

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、水とエタノールの割合が変化して熱くなり、水は蒸発の後に蒸発するからです。

+ 画像追加・削除

問題の評価基準を見る

下書き保存 提出



[設問の解答文を入力してください]の枠内に解答を入力してください。ノート連携を行う場合は、【画像追加・削除】ボタンをクリックし操作を行ってください。

課題を提出する場合は、画面を下までスクロールし、【提出】ボタンをクリックしてください。時間を置いて作業をする場合は【下書き保存】をクリックしてください。

宿題一覧

設問1

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水が沸騰しはじめる(100°C) 沸騰している間、温度が一定にならない  
エタノールが沸騰しはじめる(78°C)  
純物質の沸点は決まっており、沸騰中の温度は一定のままになる

— 水 — エタノール — 水とエタノールの混合物

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、水とエタノールの割合が変化して熱くなり、水は蒸発の後に蒸発するからです。

+ 画像追加・削除

問題の評価基準を見る

下書き保存 提出

回答を先生に提出してよろしいですか？  
しっかりと見直しをしてから提出しましょう。

キャンセル 提出する



宿題一覧

設問1

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水が沸騰しはじめる(100°C) 沸騰している間、温度が一定にならない  
エタノールが沸騰しはじめる(78°C)  
純物質の沸点は決まっており、沸騰中の温度は一定のままになる

— 水 — エタノール — 水とエタノールの混合物

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、水とエタノールの割合が変化して熱くなり、水は蒸発の後に蒸発するからです。

+ 画像追加・削除

問題の評価基準を見る

下書き保存 提出

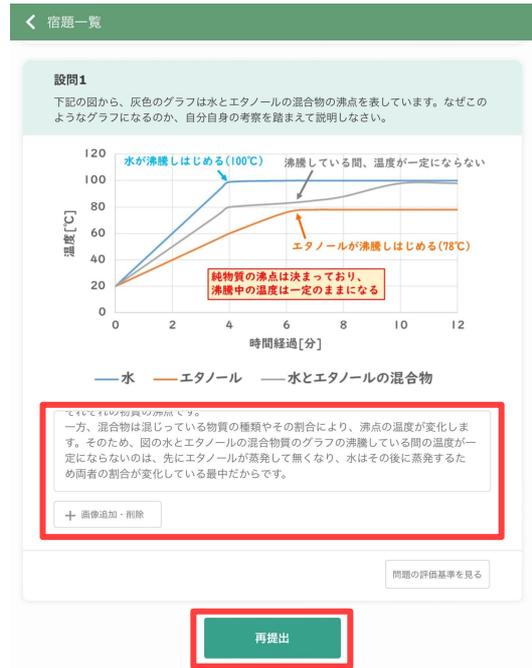
お疲れ様でした！  
この調子で他の問題にも挑戦してみよう！

宿題一覧へ

「回答を先生に提出してよろしいですか？」とメッセージが表示されるので、内容に問題なければ【提出する】ボタンをクリックしてください。

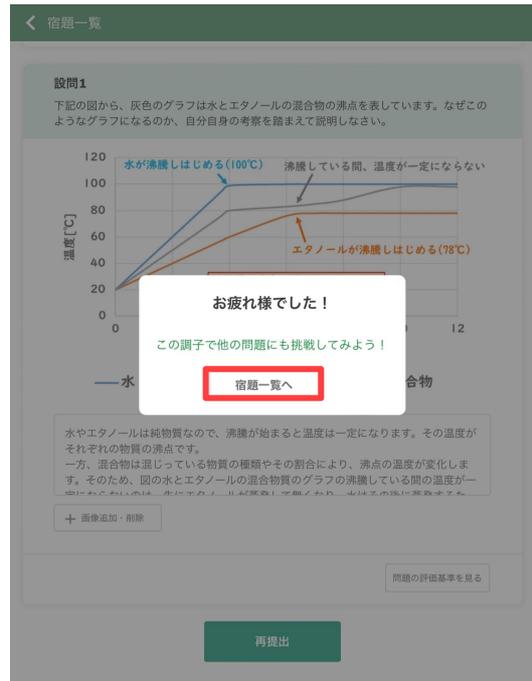
「お疲れ様でした！」とメッセージが表示されれば【宿題一覧へ】をクリックし提出完了です。

### 5-3 オリジナル問題から出題された課題を解く



一度課題を提出した後でも、先生が評価をする前や締切日前であれば、解答を編集して再提出することもできます。

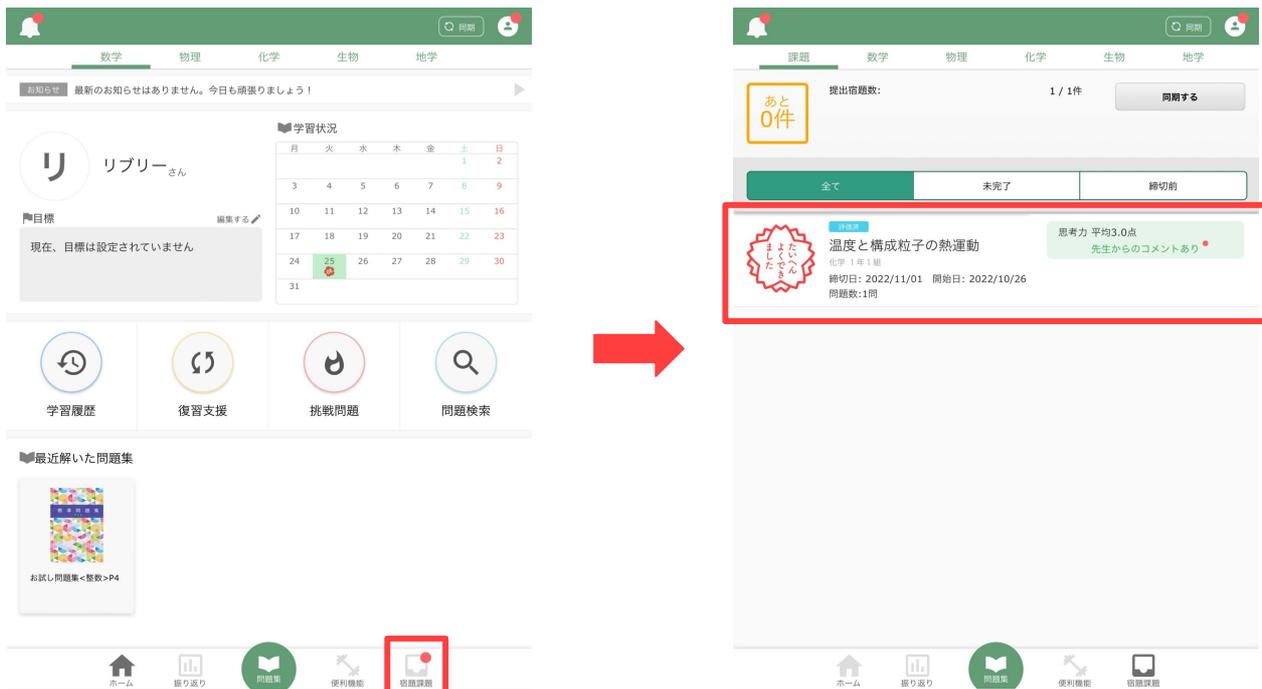
再提出したい課題をクリックし、解答内容を直接編集したり、画像の追加・削除を行ってください。再提出の準備ができたなら、【再提出】ボタンをクリックしてください。



「回答を先生に提出してよろしいですか?」とメッセージが表示されるので、内容に問題なければ【提出する】ボタンをクリックしてください。

「お疲れ様でした!」とメッセージが表示されれば【宿題一覧へ】をクリックし再提出完了です。

## 5-4 課題の評価を確認する



先生が課題を評価した場合、ホーム画面の【宿題課題】ボタンに赤いバッジが  
つきます。

課題一覧画面に移動すると、評価された課題が[評価済]となり、課題名の左  
側に先生がつけたスタンプが確認できます。

ループリック評価がついている課題の場合、クラスの平均点が課題名の右側  
にある緑色の枠内に表示されます。

先生がコメントを付けた場合、課題名の右側の緑色の枠内で表示されます。  
先生からのフィードバックが未確認だった場合、緑色の枠に赤いバッジがつ  
きます。

## 5-4 課題の評価を確認する

宿題一覧

この課題は先生による評価が終わっています。解答の編集と再提出はできません。

**温度と構成粒子の熱運動**

開始日: 2022/10/26 締切日: 2022/11/01 提出日: 2022/10/26

**設問1**

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、先にエタノールが蒸発して無くなり、水はその後蒸発するため両者の割合が変化している最中だからです。

思考力 学習内容を応用する力 **3点**

先生からのコメント  
よく理解していますね。

問題の評価基準を見る

宿題一覧

**設問1**

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、先にエタノールが蒸発して無くなり、水はその後蒸発するため両者の割合が変化している最中だからです。

思考力 学習内容を応用する力 **3点**

先生からのコメント  
よく理解していますね。

問題の評価基準を見る

評価された課題をクリックすると、「この課題は先生による評価が終わっています。解答の編集と再提出はできません。」と表示されます。

下へスクロールすると、先生がグループリック評価でつけた点数と、先生からのコメントを確認することができます。

宿題一覧

**設問1**

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

水やエタノールは純物質なので、沸騰が始まると温度は一定になります。その温度がそれぞれの物質の沸点です。一方、混合物は混じっている物質の種類やその割合により、沸点の温度が変化します。そのため、図の水とエタノールの混合物のグラフの沸騰している間の温度が一定にならないのは、先にエタノールが蒸発して無くなり、水はその後蒸発するため両者の割合が変化している最中だからです。

思考力 学習内容を応用する力 **3点**

先生からのコメント  
よく理解していますね。

問題の評価基準を見る

宿題一覧

**設問1**

下記の図から、灰色のグラフは水とエタノールの混合物の沸点を表しています。なぜこのようなグラフになるのか、自分自身の考察を踏まえて説明しなさい。

評価基準

**設問1 3点**

思考力 学習内容を応用する力

5点	4点	3点	2点	1点
学習した概念や公式をその単元とは異なる単元での学習内容とも結び付けて、適用・応用することができる		学習した概念や公式を、そのまま他の事象に対して適用・応用することができる		学習した概念や公式を他の事象に対して適用・応用することができない

思考力 学習内容を応用する力 **3点**

先生からのコメント  
よく理解していますね。

問題の評価基準を見る

自身が評価された基準について確認したい場合は、【問題の評価基準を見る】ボタンをクリックしてください。

評価基準が表示されます。実際に評価された点数の箇所が緑色になっています。