

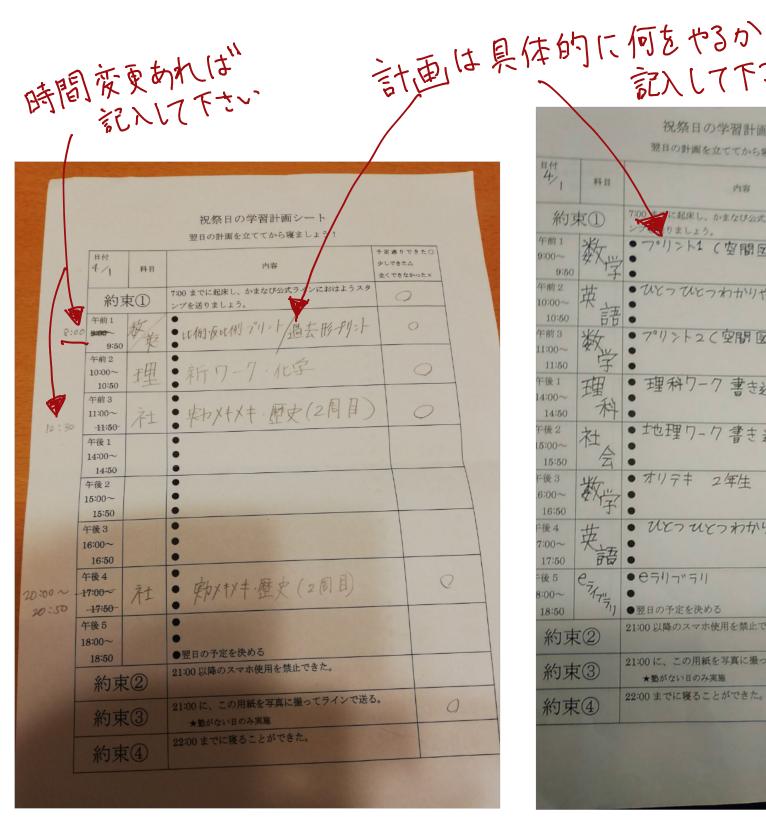
家庭学習サポート①

学習報告の仕方①

前日▶学習計画シートに記入する 当日▶実施できたかチェックをつける 学習終了後▶21時までにLINEで送る

【対象者】

- ●前日に計画を立てて進めることができる人
- ●たくさんの量を勉強できる人



記入して下さい. 祝祭日の学習計画シート 翌日の計画を立ててから寝ましょう! 予定通りできたの 科目 シレできたム に起来し、かまなび公式ラインにおはようスク 約東① つ。リント1 (空間図形) 0 9:50 ・ひとっひとつわかりやすく英作テスト 午前2 10:00~ 10:50 午前3 プッリント2(空間図形) 11:00~ X 11:50 理科ワーク書き込み(学校の) 干後 1 4:00~ 0 14:50 ・地理ワーク書き込み(学校の) -後2 5:00~ オリテキ 2年生 -後3 1 6:00~ 16:50 ひとつひとつわかりやすく進める - 1/2 4 1 7:00~ 17:50 後 5 · e5117"511 ●翌日の予定を決める 21:00 以降のスマホ使用を禁止できた。 約束② 21:00 に、この用紙を写真に撮ってラインで送る。 約束③ ★塾がない日のみ実施 22:00 までに寝ることができた。 約束④

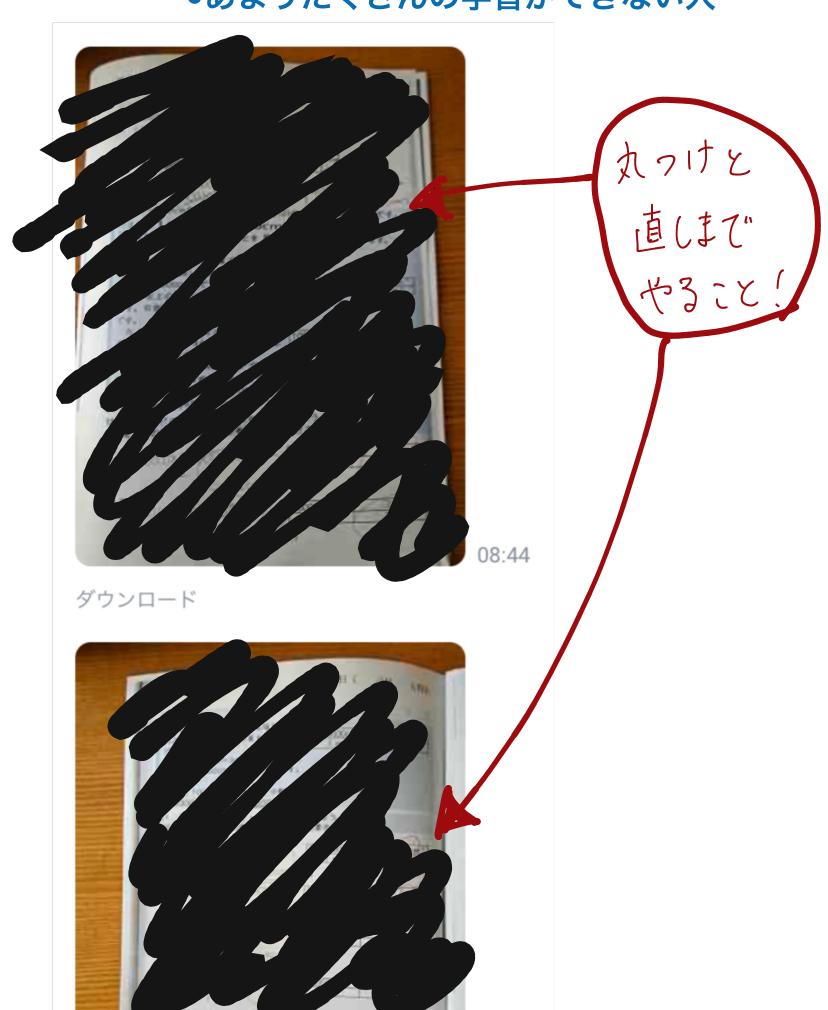
実施状況を生りり

学習報告の仕方②

実施した教材やノートを写真に撮って送る

【対象者】

- ●計画を立てて進めることが苦手な人
- ●あまりたくさんの学習ができない人



学習報告の仕方③

持っている教材が終わったら必ず連絡する

【対象者▶全員】

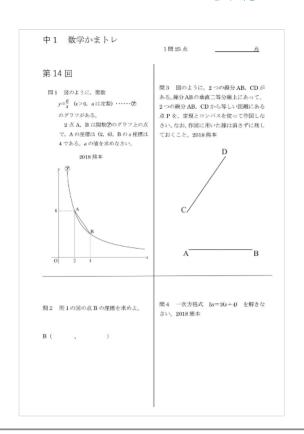
【なぜ報告が必要なのか】

- ●次の課題があるからです
- ●確認テストを行う場合もあります

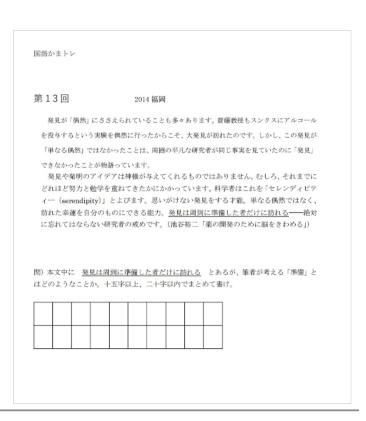


テストのLINE送付

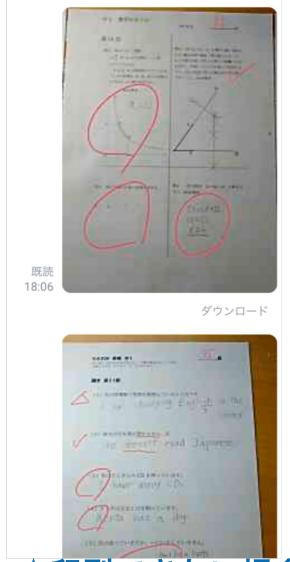
定着度合いをみたり、 新たな課題点を発見するために実施します。 時期にあったテストを送付します。



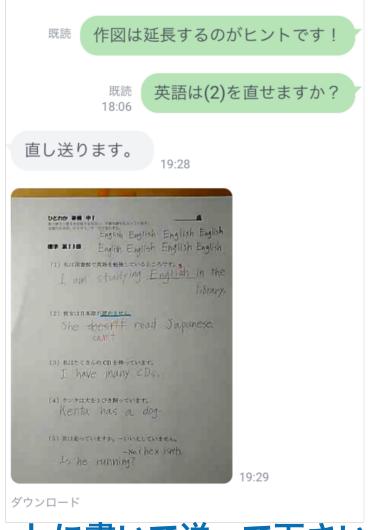




採点して返信します

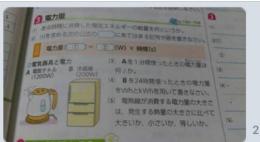


直せるものは再提出して下さい



★印刷できない場合には、ノートに書いて送って下さい。

LINEで質問しよう!



22:15

質問です!

(4)の答えが4,800Wh と4.8kWh になる理由がわかりませ ん。

22:20

WhというのはW×hという ことを表しているのはわ かりますか?

ちなみにhはhourの頭文字 からきているので時間を 表します。

ということでWhを求めるのは、200w×24時間で求めることができて4800Whになります。

既読 22:24

> kWhとWhの変換は、km とmの変換と同じです。

1000m→1km

2000m→2km

800m→0.8km

2800m→2.8km

つまりkは1000を表して ます。

既読

よって、 4800Wh→4.8kWhとなり ます。

 第 22:27

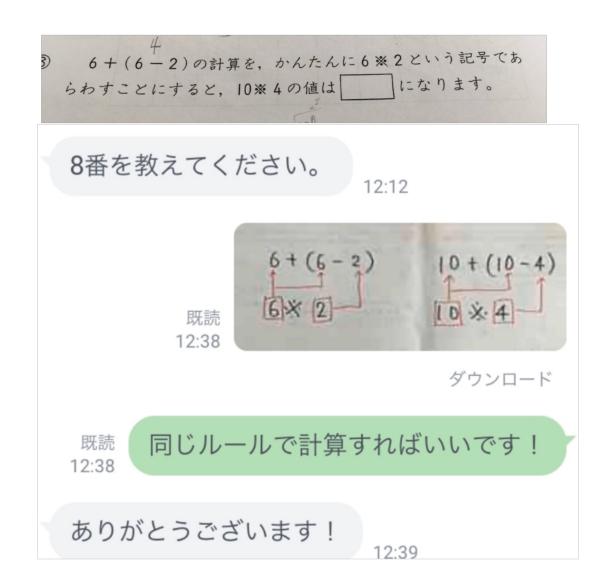
納得しました!

22:28



24時間受付中

わからない問題を 写真に撮って送るだけ!





質問するときは、答えと解説 の写真を送り、どこまで読ん で自分でわかったかを伝える とスムーズに対応できます!

ZOOMの使い方(中学生)

①アプリをダウンロード



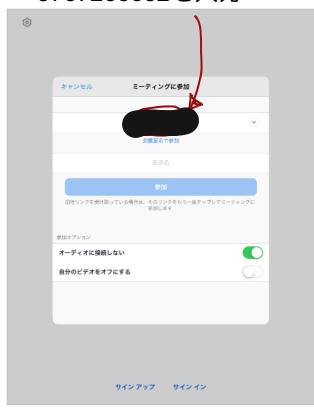
iPhone版

Android版

②アプリを起動 ミーティングに参加



③ミーティングID 5707200052を入力



④表示名に名前を入力



⑤パスワード入力



⑤ビデオ付きで参加 (手元だけを写して参加)



マイクには接続しなくてOK



必須学習時間

平日通塾しない場合(学校休み)

10:00~12:00

15:00~17:00

土曜日

10:00~12:00 or 15:00~17:00



★参加しない場合には、LINEで事情を伝えて下さい。

無料のノートアプリClearの設定方法①



ダウンロードはこちらから

 \rightarrow



①名前を決めます



②IDを決めます



③フォローをクリック



④ユーザーを追加するをクリック



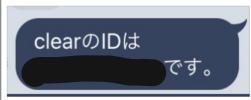
⑤ID検索をクリック



⑥ID検索を許可にする



⑦LINEでIDを伝える



無料のノートアプリClearの設定方法②

①タイムラインに通知がきます



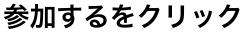
②フォローする をクリック



③相互フォローになります



④タイムラインの 「ノート」に教材が 届きます!



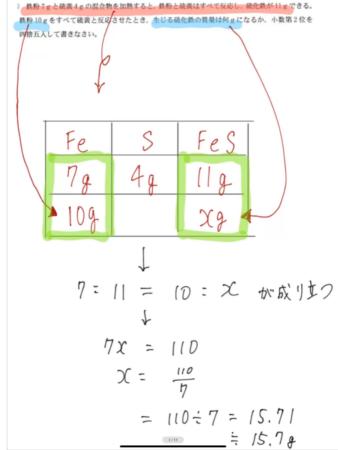


⑥時期にあった 教材を届けます!

【問題)

) 鉄粉 7g と硫黄 4g の混合物を加熱すると、鉄粉と硫黄はすべて反応し、硫化鉄が 11g できる。 鉄粉 10g をすべて硫黄と反応させたとき、生じる硫化鉄の質量は何g になるか、小数第 2 位を 四捨五入して書きなさい。

【解説】



⑦定期試験対策から 受験対策まで幅広く 演習が行えます



教材数 500以上 準備しています