

工学系:休校期間の宿題内容

5月31日(日)まで、さらに休校が延期されましたので、休校期間中、以下の範囲に従って、学習してください。
もし、宿題内容で不明な点がありましたら、下記の連絡先に連絡してください。

(1) 問い合わせ 工学系 橋爪・赤穂

① 電話による問い合わせ : 072-623-1331

② メールによる問い合わせ : ibakouka.t@gmail.com

各教科の宿題範囲(①国語 ②英語 ③日本史 ④数学 ⑤物理 ⑥理工化学)

宿題は3ページにわたって表示しています！

①国語

課題1「文化の芋がゆ状態」(全学年共通)

課題2「入試漢字 2500」P212～P221をノートに写す

提出日

・提出は最初の授業時。

②英語

(1)「チャート式ラーナーズ高校英語新訂七版」

・下記のページをよく読む ・下記の各章問題をやってレポート用紙などに解答を書いて提出する

・序章 P.16～P.29 ・第1章 P.30～P.45 ・第2章 P.46～P.54 ・さし込み付録 P.56～P.59

・第3章 P.60～P.75 ・第5章 P.92～P.112 ・第6章 P.114～P.131 ・第7章 p.132～P.147

(2)英語演習のテキスト seek neo 3 の Lesson1・Lesson2 を次の要領で予習する。

(レポート用紙などに行うこと)

① P.4、P.8 の Grammar の問題(1番と2番)を解く。

② P6・P9 について、わからない単語の意味を調べて書く。できれば、全訳するか、だいたいの意味を書く。

③ できるのであれば P7・P10 の問題をやってみること。(指示のないページは行わなくてよい)

提出日

臨時休業明け最初の英語の授業で提出する

③日本史

別紙プリント 2枚

提出日

臨時休業明け最初の日本史の授業で提出する

④数学

問題集「PRIME 数学Ⅱ+B」の以下の問題をノートに解き、答え合わせをして、臨時休業明け最初の数学Ⅲの授業で提出すること。

※数学Ⅲの平常点に反映させます。臨時休校が延長となっていますが、今後のためにも今、学習時間を確保する必要があります。今回の追加課題である基本問題の「A 問題」をきちんと理解できるようになるまで取り組むこと。決して解答を写すだけにならないこと。

「PRIME 数学Ⅱ+B」

《数学Ⅱ》A 問題

1 章 方程式・式と証明

33～42、49～52

3 章 三角関数

273～283、289～293、295～302、309～314、321～326、333～336

4 章 指数関数・対数関数

361～363、368～374、380～384、392～399、407～414

5 章 微分・積分

457～464、469～471、478～483、494、505～507、517～521、524～530、544～549

《数学 B》A 問題

1 章 数列

1～8、17～22、32～37、42～44、51～57、62～66、72～75、86～88

7 章 ベクトル

106～117、125～134、139～146、155～160、187～191、194～205、218～225

提出日

臨時休業明け最初の数学Ⅲの授業で提出する

⑤物理 5 月 11 日からの範囲

①教科書 高等学校 物理 (3 年生で使用する教科書)

*ノート または ルーズリーフ(白紙)に宿題を行うこと。

問題文を写す必要は無い

ただし、答えのみ記入するのではなく、導いた式も記入すること

2 電位 P223～P231

・P223 問 8 / P224 問 9 / P225 問 10 / P227 問 11 / P228 問 12

・P231 問 13 / P222 問 7

(解答はありませんので教科書で確認しながら行ってください。)

①スタディノート 物理 (3 年生で使用する問題集)

*ワーク(スタディノートに直接書き込んでよい。

* 答えのみ記入するのではなく、導いた式を記入すること

・P64～P65 30 電位

教科書を見ながら学習してください。

提出日

臨時休業明け最初の物理の授業で提出する

⑥理工化学

3TI 理工化学ⅡA 宿題 担当 川尻

(1)教科書 改訂板化学 P.206～P.270 の太字の語句のうち、ノートに物質名(元素や化合物など)を書き、その後に、その物質の化学式を書いて覚える。

(例) ヘリウム・・・He 。フッ化水素・・・HF

→授業再開最初の授業にて提出

4月の課題:

①教科書 化学 P48 気体の状態方程式をノートに書き覚える。

アクセスノート P13 問題 25 を解く(ノートに書く)

②アクセスノート P26～27 を解く(ノートに書く)

③アクセスノート P64 水素イオン濃度と水素イオン指数(pH)をノートに書いて覚える

④アクセスノート P46 金属のイオン化列をノートに書いて覚える

⑤アクセスノート P6 2 シャルルの法則と絶対温度をノートに書いて覚え理解しておく

アクセスノート P7 問題 10～11 を解く(ノートに書く)

→授業再開最初の授業にて提出

3TI 理工化学ⅡB 宿題 担当 稲垣

【概要】

教科書「化学(数件出版)」を用い、下の①～③をよく読み勉強し【課題】に取り組むこと。

①有機化合物 (P288)

②飽和炭化水素 (P296～301)

③不飽和炭化水素(P302～308)

【課題】

①～③を勉強する上で次の課題 A を登校日に提出する。また、課題 B はしっかり覚えること。

[課題 A]

①～③の内容を自分なりにノート 1 ページにまとめる。

[課題 B]

(i) P288 の表 1

(ii) P302 の表 12(沸点は覚えなくてよい)

(iii) P306 の表 14(沸点は覚えなくてよい)

(i)～(iii)を覚えること。

【期限】

5月登校日の最終日まで

【追記】

①～③など勉強する際、無料動画等を用いると参考になります。

(例)

・有機化合物 Youtube

・炭化水素 Youtube

といったキーワードなどで検索して活用してください。

【その他】

前回案内した理工化学ⅡB の課題も 5 月中に提出してもよい。