

2020年5月20日(水)

【1年 理数化学】 遠隔授業

担当：川口

課題に取り組む前に！！

5月14日(木)に、化学の授業プリント計8枚(表紙目次、No.01～No.07)を配布しました。

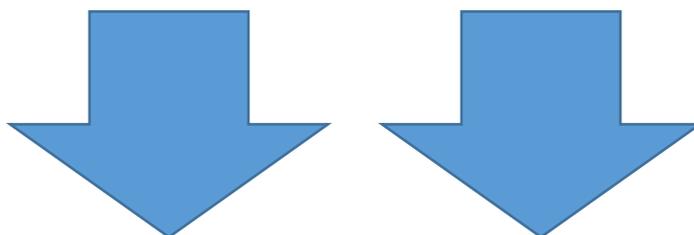
- ・不足がない
- ・乱丁や落丁がない

かを、確認してください。

No.01～07の範囲は、「春休みの課題」と「ゆうパック第1弾で伝えた課題」の内容になっています。つまり、この内容は授業では扱いませんので各自で目を通し、問題集も解いておくこと。

遠隔授業では、No.08からスタートしています。

本日の課題は、次のページから！！



～本日の課題～

- ① 授業プリント No. 10～11 に目を通し、重要な語句や説明にマーカーをする。
- ② 教科書 P. 40～42、図説 P. 30～33 を読む。
- ③ 授業プリント No. 10 の右ページ【練習】を解き、電子配置の書き方に慣れよう。
- ④ 授業プリント No. 10 の右下に「セミナー化学」(問題集)の指示があるので、問題集用のノートに解答し、答え合わせをする。

～上記①～④についての補足～

- ① 授業プリントでは、重要な語句には (01○○) など添え字をつけています。マーカーをしてください。また、重要な説明にも____や_____をしているので、必要であればマーカーをしてください。その他、必要であればメモなどを授業プリントに書き込みましょう。

授業プリントは全て大学入試まで使用します。君独自の最強教材にしてください

なお、No. 11 は前半部分までしっかりと目を通すこと。( マークが目安)

後半は発展的な内容である。(大学で詳しく学ぶ) 現段階で理解することは非常に困難だと思うが、(誘導形式で) 大学入試で出題されたこともある。

目を通しておく価値はじゅうぶんにある。教科書 P. 42 や図説 P. 33 を参考にしてください。

- ② 説明が難しく読んでも理解できないこともある。分からない・理解できないことがあっても構わないので、とりあえず読み進めましょう。知識が蓄えられると自然と理解できるようになります。

- ③ 解答は、この pdf の 2 ページ目に載せています。

<K と Ca の電子配置と、最外殻電子の数と、価電子の数についてしっかり理解しよう！>

- ④ 状況によっては、登校日に小テストなども考えていますので、しっかり取り組んでおいてください。

～その他～

「電子配置の書き方」を動画で解説しています。(5月18日に75期学年ブログへアップロード予定)
学年ブログから視聴してください⇒ <https://www.osaka-c.ed.jp/blog/shijonawate/75/>

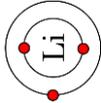
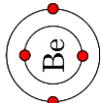
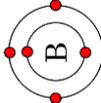
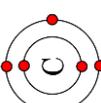
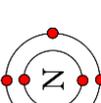
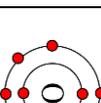
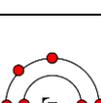
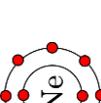
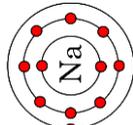
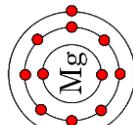
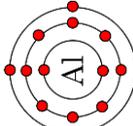
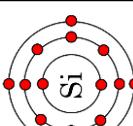
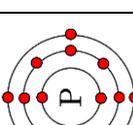
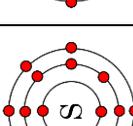
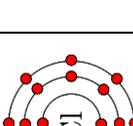
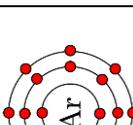
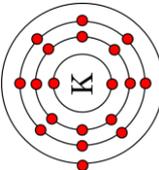
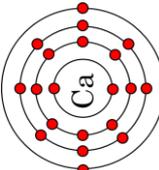
次回予告 (5/27)

教科書 P. 46～49 (授業の進行の関係で、P. 43～45 の「イオン」は後回しにします！)

授業プリント No. 12～13

テーマ「周期表と周期律」

No. 10 【練習】の解答

	1 族	2 族	13 族	14 族	15 族	16 族	17 族	18 族	
第一周期									
第二周期									
第三周期									
第四周期			<div style="background-color: black; color: white; padding: 5px; text-align: center;"> 注意！(⇒No. 11 参照) </div>						
最外殻電子数	1	2							3
価電子数	1	2	3	4	5	6	7	0	

注意！