

令和2年5月19日

58期生の皆さんへ

臨時休業中の理科課題（第7回）出題 および理科課題（第6回）解答

下記の課題内容を確認し、計画的に取り組み丁寧に仕上げてください。
なお、今後の課題はスタディサプリのメッセージで連絡・指示を出します。

記

「化学基礎」課題（第7回） <5/19（火）出題分>

- 課題1** 教科書「化学基礎」P.50～52を読み、
「ニューアチーブ化学基礎」P.20～22を解答しよう。
- 参考動画 スタディサプリ
高1化学【改定前】
第4講 イオン化エネルギー・電子親和力
・電気陰性度・周期表（チャプター3）
- ※スタディサプリの講義動画を視聴し、理解を深めよう！

- 課題2** 課題（第6回）の解答を確認し、丁寧に添削しよう。
（次のページにあります）

※課題（第7回）の解答は5/22（金）にスタディサプリのメッセージ
および学校ブログにアップします。
（「ニューアチーブ化学基礎」は、初めの授業時に提出してください。）

前回（第5回）課題から、スタディサプリの動画の視聴を必須としています。
チャプター終了まで視聴してください。（途中で止めると視聴講座数にカウントされません）

課題に関して質問があれば、理科担当者（^{つるた}鶴田）までご連絡ください。

「化学基礎」課題（第6回）解答

● 「ニューアチーブ化学基礎」P.18~19の解答

5 原子の電子配置 (P.18~19)

P.18 基礎チェック

- ①電子殻 ②電子配置, 2, 8, 2 ③最外殻電子, 価電子, 閉殻 ④0

P.19 練習問題

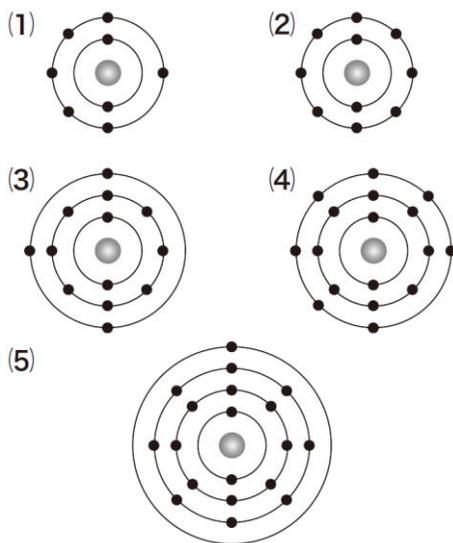
40 電子配置

- ①電子殻 ②K ③L ④M ⑤N
⑥2 ⑦8 ⑧18 ⑨32 ⑩ $2n^2$
⑪価電子 ⑫4

41 希ガスの電子配置

- ①希ガス(貴ガス) ②K ③L ④閉殻 ⑤8
⑥0 ⑦単原子

42 電子配置図



43 電子配置と価電子

- (1) (ア): Be, 2(個) (イ): C, 4(個) (ウ): F, 7(個)
(エ): Ne, 0(個) (オ): Mg, 2(個)
(2) (ア)と(オ)
(3) (エ)
(4) 最外殻: M殻, 16(個)