

令和2年5月8日

58期生の皆さんへ

臨時休業中の理科課題（第4回）出題 および理科課題（第3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4回） <5/8（金）出題分>

課題1 教科書「化学基礎」P.32～38を読み、教科書「化学基礎」P.42
および「ニューアチーブ化学基礎」P.8～14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1講 物質の分離（CHAPTER2）
第30講 物質の状態と状態変化
（CHAPTER1）

※スタディサプリ未登録の生徒は、早急に登録して活用しましょう。

課題2 課題（第3回）の解答を確認し、丁寧に添削しよう。
（2ページ目にあります）

※課題（第4回）の解答は5/12（火）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。）

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3回）解答

注意： 添削について

・添削は丸付け作業ではありません。

自分の解答に対して正誤を確かめるとともに、間違っただけの問いについて再確認を行い、理解を深める作業です。

全問正解の人は、完璧に理解しているという結果になります。

→ 定期考査ではもちろん高得点をとれるはずですね！

※課題は、「提出すること」が目的になっている人がいますが、**間違いです**。

課題に自力で取り組み、①「理解できている部分」と「理解できていない部分」を自分で理解し、②「理解できていない部分」を補う作業を行うことを目的としています。取り組み方を間違えれば、時間の無駄になります。

※丁寧に取り組むことを意識して、課題に臨んでください。

● 「ニューアチーブ化学基礎」P.9～10の解答

P.9

14 元素記号

(1) O	(2) Ar	(3) Al	(4) S	(5) Cl
(6) K	(7) Si	(8) Ca	(9) Fe	(10) Ag
(11) B	(12) Zn	(13) Na	(14) H	(15) C
(16) Li	(17) N	(18) Mg	(19) Cu	(20) Ne
(21) Ba	(22) F	(23) Be	(24) I	(25) He
(26) Mn	(27) Pb	(28) Hg	(29) P	(30) Br

P.10

15 元素名

(1) カリウム	(2) アルミニウム	(3) アルゴン
(4) リチウム	(5) ベリリウム	(6) 炭素
(7) カルシウム	(8) 塩素	(9) 銅
(10) フッ素	(11) 鉄	(12) 酸素
(13) 水素	(14) ヘリウム	(15) 硫黄
(16) 銀	(17) バリウム	(18) マグネシウム
(19) ホウ素	(20) 窒素	(21) ナトリウム
(22) ネオン	(23) ヨウ素	(24) リン
(25) 水銀	(26) ケイ素	(27) 亜鉛
(28) マンガン	(29) 鉛	(30) 臭素