

## 令和2年度休校中の課題の進め方について(理科)

教科(科目)	単位数	科・学年	準備物
化学	4単位	普通科・3年理系	ワーク(化学 準拠ノート)及びノート 化学&化学基礎の教科書 ルーズリーフは不可

進め方	<p>スタサブの動画を視聴してノートを作る(基本は板書の内容)必要に応じて書き足し可。 スタサブの確認テストもやる。 ワークのうち準拠ノート 教科書の整理について空欄を埋める。(答えは未配布) 教科書の問題については自力で解いてみる。(学校再開後確認テストを行う) 分冊化されたドリルもやる気があるならどんどん進めて構いません。</p>
提出物及び締切	<p>休校措置解除後に進めた分のノート及びワークを提出 4/13~4/17 に視聴してほしいものは下表の講座番号1~4(宿題配信) 4/20~4/24 講座番号5~7(宿題配信) 4/27~5/1 講座番号8~10(宿題配信) 準拠ノートはp.12までをやってくる。</p>
評価の方法(観点)	<p>興味関心: 提出されたノート等の内容と、スタサブの視聴状況で判断 思考判断: 休校措置解除後にプリントを配るので後日提出 知識理解: 学校再開後小テストを数回行う。 観察実験: 学校が再開したら</p>

講座番号	教科書ページ ワーク(単元)	内容	備考
1	p.6- ①原子とイオン	高校1・2年 化学《理論》 第2講 原子の構造 以下、チャプター内の問題解説についてはノートに書く必要なし。	皆さんにとっては化学基礎の復習に当たる範囲です。
2	p.7-	高校1・2年 化学《理論》 第3講 電子配置・イオン	同上 基礎の教科書も必要に応じて開く
3	p.14-	高校1・2年 化学《理論》 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 周期表と、原子半径やイオン化エネルギーの傾向を理解する。	同上
4	p.9-	高校1・2年 化学《理論》 第5講 結合と結晶 結合と結晶の特徴、それぞれ代表的な物質名をリンクさせて理解する。	同上
5	p.20- ⑥金属結合と金属 (1)	高校1・2年 化学《理論》 第7講 結晶格子(金属結晶の体心立方格子) 絵を描いて覚えよう。	初めて習う単元です
6	p.21- ⑦金属結合と金属 (2)	高校1・2年 化学《理論》 第8講 結晶格子(最密充填構造) 最密充填は絵を描かなくてもよい。	同上
7	p.9- ②イオン結合と イオン結晶	高校1・2年 化学《理論》 第9講 結晶格子(イオン結晶) プラスとマイナスのイオンの配置を立体的に理解する。	一部初めて習う単元です
8	p.16- ⑤共有結合結晶	高校1・2年 化学《理論》 第10講 結晶格子(共有結合結晶・分子結晶)	同上
9	p.12- ③分子と共有結合 (1)	高校1・2年 化学《理論》 第11講 分子(分子の電子式・分子の形)	皆さんにとっては化学基礎の復習に当たる範囲です。
10	p.14- ④分子と共有結合 (2)	高校1・2年 化学《理論》 第12講 分子(分子の極性・分子間力・分子結晶)	同上