

令和2年度休校中の課題の進め方について(理科)

第2期 5月7日～31日

教科(科目)	単位数	科・学年	準備物
理科(化学基礎)	2単位	家政科・2年	教科書 ネオパルノート(ワーク), 課題プリント①② ネットにつながるPCやスマートフォン, タブレット

進め方	① NHK高校講座 化学基礎を視聴する。検索<NHK高校講座>で化学基礎を選ぶ。 ノートにメモしながら視聴する。 ② スタディサプリの講座の映像を視聴し、ノートにまとめる。(下表の備考にある講座) 今回はスタサプ視聴がないときもあります。その時は、ノートをとらなくてもよい。 ③ 振り返りシートを記入する。
提出物及び締切	・提出物 ノート, 振り返りシート スタディサプリの視聴時間はこちらで確認する。 ・締切 講座番号6, 7 → 5月20日(水) 講座番号8, 9 → 5月27日(水) 講座番号10, 11 及び振り返りシート → 6月1日(月)以降の授業
評価の方法(観点)	・ノートの提出 (関心・意欲・態度) ・課題プリント① (思考・表現・判断) ・スタディサプリの視聴状況 (関心・意欲・態度) ・振り返りシートの提出 (関心・意欲・態度もしくは思考・表現・判断)

講座番号	教科書ページ	内 容	備 考	
6	4 元素の確認 教科書p.26	・元素の確認の仕方について学習します。 ・スタサプなし, 高校講座化学基礎を見ながら, ノートにメモをとる。 ・元素には特徴があるので, 見分ける手がかりになります。 ・この単元は学校再開後, 実験あります。 <keyword 炎色反応 石灰水>	※NHK高校講座 化学基礎 第5回 元素の確認 視聴	5月21日 5月30日 提出
7	5 物質の三態 教科書p.28	・物質の状態変化について学習します。 ・高校講座化学基礎を見ながら, ノートにメモを取り, その後, スタサプを視聴し, ノートをまとめます。 ・状態変化がなぜ起こるのかを, 粒子から考えます。 ・温度の新しい単位が出てきます。 <keyword 状態変化 三態 絶対温度>	※NHK高校講座 化学基礎 第3回 物質の三態 視聴 この後 スタサプ視聴 高1・高2化学<理論編> 第30講 chap.1, chap.4	
8	6 原子のなりたち 教科書p.30	・原子はどのような構造になっているかを学習します。 ・高校講座化学基礎を見ながら, ノートにメモを取り, その後, スタサプを視聴し, ノートをまとめます。 ・原子の大きさをイメージできるようにします。 ・原子記号と原子番号, 質量数の表し方は必須問題です。 <keyword 原子核 陽子 中性子 電子 原子番号 質量数>	※NHK高校講座 化学基礎 第7回 原子核と電子 視聴 この後 スタサプ視聴 高1・高2化学<理論編> 第2講 chap.1	5月27日 5月30日 提出
9	7 同位体の利用 教科書p.32	・同位体とは何かについて学習します。 ・高校講座化学基礎を見ながら, ノートにメモを取り, その後, スタサプを視聴し, ノートをまとめます。 ・水素同位体の種類と違いが分かるようにします。 ・放射性同位体についても理解しましょう。 <keyword 同位体 放射性>	※NHK高校講座 化学基礎 第8回 同位体 視聴 この後 スタサプ視聴 高1・高2化学<理論編> 第2講 chap.2	
10	8 原子の電子配置 教科書p.34	・電子が原子のどのような場所にあるかを学習します。 ・高校講座化学基礎を見ながら, ノートにメモを取り, その後, スタサプを視聴し, ノートをまとめます。 ・ここは難しいので, 時間をかけましょう。 ・教科書のドリルを解き, ノートに答えを記入します。 ・答えは教科書p.172に載っています。 <keyword 電子殻 電子配置 価電子>	※NHK高校講座 化学基礎 第9回 電子殻と電子配置 視聴 この後 スタサプ視聴 高1・高2化学<理論編> 第3講 chap.1	6月5日 6月7日 授業 提出
11	9 元素の周期律と周期表 教科書p.36	・周期表の規則性について学習します。 ・スタサプなし, 高校講座化学基礎を見ながら, ノートにメモをとる。 ・講座番号10, 11は連続して学習するとよいです。 ・色々な語句が出てきます。丁寧に学習しましょう。 <keyword 周期表 同族元素>	※NHK高校講座 化学基礎 第10回 元素の周期表 視聴	