

学習シラバス

教科	科目	履修学年	コース	履修区分	単位数
理科	化学探究	3年	医療看護系 英語系・人文系	選択	2
使用教科書 ・副教材等	自作プリント 2018セミナー化学基礎（第一学習社）				
学習目標	自然現象や身近な生活の中で利用されている物質の化学的な性質を学び、化学的な概念や原則についての理解を深めるための演習を行う。また、受験に向けての実戦力を高める。				

授業計画

	学習内容	学習のねらい
一学期期末 考査まで	1 化学と人間生活 (1) 元素・単体・化合物 (2) 物質の状態 2 物質の構成 (1) 原子の構造 (2) イオンの生成 (3) 周期表 (4) イオン結合 (5) 共有結合 (6) 金属結合 3 物質の変化 (1) 原子量・分子量・式量 (2) 化学反応式	<ul style="list-style-type: none"> 物質の性質を調べるために、物質の分類や分離・精製法、物質の状態変化について理解する。 熱による物質の状態変化について理解させる。 物質は原子、分子、イオンが集まってできていることと、原子の構造を理解させる。 イオンの性質とその生成の仕組みを理解させる。 周期律と周期表、元素の性質について理解させる。 さまざまな化学結合について理解させる。 物質の量的な表し方について理解させる。 化学反応により起こる量的な変化について理解させる。
一学期 中間考査 まで	4 酸と塩基 (1) 酸・塩基・中和 (2) 水の電離とpH 5 酸化還元反応 (1) 酸化還元反応 (2) 酸化数 (3) 酸化剤と還元剤	<ul style="list-style-type: none"> 酸と塩基の性質とその反応の仕組みを理解させる。 pHが酸・塩基の度合いを表すものであることを理解させる。 酸化還元反応の仕組みを理解させる。 酸化数の考え方を理解させる。 代表的な酸化剤と還元剤について、その反応について理解させる。
二学期 期末考査 まで	演習 化学探究の総復習 演習 センター試験対策	<ul style="list-style-type: none"> 受験に対応した基本的な問題を網羅し、化学基礎レベルの知識・理解を整理する。 大学入試センター試験化学基礎の問題を解き、受験における実戦力を高める。
学年 末考査 まで	演習 個別試験対策	<ul style="list-style-type: none"> 大学個別の記述試験に対応できる実戦力を身に付ける。
評価 方法	【関心・意欲・態度】 出欠状況、授業態度、授業発表、ノート等の整理状況で評価 【思考・判断・表現】 授業発表、観察・実験の態度、ノートの記述、定期考査等で評価 【観察・実験の技能】 観察・実験の態度、実験ノートの記述、定期考査等で評価 【知識・理解】 小テスト、定期考査、ノートの記述で評価	