

教科・科目	理科・理科2 化学分野	中学3年次の化学では、中学化学の内容を網羅的に学ぶとともに、基礎固めをおこなう。実験操作に習熟し、高校で学習することでは実験で確認してゆく。また実験を通し、結果を考察するはグループで議論を重ねることで論理的思考を身につけてゆく。将来的には、現代社会の諸問題を解決するための幅広い視野を目指し、基礎づくりに精励する
担当者	佐藤弘	
評価割合（試験：試験外）	7：3	
年間を通じて教科で培う力	鍛錬（知識・理解） 理知（論理） 探求（創造）	

月	回	単元（学習）目標	単元目的（到達状態）	学習内容	活動内容
前期		物質の世界 周期表と元素	物質の化学的側面を考察できる。実験手法を理解している。 周期表・元素記号を記憶している。	物質の分類、実験の基本操作 実験レポートの書き方、周期表と元素の記憶	・講義 ・実験 ・レポート ・問題演習
		物質の状態変化 熱と温度	物質の三態変化を理解し、その原因について基本的考察ができる。エネルギーの形態としての熱を理解できる。 純物質の融点や沸点の特徴を理解し、それを用いた物質の分離ができる。	固体・液体・気体、熱、熱運動、 融点、沸点、蒸留	・小テスト 定期テスト①
		溶解と水溶液 夏休み特別課題	溶けると融けるはどう違うか理解する。 ミョウバンの結晶づくり	拡散、溶媒・溶質・溶液、濃度 溶解度 実験計画と試行錯誤、レポート	定期テスト②
		気体	気体各論。主要な気体の性質を理解し捕集法を説明できる。 適切な実験装置により安全に気体を捕集できる。	O ₂ 、N ₂ 、H ₂ 、CO ₂ 、空気 Cl ₂ 、H ₂ S、SO ₂ など	・小テスト 定期テスト③
後期		化学変化	主要な化学式を書くことができる。 化学反応を化学反応式であらわすことができる。	主要物質の化学式を覚える。 主要化学反応式を覚える。 化学の基本法則（一部）	定期テスト④
		原子の構造とイオン	周期表に秘められた秘密を解き明かすことができる。 原子の構造を理解し電子のはたらきを説明できる。	周期表と電子配置 18族 貴ガス、原子の構造	・小テスト

		イオンはどのようにしてできるか理解し、説明ができる。 時間があれば共有結合について触れる。 (進度や内容は弾力的に考えます。)	陽イオンと陰イオン 主要イオンの暗記	定期テスト⑤
--	--	---	-----------------------	--------

もに、高校化学を学ぶための基
になる基本的化学反応につい
力を養ってゆく。個人もしく
く。
を身につけた人物になること

評価方法・ポイント
<ul style="list-style-type: none">・課題提出とその内容・実験レポートの内容・小テスト・長期休暇の課題・周期表や化学式の暗記 を総合的にみて判断する。

