

教科・科目			学科・学年	単位数	教科書		
理科・化学基礎			普通科・2年	2	高校化学基礎（実教出版）		
			普通科・3年	3			
			普通科・2年3年	4			
科目の概要と目標			日常生活や社会との関連を図りながら、物質とその変化への関心を高め、見通しをもって観察、実験などを行い、物質とその変化を化学的に探究する力と、物質とその変化に主体的に関わり、科学的に探究しようとする力を養う。				
2年	2年 3年	2年 3年	単元	学習内容	到達度目標		
4 ・ 5 月	1 ・ 2 学期	2 年 1 学期	1章 物質の構成	<ul style="list-style-type: none"> 物質の探究 物質の構成粒子 	<ul style="list-style-type: none"> 物質の分離や精製などの実験を行い、実験における基本操作と物質を探究する方法を身に付ける。 元素を確認する実験などを行い、単体、化合物について理解する。 粒子の熱運動と温度との関係、粒子の熱運動と物質の三態変化との関係について理解する。 原子の構造及び陽子、中性子、電子の性質を理解する。 元素の周期律及び原子の電子配置と周期表の族や周期との関係について理解する。 		
			2 学期	第2章 物質と化学結合	・イオン結合	<ul style="list-style-type: none"> イオンの生成を電子配置と関連付けて理解する。 イオン結合及びイオン結合でできた物質の性質を理解する。 	
					・共有結合	<ul style="list-style-type: none"> 共有結合を電子配置と関連付けて理解する。 分子からなる物質の性質を理解する。 	
		6 ・ 10 月	3 学期	3 学期	第3章 物質の変化	・金属結合	<ul style="list-style-type: none"> 金属結合及び金属の性質を理解する。 身近な結晶の性質を調べる実験を行い、電子配置や化学結合の種類と関連付けて理解する。
						・物質質量と化学反応式	<ul style="list-style-type: none"> 物質質量と粒子数、質量、気体の体積との関係について理解する。 化学反応式は化学反応に関与する物質とその量的関係を表すことを理解する。
				3 年 1 学期	・酸と塩基	<ul style="list-style-type: none"> 酸と塩基の性質及び中和反応に関与する物質の量的関係を理解する。 	
3 学期	2 ・ 3 学期	・酸化還元反応	<ul style="list-style-type: none"> 酸化と還元が電子の授受によることを理解する。また、酸化還元反応と日常生活や社会との関わりについて理解する。 				