

教科名	科目名	履修学年	履修区分	単位数
理科	理科演習	2年 総合進学コース	必修	1

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、目的意識をもって観察、実験などを行い、化学的に探究する能力と態度を育てるとともに、化学の基本的な概念や原理・法則を理解させ、科学的な見方や考え方を養う。
教科書	化学基礎 (数研出版)
副教材	基本新ステップノート化学基礎 (浜島書店)
授業形態	問題演習・講義形式で行う。
評価規準	<p><知識及び技能></p> <ul style="list-style-type: none"> ・自然の事物・現象についての概念や原理・法則などを理解しているとともに、科学的に探究するために必要な観察、実験などに関する基本操作や記録などの技能を身に付けている。 <p><思考力・判断力・表現力></p> <ul style="list-style-type: none"> ・自然の事物・現象から問題を見だし、見通しをもって観察、実験などを行い、得られた結果を分析して解釈し、表現するなど、科学的に探究している。 <p><主体的に取り組む態度></p> <ul style="list-style-type: none"> ・自然の事物・現象に主体的に関わり、見通しをもったり振り返ったりするなど、科学的に探究しようとしている。
評価方法	小テスト、単元テスト、授業への取り組み状況等を考慮し、総合的に判断して評価する。
学習上の留意点	この科目は、1年次に学んだ化学基礎の復習を行います。物質の構成や関係について復習し、今後必要となる知識の基本を勉強します。単なる暗記科目ではなく、様々な自然現象に興味をもち、その法則性について考えることが大切です。まず一番に、授業を大切にしてください。予習は教科書の通読など短時間でも行ってください。復習はノートやプリントを十分に活用した計画的な学習を繰り返し行って、基礎力の養成を図ってください。また、全範囲の復習を終えたら問題演習を行っていきます。周期表・イオン式・物質質量については問題を解くために必要な知識となりますので、特に力を入れて学習をしてください。

授業計画及び試験計画[理科演習 2年 総合進学コース]

内 容	4月			5月			6月			7月			8月			9月			10月			11月			12月			1月			2月			3月					
	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下	上	中	下			
	物質の構成と化学結合																																						
混合物と純物質																																							
物質とその成分																																							
物質の三態と熱運動																																							
原子とその構造																																							
イオン																																							
元素の周期表																																							
イオン結合とイオンからなる物質																																							
分子と共有結合																																							
共有結合の結晶																																							
金属結合と金属																																							
物質の変化																																							
原子量・分子量・式量																																							
物質質量																																							
溶液の濃度																																							
化学反応式と物質質量																																							
酸・塩基																																							
水の電離と水溶液のpH																																							
中和反応と塩																																							
中和滴定																																							
酸化と還元																																							
酸化剤と還元剤																																							
金属の酸化還元反応																																							
酸化還元反応の利用																																							
化学が拓く世界																																							
凡 例																																							
 授業計画																																							