


教科名	科目名	履修学年	履修区分	単位数
理科	化学基礎	1年 一般コース	必修	2

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，目的意識を持って観察，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	新課程 新編 化学基礎 準拠 サポートノート（数研出版）
授業形態	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	物質の構成や関係について学び，今後必要となる知識の基本を勉強します。この科目は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を行うなど短時間でもよろしいですが，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，周期表・イオン式・物質質量については次年度以降も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[化学基礎 1年 一般コース]

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			
	物質の構成と化学結合	●																																		
純物質と混合物																																				
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				●	●		●	●																												
周期表							●	●																												
イオン結合とイオン結晶							●	●		●	●																									
共有結合と分子							●	●		●	●																									
分子間にはたらく力							●	●		●	●																									
高分子化合物							●	●		●	●																									
共有結合の結晶							●	●		●	●																									
金属結合と金属結晶							●	●		●	●																									
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																			●	●																
水素イオン濃度と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																																				