

科目名	化学Ⅱ Chemistry II			担当教員	中村篤博		
学年	2年	学期	通年	履修条件	必修	単位数	2
分野	一般	授業形式	講義・演習	科目番号	14220021	単位区分	履修
学習目標	物質の状態変化によって起こる諸現象について理解し、反応一般論として反応速度、化学平衡の法則を理解する。有機化学では、有機化合物の体系的把握をし、その性質、反応性が主として各種官能基、結合種、分子構造によることを理解する。また、実験を通して、既習の化学知識の実体験と実験技術を習得する。						
進め方	教科書と板書を中心に基礎概念・理論を簡潔に解説する。その後、演習の機会を与え、より一層の理解が深めることができるように進める。また、実験を行うことで、講義で扱った内容を体験するとともに、方法、結果、考察などをレポートとしてまとめる。						
学習内容	学習項目（時間数）			学習到達目標			
	1. 電池・電気分解の量的関係(2)			ファラデーの電気分解の法則を理解し、簡単な反応に適用できる。 D1:1-3,D3:1			
	2. 粒子の結合と結晶の構造、物質の三態(6) (1)化学結合 (2)分子の極性と分子間力 (3)粒子の熱運動 (4)三態の変化			原子の構造と電子配置の規則性を理解し、簡単な化合物の形成を説明できる。また、物質の状態変化と、その性質について理解する。 D1:1-3,D3:1			
	3. 気体(5) (1)気体の体積 (2)気体の状態方程式			気体の温度、体積、圧力の関係について理解し、各種計算問題を解くことができる。 D1:1-3,D3:1			
	[前期中間試験](1)						
	4. 答案返却・解答(1)						
	5. 溶液(5) (1)溶解のしくみと溶解度 (2)希薄溶液の性質 (3)コロイド溶液			溶解の仕組みと溶液の性質を理解し、各種計算問題を解くことができる。 D1:1-3,D3:1			
	6. 化学反応とエネルギー(5) (1)熱化学方程式 (2)ヘスの法則			化学反応における量的な関係と反応熱を理解し、熱化学方程式を解くことができる。 D1:1-3,D3:1			
	7. 化学実験①(4)			化学実験操作を習得するとともに、結果に対して簡単な考察を加えることができる。 D1:1,3,E1:1,2			
	前期末試験						
8. 答案返却・解答(1)							
9. 化学反応の速さとしくみと化学平衡(10) (1)反応速度の表し方 (2)反応条件と反応速度 (3)反応の仕組みと反応速度 (4)可逆反応と化学平衡 (5)平衡の移動と平衡定数 (6)電解質溶液の化学平衡			化学反応を起こすための仕組みを理解し、反応速度を変えるための条件を説明できる。また、平衡状態を理解し、平衡の移動を判断できる。 D1:1-3,D3:1				
10. 化学実験②(4)			化学変化を注意深く観察し、実験操作や結果を適切にまとめることができる。 D1:1,3,E1:1,2				
[後期中間試験](1)							
11. 答案返却・解答(1)							
12. 化学基礎総合演習(2)			物質の構成と化学結合、物質の変化といった高専化学の基礎を理解している。 D1:1-3,D3:1				
13. 四国地区化学共通試験(1)							
14. 有機化合物(11) (1)有機化合物の性質 (2)脂肪族炭化水素 (3)アルコールと関連化合物 (4)有機化合物と人間生活			各種有機化合物の性質を理解し、構造式の決定ができる。また、各種有機化合物間の関係について理解している。 D1:1-3,D3:1				
後期末試験							
15. 答案返却・解答(2)							
評価方法	前期は、定期試験を 80%、提出物を 20%で評価する。後期は、定期試験を 80%、提出物を 10%、四国地区化学共通試験を 10%で評価する。前期と後期の平均を学年総合とする。						
履修要件	特になし						
関連科目	化学Ⅰ(1年) → 化学Ⅱ(2年) → 環境と人間(4,5年)						
教材	教科書：化学 数研出版(104 数研 化学/306)						
備考	オフィスアワーは、火曜の放課後とする。						