

舞鶴工業高等専門学校		開講年度	令和04年度 (2022年度)	授業科目	化学 I B
科目基礎情報					
科目番号	0018		科目区分	一般 / 必修	
授業形態	授業		単位の種別と単位数	履修単位: 1	
開設学科	一般科目		対象学年	1	
開設期	後期		週時間数	2	
教科書/教材	検定教科書「工業化学 1」(実教出版), 問題集「セミナー化学基礎+化学」(第一学習社), 参考書「フォトサイエンス化学図録」(数研出版), 教材「HGS分子構造模型A型セット 有機化学入門用」(丸善出版)				
担当教員	小島 広孝				
到達目標					
1 溶液の性質について理解する。 2 酸・塩基について理解する。 3 気体の性質について理解する。 4 典型元素について理解する。					
ルーブリック					
	理想的な到達レベルの目安	標準的な到達レベルの目安	未到達レベルの目安		
評価項目1	溶液の性質について十分に理解している。	溶液の性質について基本を理解している。	溶液の性質について理解していない。		
評価項目2	酸・塩基について十分に理解している。	酸・塩基について基本を理解している。	酸・塩基について理解していない。		
評価項目3	気体の性質について十分に理解している。	気体の性質について基本を理解している。	気体の性質について理解していない。		
評価項目4	典型元素について十分に理解している。	典型元素について基本を理解している。	典型元素について理解していない。		
学科の到達目標項目との関係					
学習・教育到達度目標 (i)					
教育方法等					
概要	素材として物質を扱う技術者にとって物質の知識は必須であるだけでなく、膨大な物質に囲まれている現代社会において生きるための技術である。化学の扱う領域は物質科学すべてを包括し複雑多岐にわたり、自然法則を物質の側面から捉える化学は自然科学の中心に位置している。 本授業では化学に関する基本的な事項、溶液の性質、酸・塩基、気体の性質、典型元素について理解する。				
授業の進め方・方法	<p>【授業方法】</p> <ul style="list-style-type: none"> 授業は講義に一部演習を取り入れて行う。 スライドを用いて授業を行い、適宜教科書、参考書を参照する。 適宜授業後に確認テストを出題する。また、必要に応じてレポート課題を出す。 <p>【学習方法】</p> <ul style="list-style-type: none"> 板書を写すだけでなく、授業の内容をよく聞き、適宜メモを取ること。 確認テストを利用して講義内容を復習すること。 化学科目の内容は積み重ねであるため、もし分からないことがあれば放置せず、オンライン、オフラインを問わず質問すること。 				
注意点	<p>【成績の評価方法・評価基準】</p> <p>定期試験を行う。時間は50分とする。試験(60%)と、その他レポート・確認テスト等(40%)から、総合的に成績を評価する。到達目標への到達度を評価基準とする。</p> <p>【履修上の注意】</p> <p>スライドの印刷物の配布は行わない。必要に応じて印刷し持参すること。 スライドを閲覧する目的に限り、タブレットやノートパソコン等の持ち込みを許可する。 課題は授業の復習を主な目的としているため、期限直前に提出することのないこと。</p> <p>【教員の連絡先】</p> <p>研究室 A棟2階 (A-212) 内線電話 8940 e-mail: h.kojima@maizuru-ct.ac.jp (アットマークは@に変えること。)</p>				
授業の属性・履修上の区分					
<input type="checkbox"/> アクティブラーニング		<input type="checkbox"/> ICT 利用		<input type="checkbox"/> 遠隔授業対応	
<input type="checkbox"/> 実務経験のある教員による授業					
授業計画					
		週	授業内容	週ごとの到達目標	
後期	3rdQ	1週	シラバス説明, 溶液の濃度	1	
		2週	希薄溶液の性質	1	
		3週	コロイド	1	
		4週	酸・塩基	2	
		5週	水素イオン濃度	2	
		6週	中和	2	
		7週	塩	2	
		8週	中間試験		
	4thQ	9週	中間試験返却, 気体	3	
		10週	気体の性質	3	
		11週	混合気体	3	
		12週	典型元素1	4	

	13週	典型元素2	4
	14週	典型元素3	4
	15週	演習	3, 4
	16週	(15週目の後に期末試験を実施) 期末試験返却・到達度確認	

モデルコアカリキュラムの学習内容と到達目標

分類	分野	学習内容	学習内容の到達目標	到達レベル	授業週	
基礎的能力	自然科学	化学(一般)	化学(一般)	ボイルの法則、シャルルの法則、ボイル-シャルルの法則を説明でき、必要な計算ができる。	3	
				気体の状態方程式を説明でき、気体の状態方程式を使った計算ができる。	3	
				電離について説明でき、電解質と非電解質の区別ができる。	3	
				質量パーセント濃度の説明ができ、質量パーセント濃度の計算ができる。	3	
				モル濃度の説明ができ、モル濃度の計算ができる。	3	
				酸・塩基の定義(ブレンステッドまで)を説明できる。	3	
				酸・塩基の化学式から酸・塩基の価数をつけることができる。	3	
				電離度から酸・塩基の強弱を説明できる。	3	
				pHを説明でき、pHから水素イオン濃度を計算できる。また、水素イオン濃度をpHに変換できる。	3	
				中和反応がどのような反応であるか説明できる。	3	
		中和滴定の計算ができる。	3			

評価割合

	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	合計
総合評価割合	60	0	0	0	40	0	100
基礎的能力	60	0	0	0	40	0	100
専門的能力	0	0	0	0	0	0	0
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0