

新居浜工業高等専門学校		開講年度	平成31年度 (2019年度)	授業科目	化学工学概論
科目基礎情報					
科目番号	110509	科目区分	専門 / 必修		
授業形態	講義	単位の種別と単位数	履修単位: 1		
開設学科	機械工学科	対象学年	5		
開設期	前期	週時間数	2		
教科書/教材	ベーシック化学工学、橋本健治著 (化学同人)				
担当教員	桑原 繁尚				
到達目標					
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. 反応速度式を理解し、反応速度式を用いて反応器の基本的な設計ができる。</li> <li>2. 気液平衡を理解し、蒸留の基本的な設計諸元を計算できる。</li> <li>3. 三角図を使用した液-液抽出計算ができる。</li> <li>4. 湿度図表から、調湿計算ができること。乾燥の基礎理論を理解し、乾燥計算ができる。粉体の粒径分布を読みとり、流体から粒子を分離する設計計算ができる。</li> </ol>					
ループリック					
	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	反応速度式と反応器形式から反応器の設計計算ができる。	反応器の形式の違いを理解し、設計計算ができる。	反応器の形式による特徴が理解できない。		
評価項目2	気液平衡関係から、単蒸留および連続蒸留計算ができる。	気液平衡関係から、連続蒸留計算ができる。	気液平衡図を読み取ることができない。		
評価項目3	液液平衡の三角線図を用いて単抽出、多回抽出の計算ができる。	三角線図を読み、活用して単抽出の計算ができる。	液液平衡の三角線図を読み取ることができない。		
評価項目4	湿度図表、乾燥特性曲線より調湿・乾燥操作の諸元を計算できる。	湿度図表の読取り、乾燥特性曲線の読取りができる。	湿度図表、乾燥特性曲線を理解できない。		
評価項目5	粒径分布曲線の作成、沈降分離、ろ過分離の設計計算ができる。	粒径分布曲線が読みとれる、沈降分離計算ができる。	粒径分布が理解できない、沈降計算ができない。		
学科の到達目標項目との関係					
専門知識 (B)					
教育方法等					
概要	化学工学における代表的な単位操作の基礎理論を学ぶことで、化学現象を表す平衡状態と物質移動論を理解し、代表的な単位操作について基本的な設計計算方法の習得めざす。				
授業の進め方・方法	授業は講義と演習を並行して進め、必要に応じてレポート課題を課し、理解の程度を確認する。				
注意点					
本科目の区分					
授業計画					
	週	授業内容	週ごとの到達目標		
前期	1stQ	1週	反応速度と反応器 反応速度式	1	
		2週	反応速度と反応器 温度と反応速度	1	
		3週	反応速度と反応器 反応時間	1	
		4週	蒸留：蒸気圧とラウールの法則	2	
		5週	蒸留：気液平衡関係と蒸留操作の原理	2	
		6週	蒸留：単蒸留操作	2	
		7週	蒸留：連続蒸留操作	2	
		8週	中間試験		
	2ndQ	9週	復習	1, 2	
		10週	液液抽出：液液平衡関係	3	
		11週	液液抽出：液液抽出装置とその操作法	3	
		12週	調湿と乾燥：湿度図表とその使い方	4	
		13週	調湿と乾燥：乾燥特性曲線と乾燥速度	4	
		14週	流体からの粒子の分離 粒径分布	5	
		15週	流体からの粒子の分離 沈降分離、ろ過分離	5	
		16週	期末試験		
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
評価割合					
	試験	課題	合計		
総合評価割合	80	20	100		
基礎的能力	0	0	0		
専門的能力	80	20	100		
分野横断的能力	0	0	0		