

阿南工業高等専門学校		開講年度	令和02年度 (2020年度)		授業科目	化学工学基礎	
科目基礎情報							
科目番号	1412E01			科目区分	専門 / 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	化学コース			対象学年	2		
開設期	後期			週時間数	2		
教科書/教材	ベーシック化学工学（化学同人）						
担当教員	鄭 涛						
到達目標							
1. 化学工学に使う「量」とその単位について理解できる。2. 物質およびエネルギーの収支について理解し、基礎的な計算ができる。3. 反応工学の基礎としての反応速度とアレニウス式を理解し、基礎的な計算ができる。4. 物質量・濃度の変化と反応率の関係について理解し、反応速度と反応率との関係について解説できる。							
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		最低限の到達レベルの目安(不可)	
評価項目1	化学工学に使う「量」とその単位について理解でき、単位換算ができる。			化学工学に使う「量」とその単位について理解でき、簡単な単位換算ができる。		化学工学に使う「量」とその単位について理解できない。単位換算ができない。	
評価項目2	物質およびエネルギーの収支について理解し、基礎的な計算ができる。			物質およびエネルギーの収支について理解し、簡単な基礎的な計算ができる。		物質およびエネルギーの収支について理解できない。基礎的な計算ができない。	
評価項目3	反応工学の基礎としての反応速度とアレニウス式を理解し、基礎的な計算ができる。			反応工学の基礎としての反応速度とアレニウス式を理解し、簡単な基礎的な計算ができる。		反応工学の基礎としての反応速度とアレニウス式を理解しない。基礎的な計算ができない。	
評価項目4	物質量・濃度の変化と反応率の関係について理解し、反応速度と反応率との関係について解説できる。			物質量・濃度の変化と反応率の関係について理解し、反応速度と反応率との関係について簡単に解説できる。		物質量・濃度の変化と反応率の関係について理解しない。反応速度と反応率との関係について解説できない。	
学科の到達目標項目との関係							
学習・教育到達度目標 D-1							
教育方法等							
概要	化学工学は化学コースにおける主要科目群の柱の一つであり、化学物質を製造するプロセスと設備に関する学問である。化学分野における機械工学とも呼ばれることもあり、化学プラントを動かすための知識を学ぶ。2年生の化学工学基礎では、プラントで製造される物質の量を推定するための知識と、化学反応に必要な物質の投入量や投入エネルギーを推定するための知識について学習する。また、反応速度について解説し、反応速度と反応成分の濃度や反応温度、触媒のなどとの関係について学ぶ。						
授業の進め方・方法	授業計画の順序にほぼ沿って授業を進めていく。原理の説明→その理解のための例の提示と演習を繰り返して講義を行う。理解を深めるために演習課題のレポートの提出、授業期間中に数回の小テストを行う。						
注意点	例題・練習問題は正しく解けるようになるまで繰り返し取り組み、知識を確実なものとする。演習問題は解答を暗記するのではなく、知識がどのように生かされているのかに留意し、考え方・解き方をマスターするよう心がけること。						
授業計画							
		週	授業内容		週ごとの到達目標		
後期	3rdQ	1週	化学工業のプロセス。		化学工業について概説できる。化学工学の目的と内容について説明できる。		
		2週	化学工学でよく使う「量」と「単位」。		化学工学でよく使う「量」と単位について説明できる。単位の成り立ちや単位の換算ができる。		
		3週	物質収支計算の基礎－装置、操作方法、組成、流量。		化学装置と操作方法の分類について説明できる。混合物の組成について説明でき、計算ができる。		
		4週	物質収支の基礎式。		物質収支の考え方の基礎と計算手順について説明できる。		
		5週	物理的操作の物質収支。		蒸発、濃縮などの物理的操作の物質収支を計算できる。		
		6週	反応を伴う操作の物質収支。		反応を伴う操作の物質収支について説明でき、計算できる。		
		7週	エネルギー収支。		物理的過程のエンタルピー変化を計算できる。		
		8週	物質収支とエネルギー収支のまとめと演習。				
	4thQ	9週	中間テスト				
		10週	化学反応の分類と反応速度。		化学反応の分類および反応器の分類について説明できる。反応速度の定義について説明できる。		
		11週	反応速度の基本形。		反応速度の基本形や反応速度定数について説明できる。		
		12週	反応速度の温度依存性。		反応速度の温度依存性であるアレニウス式を説明できる。		
		13週	反応率で量論関係を表わす。		反応率について説明できる。濃度、反応量、反応率について計算できる。		
		14週	反応工学のまとめと演習。				
		15週	期末テスト				
		16週	演習				
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		数学	数学	整式の加減乗除の計算や、式の展開ができる。		3	

				因数定理等を利用して、4次までの簡単な整式の因数分解ができる。	3	
				分数式の加減乗除の計算ができる。	3	
				実数・絶対値の意味を理解し、絶対値の簡単な計算ができる。	3	
				平方根の基本的な計算ができる(分母の有理化も含む)。	3	
				複素数の相等を理解し、その加減乗除の計算ができる。	3	
				解の公式等を利用して、2次方程式を解くことができる。	3	
				因数定理等を利用して、基本的な高次方程式を解くことができる。	3	
				簡単な連立方程式を解くことができる。	3	
				無理方程式・分数方程式を解くことができる。	3	
				1次不等式や2次不等式を解くことができる。	3	
				恒等式と方程式の違いを区別できる。	3	
				2次関数の性質を理解し、グラフをかくことができ、最大値・最小値を求めることができる。	3	
				分数関数や無理関数の性質を理解し、グラフをかくことができる。	3	
				簡単な場合について、関数の逆関数を求め、そのグラフをかくことができる。	3	
				累乗根の意味を理解し、指数法則を拡張し、計算に利用することができる。	3	
				指数関数の性質を理解し、グラフをかくことができる。	3	
専門的能力	分野別の専門工学	化学・生物系分野	化学工学	SI単位への単位換算ができる。	4	
				物質の流れと物質収支についての計算ができる。	4	
				化学反応を伴う場合と伴わない場合のプロセスの物質収支の計算ができる。	4	
				バッチ式と連続式反応装置について特徴や用途を理解できる。	4	
評価割合						
	定期試験	小テスト	ポートフォリオ	発表・取り組み姿勢	その他	合計
総合評価割合	70	0	30	0	0	100
基礎的能力	30	0	10	0	0	40
専門的能力	20	0	10	0	0	30
分野横断的能力	20	0	10	0	0	30