

沼津工業高等専門学校		開講年度	平成30年度 (2018年度)		授業科目	化学反応論
科目基礎情報						
科目番号	2018-775			科目区分	専門 / 選択	
授業形態	授業			単位の種別と単位数	学修単位: 2	
開設学科	新機能材料工学コース			対象学年	専2	
開設期	後期			週時間数	2	
教科書/教材	後日指定する					
担当教員	稲津 晃司					
到達目標						
1. 速い反応と遅い反応がある理由を説明できる 2. 反応速度を調べる実験的手段を例示できる 3. 発熱反応と発熱反応がある理由を説明できる 4. 反応速度とエネルギーの関係が説明できる (C1-4)						
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 速い反応と遅い反応がある理由を説明できる		□反応速度の定義と速度式について具体例をあげながら説明できる。 □反応速度への影響因子を定量的に評価してあげることができる。 □衝突理論の概要を具体例をあげて説明できる。 □いくつかの反応の速度, 反応次数, 時定数を計算できる。		□反応速度の定義と速度式について説明できる。 □反応速度に影響する因子をあげることができる。 □衝突理論の概要を説明できる。 □簡単な反応の速度, 反応次数, 時定数を計算できる。		□反応速度の定義と速度式について説明できない。 □反応速度に影響する因子をあげることができない。 □衝突理論の概要を説明できない。 □簡単な反応の速度, 反応次数, 時定数を計算できない。
評価項目2 反応速度を調べる実験的手段を例示できる		□反応速度を調べるための測定項目をあげ, 測定値の取り扱いを説明できる。 □反応速度を調べる実験にの用いる機器, 設備を要件を含めてあげることができる。 □反応速度を調べる実験方法を具体的手続きや条件を含めて示せる。		□反応速度を調べるための測定項目をあげることができる。 □反応速度を調べる実験にの用いる機器, 設備をあげることができる。 □反応速度を調べる実験方法と用いる機器等の原理を例示できる。		□反応速度を調べるための測定項目をあげることができない。 □反応速度を調べる実験にの用いる機器, 設備をあげることができない。 □反応速度を調べる実験方法と用いる機器等の原理を例示できない。
評価項目3 発熱反応と発熱反応の差異を説明できる		□具体的な反応について反応断面図を用いて反応熱を説明できる。 □遷移状態理論をアイリングの式を用い, 衝突理論との差異を含めて説明できる。 □反応の有効エネルギーを原系と反応系の状態と関連付けて発熱反応と吸熱反応について説明できる。		□反応断面図を用いて反応熱を説明できる。 □遷移状態理論を説明できる。 □反応の有効エネルギーを発熱反応と吸熱反応について説明できる。		□反応断面図を用いて反応熱を説明できない。 □遷移状態理論を説明できない。 □反応の有効エネルギーを発熱反応と吸熱反応について説明できない。
評価項目4 反応速度とエネルギーの関係が説明できる (C1-4)		□反応速度の温度依存性についての計算し, 反応系のエネルギーについて考察できる。 □アレニウスの式とその熱力学的解釈を微視的観点を含めて説明できる。 □反応速度とエネルギーの関係を複数の反応機構について説明できる。		□反応速度の温度依存性についての計算ができる。 □アレニウスの式とその熱力学的解釈を説明できる。 □反応速度とエネルギーの関係を反応機構と関連付けて説明できる。		□反応速度の温度依存性についての計算ができない。 □アレニウスの式とその熱力学的解釈を説明できない。 □反応機構と反応速度-エネルギーの関係を説明できない。
学科の到達目標項目との関係						
【プログラム学習・教育目標】 C 実践指針 (C1) 実践指針のレベル (C1-4)						
教育方法等						
概要	化学反応が進行する速さを反応物・生成物のマクロな濃度変化によって追跡する反応速度論と, 化学反応を反応分子どうしのミクロな衝突過程としてとらえる反応動力学とをあわせて教授する。分光光学に関する解説やレーザーや分子線を用いた現代的な研究データを交えながらの演習も行い, 化学反応論を学ぶ。					
授業の進め方・方法	授業は講義を中心に進め, 学習内容について口頭試問, 議論, あるいは演習を適宜行う。また演習や発表議論の課題を課すこともある。					
注意点	1.試験や課題レポート等は、JABEE、大学評価・学位授与機構、文部科学省の教育実施検査に使用することがあります 2.授業参観される教員は当該授業が行われる少なくとも1週間前に教科目担当教員へ連絡してください。 3. (*実践指針) が標準基準 (6割) 以上で、かつ科目全体で60点以上の場合に合格とする。評価基準については、成績評価基準表 (ルーブリック) による。					
授業計画						
		週	授業内容		週ごとの到達目標	
後期	3rdQ	1週	ガイダンス		授業計画と評価方法の説明, 化学反応論とは; 身近な化学反応とその仕組みを理解する必要性を理解できる。	
		2週	反応速度の表現		反応速度の定義と表現方法および化学量論式と反応速度の関係が理解できる。	
		3週	反応系の熱力学		反応の熱力学的定義, 駆動力, 化学親和力の考え方を理解できる。	
		4週	反応速度の測定 1		反応速度の実験的定義と測定法の原理を説明できる。	
		5週	反応速度の測定 2		反応速度式の決定法および活性化エネルギー決定法を理解し, 簡単な計算ができる。	
		6週	反応と反応経路 1		素反応と複合反応, 逐次反応と併発反応について説明できる。	

		7週	反応と反応経路 2	律速段階および緩和型速度式を理解し，簡単な問題が解ける．
		8週	まとめの演習	基本的な反応速度論について計算や図的開放で問題を解ける．
	4thQ	9週	素反応 1	アレニウスの式，活性分子衝突反応説の基本について説明できる．
		10週	素反応 2	絶対反応速度と相対反応速度，アイリングの速度論について簡単な説明ができる．
		11週	遷移状態理論 1	衝突状態，反応ポテンシャル曲面，活性錯合体理論を理解し，説明できる．
		12週	遷移状態理論 2	活性錯合体理論，活性化エンタルピーを理解し，説明できる．
		13週	気相反応の反応論	単分子反応，連鎖反応，爆発の基本的事項を理解できる．
		14週	表面反応の反応論	表面の性質と吸着および吸着速度の考え方を理解し，簡単な問題が解ける．
		15週	触媒反応の反応論	触媒作用と触媒反応速度式の表現および対応する反応機構を理解し，説明できる．
		16週		

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・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	70	30	0	0	0	0	100
基礎的能力	0	0	0	0	0	0	0
専門的能力	70	30	0	0	0	0	100
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0