<u>沼</u> 湾	津工業高等	専門学校	χ̈́	開講年度	平成29年度 (2	017年度)		業科目	物質工学	基礎	
科目基	碰情報		•			-					
科目番号 0002						科目区分	専門 / 必修				
授業形態		授業		単位の種別と単							
開設学科		物質工	 学科	対象学年		1					
開設期		後期						2			
教科書/教	 牧材	ゼロかり	らはじめ	る 化学計算	問題の解き方(松浦克	克行, KADOKAWA)、レッツトライノート化学基礎 vol. 3					
旦当教員		大川 政	 .志		•						
到達目	 標										
1. 物質量 2. 溶液の	量を利用して D酸性・塩基	性がわかり)、pHのi	るようになる 計算ができる 式が立てられ	るようになる るようになる						
レーブ	リック										
				見的な到達レ	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		
					て濃度の応用的な	物質量を利用して濃度の計算がで			物質量を利用して濃度の計算がで		
評価項目1 			計算	算ができる	きる			きない			
評価項目2					基性がわかり、混 もpHの計算ができ	溶液の酸性・塩基性がわかり、単純な溶液のpHの計算ができる		溶液の酸性・塩基性がわからず、 pHの計算ができない			
評価項目3				雑な酸塩基と なてられ濃度	酸塩基と酸化還元の反応式が立てられる		酸塩基と酸化還元の反応式が立られない				
学科の	到達目標耳	頁目との	関係								
【本校学	習・教育目	票(本科の	み) 】 2	<u> </u>						·	
教育方法	法等										
既要 受業の進	め方・方法	、酸塩	基反応、	酸化還元反应	加工学の領域を学習 立の基礎をまなぶ。 実験を行いレポー 、験40%,レポート課			学の基礎とし	ノて重要な 	溶液における	濃度の算出
主意点	_	1.試験	や課題レ	ポート等は、	JABEE 、大学評価 亥授業が行われる少 ^が	・学位授与機構、	文部科	学省の教育 担当教員へ	実施検査に連絡しては	「使用すること ください	_があります
受業計	–	T _{vm}	155.444.1				\m \				
後期		週	授業内				週ごとの到達目標				
		1週		リエンテーション たの悪序に思えるの形			物質工学基礎で行う内容を説明できる				
		2週		液の濃度に関する解説			溶液の濃度の計算法を説明できる				
		3週	+	液の濃度に関する演習I			簡単な溶液の濃度を計算できる				
	3rdQ	4週 5週		夜の濃度に関する演習II 有其とpuに関する解説			簡単な溶液の濃度を計算できる 溶液の水素イオン濃度とpHの計算法を説明できる				
			酸塩基とpHに関する解説							•	
		6週	酸塩基とpHに関する演習I				溶液の水素イオン濃度とpHの計算ができる 溶液の水素イオン濃度とpHの計算ができる				
		7週	酸塩基とpHに関する演習II								
		8週	溶液の)濃度,酸塩基		洛波の	源長と冷液	の小糸1ノ	I ノ涙及⊂p⊓(ル計算がで	
		9週	実験解	 詳説		酸化還元に関する実験の方法を説明できる			5		
		10週	実験I				酸化還元に関する実験を行える				
	4thQ	11週	実験II				酸化還元に関する実験を行える				
		12週		見元反応に関	 する解説I		酸化反応と還元反応を説明できる				
		13週		見元反応に関			酸化還元反応の反応式を立てられる				
		14週		見元反応に関			酸化還元の反応式から反応する物質量が計算できる				
		15週	実験IV				酸化還元に関する実験結果の整理を行える				
		16週									
Eデル		•		内容と到達			•				
<u>ーン / レ</u> }類		分野		学習内容	<u> </u>					到達レベル	授業调
·····································	 合	لددرا			1 - m. 1m 21 11					,	
	<u>н</u>		試駁	 余		レポート			合計		
総合評価割合				Λ	20		100				
<u> </u>						0		80			
宝殿を主とめる能力					20		20				

実験をまとめる能力