 宇部	『工業高等	専門学校	開講年度	令和02年度 (2	020年度)	授	業科目 化学 B			
			. 1/13/13 1/3		<u> </u>					
<u>11日坐</u> 。 科目番号		41013			科目区分					
授業形態		講義			単位の種別と	 単位数				
開設学科		物質工			対象学年	T 122X	1			
開設期		前期								
		=====================================	 学基礎(東京書籍)/スクエア最新図説							
担当教員	n ru		治,中村 成芳		יייי (אי ב	- I-/\ WB.	フロンレバロテ金の	~(灬 1 日 IT)		
到達目標	·····································	IM-0 X	111 113 13005							
		ちる「化学」	 の基本的な考え方の	かった 以下の頂日	の修復を日煙 と					
			は礎化学の後半2編2				•			
ルーブリ	リック									
		理	想的な到達レベルのほ	 	レベルの目安		到達レベルの目安	未到達レベルの	D目安	
		而 龙,	と塩基、 p Hについて	· 宇			(日)			
		例	をあげてわかりやす・	く説 酸と塩基、p	酸と塩基、pHについて説				酸と塩基、pHについて説明できない。酸と塩基、	
評価項目:	1	明-	できる。酸と塩基、 Hの複雑な計算をする	明できる。酸 n Hの煙淮的	明できる。酸と塩基、 pHの標準的な計算をする		。酸と塩基、 体的な計算をする	pHの基本的な	計算をする	
		رخ	り、	ことができる	ことができる。		ことができる。		ことができない	
			きる。	- , e`				<u> </u>		
=== /==================================	2	17	和反応と塩の実例をる りかりやすく説明でる	きる「生型学心と擅	中州区心と塩の美物を説明 -		できる。中和滴定の基本的して		中和反応と塩の実例を説明 できない。中和滴定の計算 をすることができない	
評価項目2	2	ا ي	中和滴定の計算をする	ェマーじさる。中仙						
			ができる。			0		0		
		剤(化と還元、酸化剤とi こついて実例をあげ	てわ 剤について実	例をあげてわ	酸化と還	元、酸化剤と還元	酸化と還元、酢	変化剤と還元	
評価項目	3	かり	りやすく説明するこ。	とが 1かりやすく説	明することが	剤につい	て説明することが	剤について説明	月することが	
		の	きる。酸化還元反応。 応用を実例をあげてね	とそ できる。酸化 りか の応用を	遠元 区心とそ	じさる。 の応用を	酸化還元反応とそ 説明できる。	できない。酸化 その応用を説明	L逯元又心と 月できない。	
		jo	やすく説明できる。	説明できる。						
学科の発	到達目標項	頁目との 関	具係 ニューニー							
教育方法	法等									
概要		第2学期	開講		·· · · ·			_		
			続いて、化学の基本			₹と3章酸·	化還元反応を習得す	る。		
	め方・方法		スの計画に沿って教科				✓ TMAN — — — :-			
注意点	_	関数電	草を毎回持参すること	と。予習と復習が重要	_{男です。} 覚える	のではなく	、、埋解する習慣を	身に付ける。		
授業計画	曲	T	T			1.				
		週	授業内容				の到達目標			
		1週	化学1Aの復習 2-2-1 酸と塩基				基の定義を説明でき 明できる。	る。酸・塩基の)強弱と電離	
		2)E	2-2-1 設と塩釜 2-2-2 水素イオン	 /濃度と n H			<u>ってさる。</u> オン濃度と p Hを説	 明できる。		
		2週		2-2-3 中和反応と塩			中和反応と塩を説明できる。			
		3週	2-2-4 中和滴定	- L は L 告 22			定を説明して、計算			
			2-2 酸と塩基のま			1~3回までのまとめと演習を行い、理解できる。 I~3回の中間まとめのテストを行う。				
		4週	中間試験(2-2 配 2-3-1 酸化と還え	変と塩基の内容) T		1 ~3년 酸化と	山の中間まとめのテ <i>。</i> 還元の定義を説明で	へ下を仃つ。 きる		
	1stQ	E)B	中間試験の解説、2	2-3-2 酸化剤と還え	 元剤	酸化剤	と還元剤を説明でき	<u></u> る。		
		5週	2-3-3 金属の酸化還元反応 その1			金属のイオン化傾向を理解できる。				
		6週	2-3-3 金属の酸化還元反応 その2 2-3-4 酸化還元反応の応用 その1 酸化還元の応用の電池を説明できる。							
前期			∠-ン-4	・酸化還元反応の応用 その2		酸化還元の応用として、金属の製錬と電気分解を説できる。4~7回までのまとめと演習を行い、理解で		分配を影中		
		 7週						. / i m+/7 = H D月		
	1	/ 旭	2-3 酸化還元反応	のまとめと演習		できる	。4~/回までのまと	めと演習を行い	い、理解でき	
				のなどのと演旨		できる る。	。4~/回までのまと	めと演習を行い	い、理解でき	
		8调				できる	。4~/回までのまと	:めと演習を行い 	い、理解でき	
		8週				できる	。4~/回までのまと	:めと演習を行い 	、理解でき	
		9週		- COCKE		できる	。4~/回までのまと	めと演習を行い	い、理解でき	
		9週 10週				できる	。4~/回までのまと 	めと演習を行い	、 理解でき	
		9週 10週 11週				できる	。4~/回までのまと 	めと演習を行い	い、理解でき	
	2ndQ	9週 10週 11週 12週				できる	。4~/回ま <i>での</i> まと	めと演習を行い	(V) 理解でき	
	2ndQ	9週 10週 11週 12週 13週				できる	。4~/回ま <i>での</i> まと	めと演習を行い	、 理解でき	
	2ndQ	9週 10週 11週 12週 13週 14週				できる	。4~/回までのまと	めと演習を行い	、 理解でき	
	2ndQ	9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週				できる	。4~/回までのまと	めと演習を行い	、理解でき	
		9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週				できる	。4~/回までのまと	めと演習を行い	、 理解でき	
		9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週 16週	D学習内容と到達	目標	TE	できる	。4~/回までのまと		、理解でき	
		9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週		三目標学習内容の到達目標	_	できる。		到達レベル	、理解でき	
		9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週 16週	D学習内容と到達	手標 学習内容の到達目様 酸・塩基の定義(ブ	レンステッド	できる。]できる。	到達レベル 3	1、理解でき	
モデル <u>-</u> 分類		9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週 16週	D学習内容と到達	目標学習内容の到達目様酸・塩基の定義(ブ酸・塩基の化学式が	レンステッド いら酸・塩基の	できる。]できる。	到達レベル 3 3	1、理解でき	
分類		9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週 16週 トユラムの	D学習内容と到達 学習内容	世標 学習内容の到達目標 酸・塩基の定義(ブ酸・塩基の化学式が 電離度から酸・塩基	レンステッド いら酸・塩基の きの強弱を説明	できる。	iできる。 けることができる。	到達レベル 3 3 3	1、理解でき	
分類	ュアカリギ	9週 10週 11週 12週 13週 14週 15週 16週 トユラムの	D学習内容と到達 学習内容	世標 学習内容の到達目標 酸・塩基の定義(ブ酸・塩基の化学式が 電離度から酸・塩基	レンステッドる から酸・塩基の まの強弱を説明 から水素イオ:	できる。]できる。	到達レベル 3 3 3	1、理解でき	

	中和滴定の計算ができる。		3
	酸化還元反応について説明できる。		3
評価割合			
	提出物等	合計	
総合評価割合	100	100	
知識の基本的な理解 【知識・記憶、理解レベル】	100	100	
思考・推論・創造への適用力 【適用、分析レベル】	0	0	
総合的な学習経験と創造的思考力	0	0	