鶴岡	工業高等	専門	学校		開講年度	平成29年度 (2	2017年度)	授	業科目	⊥子 夷験)	・実習Ⅱ	(無機化
科目基礎	营情報			•		•						
科目番号		68	517			科目区分	科目区分		実験 / 必修			
授業形態		60					単位の種別と単位	数	履修単位:	位: 2		
開設学科				科(模	幾械コース)		対象学年 3					
開設期			後期 週時間数 4									
教科書/教 担当教員	₩				で使用する。 **** 加賀田 季	は 小土 呑っ						
型		/相/	/II Æ,3	长玉」	を雄,加賀田 秀	烟,小寸 高人						
ガラス細コ	[や無機化:	学実験	の基礎	(錯ん	 本の合成、ミ≣	 ョウバンの製造、ア		による	炭酸ナトリワ	ウムの合成	 、シリカゲル	の合成)を
身につける	3。後半で	は、パ	ワーポ	イント	トソフトを用い	いて、実験結果・考	察などを簡潔にま	とめあ	げて効果的な	なプレゼン	テーションを	行う。
ルーブリ	Jック						T			1		
				理想的な到達レベルの目安 実験テーマを理解し、班員と協力						ノベルの目安		
評価項目1				[[験テーマを理! ながら正しい! 証を加えるこ	ことができる。			左記に達	こ達しいない。		
評価項目2				聞	ニメーション き手の理解を テーションが	プレゼンテーショ して、プレゼンラ る	プレゼンテーションソフトを使用 して、プレゼンテーションができ 左記に追 る			しいない。		
評価項目3				$oldsymbol{ol}}}}}}}}}}}}}}$								
	リ達目標「 255	項目と	<u>(の関</u>	係								
教育方法	达等	I	FA ~	⇔ → \=	zı — — !!! "	, ANA	A 40 L 1 11 12 12 12	A ~ -	+ • = + + + + + + + + + + + + + + + + +	<i>5/1</i> 1 → 7 -	1. + D.	· - 7
概要						<u>ど学への理解を深め</u>						
授業の進め	か方・方法	王 す	にレボ· る。総1	ー ト 合 <u>評</u> 値	(/ 0 %) で評 5 0 点以上を	F価、さらに実験態 と合格とする。	受・夫駷ノート(т U %,	, , , , レゼ: 	ノナーシヨ 	ノ(20%)	で総合評値
注意点												
事前・事	後学習、	オフ	フィス	アワ	_							
受業計画	<u> </u>											
	3rdQ	週		授業内容					週ごとの到達目標			
		1週		実験詞	諸注意と実験の	D説明(座学)		無機化学実験の基本操作を理解している				
		2週		コバ	レト錯塩の製造	造(1)		コバルト錯塩の製造方法を習得し、その化学反応を理解している				
		3週		コバ	バルト錯塩の製造(2)			コバルト錯塩中の塩化物イオンの定量方法を習得し ⁻ いる				
		4週		ガラス				ガラス細工の基本操作を習得している				
		5週	1		ウバンの製造	<u> </u>		ミョウバンの製造方法を習得し、その化学反応を理解 している				
		6週	6週 炭酸		ナトリウムの製	製造		アンモニアソーダー法を習得し、その化学反応を理 している			学反応を理解	
		7週		シリナ	カゲルの製造	 リゲルの製造		シリカゲルの製造方法と吸湿 ている		方法と吸温	- 記試験の操作方法を習得	
後期		8週		実験を	 を安全に行う <i>!</i>	 こめに(座学)		化学実験を行ううえでの注意点を理解している				
		9週		プレゼンテーション(1)				資料を	<u> </u>			
	4thQ	10週]	プレt	 ビンテーション	ン (2)		資料を	作成し、実	験テーマに	ニング 沿ったプレt	ヹンテーショ
		11週						<u> / への</u>	こなえる			
		12週										
		13週										
		14週	į									
		15週]									
		16週										
モデルニ	1アカリ=			学習	内容と到達						T	
分類			分野 化学実験		学習内容	学習内容の到達目標 実験の基礎知識(安全防具の使用法、薬品、火気の取り扱い、整理整頓)を持っている。		到達レベル 3	授業週			
甘磁的牝+						事故への対処の方法(薬品の付着、引火、火傷、切り傷)を理解し、対応ができる。		3				
						測定と測定値の取り扱いができる。		3				
	 自然科	y			化学実験	有効数字の概念・測定器具の精度が説明できる。			3	1		
基礎的能力	」 日於代	* 1				レポート作成の手順を理解し、レポートを作成できる。			2	 		
						ガラス器具の取り扱いができる。		3	+			
						基本的な実験器具に関して、目的に応じて選択し正しく使うことができる。 試薬の調製ができる。		3				
											3	1
						代表的な無機化学反応により沈殿を作り、ろ過ができる。			3			

代表的な無機化学反応により沈殿を作り、ろ過ができる。

評価割合										
	試験	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	0	20	0	10	70	0	100			
基礎的能力	0	10	0	5	20	0	35			
専門的能力	0	5	0	5	30	0	40			
分野横断的能力	0	5	0	0	20	0	25			