舞鶴	工業高等	専門学校	開講年度	令和06年度 (2	2024年度)	授業科目	化学ⅡB					
科目基礎	情報				-							
科目番号 0034					科目区分	一般 / 必何	一般 / 必修					
授業形態		授業				数 履修単位:	夏修単位: 1					
開設学科 一般科目					対象学年	2						
開設期		後期			週時間数							
教科書/教	材	検定教科 「フォト	書「工業化学1」 サイエンス化学図録	「工業化学2」(実 弘」(数研出版),	教出版),問題集「セミナー化学基礎+化学」(第一学習社),参考書 教材「HGS分子構造模型 有機化学学生用セット」(丸善出版)							
担当教員		小島 広孝										
到達目標 1 芳香族化合物ついて理解する。 2 高分子化合物について理解する。 3 電子軌道,反応機構について理解する。 4 反応速度,化学平衡について理解する。 5 実験を行い,結果をレポートにまとめる。 ルーブリック												
ルーノウ	リック		理想的が到達し、	ベルの日安	標準的な到達レベ	コルの日安	未到達レベルの目安					
			理想的な到達レベルの目安 芳香族化合物について十分に理解				芳香族化合物について理解してい					
評価項目1			している。		している。		おい。 おからないにはいる。					
評価項目2			している。		高分子化合物について基本を理解している。		ない。					
評価項目3			に理解している。	-	電子軌道,反応機構について基準を理解している。		電子軌道, 反応機構について理解していない。					
評価項目4			に理解している。	-	反応速度, 化学平衡について基 を理解している。		反応速度, 化学平衡について理解 していない。					
評価項目5			正しく実験を行い, 結果を適切に レポートにまとめることができる 。		実験を行い, 結果とめることができ		実験を行い,結果をレポートにまとめることができない。					
		目との関	係									
教育方法	育到達度目標 上 生	₹ (I)										
概要	素材として物質を扱う技術者にとって物質の知識は必須であるだけでなく,膨大な物質に囲まれている現代社会において生きるための技術である。化学の扱う領域は物質科学すべてを包括し複雑多岐にわたり,自然法則を物質の側面から捉える化学は自然科学の中心に位置している。本授業では化学に関する基本的な事項,芳香族化合物,高分子化合物,電子軌道,反応速度,化学平衡について理解する。											
授業の進め	か方・方法	・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	【授業方法】 ・授業は講義に一部演習を取り入れて行う。 ・スライドを用いて授業を行い,適宜教科書,参考書を参照する。 ・適宜授業後に確認テストを出題する。また,必要に応じてレポート課題を出す。 【学習方法】 ・板書を写すだけでなく,授業の内容をよく聞き,適宜メモを取ること。 ・確認テストを利用して講義内容を復習すること。 ・化学科目の内容は積み重ねであるため,もし分からないことがあれば放置せず,オンライン,オフラインを問わず質問すること。									
注意点		定評 【スス課 【研内期価 履ララ題 教究線 教究線 の室話										
授業の属	性・履修	上の区分										
□ アクティブラーニング □ ICT 利用 □ 遠隔授業対応 □ 実務経験のある教員による授業												
+™ ₩ =⊤≔												
授業計画	<u>1</u>	\ _{\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\}	₩ 十 点		I.	■ →" L						
	-		選集内容 - ボス中窓の説明 - ベンゼン暦		週ごとの到達目標							
後期		1週	シラバス内容の説明, ベンゼン環		1							
			芳香族化合物1			1						
			芳香族化合物2			1						
	3rdQ	4週		合成高分子化合物1		2						
		5週	合成高分子化合物2			2						
			食品と化学			2						
			先剤と化学		2							
		8週	中間試験									

	1 .												
	9週	中間	試験返却,原	子軌道 3 3									
	10週	分子	軌道	3									
	11週	反応	機構	3									
	12週	反応	速度	4									
1thQ	13週	化学	 平衡1	4									
	14调												
	<u> </u>	· - ·											
						3							
	16週	期末	- 3週日の後に朔木武敏を美心) ト試験返却・到達度確認										
モデルコアカリキュラムの学習内容と到達目標													
分類								到達レベ	レ授業週				
	化	学(一般)	化学(一般)	代表的な金属やプラスチックなど有機材料について、その性質、					後5				
自然科学			,	洗剤や食品添加物等の化学物質の有効性、環境へのリスクについ て説明できる。				3	後7				
	11-	サマト	化学実験	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。				3	後15				
	16-	子夫 腴		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	後15				
試懸	 試験		 表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	2					
` 65	65			0	0	35	0	1	00				
65	65			0	0	35	0	1	00				
0	0					0	0	0					
	 -			0		0	0						
	アカリキ 自然科学 高 65 65 0	### 11週 12週 13週 14週 15週 16週 16週 16週 16週 16週 16週 16週 16週 16週 16	10週 分子	10週 分子軌道 11週 反応機構 12週 反応速度 13週 化学平衡1 14週 化学平衡2 15週 物理化学実験 16週 別末試験返却・到達 分野 学習内容 分野 学習内容 化学(一般) 化学(一般) 化学(一般) 化学(一般) 化学実験 化学実験 化学実験 化学実験 化学実験 化学表 化学表 化学表 化学表	10週 分子軌道	10週 分子軌道	10週 分子軌道 3 11週 反応機構 3 12週 反応速度 4 4 13週 化学平衡1 4 14週 化学平衡2 4 15週 物理化学実験 5 16週 (15週目の後に期末試験を実施)期末試験返却・到達度確認 7カリキュラムの学習内容と到達目標 分野 学習内容 学習内容の到達目標 代表的な金属やプラスチックなど有機材料について、そ用途、また、その再利用など生活とのかかわりについて、る。 洗剤や食品添加物等の化学物質の有効性、環境へのリスて説明できる。 実験の基礎知識(安全防具の使用法、薬品、火気の取り拡理整頓)を持っている。	### 10週 分子軌道 3 3 11週 反応機構 3 3 12週 反応速度 4 4 12週 反応速度 4 4 13週 化学平衡1 4 4 14週 化学平衡2 4 4 15週 物理化学実験 5 16週 (15週目の後に期末試験を実施)期末試験返却・到達度確認 7カリキュラムの学習内容と到達目標	#thQ				