シラバス年度	2025年度 開講キャンパス 都城キャンパス 開				開設学科	璟	環境園芸学科			
	化学概論Ⅱ			1		1100000	授業形態	講義		
	310004	単位数	2単位	配当学年		実務経験担当教員	32717751	Active·L	Τ	
担当教員名	森寛			102111		人加州西州二十八八		ICT活用		
授業概要	業は、私たちのは、原子や分子	)身の回りにる その世界を見る	ある現象や物質 るということで	質を、化学を通 ごあり、そのこ	して幅広く見 とにより物質	D回りの現象や物質のこれでいくことを目的とするの理解をより深めるこれ、および環境問題に	る。化学を通 とができる。	して見るという また、物質の三	ع ح	
関連する科目	化学概論Ⅰ									
受業の方法と進め方	講義を主として	て授業を進めて	ていく。受講す	↑る学生には、	授業に関連す	- -る問題を解いてもらい、	授業の終了	 後に提出しても	らう	
第1回			について学ぶ。 2 いろんな気	•	気の組成 1-4	4 気体の法則 1-5気体	の液化			
第2回	2回目講義 2-1 物質の		び湿度につい <sup>。</sup> 2 水の蒸気圧		2-4 湿,	度				
第3回	3回目講義 液体についての性質を学ぶ。 3-1 液体の濃度 3-2 沸点上昇 3-3 凝固点降下 3-4 浸透圧									
第4回	4回目講義 イオン結合と共有結合について学ぶ。 4-1 イオンとイオン結合 4-2 共有結合 4-3 電気陰性度と極性 4-4 水素結合									
第5回	5回目講義 結晶の分類について学ぶ。 5-1 結晶構造 5-2 化学結合と結晶の分類 5-3 水について 5-4 反応熱									
第6回	6回目講義 固体の溶解度と気体の溶解度について学ぶ。 6-1 固体の溶解度 6-2 気体の熱運動 6-3 気体の溶解度									
第7回	7回目講義 金属のイオン化傾向と光について学ぶ。 7-1 金属イオン 7-2 金属のイオン化傾向 7-3 電池 7-4 光の波長と色									
第8回	8回目講義 酸と塩基について学ぶ。 8-1 酸と塩基の定義 8-2 酸と塩基の種類 8-3 pHについて 8-4 緩衝溶液									
第9回	9回目講義 反応速度と化学平衡について学ぶ。 9-1 反応速度 9-2 化学平衡 9-3 触媒 9-4 エンタルピーとエントロピー 9-5 化学反応の進む方向									
第10回	10回目講義 10-1 典型 10-6 その他	元素と遷移元	素 10-2 希	ガスとハロゲ	⁄ 10-3 酸	素と硫黄 10-4 アルカ	カリ金属 10-	5 アルカリ土	類金	
第11回	11回目講義 コロイド溶液と有機化合物について学ぶ。 11-1 コロイドとは 11-2コロイド溶液の性質 11-3 透析 11-4 有機化合物の特徴と分類									
第12回	12回目講義 官能基を持つ有機化合物と食品の化学について学ぶ。 12-1 官能基を持つ有機化合物 12-1 糖類 12-2アミノ酸とタンパク質 12-3 油脂とセッケ									
第13回	13回目講義 核酸のDNAとRNAについて学ぶ。 13-1 細胞、核、染色体 13-2 DNAとは 13-3 RNAとは 13-4 RNAとタンパク質合成 13-5 DNAの最近の話題									
第14回	14回目講義 高分子化合物と環境問題について学ぶ。 14-1 縮合重合と付加重合 14-2 高分子化合物の種類 14-3 水質汚染 14-4 大気汚染と酸性雨 14-5 地球温明 化									
第15回	15回目講義	15回目講義 「化学概論Ⅱのまとめ」をする。								
授業の達成目標	身近にある現象や物質を授業で学習した知識を使い、化学の目で見ることができるようになること。									
 並授与方針(DP)との関	 1.知識・理解を	:応用し活用す	 する能力 – (2) /		た応田上洋田	オス能力 – (1) / 3 人間	力 社会性 [	 国際性の涵養 -	(4)	

授業時間外学習【予習】	【予習】 必ず指定した教科書を事前に熟読し、次回の講義内容を把握しておくこと。(約1時間) 2つの課題レポートは授業の予習であるので、必ず提出すること。				
授業時間外学【復習】	【復習】 授業の最後に行う問題で理解できないことがあれば、次の授業までにわかるようにしてくること。 授業で学んだ内容を振り返り、復習すること。(約1時間)				
課題に対するフィードバ ック	授業中に解いてもらう問題は、次の授業で解説する。 課題レポートは授業で解説する。				
評価方法・基準	試験(60点)、課題レポート(10点)、および授業中の問題提出(30点)による評価とする。				
テキスト	スクエア最新図説化学・(第一学習社)、講義毎に問題プリントを配布する。				
参考書	高校の基礎化学の教科書				
備考					