大島商船高等専門学校		開講年度	平成31年度(2019年度)	授業科目	化学	
科目基礎情報							
科目番号	0143			科目区分	一般 / 必	一般 / 必修	
授業形態	授業			単位の種別と単位数	数 履修単位	: 2	
開設学科	商船学科			対象学年	2	2	
開設期	通年			週時間数	2	2	
教科書/教材	(教科書)新編化学基礎,新編化学,東京書籍 (補助教材)改訂ニューステップアップ化学基礎,ニューサポート改 訂新編化学,東京書籍,補助教材配付						
担当教員	杉村 佳昭						
列接日煙							

工学的課題に化学的な観点から取り込むことができる基本的な知識として、代表的な材料、物質の成り立ち、化学反応などについての概念を用いたり、必要な計算ができる。(1)物質の状態、(2)化学反応とエネルギー、(3)化学反応の速さと平衡、(4)無機物質・化学実験の基本操作について理解し、説明できる。

ルーブリック

	理想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
評価項目1	物質の状態を詳細に説明できる。	物質の状態の基本を説明できる。	物質の状態の基本を説明できない。
評価項目2		化学反応とエネルギーの基本を説 明できる。	化学反応とエネルギーの基本を説 明できない。
評価項目3		化学反応の速さと平衡の基本を説 明できる。	化学反応の速さと平衡の基本を説 明できない。
評価項目4		無機物質・化学実験の基本操作の 基本を説明できる。	無機物質・化学実験の基本操作の 基本を説明できない。

学科の到達目標項目との関係

本校 (1)-a 商船 (2)-c

教育方法等

概要	物質の状態、化学反応とエネルギー、化学反応の速さと平衡、無機物質・化学実験の基本操作について理解する。
授業の進め方・方法	講義形式にて行う。
注意点	課題は締め切り日を守り、必ず提出すること。

授業計画

		週	授業内容	週ごとの到達目標
前期		1週	酸化剤と還元剤	酸化剤・還元剤について説明できる。
		2週	酸化還元反応式	酸化還元反応式について説明できる。
		3週	金属のイオン化傾向	金属のイオン化傾向について説明できる。
	1 =+0	4週	電池	ダニエル電池、鉛蓄電池について説明できる。
	1stQ	5週	電池	一次電池、二次電池について説明できる。
		6週	ファラデーの法則	電気分解反応について説明できる。
		7週	ファラデーの法則	ファラデーの法則について説明できる。
		8週	前期中間試験	
		9週	三態変化とエネルギー	状態変化とエネルギーの関係について説明できる。
		10週	分子間力と融点・沸点	結合の種類と融点・沸点の関係について説明できる。
		11週	蒸発と蒸気圧	気体の圧力の表し方や気液平衡について説明できる。
	2ndQ	12週	気体の状態方程式	ボイル、シャルル、ボイル・シャルルの法則について 説明できる。
		13週	気体の状態方程式	気体の状態方程式について説明できる。
		14週	混合気体の圧力	混合気体について説明できる。
		15週	理想気体と実在気体	理想気体と実在気体の違いについて説明できる。
		16週	前期末試験	
		1週	溶解と溶液	溶液のしくみについて説明できる。
		2週	固体の溶解度と気体の溶解度	固体と気体の溶解度について説明できる。
		3週	希薄溶液の性質	沸点上昇や浸透圧について説明できる。
	240	4週	コロイド	コロイドについて説明できる。
	3rdQ	5週	金属結晶・イオン結晶の構造	金属・イオン結晶について説明できる。
		6週	熱化学方程式	熱化学方程式について説明できる。
		7週	ヘスの法則	へスの法則について説明できる。
:«. ⊔ □		8週	後期中間試験	
後期		9週	化学反応速度	反応速度の表し方について説明できる。
		10週	化学平衡と平衡定数	化学平衡について説明できる。
		11週	平衡移動の原理	平衡移動の原理について説明できる。
	4+1-0	12週	安全	実験の基礎知識について説明できる。
	4thQ	13週	基本操作	基本的な実験操作について説明できる。
		14週	非金属元素	非金属元素の単体や化合物について説明できる。
		15週	非金属元素	非金属元素の単体や化合物について説明できる。
	- 1	16调	学年末試験	

	試験	小テスト	課題	合計
総合評価割合	70	20	10	100
基礎的能力	70	20	10	100
専門的能力	0	0	0	0
分野横断的能力	0	0	0	0