<u>2011 シラバス</u>

無機化学 (Inorganic Chemistry)

2年・通年・2単位・必修物質化学工学科・担当 松浦幸仁

[準学士課程(本科 1-5 年) 学習教育目標] (2) 〔システム創成工学教育プログラム 学習・教育目標〕 [JABEE 基準]

〔講義の目的〕

高学年で専門的な化学を学習するために、無機化学の基礎を習得する。

[講義の概要]

無機化学とは、元素、単体および無機化合物を扱う分野である。様々な元素を取り上げるので混乱し がちであるが、その奥に潜む自然の法則を学習する。

[履修上の留意点]

特別な予習は必要としませんが、基礎的な演習問題を繰り返し解いてください。

[到達目標]

前期前半:非金属元素について理解する。 前期後半:金属元素について理解する。

後期前半:物質の構造と化学結合について理解する。

後期後半:酸化・還元について理解する。

[評価方法]

定期試験の平均(70%)と授業での取り組み(30%)で評価する。

〔教科書〕

「精解化学」、「精解化学」、数研出版

〔補助教材・参考書〕

[関連科目]

1年次の「化学」を基礎とする。

講義項目・内容

講義項目	・内容	I	167
週数	講義項目	講義内容	自己 評価*
第1週	オリエンテーション	無機化学についての学習の意義	
第2週	非金属元素	周期表、水素、希ガス	
第3週	非金属元素	ハロゲン	
第4週	非金属元素	酸素・硫黄	
第5週	非金属元素	窒素・リン	
第6週	非金属元素	炭素・ケイ素	
第7週	非金属元素	非金属元素についての復習	
第8週	金属元素	後期中間の復習と金属元素の導入	
第9週	金属元素	アルカリ金属元素	
第 10 週	金属元素	2 族元素	
第 11 週	金属元素	アルミニウム・亜鉛	
第 12 週	金属元素	錯イオン	
第 13 週	金属元素	遷移元素	
第 14 週	金属元素	金属イオンの分離と確認	
第 15 週	金属元素	金属元素ついての復習	
前期期末試験			
第 16 週	物質の構造	前期の復習と化学結合の導入	
第 17 週	物質の構造	原子の構造、電子配置	
第 18 週	物質の構造	周期表、イオン化エネルギー、電子親和力など	
第 19 週	化学結合	共有結合、電気陰性度	
第 20 週	化学結合	イオン結合	
第 21 週	化学結合	金属結合	
第 22 週	化学結合	物質の構造と化学結合についての演習	
第 23 週	酸化還元	前期前半の復習と酸化還元の導入	
第 24 週	酸化還元	酸化還元の定義、酸化剤と還元剤	
第 25 週	酸化還元	酸化数	
第 26 週	酸化還元	酸化還元反応式	
第 27 週	酸化還元	金属の酸化還元反応、イオン化傾向	
第 28 週	酸化還元	電池	
第 29 週	酸化還元	電気分解	
第 30 週	酸化還元	酸化還元についての演習	
学年末試験			
		0 0 0 TM 477-2-2-4 4 1-1 4 1/2 TM 477-2-2-4-4-4 4 0 2 4 4 4 777/477-	

^{| * 4:}完全に理解した, 3:ほぼ理解した, 2:やや理解できた, 1:ほとんど理解できなかった, 0:まったく理解できなかった. (達成) (達成) (達成) (達成)