

科目		応用物理 (Applied Physics)	
担当教員		九鬼 導隆, 渡辺 昭敬	
対象学年等		応用化学科・5年・通年・必修・2単位 (学修単位I)	
学習・教育目標		工学複合プログラム	A2(100%)
		JABEE基準1(1)	(c),(d)1
授業の概要と方針		4年生の物理化学で学習した原子・分子構造論の物理的基礎をさらに深く講義する。さらにこの基礎に立って、分子軌道法の拡張・凝縮系・分子分光学を講義し、現代化学の物理的基礎とその応用を理解させる。	
		到達目標	達成度
		到達目標毎の評価方法と基準	
1	【A2】ラグランジュ形式、ハミルトンの正準変換形式の理論を理解し、力学系に適応できる。		主に中間試験で、基本的な力学系に解析力学の手法を適用し、力学系の運動が解けるかどうかで評価する。
2	【A2】分子の形成や分子軌道についての基本的な概念を理解し、等核2原子分子の分子軌道についてエネルギーダイヤグラムが書け、電子構造より結合次数が計算できる。		主に中間試験で、分子の電子状態を扱う際に必要となる基本的な近似方の意味や分子軌道についての的確に説明できるか、また、2原子分子のエネルギーダイヤグラムを描き、結合次数等が計算できるかどうかで評価する。
3	【A2】ヒュッケル法やハートリー方程式の仕組みを理解する。		主に定期試験で、ヒュッケル法やハートリー方程式の導出手順、平均場近似の意味等を解説させ、的確に説明できるかどうかで評価する。
4	【A2】固体の凝集力を、格子エンタルピーやマーデルング定数を通して理解する。また、電気双極子や電気四極子の相互作用の観点から、分子性物質の凝集力を理解する。		主に定期試験で、ボルン-ハーバーサイクルと格子エンタルピー、マーデルング定数等が的確に説明できるか、電気双極子間の相互作用や、分子性物質の全相互作用についての的確に説明できるかどうかで評価する。
5	【A2】分子分光法に関する基礎的事項を理解する。		主に中間試験で、ボーアの振動数条件と発光、吸収の関係などの分光学の基礎的事項を説明できるかどうか、評価する。
6	【A2】スペクトルの基本原理を理解し、スペクトルから分子定数を導出できる。		主に中間および定期試験で、実際のスペクトルデータを用いて分子定数を求めることができるか評価する
7			
8			
9			
10			
総合評価		成績は、試験100%として評価する。「評価方法と基準」にある、1~2を中間試験で、3~4を定期試験で、5を中間試験で、6を定期試験で評価し、それぞれの中間・定期試験を25%として4回の試験の合計が100%となるように評価する。ただし、場合によっては臨時に追加の試験を行い、臨時の試験を含めた平均とする場合がある。	
テキスト		「力学の考え方」砂川 重信 (岩波書店) 「物理化学要論」P. W. Atkins著、千原秀明・稲葉章 訳 (東京化学同人)	
参考書		「量子力学を学ぶための解析力学入門」高橋康 (講談社) 「初等量子化学 第2版」大岩正芳 (東京化学同人) 「アトキンス物理化学 (上・下)」P. W. Atkins著・千原秀昭 他 訳 (東京化学同人) 「Molecular Spectrum and Molecular Structure」G. Herzberg (KLIKER)	
関連科目		1~3年の数学・物理, 4年生の応用数学・応用物理・物理化学	
履修上の注意事項		1~3年までの数学・物理を良く理解しておくことが望ましい。また、4年生の応用数学, 応用物理, 物理化学の内容をしっかりと理解しておくことが望ましい。	

授業計画 1 (応用物理)		
週	テーマ	内容(目標, 準備など)
1	解析力学: ラグランジュ形式	ニュートン力学を座標に依存しない形で数学的に整理すべく, 実際にかかる力学の運動は, 作用積分が最小値をとるとハミルトンの原理から, ラグランジアンを定義してハミルトンの原理を適用し, ラグランジュ形式の運動方程式を導く. また, ラグランジュ形式の運動方程式がニュートンの運動方程式と等価であることも示す.
2	ハミルトンの正準変換形式	正準運動量を定義し, 正準運動量と位置を基本的な独立変数と見なして, ラグランジアンよりハミルトニアンを定義する. ハミルトニアンの全微分より, ハミルトンの正準方程式を導き, 正準方程式がニュートンの運動方程式と等価であることも示す. さらに, 正準変換について簡単に触れ, ポアソンの括弧も紹介する.
3	分子の電子状態: 核の運動の分離, 軌道近似	多核・多電子系のハミルトニアンに, ボルン-オッペンハイマー近似を用いて核の運動を分離し, 多電子系のハミルトニアンへと移行できることを示す. さらに, 多電子系のハミルトニアンが, 電子-電子の相互作用のため, 変数分離できないことを示し, 軌道近似を用いることを解説する.
4	分子軌道法: 水素分子イオンの形成	近似問題の基本となる変分法について解説してからLCAO近似を導入し, 分子軌道法を用いて, 一番簡単な系である水素イオン分子が形成し, 分子軌道が結合性軌道と反結合性軌道に分離することを解説する.
5	二原子分子	分子軌道法を用いて, 等核二原子分子の電子構造について解説し, 等核二原子分子の分子軌道の様子と電子構造から, 幾つかの化学的性質が説明できることを示す. さらに, 異核二原子分子の電子構造, イオン性と共有性についても簡単に触れる.
6	ヒュッケル法	電子-電子の相互作用を全く無視して一電子ハミルトニアンを用いるヒュッケル法について解説する. 一電子ハミルトニアンのみを用いた場合の分子のエネルギーやその軌道エネルギーとの関係を示し, さらに, 隣接原子以外で重なり積分と共鳴積分を無視して, LCAO係数を求め, 分子のエネルギー状態等について講義する.
7	ハートリー-方程式と平均場近似	まず, エネルギーが停留値をとる条件よりシュレディンガー方程式が導出できることを示す. 次に, 電子-電子の相互作用を残したまま, 各々の電子の状態が確率論として独立事象である軌道近似を用いて変分の試行関数を制限し, ハートリー-方程式を導出する. さらに, この軌道近似が平均場近似となっていることを解説する.
8	中間試験	中間試験
9	ハートリー-フォック方程式	ハートリー-方程式では電子スピニングが全く考慮されていないことを指摘し, 波動関数を反対称化する必要性を説明し, スレーター行列式を導入する. スレーター行列式を用いて, ハートリー-方程式の場合と同様な手順でハートリー-フォック方程式が導出できることを, 簡単に, 解説する.
10	種々の近似法, ハートリー-フォック近似を越えて	PPP, CNDO, MINDO等の近似法やab initio計算を簡単に説明するとともに, ハートリー-フォック近似の限界を超えるべく開発された, MP展開やCI法について簡単に解説する.
11	金属とイオン性固体・バンド構造	分子軌道法の概念を固体の化学結合系に適用し, 固体ではバンド構造ができることを示し, バンドエネルギーやバンドギャップ, 導体, 半導体, 絶縁体をバンド構造から解説する.
12	格子エンタルピー, イオン性結晶とマーデルング定数	固体の凝集力として格子エンタルピーを示し, ボルン-ハーバーサイクルより格子エンタルピーを解説する. さらに, イオン性結晶の凝縮力はクーロン相互作用が主であることを示し, 結晶格子上にあるそれぞれのイオンのクーロン相互作用の和が, 結晶格子の構造で決まるマーデルング定数で簡潔に表されることを解説する.
13	分子性の物質: 電気双極子	分子性物質の凝集力の主な原因となる電気双極子を定義し, 電気双極子間の相互作用の大きさについて解説する.
14	永久・誘起双極子モーメント	電気双極子の形成として, 永久双極子と誘起双極子を示し, 分子を極性分子と非極性分子に分類する. 次に, 誘起電率と分極率を解説し, 極性分子, 非極性分子, それぞれのまたはお互いの相互作用を解説する. さらに, 分散相互作用, ファン・デル・ワールス力についても言及する.
15	全相互作用と相互作用ポテンシャル	電気双極子の相互作用が距離の6乗に反比例することに加えて, 分子同士が近接したときの反発の相互作用を解説し, レナード-ジョーンズポテンシャルを示す. また, モースポテンシャルについても簡単に言及する.
16	分子分光法: 基本原理	ポーアの振動数条件と, 吸収, 発光などの基本原理について学習する.
17	分子分光法の特徴と実験	発光スペクトルや吸収スペクトル, ラマンスペクトルなどの測定原理と, 実験に用いる装置について学習する.
18	回転スペクトルの基本原理	量子化された回転エネルギーを表す式と選択則から回転スペクトルがどのように現れるのかを学習する.
19	回転スペクトルの解析	回転スペクトルの実測値から, 回転定数, 原子間距離, 回転量子数などの分子定数を求める方法について学習する.
20	振動スペクトルの基本原理: 調和振動子	調和振動子を例にとり, 量子化された振動エネルギー, および選択則から得られるスペクトルなどの振動スペクトルの基本原理について学習する.
21	非調和振動子の振動スペクトル	非調和振動子の場合に振動スペクトルがどのように変化するのかを学習する. 実際のスペクトルから, 基準振動数や力の定数などを求める方法についても学習する.
22	多原子分子の振動スペクトル	多原子分子における振動モード, 赤外, ラマン活性などの事項について学習する.
23	中間試験	中間試験
24	中間試験解答	中間試験の解答を黒板を用いて説明し, 注意点を指摘する.
25	可視紫外吸収スペクトル: 基本事項	電子状態の変化する, 可視紫外領域のスペクトルに関する基礎事項について学習する.
26	可視紫外吸収スペクトル: フランク-コンドンの原理	フランク-コンドンの原理について学習し, 振動電子スペクトルの遷移確率について学習する.
27	励起状態の緩和過程	電子状態間の遷移について, スピン状態や電子状態の変化がどのように起こるか理解し, 特に励起状態の緩和種にどのような種類があるか, 量子収率はどのように表されるのかを学習する.
28	光電子分光法	光電子分光法について, その基礎と実験法について学習する.
29	分光学のトピックス: レーザー	レーザーの発振原理やその種類, 分光学への利用方法などについて学習する.
30	演習	章末問題にあるような問題を中心として, 分光学に関する演習問題を解答する.
備考	中間試験および定期試験を実施する.	