



化学演習 2 図形編

メタデータ	言語: Japanese 出版者: 公開日: 2012-10-25 キーワード (Ja): キーワード (En): 作成者: 小原, 繁 メールアドレス: 所属:
URL	https://hokkyodai.repo.nii.ac.jp/records/8950

分子軌道 (図形編)

北海道教育大学釧路校
小原 繁

1

目標

- 数式を使わず概略を理解
- 少ない暗記で最大の効果
- 電子のない分子軌道」も重要

結合開裂には重要

2

物質の波動性と粒子性

■ 毎回の観測では粒子、総計では波動

3

シュレージンガ - 方程式

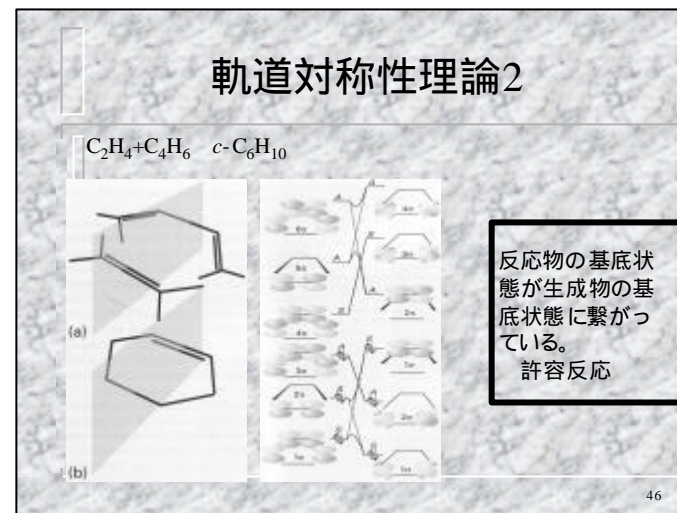
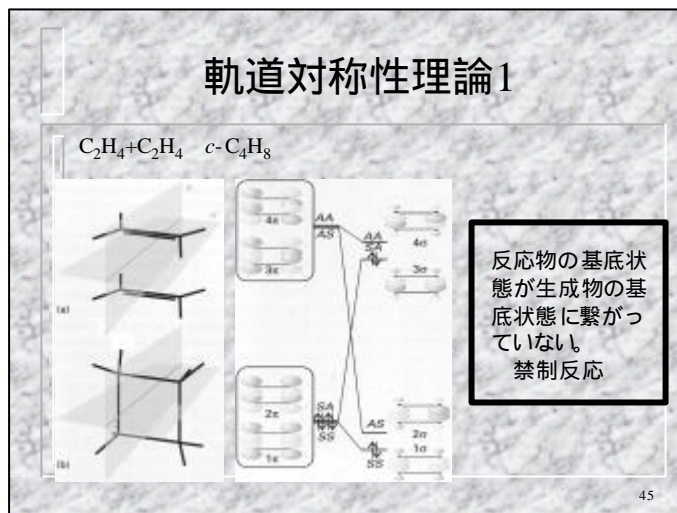
総計では波動」= 「確率では波動」

原子・分子では「定在波」あるいは「弦振動」

「古典力学の弦の運動方程式」
と「ド・ブローイ波長」
「ミクロ系の運動方程式」
= 「波動方程式」
= 「シュレージンガー方程式」

4

途中を割愛



演習問題

■ 問題 1から問題 8までに答えなさい。

47