

Chuyên đề Hóa học

- Chuyên đề
 - Alkane và Cycloalkane
 - Đại cương hợp chất hữu cơ
- Bài tập
- Bài kiểm tra
- Series "Có gì nói đó!"
 - Tài liệu chuyên Hóa học 11-12 - Phần hóa học hữu cơ
- Cấu tạo phân tử và liên kết hoá học

Chuyên đề

Alkane và Cycloalkane

Bạn đã bao giờ thắc mắc rằng chất nào được dùng để làm nhiên liệu cho các động cơ hơi đốt không? Nếu có thì hãy cùng TGB tìm hiểu về đặc điểm và tính chất của Alkane- thành phần quan trọng nhất của các chất đốt, thông qua chuyên đề “Alkane và Cycloalkane” nhé. Alkane và Cycloalkane là những hợp chất có vai trò quan trọng trong tổng hợp hữu cơ và các ngành công nghiệp hoá học. Bài viết này của chuyên đề sẽ tóm tắt lại các tính chất của hydrocarbon no, mạch hở (alkane) mà chúng ta được học trong chương trình Hoá học chuyên tại cấp THCS.

Cùng lướt xuống bên dưới và tải tài liệu về để xem rõ hơn nhé!

[ALKANE VÀ CYCLOALKANE.pdf](#)

Chuyên đề

Đại cương hợp chất hữu cơ

Chuyên đề hóa học mang tên “Đại cương hợp chất hữu cơ” sẽ là một chuyên đề cực kỳ bổ ích và cần thiết dành cho các bạn học sinh, đặc biệt là các bạn học sinh hiện đang theo đuổi bộ môn chuyên hóa ở cấp bậc THCS.

ĐẠI CƯƠNG HỢP CHẤT HỮU CƠ.pdf

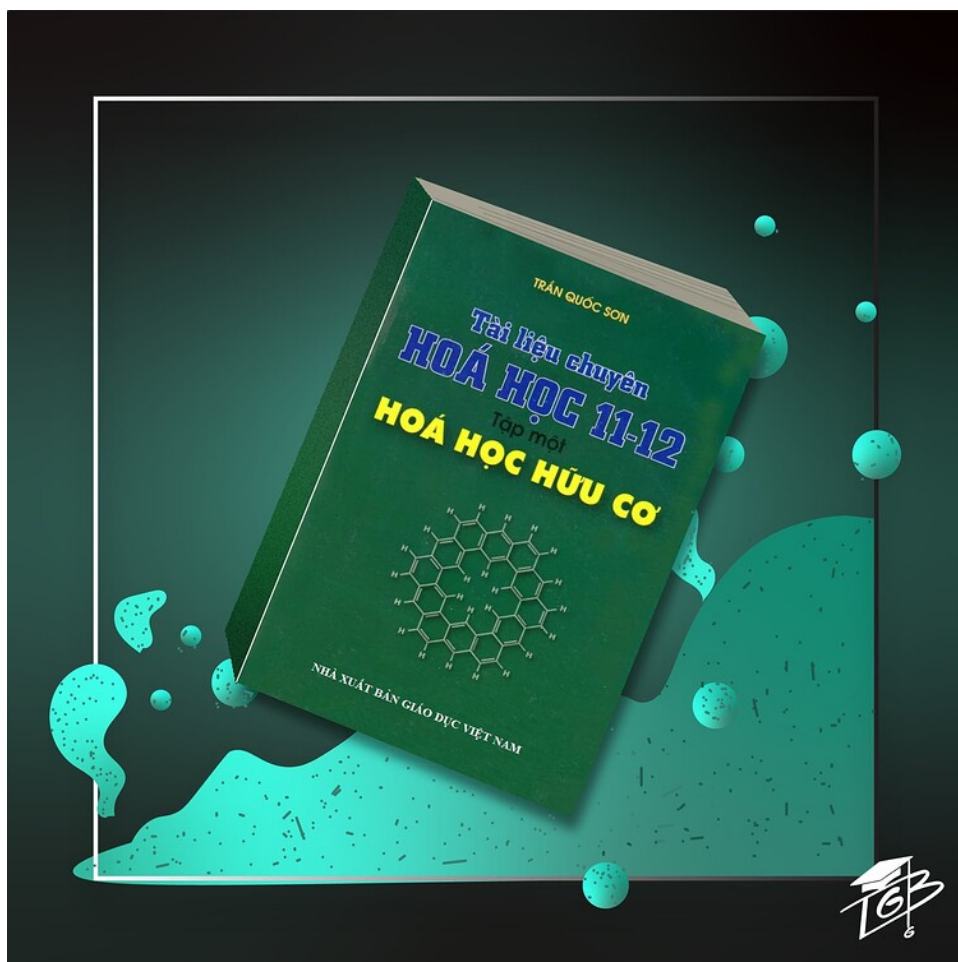
Bài tập

Bài kiểm tra

Series "Có gì nói đó!"

Series "Có gì nói đó!"

Tài liệu chuyên Hóa học 11-12 - Phần hóa học hữu cơ



Đây chính xác là “thiên đường” cho những con người đam mê hóa học hữu cơ. Nguồn kiến thức được dàn trải từ cơ bản đến nâng cao và không bị giới hạn trong phạm vi sách giáo khoa. Phần lý thuyết được xây dựng cụ thể, chi tiết, đi kèm với những ví dụ điển hình giúp chúng ta nắm bắt kiến thức tốt hơn.

Quyển sách được biên soạn bởi tác giả Trần Quốc Sơn và cũng là một trong số những hành trang bổ ích cho kì thi cấp Quốc gia.

Hãy nhanh tay bấm vào đường link này để biết thêm thông tin chi tiết: [\[REVIEW HÓA HỌC\] Tài liệu chuyên hóa học 11-12 - phần Hóa học Hữu cơ.pdf](#)

Cấu tạo phân tử và liên kết hoá học

Đối tượng: học sinh chuyên, ôn thi học sinh giỏi chuyên

Nội dung:

- Giới thiệu năng lượng liên kết ; liên kết ion, liên kết cộng hóa trị ; công thức Lewis ;
- Và các thuyết cấu tạo gồm: thuyết sức đẩy giữa các cặp electron hóa trị (VSEPR), thuyết lai hóa orbital (orbital hybridisation), thuyết liên kết hóa trị (VB), thuyết Orbital phân tử (MO).

Mục đích tài liệu: nắm tính chất của liên kết ion và liên kết cộng hóa trị; áp dụng quy tắc bát tử để viết công thức Lewis, công thức cộng hưởng; dự đoán và giải thích dạng hình học phân tử; mô tả sự hình thành liên kết bằng thuyết VB và MO, giải thích được từ tính của phân tử.

Cấu tạo phân tử và liên kết hoá học