

BÀI 23: PHẢN ỨNG HỮU CƠ

I. MỤC TIÊU:

1. Kiến thức: HS biết được:

- Sơ lược về các loại phản ứng hữu cơ cơ bản : Phản ứng thế, phản ứng cộng, phản ứng tách

2. Kĩ năng:

- Nhận biết được loại phản ứng thông qua các phương trình hoá học cụ thể.

3. Thái độ: Phát huy khả năng tư duy của học sinh.

4. Phát triển năng lực

- Phát triển năng lực phát hiện và giải quyết vấn đề

- Phát triển năng lực sáng tạo và làm việc nhóm

II. PHƯƠNG PHÁP:

- Dạy học phát hiện và giải quyết vấn đề

- PPDH đàm thoại tái hiện

III. CHUẨN BỊ:

1. Giáo viên: Giáo án, máy chiếu.

2. Học sinh: Học bài cũ, chuẩn bị bài mới

IV. TIẾN TRÌNH BÀI DẠY:

1. Ôn định lớp: Kiểm tra sĩ số, đồng phục...

2. Kiểm tra bài cũ: không

3. Nội dung:

HOẠT ĐỘNG GV VÀ HS	NỘI DUNG
Hoạt động 1: Phản ứng thế Giáo viên đưa ra thí dụ. Phản ứng thế là gì? Học sinh quan sát và phát biểu khái niệm. -Phản ứng thế là phản ứng trong đó một nguyên tử hoặc nhóm nguyên tử trong phân tử hợp chất hữu cơ bị thay thế bởi một nguyên tử hoặc nhóm nguyên tử khác	I. <u>Phân loại phản ứng hữu cơ</u> 1. <u>Phản ứng thế</u> <u>Thí dụ 1</u> $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{askt}} \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$ <u>Thí dụ 2</u> $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$ ☞ Phản ứng thế là phản ứng trong đó một nguyên tử hoặc nhóm nguyên tử trong phân tử hợp chất hữu cơ bị thay thế bởi một nguyên tử hoặc nhóm nguyên tử khác.
Hoạt động 2: Phản ứng cộng Giáo viên đưa ra các thí dụ. Vậy pư cộng là gì ?	2. <u>Phản ứng cộng</u> <u>Thí dụ 1</u>

Học sinh quan sát thí dụ và trả lời khái niệm

-Phản ứng cộng là phản ứng trong đó phân tử hợp chất hữu cơ kết hợp với phân tử khác tạo thành phân tử mới.

Hoạt động 3: Phản ứng tách

Giáo viên lấy thí dụ. Phản ứng tách là gì ?

Học sinh quan sát thí dụ và trả lời khái niệm

- Phản ứng tách là phản ứng trong đó hai hay nhiều nguyên tử bị tách ra khỏi phân tử hợp chất hữu cơ

Hoạt động 4: Đặc điểm của phản ứng hoá học trong hoá học hữu cơ

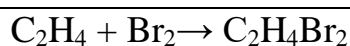
Giáo viên mô tả các thí dụ trong sách giáo khoa. Học sinh nhận xét và đưa ra nhận xét về đặc điểm phản ứng hoá học hữu cơ.

Nguyên nhân của các đặc điểm đó
Các phản ứng hoá học trong hữu cơ thường xảy ra chậm và tạo hỗn hợp sản phẩm vì sao?

Hs: Do các liên kết trong phân tử các chất hữu cơ ít phân cực nên khó phân cắt.

Phản ứng hữu cơ thường thu được nhiều sản phẩm.

Do các liên kết có độ bền tương tự nhau nên trong cùng một điều kiện có thể phân cắt nhiều liên kết



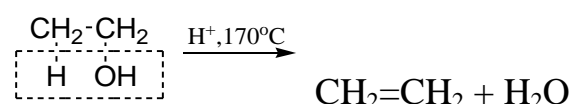
Thí dụ 2



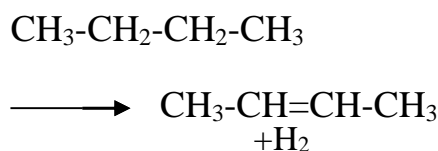
☞ Phản ứng cộng là phản ứng trong đó phân tử hợp chất hữu cơ kết hợp với phân tử khác tạo thành phân tử mới.

3. Phản ứng tách

Thí dụ 1



Thí dụ 2



Phản ứng tách là phản ứng trong đó hai hay nhiều nguyên tử bị tách ra khỏi phân tử hợp chất hữu cơ

II. Đặc điểm của phản ứng hoá học trong hoá học hữu cơ

1. Các phản ứng hoá học trong hữu cơ thường thu được thường xảy ra chậm.

2. Phản ứng hữu nhiều sản phẩm.

4. Củng cố:

Làm bài tập 2 sách giáo khoa

V. Dẫn dò:

- Làm bài tập sách giáo khoa và sách bài tập.
- Chuẩn bị nội dung tiết luyện tập.