Trường ĐH Công Nghiệp Thực Phẩm Tp.HCM
Khoa Công Nghệ Hóa Học
Bộ môn Công Nghệ Hóa Hữu Cơ – Mỹ phẩm

Cộng Hòa Xã Hội Chủ Nghĩa Việt Nam
Độc lập – Tự do – Hạnh phúc

BIÊN BẢN THỐNG NHẤT CHỈNH SỬA ĐỀ CƯƠNG HỌC PHẦN "THÍ NGHIỆM HÓA HỮU CƠ"

Thời gian: 14h00 ngày 12/12/2024

Địa điểm: Văn phòng khoa CNHH

Chủ trì: ThS. Lê Thúy Nhung – Chủ nhiệm học phần Thí nghiệm Hóa hữu cơ

Thư ký: ThS. Nguyễn Hưng Thủy

Thành phần tham dự: ThS. Lê Thúy Nhung, TS. Nguyễn Thị Hồng Anh, TS. Phan Thị Thanh Diệu, TS. Mai Hùng Thanh Tùng, ThS. Nguyễn Cao Hiền, ThS. Lữ Thị Mộng Thy, ThS. Nguyễn Thị Kim Tuyến,

Nội dung: Thống nhất nội dung giảng dạy học phần Thí nghiệm Hóa hữu cơ cho sinh viên trình độ đại học khóa 14DHHH

Thống nhất nội dung giảng dạy theo đề cương học phần Thí nghiệm Hóa hữu cơ thuộc chương trình CN KTHH năm học 2024 – 2025 như sau:

STT	Đề cương học phần năm 2024	Nội dung thống nhất giảng dạy
1	**Bài 1: Hướng dẫn mở đầu**	Hướng dẫn SV các kỹ năng an toàn trong phòng thí nghiệm, kỹ năng sử dụng các dụng cụ thí nghiệm cơ bản trong thí nghiệm hóa hữu cơ như kỹ năng đun nóng ống nghiệm, đun hồi lưu bình cầu, thu và dẫn khí sinh ra trong quá trình phản ứng, chiết, chưng cất, lọc, cô cạn,… *** Đánh giá sinh viên các kỹ năng sau:** - Kỹ năng đun nóng ống nghiệm, - Kỹ năng thu và dẫn khí sinh ra, - Kỹ năng đun hồi lưu bình cầu, - Kỹ năng chiết bằng phễu chiết quả lê, - Kỹ năng gấp giấy lọc, mô hình lọc trọng lực và lọc áp suất thấp. * Dự trù dụng cụ thí nghiệm theo 5 kỹ năng trên.

2	**Bài 2: Định tính một số hợp chất hữu cơ**	Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm 1 (*Điều chế và tính chất của ethylene*), 4 (*Điều chế iodoform*) ở mục 2.4.1 Hydrocarbon và dẫn xuất halogen của hydrocacbon; Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm 1 (*Nhận biết nước có lẫn trong alcohol*), 2a (*Phản ứng của C_2H_5OH với Na*) và 3 (*Phản ứng của ethylene glycol và glycerine với $CuSO_4$*) ở mục alcohol và phenol; Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm 3 (*Phản ứng của aldehyde với $Cu(OH)_2$*), 4 (*Phản ứng của aldehyde và cetone với $NaHSO_3$*), 6 (*Các phản ứng oxi hóa carboxylic acid*) ở mục aldehyde, cetone và carboxylic acid.
3	**Bài 3. Khảo sát tính chất và điều chế aldehyde, ketone và carboxylic acid**	Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm ở trang 28 và 29 giáo trình Thực hành hóa hữu cơ.
4	**Bài 4. Khảo sát tính chất của amine và điều chế phẩm màu β-naphthol da cam**	Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm ở trang 32-34 giáo trình Thực hành hóa hữu cơ.
5	**Bài 5. Điều chế benzoic acid**	Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm ở trang 38-39 giáo trình Thực hành hóa hữu cơ.
6	**Bài 6. Điều chế *n*-butyl acetate**	Hướng dẫn SV làm các thí nghiệm ở trang 42-43 giáo trình Thực hành hóa hữu cơ.
7	**Kế hoạch đánh giá học phần:** - Chuyên cần và thái độ tự chủ 10%. - Đánh giá kỹ năng thực hành 50%: + Thao tác thực hành 25%; + Cá nhân làm việc trong nhóm 25%): *thể hiện bằng bảng phân công công việc của nhóm: thực hành và viết báo cáo.* - Bài báo cáo 40% (Nội dung báo cáo 30%, hình thức trình bày 10%)	- Kiểm tra bài đầu giờ: bài cá nhân, thời gian 15 phút đầu buổi học. - Nhóm SV quay lại quá trình thực hành: + Mỗi thí nghiệm quay lại 1 video và nộp cho GV giảng dạy; + Sinh viên phải có bảng phân công cụ thể cho các thành viên trong nhóm theo từng bài. - SV làm báo cáo theo mẫu, nộp vào cuối buổi thực hành.

8	Sách, giáo trình chính: [1] Nguyễn Thị Hồng Anh, Phan Thị Thanh Diệu và Lê Thúy Nhung, *Thực hành Hóa hữu cơ,* Khoa Công Nghệ Hóa Học – Trường Đại học Công Nghiệp Thực Phẩm Tp.HCM, 2022. [2] Ngô Thị Thuận, Nguyễn Minh Thảo, Văn Ngọc Hướng, Nguyễn Thị Huệ, Nguyễn Hữu Định, *Thực tập Hóa học hữu cơ,* NXB. Đại Học Quốc Gia Hà Nội, 2001. [3] Joaquín Isac-García, José A. Dobado, Francisco G. Calvo-Flores, Henar Martínez-García, *Experimental Organic Chemistry: Laboratory Manual*., Academic Press Publication, 2016.	SV đọc giáo trình chính trước ở nhà để kiểm tra đầu giờ. Thời điểm kiểm tra: Đầu giờ các buổi học từ buổi thứ 2-6. Thời gian làm bài 15 phút. – Hình thức kiểm tra: Trắc nghiệm. – Số câu: 10 câu – Nội dung kiểm tra: Kiến thức các bài thực hành từ bài 2-6, cụ thể: cách pha chế hóa chất, các bước tiến hành thí nghiệm, công thức, cách tính kết quả, giải thích hiện tượng,…
9	Tài liệu tham khảo: [1] Huỳnh Kỳ Phương Hạ, Ngô Văn Cờ, Nguyễn Lệ Trúc, *An toàn trong phòng thí nghiệm Hóa học*. NXB. ĐHQG Tp.HCM, 2011. [2] Nguyễn Kim Phi Phụng, *Thực hành Hóa hữu cơ 1*. NXB: ĐHQG Tp.HCM, 2003. [3] Thái Doãn Tĩnh. *Thực hành tổng hợp Hóa học hữu cơ tập 1 và 2*. NXB. Đại học Sư Phạm, 2009. [4] Trần Thị Việt Hoa, Phạm Thành Quân, *Kỹ thuật Thực hành Tổng hợp hữu cơ,* NXB. ĐHQG Tp.HCM, 2012. Phần mềm: Chemdraw	SV đọc thêm các tài liệu tham khảo để giải thích các hiện tượng xảy ra trong quá trình làm thí nghiệm, từ đó hiểu được kiến thức lý thuyết và thực hành Hóa hữu cơ sâu sắc hơn.

Kết quả:

Thống nhất nội dung giảng dạy học phần Thí nghiệm Hóa hữu cơ theo biên bản: 100% đồng ý.

Cuộc họp kết thúc lúc 16h00 cùng ngày.

Chủ trì Thư ký

ThS. Lê Thúy Nhung **ThS. Nguyễn Hưng Thủy**