

ĐỀ CƯƠNG CHI TIẾT HỌC PHẦN

1. Tên học phần : THỰC TẬP HÓA HỮU CƠ DƯỢC THÚ Y (Organic Chemistry Laboratory)

- Mã số học phần : TN 061
- Số tín chỉ học phần : 1 tín chỉ
- Số tiết học phần : 30 tiết thực hành

2. Đơn vị phụ trách học phần:

- Bộ môn : Hóa học
- Khoa: Khoa Khoa học tự nhiên

3. Điều kiện tiên quyết: TN 047

4. Mục tiêu của học phần:

4.1. Kiến thức: Thực hiện được các thí nghiệm cơ bản trong kỹ thuật tổng hợp hữu cơ.

- 4.1.1. Phản ứng sulfon hóa hợp chất thơm.
- 4.1.2. Phản ứng ester hóa alcol
- 4.1.3. Phản ứng ester hóa phenol
- 4.1.4. Phản ứng aldol hóa hợp chất carbonyl
- 4.1.5. Phản ứng acyl hóa hợp chất amin thơm
- 4.1.6. Phản ứng trùng ngưng và tổng hợp chất màu

4.2. Kỹ năng:

- 4.2.1. Kỹ năng cứng: Có kỹ năng lắp ráp, sử dụng hệ thống dụng cụ đun hoàn lưu, đun cách thủy, lọc áp suất kém, rửa dung dịch, kết tinh lại
- 4.2.2. Kỹ năng mềm: thảo luận, làm việc nhóm, thống nhất phương thức thực hiện và báo cáo

4.3. Thái độ:

Môn học cũng tạo điều kiện để sinh viên xây dựng và phát triển các phẩm chất cần thiết cho những hoạt động khoa học như có tình yêu khoa học; sự kiên trì, tập trung; ý thức trách nhiệm, trung thực và tự tin.

5. Mô tả tóm tắt nội dung học phần:

Xác định các hằng số vật lý của chất hữu cơ. Kỹ thuật chưng cất. Thực hiện tách chiết cafein từ trà. Tiến hành lọc dung dịch, rửa dung dịch, sắc ký cột dung dịch, thăng hoa tinh thể và kết tinh lại. Các phản ứng định tính nhóm chức hữu cơ.

6. Cấu trúc nội dung học phần:

6.2. Thực hành

	Nội dung	Số tiết	Mục tiêu
Bài 1.	Xác định hằng số vật lý của hợp chất hữu cơ: nhiệt độ nóng chảy, sôi, độ khúc xạ, độ triền quang	5	4.1; 4.2; 4.3
Bài 2.	Phản ứng ester hóa alcol	5	4.1; 4.2; 4.3

Bài 3	Phản ứng ester hóa phenol	5	4.1; 4.2; 4.3
Bài 4.	Phản ứng aldol hóa hợp chất carbonyl	5	4.1; 4.2; 4.3
Bài 5.	Phản ứng acyl hóa amin thơm	5	4.1; 4.2; 4.3
Bài 6.	Phản ứng trùng ngưng và tổng hợp chất màu	5	4.1; 4.2; 4.3

7. Phương pháp giảng dạy: Thực hành thí nghiệm

8. Nhiệm vụ của sinh viên:

Sinh viên phải thực hiện các nhiệm vụ như sau:

- Nghiên cứu giáo trình, học thuộc cách tiến hành thí nghiệm.
- Tham gia đầy đủ 100% giờ thực hành/thí nghiệm/thực tập và có báo cáo kết quả.
- Tham dự thi kết thúc học phần.

9. Đánh giá kết quả học tập của sinh viên:

9.1. Cách đánh giá

Sinh viên được đánh giá tích lũy học phần như sau:

TT	Điểm thành phần	Quy định	Trọng số	Mục tiêu
1	Điểm chuyên cần	- Tham gia 100% số giờ	10%	4.3
2	Điểm thực hành/ thí nghiệm	- Báo cáo/kỹ năng thực hành	20%	4.2.7 đến 4.2.10
3	Điểm thi kết thúc học phần	- Thi viết/ vấn đáp (30 phút) - Bắt buộc dự thi	70%	4.1; 4.3

9.2. Cách tính điểm

- Điểm đánh giá thành phần và điểm thi kết thúc học phần được chấm theo thang điểm 10 (từ 0 đến 10), làm tròn đến một chữ số thập phân.
- Điểm học phần là tổng điểm của tất cả các điểm đánh giá thành phần của học phần nhân với trọng số tương ứng. Điểm học phần theo thang điểm 10 làm tròn đến một chữ số thập phân, sau đó được quy đổi sang điểm chữ và điểm số theo thang điểm 4 theo quy định về công tác học vụ của Trường.

10. Tài liệu học tập:

Thông tin về tài liệu

Số đăng ký cá biệt

[1] Giáo trình: Thực hành Hóa hữu cơ 1, Khoa KHTN, Đại học Cần Thơ

11. Hướng dẫn sinh viên tự học:

Tuần	Nội dung	Lý thuyết (tiết)	Thực hành (tiết)	Nhiệm vụ của sinh viên
1	Bài 1 – bài 6	3	0	-Tìm hiểu bài thí nghiệm số 1 đến số 6 được hướng dẫn trong tài liệu [1]

**TL. HIỆU TRƯỞNG
TRƯỞNG KHOA**

Cần Thơ, ngày ... tháng ... năm 2014
TRƯỞNG BỘ MÔN