

TRƯỜNG ĐẠI HỌC DƯỢC HÀ NỘI

BỘ MÔN HOÁ HỮU CƠ

HƯỚNG DẪN CHUẨN BỊ THỰC HÀNH VÀ CÁCH VIẾT BÁO CÁO THỰC HÀNH

Để phục vụ cho việc thực hành của sinh viên được tốt nhất, Bộ môn Hóa hữu cơ xin đưa ra các hướng dẫn về cách chuẩn bị bài thực hành trong vở thực hành và cách viết báo cáo thực hành như sau:

1. Chuẩn bị nội dung bài thực hành

1.1. Chuẩn bị phần đại cương

Nội dung: từ trang 6 đến hết trang 44 sách Thực tập Hóa hữu cơ

- Hóa hữu cơ 1: nội qui phòng thực tập, các quy tắc an toàn lao động, các dụng cụ , kỹ thuật trong định tính hợp chất hữu cơ (từ trang 6 đến mục 4.3 trang 17).
- Hóa hữu cơ 2: các quy tắc an toàn lao động, các dụng cụ , kỹ thuật trong tổng hợp hợp chất hữu cơ (từ trang 6 đến trang 44).

1.2. Chuẩn bị nội dung cho các bài thực hành định tính HHC1

- Nội dung: theo từng bài thực tập trong chương trình thực tập HHC1.
- Định nghĩa, công thức cấu tạo chung hợp chất cần định tính
- Tính chất hóa học của điển hình của hợp chất cần định tính, phương trình phản ứng minh họa.

Đây chính là nội dung của phần cơ sở lý thuyết trong sách Thực tập hóa hữu cơ, sinh viên trình bày ngắn gọn, rõ ràng, đầy đủ.

1.3. Chuẩn bị nội dung cho các bài thực hành điều chế HHC2

- Nội dung: theo từng bài thực tập trong chương trình thực tập HHC2.
- Các phương pháp điều chế chung cho dẫn chất cần tổng hợp trong bài thực hành, viết phương trình phản ứng minh họa.
- Nguyên tắc điều chế của dẫn chất cần tổng hợp.

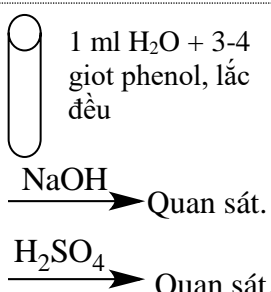
2. Viết báo cáo bài thực hành.

2.1. Đối với bài thực hành HHC1

Nội dung cần báo cáo

- Mô tả thí nghiệm: cách tiến hành thí nghiệm.
- Hiện tượng: hiện tượng xảy ra như có kết tủa, màu sắc kết tủa, có sự thay đổi màu sắc dung dịch, có xuất hiện bọt khí, v.v...
- Giải thích: bằng tính chất vật lý, hóa học (kèm theo phương trình phản ứng nếu có).

Sinh viên nên viết báo cáo ngắn gọn và có thể trình bày trong bảng như ví dụ sau:

STT	Tên thí nghiệm	Cách tiến hành	Hiện tượng	Giải thích
TN1	Sự tạo thành và phá hủy phenolat	 <p>1 ml H₂O + 3-4 giọt phenol, lắc đều</p> <p>$\xrightarrow{\text{NaOH}}$ Quan sát.</p> <p>$\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$ Quan sát.</p>	Ban đầu dung dịch phân lớp. Cho NaOH, dung dịch trong suốt. Thêm H ₂ SO ₄ , dung dịch phân lớp (đục, có giọt phenol dưới đáy ống nghiệm)	Phenol có tính acid, phản ứng với NaOH $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$ Phenolat không bền, bị phá hủy trong môi trường acid mạnh tạo lại phenol $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{Na}_2\text{SO}_4$

2.2. Đối với bài thực hành HHC2

Nội dung cần báo cáo:

- Nguyên tắc tiến hành thí nghiệm: phương trình phản ứng điều chế chất cần tổng hợp.
- Vẽ bộ dụng cụ điều chế.
- Trình bày các giai đoạn điều chế: nên dùng sơ đồ quy trình tổng hợp.
- Nhận xét sản phẩm thu được về cảm quan: thể chất, hình dạng tinh thể (nếu có), màu sắc,...
- Xây dựng được công thức tính hiệu suất của phản ứng điều chế theo lý thuyết.

Với bài thực hành của HHC2 thì không cần trình bày trong bảng như bài thực hành HHC1.

3. Chú ý với phần chuẩn bị phần đại cương cho thực tập hóa hữu cơ

Mục đích: Để sinh viên được chuẩn bị kiến thức cơ bản về nội quy, quy tắc an toàn lao động, các dụng cụ và một số kỹ thuật cơ bản thường dùng trong thực nghiệm hóa hữu cơ.

- Hình thức đánh giá: : test đầu giờ, thời gian: 5 phút, 10 câu hỏi
- Yêu cầu: sinh viên phải đạt 5 điểm trở lên với bài test này.

Nếu không đạt thì sẽ kiểm tra tiếp trong các bài thực tập tiếp theo đến khi đạt. Đến bài thực tập số 6 vẫn không đạt thì sẽ đánh giá để trừ điểm vào điểm của bài lượng giá (từ 0,5-1 điểm trên tổng điểm bài lượng giá).

Hà nội ngày 18 tháng 2 năm 2019

BỘ MÔN HOÁ HỮU CƠ

Trưởng bộ môn

Văn Thị Mỹ Huệ

