

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 38 SGK Hoá 12](#)

**Giải Hóa 12 bài 8: Thực hành: Điều chế tính chất hóa học của este và cacbohidrat**

*Giải bài 1 trang 38 SGK Hoá 12*

Viết tường trình

**Thí nghiệm 1: Điều chế etyl axetat:**

- Tiến hành TN:

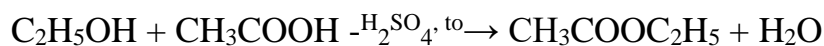
+ Cho vào ống nghiệm 1ml ancol etylic, 1ml axit axetic nguyên chất và 1 giọt H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc

+ Lắc đều, đun cách thủy 5-6 phút trong nước nóng 65-70°C.

+ Làm lạnh, rót thêm vào ống nghiệm 2ml dd NaCl bão hòa

Quan sát hiện tượng

- Hiện tượng: có lớp este mùi thơm tạo thành nổi lên trên dd NaCl.



- Giải thích: Este gần như không tan trong nước nên chất lỏng thu được phân 2 lớp, este nhẹ nổi lên trên bề mặt.

**Thí nghiệm 2: Phản ứng xà phòng hoá:**

- Tiến hành TN:

+ Cho vào bát sứ 1g mỡ (hoặc dầu thực vật) và 2-2,5ml dd NaOH 40%.

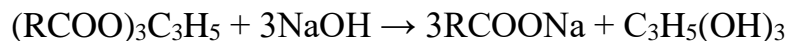
+ Đun sôi nhẹ và khuấy đều, thêm vài giọt nước cất

+ Sau 8 phút, rót thêm vào hỗn hợp 4-5ml dd NaCl bão hòa nóng, khuấy nhẹ.

+ Để nguội, quan sát hiện tượng.

- Hiện tượng: có lớp chất rắn nhẹ nổi lên trên mặt dd.

- Giải thích: đó là muối Na của axit béo, thành phần chính của xà phòng.



### **Thí nghiệm 3: Phản ứng của glucozơ với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ :**

- Tiến hành TN:

+ Cho vào ống nghiệm 5 giọt dd  $\text{CuSO}_4$  + 1ml dd NaOH 10%.

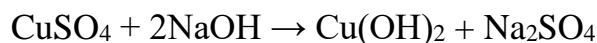
+ Lắc nhẹ, gạn lớp dd để giữ kết tủa  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

+ Thêm 2ml dd glucozo 1%, lắc nhẹ

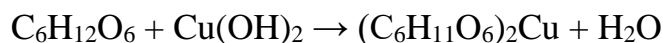
Quan sát hiện tượng

- Hiện tượng:

+ Lúc đầu xuất hiện kết tủa do:



+ Nhỏ dd glucozơ vào kết tủa  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  bị tan cho phức đồng glucozơ, dd xanh lam.



- Giải thích: Glucozo phản ứng làm tan kết tủa  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  tạo phức màu xanh lam.

### **Thí nghiệm 4: Phản ứng của tinh bột với iot:**

- Tiến hành TN:

+ Cho vào ống nghiệm 1-2 ml hồ tinh bột

+ Nhỏ tiếp vài giọt dd iot vào ống nghiệm

+ Đun nóng sau đó để nguội

Quan sát hiện tượng

- Hiện tượng:

Nhỏ dd iot vào hồ tinh bột  $\rightarrow$  dd màu xanh ; đun nóng  $\rightarrow$  mất màu ; để nguội  $\rightarrow$  dd màu xanh trở lại.

- Giải thích: phân tử tinh bột hấp thụ iot tạo ra dd có màu xanh. Khi đun nóng, iot bị giải phóng ra khỏi phân tử tinh bột làm mất màu xanh tím. Khi để nguội, iot bị hấp thụ trở lại làm cho dd có màu xanh.