

Giải Hóa 9 Bài 49: Thực hành Tính chất của rượu và axit

1. Thí nghiệm 1: Tính axit của axit axetic

Dụng cụ, hóa chất:

Dụng cụ: Ống nghiệm, giá thí nghiệm, kẹp gỗ,...

Hóa chất: axit axetic, giấy quỳ, mảnh kẽm, mẫu đá vôi, bột đồng (II) oxit.

Cách tiến hành:

Cho lần lượt vào 4 ống nghiệm:

Ống 1: mẫu giấy quỳ tím,

Ống 2: mảnh kẽm,

Ống 3: mẫu đá vôi nhỏ

Ống 4: một ít đồng (II) oxit.

Cho tiếp 2ml axit axetic vào từng ống nghiệm.

Hiện tượng

Khi cho CuO vào axit axetic

Ống 1: Quỳ tím chuyển sang màu đỏ.

Ống 2: Bọt khí thoát ra từ mảnh kẽm.

Ống 3: Sủi bọt khí.

Ống 4: Chất rắn tan dần, dung dịch chuyển thành màu xanh lam

Phương trình phản ứng:



Ống nghiệm 4: $\text{CuO} + 2\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$.

2. Thí nghiệm 2: Phản ứng của rượu etylic với axit axetic

Dụng cụ, hóa chất:

Dụng cụ: Ống nghiệm, giá thí nghiệm, kẹp gỗ, đèn cồn...

Hóa chất: rượu etylic khan, axit axetic, axit sunfuric đặc, muối ăn bão hòa.

Cách tiến hành:

Cho vào ống nghiệm A 2ml rượu etylic khan, 2 ml axit axetic, nhỏ thêm từ từ khoảng 1ml axit sunfuaric đặc, lắc đều.

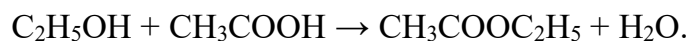
Lắp dụng cụ như hình vẽ sgk

Đun nhẹ hỗn hợp cho chất lỏng bay hơi từ từ sang ống B, đến khi chất lỏng trong ống A chỉ còn khoảng 1/3 thể tích ban đầu thì ngừng đun.

Lấy ống B ra, cho thêm 2ml dung dịch muối ăn bão hòa, lắc rồi để yên.

Hiện tượng: Hỗn hợp bốc hơi, ở ống nghiệm B có chất lỏng không màu, mùi thơm, không tan trong nước nhẹ hơn nước.

Phương trình hóa học:



Mời các bạn tham khảo thêm tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop9>