

Giải Hoá học 11 Bài 47: Bài thực hành 6 SGK giúp các em ôn tập sâu kiến thức thông qua hướng dẫn giải bài tập trong sách giáo khoa bằng các phương pháp giải hay, ngắn gọn. Hỗ trợ các em học tập tốt môn Hoá lớp 11.

## 1. Giải bài tập SGK Hóa 11 Bài 47

### A. Chuẩn Bị

1. Dụng cụ thí nghiệm: Ống nghiệm, ống nhỏ giọt, cốc thủy tinh 100ml, đũa thủy tinh, đèn cồn, giá thí nghiệm, giá đỡ ống nghiệm.

2. Hóa chất: Andehit fomic, axit axetic đặc, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc, dung dịch AgNO<sub>3</sub> 1%, dung dịch NH<sub>3</sub>, dung dịch Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> đặc, dung dịch NaCl bão hòa, giấy quỳ.

### B. Nội dung và cách tiến hành

#### Thí nghiệm 1: Phản ứng tráng bạc

a) Cách tiến hành:

+ Cho 1ml dung dịch AgNO<sub>3</sub> 1% vào ống nghiệm sạch, lắc nhẹ

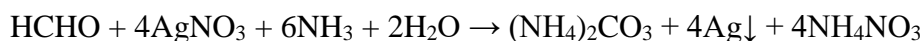
+ Nhỏ từ từ từng giọt dung dịch NH<sub>3</sub> 2M vào ống nghiệm đến khi kết tủa sinh ra bị hòa tan hết.

+ Nhỏ tiếp 3-5 giọt dung dịch andehit fomic, sau đó đun nóng nhẹ hỗn hợp trong 2 phút ở khoảng 60-70°C

b) Hiện tượng: Có 1 lớp kim loại màu xám bám vào ống nghiệm, đó chính là Ag

c) Giải thích: Cation Ag<sup>+</sup> tạo phức với NH<sub>3</sub>, phức này tan trong nước, andehit khử ion bạc trong phức đó tạo thành kim loại bạc bám vào thành ống nghiệm

Phương trình pư:

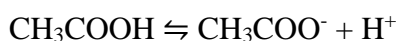


#### Thí nghiệm 2: Phản ứng của axit axetic với giấy tím, natri cacbonat

a) Tác dụng của axit axetic với giấy quỳ tím:

Cách tiến hành: Nhúng đầu thủy tinh vào dung dịch axit axetic 10% sau đó chấm vào mẫu giấy quỳ tím.

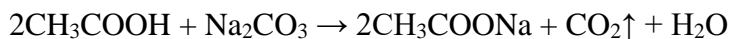
Hiện tượng: Giấy quỳ hóa hồng do trong nước axit axetic phân li như sau



b) Phản ứng của axit axetic với  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

Cách tiến hành: Rót 1-2ml dung dịch axit axetic đậm đặc vào ống nghiệm đựng 1-2ml dung dịch  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  đặc. Đưa que diêm đang cháy vào miệng ống nghiệm.

Hiện tượng: Ống nghiệm sủi bọt khí, que diêm đang cháy vụt tắt. Do trong ống nghiệm xảy ra phản ứng sau:



►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Giải Hoá học 11 Bài 47: Bài thực hành 6 : Tính chất của anđehit và axit cacboxylic SGK file PDF hoàn toàn miễn phí!