

## BÀI 47: BÀI THỰC HÀNH SỐ 6

### TÍNH CHẤT CỦA ANĐEHIT VÀ AXIT CACBOXYLIC

#### I. MỤC TIÊU:

##### 1. Kiến thức: HS biết được:

- Mục đích, cách tiến hành, kỹ thuật thực hiện các thí nghiệm
- Phản ứng tráng gương (HCHO tác dụng với dung dịch  $\text{AgNO}_3$  trong  $\text{NH}_3$ ).
- Tác dụng của axit axetic với quỳ tím,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , etanol.

##### 2. Kỹ năng:

- Sử dụng dụng cụ, hoá chất để tiến hành được an toàn, thành công các thí nghiệm trên.
- Quan sát, mô tả hiện tượng, giải thích và viết các phương trình hoá học.
- Viết tường trình thí nghiệm.

##### 3. Thái độ: Rèn luyện tính cẩn thận, kỹ năng làm thí nghiệm của học sinh

##### 4. Phát triển năng lực

- Phát triển năng lực phát hiện và giải quyết vấn đề
- Phát triển năng lực sáng tạo và làm việc nhóm

#### II. PHƯƠNG PHÁP:

- Dạy học phát hiện và giải quyết vấn đề
- PPDH đàm thoại tái hiện

#### III. CHUẨN BỊ:

##### 1. Giáo viên:

##### a. Dụng cụ thí nghiệm:

- |                       |                  |                      |
|-----------------------|------------------|----------------------|
| - Ống nghiệm<br>100ml | - Ống nhỏ giọt   | - Cốc thuỷ tinh      |
| - Đèn cồn             | - Giá thí nghiệm | - Giá đỡ ống nghiệm. |

##### b. Hoá chất:

- |                                |  |                                      |
|--------------------------------|--|--------------------------------------|
| - Anđehit fomic                | - Axit axetic $\text{CH}_3\text{COOH}$ đặc | - $\text{H}_2\text{SO}_4$ đặc        |
| - Dung dịch $\text{AgNO}_3$ 1% | - Dung dịch $\text{NH}_3$                  | - Dung dịch $\text{Na}_2\text{CO}_3$ |

- Dung dịch  $\text{NaCl}$  bão hoà
- Giấy quỳ tím

Dụng cụ **hoá chất** đủ cho HS thực hành cho một nhóm.

##### 2. Học sinh: Chuẩn bị bài mới

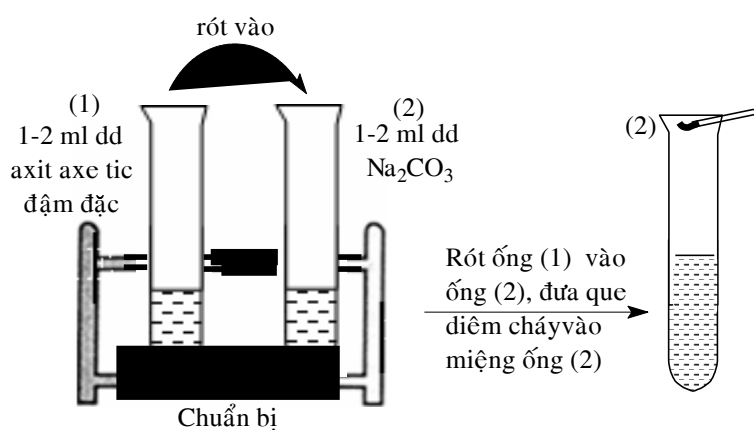
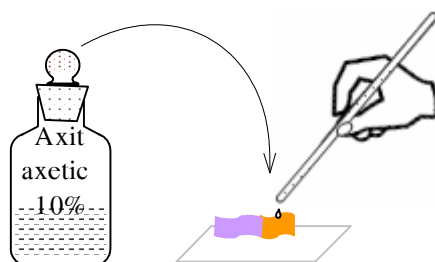
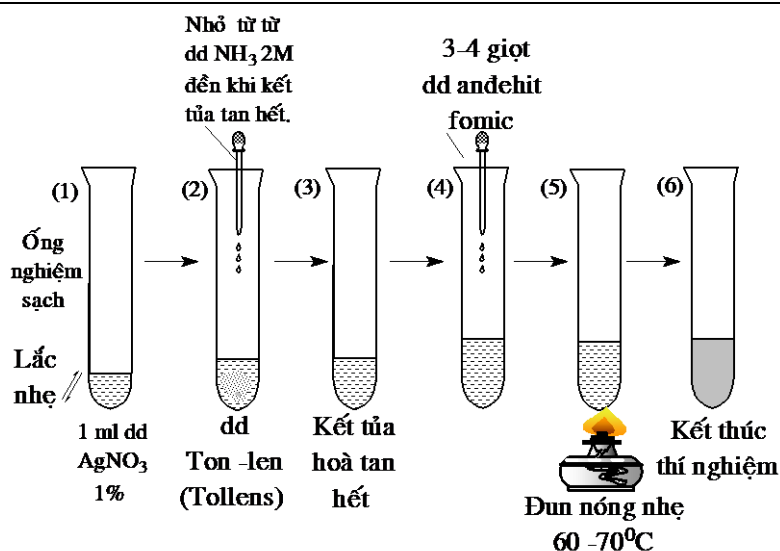
#### IV. TIẾN TRÌNH BÀI DẠY:

##### 1. Ổn định lớp: Kiểm tra sĩ số, đồng phục...

##### 2. Kiểm tra bài cũ: Không

##### 3. Nội dung:

HÌNH VẼ	CÁCH TIẾN HÀNH
	<b>Thí nghiệm 1: Phản ứng tráng bạc</b> - Cặp một ống nghiệm sạch và tiến hành các bước theo như các



hướng dẫn trên hình vẽ (*tuần tự theo chiều mũi tên*).

Quan sát sự thay đổi màu ống nghiệm sau khi kết thúc phản ứng.

**Thí nghiệm 2: Phản ứng của axit axetic với quì tím, natri cacbonat.**

- Nhúng đầu đũa thủy tinh vào dung dịch axit axetic 10% sau đó chấm vào mẫu giấy quì tím.

Nhận xét sự thay đổi màu của mẫu giấy quì tím.

HS - Tiến hành theo hướng dẫn trên hình vẽ.

#### 4. Củng cố: Tính chất hóa học của andehit và axit cacboxylic

**V. Dẫn dò:**

- Học bài
- Làm bài tập SGK chuẩn bị luyện tập