

## BÀI 24: LUYỆN TẬP HỢP CHẤT HỮU CƠ CÔNG THỨC PHÂN TỬ VÀ CÔNG THỨC CẤU TẠO

### I. MỤC TIÊU:

#### 1. Kiến thức:

- Củng cố phương pháp thiết lập công thức phân tử hợp chất hữu cơ
- Hợp chất hữu cơ, phân loại hợp chất hữu cơ, các loại công thức biểu diễn HCHC
- Đồng đẳng, đồng phân

#### 2. Kỹ năng: Rèn luyện kỹ năng lập CTPT theo 3 cách:

- Từ CTĐGN
- Từ thành phần phần trăm các nguyên tố
- Tính từ lượng sản phẩm thu được
- Rèn luyện kỹ năng phân loại các hợp chất hữu cơ, viết công thức cấu tạo

#### 3. Thái độ: Tích cực hoạt động nhóm

#### 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:** Lựa chọn bài tập. Máy chiếu

2. **Học sinh:** Học bài cũ, làm bài tập

### IV. TIẾN TRÌNH BÀI DẠY:

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

#### 2. Kiểm tra bài cũ:

Viết các đồng phân cấu tạo của hợp chất có CTPT:  $C_3H_8O$ ;  $C_3H_6O_2$

#### 3. Nội dung:

HOẠT ĐỘNG GV VÀ HS	NỘI DUNG
<p><b>Hoạt động 1: Kiến thức cần nắm vững</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Gv phát vấn hs về từng cách thiết lập CTPT</li></ul> <p><b>Hoạt động 2: Bài tập củng cố</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Gv chia lớp thành 6 nhóm:</li><li>+ Nhóm 1,2,3: Làm BT1 theo 3 cách (Mỗi nhóm 1 cách)</li><li>+ Nhóm 4,5,6: Làm BT2 theo 3 cách</li></ul> <p>Hs: Thảo luận trong 5 phút,</p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Đại diện 3 nhóm đầu lên bảng trình bày, hs khác bổ sung</li><li>- Gv nhận xét, đánh giá</li></ul> <p>Thực hiện tương tự với bài tập 2</p>	<p><b>I. Kiến thức cần nắm vững:</b>sgk</p> <p><b>II. Bài tập:</b></p> <p><b>Bài tập 1:</b> Đốt cháy hoàn toàn 3,7 gam một hợp chất hữu cơ A thu 6,6 gam <math>CO_2</math> và 2,7 gam nước; Tỉ khối hơi của A đối với không khí là 2,552. Lập CTPT của A?</p> <p>→ CTPT A: <math>C_3H_6O_2</math></p> <p><b>Bài tập 2:</b> Đốt cháy hoàn toàn 3,6 gam một hợp chất hữu cơ A thu 2,688 lit <math>CO_2</math> (đkc) và 2,16 gam nước; Tỉ khối hơi của</p>

<p><b>Hoạt động 3: Viết CTCT</b></p> <p>GV hướng dẫn học sinh luyện tập viết CTCT, gọi 3 hs bất kì lên trình bày. Hs bên dưới quan sát rồi nhận xét</p>	<p>A đối với hiđro là 30. Lập CTPT của A?  → A là <math>C_2H_4O_2</math></p> <p><b><u>Bài tập 3:</u></b> Viết các công thức cấu tạo có thể có của: <math>C_5H_{12}</math>; <math>C_4H_9Cl</math>; <math>C_3H_6O_2</math>?</p> <p><b><u>Giải:</u></b></p> <p><math>C_4H_{10}</math> có 3 đồng phân  <math>C_3H_7Cl</math> có 3 đồng phân  <math>C_3H_6O_2</math> có 3 đồng phân</p>
---	--

**4. Củng cố:** Củng cố trong bài

**V. Dặn dò:** Chuẩn bị ôn tập học kì