

BÀI 28: THỰC HÀNH PHÂN TÍCH ĐỊNH TÍNH NGUYÊN TỐ

I. MỤC TIÊU:

1. Kiến thức:

- Mục đích, cách tiến hành, kỹ thuật thực hiện thí nghiệm cụ thể.
- Phân tích định tính các nguyên tố C và H.

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: Phát huy tinh thần làm việc tập thể của học sinh, học sinh thực hành cẩn thận

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: Thí nghiệm định tính cacbon và hiđro

Hoá chất: Saccarozơ, CuO, CuSO₄ khan, nước vôi trong

Dụng cụ: Ống nghiệm, giá sắt, đèn cồn, nút cao su, ống dẫn khí, diêm

2. Học sinh: + Bông hút nước, chuẩn bị bài

+ Kẻ bản tường trình vào vở:

STT	Tên thí nghiệm	Cách tiến hành	Hiện tượng	PTPU'- Giải thích
1				
2				
3				

IV. TIẾN TRÌNH BÀI DẠY:

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

2. Kiểm tra bài cũ:

3. Nội dung:

Đặt vấn đề: Hiđro cacbon là gì? Để xác định sự có mặt của cacbon và hiđro thì làm thế nào? → Vào bài

HOẠT ĐỘNG GV VÀ HS	NỘI DUNG
<u>Hoạt động 1:Thí nghiệm 1- Định tính cacbon và hiđro</u> <u>Mục tiêu:</u> Phân tích định tính cacbon và hiđro	
<u>Hoạt động 1:</u> - Gv phát vấn học sinh về cách tiến hành thí nghiệm 1	<u>I. Nội dung thí nghiệm và cách tiến hành</u> <u>Thí nghiệm 1:</u> Xác định định tính cacbon

<p>* Lưu ý:</p> <ul style="list-style-type: none"> + Để nhận biết được H_2O, cần làm với ống nghiệm sạch, khô. + Sau khi làm xong thí nghiệm phải rút ống nghiệm chứa dung dịch $Ca(OH)_2$ ra trước sau đó mới tắt đèn cồn. <p><u>Hoạt động 2:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Hs thực hiện thí nghiệm - Gv bao quát lớp, hướng dẫn khi cần <p><u>Hoạt động 3:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Hs hoàn thành vở thực hành - Dọn dụng cụ 	<p>và hiđro</p> <ul style="list-style-type: none"> - Lấy 0,2 gam saccarozơ trộn với 1-2 gam CuO, cho vào ống nghiệm khô + 1 gam CuO phủ kín lên mặt - Lắp dụng cụ như hình vẽ : <p>GV chiếu slide cho hs quan sát mô hình thí nghiệm</p> <p><u>II. Viết tường trình:</u></p>
---	---

4. Củng cố: Nhắc lại phương pháp phân tích định tính cacbon và hiđro

5. Dặn dò:

- Dọn rửa dụng cụ
- Chuẩn bị bài anken