**\* HÓA HỌC 9**

**Bài 33**: **BÀI THỰC HÀNH**

**TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA PHI KIM VÀ HỢP CHẤT CỦA CHÚNG**

**1.Thí nghiệm 1**: Cacbon khử đồng(II) oxit ở nhiệt độ cao

**2.Thí nghiệm 2**: Nhiệt phân muối NaHCO3

**3.Thí nghiệm 3**: Nhận biết muối cacbonat và muối clorua

**BÀI 34: KHÁI NIỆM VỀ HỢP CHẤT HỮU CƠ VÀ HÓA HỌC HỮU CƠ**

**I. Khái niệm về hợp chất hữu cơ1. Hợp chất hữu cơ có ở đâu ?**

Hợp chất hữu cơ có ở xung quanh chúng ta.- Có trong hầu hết các loại lương thực, thực phẩm;- Có trong các loại đồ dùng;- Trong cơ thể sinh vật;- Trong cơ thể người.

**2. Hợp chất hữu cơ là gì?**Hợp chất hữu cơ là hợp chất của cacbon (trừ một số hợp chất như CO, CO2, H2CO3, các muối cacbonat kim loại,...)

**3. Các hợp chất hữu cơ được phân loại như thế nào?**

- Hiđrocacbon: Phân tử chỉ có C và H. Ví dụ: CH4, C2H4,…

- Dẫn xuất của hiđrocacbon: Phân tử ngoài C và H có thêm nguyên tố khác như O, N, Cl,... Ví dụ: CH3Cl, C2H6O,…

**II. Khái niệm về hóa học hữu cơ**

Hóa học hữu cơ là ngành hóa học chuyên nghiên cứu về các hợp chất hữu cơ và những chuyển đổi của chúng.