

I. Hình thức:

- Trắc nghiệm: 6 câu; 3,0 điểm
- Tự luận: 4 – 5 câu; 7,0 điểm

II. Thời gian:

- Thứ sáu, ngày 29/3/2024, buổi sáng, tiết 2.
- Thời gian làm bài: 45 phút

III. Nội dung ôn tập:

Chương 4 – Hydrocarbon: Từ bài 34 đến hết bài 43 (trừ bài 39 Benzene giảm tải không học, không kiểm tra)

Chương 5 – Dẫn xuất Hydrocarbon. Polymer: Giới hạn bài 44, 45.

Nội dung chi tiết

- Viết cấu tạo phân tử dạng khai triển và thu gọn của:
 - Methane CH_4 , ethylene C_2H_4 , acetylene C_2H_2 ;
 - Ethyl alcohol C_2H_5OH , acetic acid CH_3COOH .
- Bổ túc phản ứng (dạng thu gọn và CTPT) của tính chất hóa học (phản ứng cháy, phản ứng đặc trưng) và điều chế chất:
 - Methane CH_4 , ethylene C_2H_4 , acetylene C_2H_2 ;
 - Ethyl alcohol C_2H_5OH , acetic acid CH_3COOH .
- Hiện tượng phản ứng và viết PTPU.
 - Ethylene/ acetylene với dung dịch bromine Br_2 ;
 - Phản ứng tính chất hóa học của acetic acid với $Mg/Zn/Fe$; $CuO/ZnO...$; $KOH/NaOH/Cu(OH)_2/Ca(OH)_2$; $Na_2CO_3/K_2CO_3.....$
- Nhận biết chất:
 - Chất khí: methane CH_4 , ethylene C_2H_4 / acetylene C_2H_2 , carbonic CO_2 ;
 - Chất lỏng: ethyl alcohol C_2H_5OH , acetic acid CH_3COOH , dầu ăn.
- Bài toán hỗn hợp khí (hydrocarbon) liên quan đến công thức nồng độ mol C_M .
- Câu hỏi vận dụng kiến thức để giải quyết vấn đề thực tiễn (ví dụ xử lý sự cố tàu chở dầu bị chìm ngoài biển, rác thải nhựa....)

..... **HẾT**

Nhóm giáo viên Hóa học 9