BÀI TẬP BÀI ETILEN

Bài 1: Viết CTCT đầy đủ dạng mạch thẳng của các chất sau: C­2H4, C3H6, C4H8. Có gì giống nhau trong các CTCT vừa viết?

Bài 2: Viết PTPU của etilen với oxi, với dd brom, pư trùng hợp

Bài 3: Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các khí sau:

1. C2H4, CO2
2. C2H4, CH4
3. C2H4, O2, H2

Bài 4: Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lit khí etilen

1. Viết phương trình phản ứng.
2. Tính thể tích không khí cần dùng, biết rằng khí oxi chiếm 20% thể tích không khí.
3. Tính thể tích khí cacbon đioxit thu được.

Biết các khí đo ở đktc.