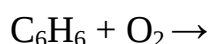
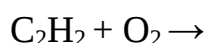
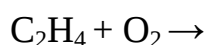
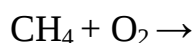
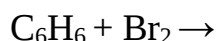
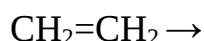
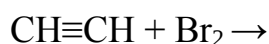
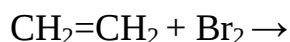
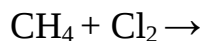


NỘI DUNG ÔN TẬP HÓA 9 TỪ TIẾT 41 ĐẾN TIẾT 48

(TỪ NGÀY 16/3/2020 ĐẾN 5/4/2020)

Câu 1:

Viết các phương trình phản ứng:



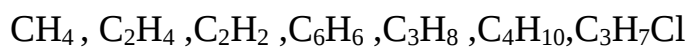
Câu 2:

Nhận biết các lọ chứa khí sau:

1. CH_4 , C_2H_4 , CO_2 ,
2. CH_4 , SO_2 , C_2H_2

Câu 3:

Viết công thức cấu tạo và công thức thu gọn của:



Câu 4:

Bài tập

Bài 1: Đốt cháy hoàn toàn 6.72 lít khí CH_4 (đktc), rồi cho toàn bộ sản phẩm đi qua bình đựng dung dịch Ca(OH)_2 dư

- a. Tính thể tích O_2 cần dùng (đktc)
- b. Tính khối lượng kết tủa thu được
- c. Tính khối lượng bình đựng Ca(OH)_2 tăng thêm

Bài 2:

Đốt cháy hoàn toàn 4.48 lít khí C_2H_4 (đktc), rồi cho toàn bộ sản phẩm đi qua bình đựng dung dịch $Ba(OH)_2$ dư

- Tính thể tích O_2 cần dùng (đktc)
- Tính khối lượng kết tủa thu được
- Tính khối lượng bình đựng $Ba(OH)_2$ tăng thêm

LƯU Ý:

- Học sinh cần học thêm hiện tượng hiện hóa học trong các bài học
- Học sinh LÀM BÀI TẬP VÀO TẬP
- Mọi thắc mắc về bài học, quý Phụ huynh và học sinh có thể liên hệ theo các số điện thoại của giáo viên giảng dạy trực tiếp bộ môn của lớp:

+ Thầy Tài: 0384016912

+ Thầy Hậu: 0933351932

+ Cô Xem: 0767108446