***Bài 1:*** Cho 7.84 lít (dktc) hh CH4 và C2H4 vào dung dịch brom dư thấy có 32 gam brom phản ứng.

1. Tính % khối lượng từng chất trong hỗn hợp.
2. Tính số mol CO2 tạo thành.

***Bài 2:*** Cho 15.2 gam hỗn hợp CH4 và C2H2 tác dụng với oxi dư sau phản ứng thu được 18 gam H2O.

1. Tính % thể tích mỗi khí trong dung dịch.
2. Biết oxi chiếm (25%) không khí, tính thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hh trên.
3. Cho toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch nước vôi trong dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.

***Bài 3:*** Cho 6.72 lít (dktc) hh C2H4 và C2H2 tác dụng với dung dịch brom dư thì thấy có 80 gam brom tham gia phản ứng.

1. Viết phương trình phản ứng hóa học.
2. Tính khối lượng từng chất trong hỗn hợp.
3. Cho toàn bộ sản phẩm cháy khi đốt cháy hoàn toàn dung dịch trên vào dung dịch nước vôi trong dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.

***Bài 4:*** Cho 11.2 lít (dktc) hh C2H4 và CH4 vào dung dịch brom dư thấy brom phản ứng là 32 gam

1. Tính phần tram khối lượng từng chất trong hôn hợp.
2. Tính thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hỗn hợp trên biết oxi chiếm 20% thể tích không khí.
3. Cho toàn bộ sản phẩm cháy khi đốt cháy hoàn toàn dung dịch trên vào dung dịch nước vôi trong dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.

***Bài 5:*** Cho 13.6 gam hỗn hợp C2H2 và C2H4 vào dung dịch brom dư thấy 112 gam brom phản ứng.

1. Tính phần tram khối lượng từng chất trong hôn hợp.
2. Tính thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hỗn hợp trên biết oxi chiếm 30% thể tích không khí.
3. Cho toàn bộ sản phẩm cháy khi đốt cháy hoàn toàn dung dịch trên vào dung dịch nước vôi trong dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.

***Bài 6:*** Cho 3 gam hỗn hợp CH4 và C2H4 tác dụng với oxi dư thu được 5.4 gam nước.

1. Tính % khối lượng từng chất trong hỗn hợp.
2. Tính số mol co2 tạo thành.

***Bài 7:*** Cho 15.68 lít hỗn hợp CH4 và C2H2 tác dụng với dung dịch brom dư thì thấy có 128 gam brom phản ứng

1. Tính % thể tích mỗi khí trong dung dịch.
2. Biết oxi chiếm (25%) không khí, tính thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hh trên.
3. Cho toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch nước vôi trong dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.

***Bài 8:*** Cho 11.4 gam hỗn hợp C2H4 và C2H2 tác dụng với oxi dư thì thấy có 30.24 lít O2 tham gia phản ứng.

1. Viết phương trình phản ứng hóa học.
2. Tính % thể tích từng chất trong hh
3. Cho toàn bộ sản phẩm cháy khi đốt cháy hoàn toàn dung dịch trên vào dung dịch nước vôi trong dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.