

ĐỀ TỰ LUYỆN SỐ 5

Câu 1: Viết công thức cấu tạo có thể có và gọi tên của các ankan có công thức phân tử là C_3H_8 và C_5H_{12} .

Câu 2:

a. Gọi tên thay thế các ankan sau:

(A) : $CH_3-CH_2-CH(C_2H_5)-CH(CH_3)_2$

(B) : $CH_3-C(CH_3)_2-CH(C_2H_5)-CH_3$

b. Viết công thức cấu tạo các ankan có tên sau, gọi lại tên cho đúng:

(C) : 2-etylbutan

(D) : 4, 5-đimetylheptan

Câu 3: Viết phương trình hóa học dạng công thức cấu tạo của các phản ứng sau, ghi rõ điều kiện (nếu có):

a. $CH_3COONa + NaOH$

b. Đun nóng butan có xúc tác tạo metan.

c. $CH_3-CH(CH_3)-CH_3 + Br_2$ (tỉ lệ 1:1)

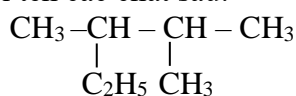
d. Tách hidro từ propan.

Câu 4: Đốt cháy hoàn toàn 14,3g hỗn hợp Y gồm hexan và octan người ta thu được 22,4 lit CO_2 ở (đkc). Viết phương trình phản ứng xảy ra và xác định thành phần % về khối lượng của octan trong hỗn hợp Y.

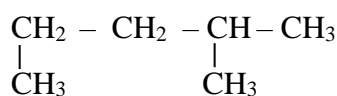
Câu 5: Cho 1 mol ankan A tác dụng với 1 mol clo có ánh sáng khuếch tán thu được 1 mol dẫn xuất monoclo có 55,04% khối lượng clo. Xác định công thức phân tử của ankan.

ĐỀ TỰ LUYỆN SỐ 6**Câu 1:**

a. Gọi tên các chất sau:

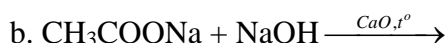
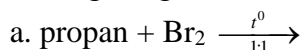


(I)



(II)

b. Viết công thức cấu tạo và gọi lại tên đúng (nếu có) các anken có tên gọi sau: 3-metylbutan, isopentan, 2-metyl-3-ethylhexan, 2,3,4-trimetylbutan.

Câu 2: Dùng công thức cấu tạo hoàn thành các phương trình phản ứng sau:c. Tách 1 phân tử H_2 từ neohehexan

d. Điều chế metan từ propan

Câu 3: Đốt cháy hoàn toàn 7,4 gam hỗn hợp A gồm etan và propan, sản phẩm sinh ra có 22 gam CO_2 và m gam nước.

a. Tính khối lượng mỗi chất có trong hỗn hợp A.

b. Nếu cho toàn bộ sản phẩm sinh ra vào bình đựng dung dịch nước vôi trong dư thì khối lượng dung dịch trong bình thay đổi như thế nào và bằng bao nhiêu gam?

Câu 4: Đốt cháy hoàn toàn 4,4 gam ankan A thu được 6,72 lít khí CO_2 (đkc)

a. Tìm công thức phân tử của A.

b. B là đồng đẳng của A, khi Clo hóa B thì thu được 1 sản phẩm thế monoclo duy nhất chứa 33,333% clo về khối lượng. Tìm công thức cấu tạo và gọi tên của B.

HẾT

Cho H = 1, O = 16, Cl = 35,5, Ca = 40, N = 14, Mg = 24, C = 12.

HỌC SINH CÓ THẮC MẮC LIÊN HỆ GIÁO VIÊN QUA ZALO

Nguyễn Hiếu Phương (sđt: 0986622277)

Mạc Thị Hồng Yến (sđt: 0904227787)

Trần Bá Trí (sđt: 0974687261)