

ĐỀ TỰ LUYỆN SỐ 3

Câu 1: Viết CTCT và gọi tên theo danh pháp quốc tế các chất có công thức phân tử sau: C_3H_8 , C_6H_{14} .

Câu 2: Viết CTCT của các chất có tên gọi sau:

- | | |
|------------------------------------|----------------------------|
| a. 2 – metylpentan | b. neopentan |
| c. isobutan | d. 2,3 – đimetylbutan |
| e. 4- etyl – 2,2,5 – trimetylhexan | |
| f. 5- etyl- 2,2,3-trimetyloctan | |
| g. isopentan | h. Neohexan |
| i. hexan | j. 3,3 – đimetylpentan |
| k. isobutylbromua | l. 1-brom - 2- metylpropan |

Câu 3: Viết phản ứng và gọi tên phản ứng của isobutan trong các trường hợp sau:

a/ Lấy 1mol isobutan cho tác dụng với 1 mol Cl_2 chiếu sáng.

b/ Nung nóng isobutan với xúc tác Cr_2O_3 tạo isobutilen

c/ Đốt isobutan trong không khí.

Câu 4: X có công thức phân tử C_6H_{14} . X tác dụng Cl_2 (ánh sáng, t^o) tỉ lệ mol 1:1 thu được tối đa 2 sản phẩm thể monoclo. Tìm CTCT X, gọi tên X. Viết phương trình phản ứng dạng CTCT khi cho X tác dụng với clo tỉ lệ mol 1:1.

Câu 5: Đốt cháy hỗn hợp V lit hai hidrocarbon A là đồng đẳng liên tiếp thu được 15,68 lít khí CO_2 (đktc) và 18 gam nước.

a. Tính V(đktc)

b. Xác định công thức phân tử của hai hidrocarbon đó

ĐỀ TỰ LUYỆN SỐ 4

Câu 1: Đọc tên các ankan có CTCT sau:

- $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{-CH}_3$

Câu 2: viết công thức cấu tạo và gọi lại tên đúng nếu có các ankan có tên sau:

- 3- metylpetan
- 3,4-đietylpenan
- 2,3,3- trimetylheptan
- 2,2,3,4-tetrametylhexan

Câu 3: Dùng công thức cấu tạo hoàn thành các phản ứng sau:

- isobutan tác dụng với clo (ánh sáng , tỉ lệ mol 1:1)
- tách 1 phân tử hidro từ neohexan
- cracking propan
- điều chế metan từ natriaxetat

Câu 4: Khi đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp 2 ankan là đồng đẳng kế tiếp thu được 7,84 lít khí CO_2 (đktc) và 9,0 gam nước.

- Xác định công thức phân tử của 2 ankan.
- Tính % thể tích mỗi ankan trong hỗn hợp ban đầu.

Câu 5: Hidrocacbon X cháy cho thể tích hơi nước gấp 1,2 lần thể tích CO_2 đo ở cùng điều kiện. Khi X tác dụng với clo tạo một dẫn xuất monoclo duy nhất. tìm CTCT và gọi tên X.

Cho H =1, O =16, C =12, Cl =35,5

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)