TRẮC NGHIỆM ANKENE

Câu 1: Chất nào sau đây làm mất màu dung dịch bromide?

A. Propane B. Methane C. Propene D. Carbondioxide

Câu 2: Chất nào sau đây có đồng phân hình học?

A. But-1-ene B. But-2-ene. C. 1,2-dichloroethane D. 2-clopropen

Câu 3: Ethylene có lẫn tạp chất là SO_2, CO_2 và hơi nước. Có thể loại bỏ tạp chất bằng cách:

A. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch Br_2 dư

B. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch NaCl dư

C. Dẫn hỗn hợp lần lượt qua bình đựng dung dịch NaOH dư và bình đựng dung dịch H_2SO_4 đặc.

D. Dẫn hỗn hợp lần lượt qua bình đựng dung dịch Br_2 dư và bình đựng dung dịch H_2SO_4 đặc.

Câu 4: Hiđrocarbon nào sau đây khi phản ứng với dung dịch bromide thu được 1,2-đibromotoluene?

A. But -1-ene B. Buthane C. But -2-ene D. 2-methylpropene

Câu 5: Ứng với công thức phân tử C_4H_8 có bao nhiêu đồng phân cấu tạo mạch hở?

A.2 B. 4 C. 3 D. 5

Câu 6: Chất nào sau đây cộng H_2 tạo thành isopenthane?

A. $CH_3 – CH_2 – CH = CH_2$

B. $CH_3 – CH = CH – CH = CH_2$

C. $CH_2 = CH – CH_2 – CH = CH_2$

D. $CH_2 = CH – C(CH_3) = CH_2$

LIVEWORKSHEETS

Câu 7: Hợp chất nào sau đây có đồng phân hình học?

A. 2-methylbut-2-ene.

B. 2-chloro-but-1-ene

C. 2,3- dichlorobut-2-ene.

D. 2,3 – đimethylpent-2-ene.

Câu 8: Khi cho Propene tác dụng với dung dịch HBr, theo quy ắc Maccopnhicop sản phẩm nào sau đây là sản phẩm chính?

A. $CH_3 – CHBr – CH_2Br$

B. $CH_3 – CHBr– CH_3$.

C. $CH_2Br – CH_2 – CH_2Br$

D. $CH_3 – CH_2 – CH_2Br$

Câu 9: Đốt cháy hoàn toàn 0,2 mol hồn hợp X gồm một ankan và một anken, thu được 0,35 mol CO_2 và 0,4 mol H_2O. Thành phần phần trăm số mol của ankene có trong X là

A.40% B. 50% C. 25% D. 75%

Câu 10: Một hidrocarbon X cộng hợp với axit HCl theo tỷ lệ mol 1 : 1 tạo sản phẩm có thành phần khối lượng clo là 45,223 %. Công thức phân tử của X là

A.C_4H_8 B. C_3H_6 C. C_3H_8 D. C_2H_4

LIVEWORKSHEETS