

Câu 10: Ankan nào sau đây chỉ cho 1 sản phẩm thế duy nhất khi tác dụng với Cl_2 (as) theo tỉ lệ mol (1:1): $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ (a), CH_4 (b), $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3$ (c), CH_3CH_3 (d), $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ (e)

A. (a), (e), (d). B. (b), (c), (d). C. (c), (d), (e). D. (a), (b), (c), (e), (d)

Câu 11: Sản phẩm của phản ứng thế clo (tỉ lệ mol 1:1, ánh sáng) vào 2,2- dimetyl propan là :

(1) $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{Cl}$; (2) $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{Cl})_2\text{CH}_3$; (3) $\text{CH}_3\text{ClC}(\text{CH}_3)_3$

A. (1); (2). B. (2); (3). C. (2). D. (1)

Câu 12: Khi thế monoclo một ankan A người ta luôn thu được một sản phẩm duy nhất. Vậy A là:

A. metan. B. etan C. neo-pentan D. Cả A, B, C đều đúng.

Câu 13: Có bao nhiêu ankan là chất khí ở điều kiện thường khi phản ứng với clo (có ánh sáng, tỉ lệ mol 1:1) tạo ra 2 dẫn xuất monoclo ?

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

Câu 14: Khi cho ankan X (trong phân tử có phần trăm khối lượng cacbon bằng 83,72%) tác dụng với clo theo tỉ lệ số mol 1:1 (trong điều kiện chiếu sáng) chỉ thu được 2 dẫn xuất monoclo đồng phân của nhau. Tên của X là:

A. 3-metylpenan. B. 2,3-dimetylbutan. C. 2-metylpropan. D. butan.

Câu 15: Đốt cháy hoàn toàn ankan A thu được 6,72 lít khí CO_2 (đktc) và 7,2 gam H_2O . Công thức phân tử của A là

A. CH_4 . B. C_2H_6 . C. C_3H_8 . D. C_4H_{10} .

Câu 16: Đốt cháy hoàn toàn ankan A cần dùng 7,28 lít O_2 (đktc), thu được 4,5 gam H_2O . Công thức phân tử của A là

A. C_5H_{12} . B. C_2H_6 . C. C_3H_8 . D. C_4H_{10} .

Câu 17: Đốt cháy hoàn toàn ankan A cần dùng 6,72 lít O_2 (đktc). Dẫn sản phẩm phản ứng vào nước vôi trong dư thấy có 15 gam kết tủa. Công thức phân tử của A là

A. CH_4 . B. C_2H_6 . C. C_3H_8 . D. C_4H_{10} .

Câu 18: Đốt cháy hoàn toàn hai ankan là đồng đẳng kế tiếp thu được 8,8 gam CO_2 và 6,3 gam H_2O . Công thức phân tử của 2 ankan là

A. CH_4 , C_2H_6 . B. C_2H_6 , C_3H_8 . C. C_3H_8 , C_4H_{10} . D. C_4H_{10} , C_5H_{12} .

Câu 19: Khi đốt cháy hoàn toàn V lít hỗn hợp khí gồm CH_4 , C_2H_6 , C_3H_8 (đktc) thu được 44 gam CO_2 và 28,8 gam H_2O . Giá trị của V là:

A. 8,96. B. 11,20. C. 13,44. D. 15,68.

Câu 20: Khi đốt cháy hoàn toàn 7,84 lít hỗn hợp khí gồm CH_4 , C_2H_6 , C_3H_8 (đktc) thu được 16,8 lít khí CO_2 (đktc) và x gam H_2O . Giá trị của x là:

A. 6,3. B. 13,5. C. 18,0. D. 19,8.

-----Hết-----