

CHƯƠNG TRÌNH LIVE LỚP 11

Thứ 6, ngày 30 - 12 - 2022

BÀI TẬP RÈN LUYỆN ANKAN

| NΔP | 1. Ankan | là những | hiđrocacbon | no m | ach hở | có c | ôna th | niec chi | ına l | ١à |
|------|------------|----------|-------------|-------|--------|--------|--------|----------|-------|----|
| INAL | I: Alikali | ia miung | murocaccom. | но, ш | ach no | , co c | ong u | iuc ciii | ուց | 10 |

A. C_nH_{2n+2} $(n \ge 1)$.

B. C_nH_{2n} $(n \ge 2)$.

C. C_nH_{2n-2} $(n \ge 2)$.

D. C_nH_{2n-6} $(n \ge 6)$.

NAP 2: Ở điều kiện thường hiđrocacbon nào sau đây ở thể lỏng?

A. C₄H₁₀.

B. C₂H₆.

C. C₃H₈.

D. C₅H₁₂.

NAP 3: Phản ứng đặc trưng của hiđrocacbon no là:

A. Phản ứng tách.

B. Phản ứng thế.

C. Phản ứng cộng.

D. Phản ứng oxi hóa.

NAP 4: Thành phần chính của "khí thiên nhiên" là:

A. metan.

B. etan.

C. propan.

D. n-butan.

NAP 5: Trong các chất dưới đây, chất nào có nhiệt độ sôi thấp nhất?

A. Butan.

B. Etan.

C. Metan.

D. Propan.

NAP 6: Cho các chất sau:

C₂H₆ (I);

C₃H₈ (II);

n-C₄H₁₀ (III);

i-C₄H₁₀ (IV)

Nhiệt độ sôi tăng dần theo dãy là:

A. (III) < (IV) < (II) < (I).

B. (III) < (IV) < (II) < (I).

C. (I) < (II) < (IV) < (III).

D. (I) \leq (II) \leq (IV).

NAP 7: Cho các chất:

Thứ tự tăng dần nhiệt độ sôi của các chất là:

 $\mathbf{A.}\;(\mathrm{I})<(\mathrm{II})<(\mathrm{III}).$

B. (II) \leq (I) \leq (III).

C. (III) < (II) < (I).

D.(II) < (III) < (I).

NAP 8: Có bao nhiều đồng phân cấu tạo có công thức phân tử là C_5H_{12} ?

A. 3 đồng phân.

B. 4 đồng phân.

C. 5 đồng phân.

D. 6 đồng phân.

NAP 9: Ankan X có công thức cấu tạo như sau :

$$CH_3$$
 — CH — CH_2 — CH_2 — CH_2 — CH_3 — CH_3 — CH_3

Tên của X là

A. 1,1,3-trimetylheptan.

B. 2,4-đimetylheptan.

C. 2-metyl-4-propylpentan.

D. 4,6-đimetylheptan.

NAP 10: Ankan X có công thức cấu tạo như sau:

Tên gọi của X là:

A. 3,4-đimetylpentan.

B. 2,3-đimetylpentan.

C. 2-metyl-3-etylbutan. D. 2-etyl-3-metylbutan.

NAP 11: Ankan X có công thức cấu tạo như sau:

Tên gọi của X là:

A. 3- isopropylpentan.

C. 3-etyl-2-metylpentan.

B. 2-metyl-3-etylpentan.

D. 3-etyl-4-metylpentan.

NAP 12: Ankan X có công thức cấu tạo như sau:

Tên gọi của X là:

A. 2-metyl-2,4-đietylhexan.

B. 2,4-đietyl-2-metylhexan.

C. 3,3,5-trimetylheptan.

D. 3-etyl-5,5-đimetylheptan.

NAP 13: Hợp chất hữu cơ X có công thức cấu tạo như sau :

Tên của X là:

A. 3-etyl-2-clobutan.

B. 2-clo-3-metylpetan.

C. 2-clo-3-etylpentan.

D. 3-metyl-2-clopentan.

NAP 14: Cho ankan có công thức cấu tạo như sau : $(CH_3)_2CHCH_2C(CH_3)_3$.

Tên gọi của ankan là:

A. 2,2,4-trimetylpentan.

B. 2,4-trimetylpetan.

C. 2,4,4-trimetylpentan.

 $\textbf{D.}\ 2\text{-dimetyl-}4\text{-metylpentan}.$

NAP 15: Cho iso-pentan tác dụng với Cl_2 theo tỉ lệ số mol 1 : 1, số sản phẩm monoclo tối đa thu được là :

A. 3.

B. 5.

C. 4.

D. 2.

| Chương trình LIVE – LỐ | P TINH HOA - 2K6 | | Hệ thống: nap.edu.vn | | | |
|---|--|--|---------------------------------------|--|--|--|
| NAP 16: Trong điều l | kiện thích hợp, hiđroca | icbon X phản ứng | với khí Cl2 theo tỉ lệ mol 1 : 1, thu | | | |
| được tối đa bốn dẫn | xuất monoclo là đồng | phân cấu tạo của | nhau. Hiđrocacbon X là chất nào | | | |
| sau đây? | | | | | | |
| A. pentan. | | B. 2,2-đimetyl _I | oropan. | | | |
| C. 2,2-đimetylk | outan | D. 2-metylbuta | D. 2-metylbutan. | | | |
| NAP 17: Khi clo hóa | C5H12 với tỉ lệ mol 1 | : 1 thu được 3 sải | n phẩm thế monoclo. Danh pháp | | | |
| IUPAC của ankan đó | là: | | | | | |
| A. 2,2-đimetyl _l | propan. | B. 2-metylbuta | B. 2-metylbutan. | | | |
| C. pentan. | | D. 2-đimetylpr | opan. | | | |
| NAP 18: Cho neo-per | ntan tác dụng với Cl2 th | neo tỉ lệ số mol 1 : 1 | l, số sản phẩm monoclo tối đa thu | | | |
| được là : | | | | | | |
| A. 2. | B. 3. | C. 5. | D. 1. | | | |
| NAP 19: Không thể đ | iều chế CH₄ bằng phảr | ı ứng nào ? | | | | |
| A. Canxi cacbu | A. Canxi cacbua tác dụng với nước. B. Nung muối natri malonat với vôi tôi xút. | | | | | |
| C. Nung natri | axetat với vôi tôi xút. | D. Nhôm cach | ua tác dụng với nước. | | | |
| NAP 20: Trong phòng | g thí nghiệm có thể điề | u chế metan bằng | cách nào sau đây ? | | | |
| A. Nhiệt phân | natri axetat với vôi tôi | xút. | | | | |
| B. Crackinh bu | tan. | | | | | |
| C. Cho nhôm c | acbua tác dụng với nư | ớc. | | | | |
| D. Nhiệt phân | natri axetat với vôi tô | i xút hoặc cho nhô | m cacbua tác dụng với nước. | | | |
| NAP 21: Phản ứng nà | o sau đây điều chế đượ | ợc CH4 tinh khiết l | non? | | | |
| (1) $Al_4C_3 + 12H_2O$ — | \rightarrow 4Al(OH) ₃ + 3CH ₄ \uparrow | | | | | |
| (2) $C_4H_{10} \xrightarrow{\text{cracking}} C_3$ | $_{8}H_{6}\uparrow + CH_{4}\uparrow$ | | | | | |
| (3) CH3COONa (rắn) | + NaOH (rắn) $-$ CaO, t^0 | \rightarrow Na ₂ CO ₃ + CH ₄ \uparrow | | | | |
| (4) CH ₂ (COONa) ₂ (rắ | n) + 2NaOH (rắn) — ^{Ca} | $aO,t^0 \rightarrow 2Na_2CO_3 + CO_3 + CO_5 + $ | CH₄↑ | | | |
| $(5) C + 2H_2 \xrightarrow{t^0} CH$ | $H_4 \uparrow (5)$ | | | | | |
| A. (3), (4), (5). | B. (1), (3), (4). | C. (3), (4). | D. (1), (2), (3), (5). | | | |
| NAP 22: Khi cho anka | an X (trong phân tử có | phần trăm khối lu | rợng hiđro bằng 16,28%) tác dụng | | | |
| với clo theo tỉ lệ số m | ol 1 : 1 (trong điều kiện | ı chiếu sáng), chỉ tl | nu được 2 dẫn xuất monoclo đồng | | | |
| phân của nhau. Tên c | ủa X là | | | | | |
| A. butan. | | B. 2,3-đimetylk | outan. | | | |
| | | | | | | |

C. 3-metylpentan.

D. 2-metylpropan.

NAP 23: Khi tiến hành phản ứng thế giữa ankan X với hơi brom có chiếu sáng người ta thu được hỗn hợp Y chỉ chứa hai chất sản phẩm. Tỉ khối hơi của Y so với không khí bằng 4. Tên của X là :

A. 2,2-đimetylpropan.

B. 2-metylbutan.

C. pentan.

D. etan.

| | | | 7.00 |
|--|---|--|--|
| | | | gồm H2, CH4, C2H4, C2H6, C3H6, |
| C ₄ H ₈ và một phần n-buta | ın chưa bị cracki | nh (các thể tích khí đo | ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp |
| suất). Hiệu suất phản ứn | g tạo ra hỗn hợp | A là : | |
| A. 40%. | B. 20%. | C. 80%. | D. 20%. |
| e e | 0 | , | à hợp), thu được hỗn hợp khí X ần trăm thể tích của butan trong |
| A. 33,33%. | B. 50,00%. | C. 66,67%. | D. 25,00%. |
| NAP 26: Khi crackinh bu | tan, thu được hổ | ỗn hợp B có tỉ khối hơi | so với hiđro là 18,125. Hiệu suất |
| phản ứng crackinh butan | ı là: | | |
| A. 75%. | B. 42,86%. | C. 80%. | D. 60%. |
| NAP 27: Nung nóng proj | pan để thực hiện | n phản ứng crackinh và | n đề hiđro hóa, sau phản ứng thu |
| được hỗn hợp khí X gồn | n 5 khí (C3H8, C3 | H6, C2H4, CH4, H2). Ti | khối của X đối với H2 bằng 17,6. |
| Phần trăm propan phản t | ứng là: | | |
| A. 50%. | B. 25%. | C. 75%. | D. 40%. |
| NAP 28: Crackinh 5,8 ga | m butan, thu đư | rợc hỗn hợp X gồm H2 | , CH4, C2H4, C2H6, C3H6, C4H8 và |
| một phần butan chưa bị | crackinh. Biết hiệ | ệu suất phản ứng là 80° | %. Tỉ khối của X so với khí hiđro |
| là: | | | |
| A. 29,0. | B. 16,1. | C. 23,2. | D. 18,1. |
| NAP 29: Đốt cháy hoàn | toàn 40,0 ml hỗr | n hợp X gồm C3H6, CH | I4, CO (số mol CO gấp hai lần số |
| mol CH ₄), thu được 48 m | nl CO2 (các thể t | ích khí được đo ở cùng | g điều kiện nhiệt độ và áp suất). |
| Tỉ khối của X so với khí h | າiđro là: | | |
| A. 12,9. | B. 25,8. | C. 22,2. | D. 11,1. |
| NAP 30: Tiến hành crack | inh 22,4 lít khí C | C4H10 (đktc), thu được l | nỗn hợp A gồm CH4, C2H6, C2H4, |
| C ₃ H ₆ , C ₄ H ₈ , H ₂ và C ₄ H ₁₀ | dư. Đốt cháy ho | oàn toàn A thu được x | gam CO2 và y gam H2O. Giá trị |
| của x và y tương ứng là: | | | |
| A. 176 và 180. | B. 44 và 18. | C. 44 và 72. | D. 176 và 90. |
| NAP 31: Khi crackinh ho | an toàn một thể | tích ankan X, thu đượ | c hai thể tích hỗn hợp Y (các thể |
| tích khí đo cùng điều kiệ | n nhiệt độ và áp | suất), tỉ khối của Y so | với H2 bằng 14,5. Đốt cháy hoàn |
| toàn 2,24 lít X (ở đktc), r | ồi hấp thụ toàn | bộ sản phẩm cháy vào | o 300 ml dung dịch Ba(OH)2 1M |
| thu được m gam kết tủa. | Giá trị m là | | |
| A. 59,1 gam. | B. 78,8 gam. | C. 19,7 gam. | D. 39,4 gam. |
| NAP 32: Đốt cháy hoàn t | oàn một hiđroca | cbon X, thu được 6,72 | lít CO2 (đktc) và 7,2 gam nước. |
| Công thức phân tử của X | là: | | |
| A. C ₂ H ₆ . | B. C ₃ H ₈ . | C. C ₄ H ₁₀ . | D. CH ₄ . |
| NAP 33: Đốt cháy hoàn | toàn 5,8 gam hić | trocacbon X bằng một | lượng vừa đủ O2, thu được CO2 |

C. C₃H₈.

D. C₄H₈.

và 0,5 mol H2O. Công thức của X là

B. C₄H₁₀.

A. C₃H₆.

NAP 34: Đốt cháy hoàn toàn 4,872 gam một hiđrocacbon X, dẫn sản phẩm cháy qua bình đựng dung dịch nước vôi trong. Sau phản ứng thu được 27,93 gam kết tủa và thấy khối lượng dung dịch giảm 5,586 gam. Công thức phân tử của X là:

| A. CH ₄ . | B. C_4H_8 . | C. C ₃ H ₆ . | D. C_4H_{10} |
|-----------------------------|----------------------|---|-----------------------|
| | | н е́ т | |