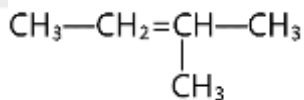


B. không no, mạch vòng, có một liên kết đôi C=C.

C. không no, mạch hở, có một liên kết đôi C=C.

D. no, mạch vòng.

Câu 8: Alkene sau có tên gọi là



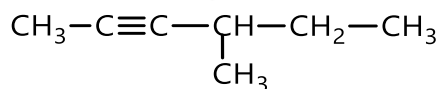
A. 2-methylbut-2-ene.

C. 2-methylbut-3-ene.

B. 3-methylbut-2-ene.

D. 3-methylbut-3-ene.

Câu 9: Alkyne dưới đây có tên gọi là



A. 3-methylpent-2-yne.

C. 4-methylhex-2-yne.

B. 2-methylhex-4-yne.

D. 3-methylhex-4-yne.

Câu 10: Chất nào sau đây **không** thể cộng hợp vào alkene?

A. HCl.

B. NaOH.

C. H₂O.

D. H₂SO₄.

Câu 11: Nếu muốn phản ứng: $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2 \xrightarrow{t^\circ}$ dừng lại ở giai đoạn tạo thành ethylene thì cần sử dụng xúc tác nào dưới đây?

A. H₂SO₄ đặc.

B. Lindlar.

C. Ni/t^o.

D. HCl loãng.

Câu 12: Cho phản ứng: $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4, 80^\circ\text{C}]{\text{HgSO}_4}$

Sản phẩm chính của phản ứng trên là

A. CH₃CH₂-CH=O.

C. CH₂=C(CH₃)-OH.

B. CH₃-CO-CH₃.

D. HO-CH=CH-CH₃.

Câu 13: Khi cho acetylene phản ứng với lượng dư AgNO₃/NH₃ tới khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được sản phẩm hữu cơ là

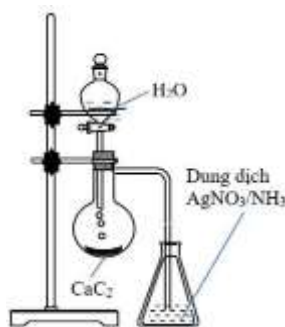
A. HC≡CH.

B. HC≡CAg.

C. AgC≡CAg.

D. CH₂=CH₂.

Câu 14: Thí nghiệm được tiến hành như hình vẽ bên.



Hiện tượng xảy ra trong bình đựng dung dịch AgNO₃ trong NH₃ là

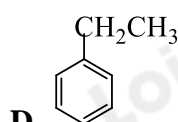
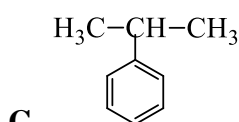
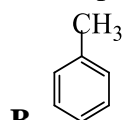
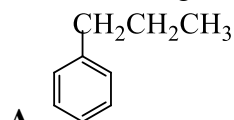
A. có kết tủa màu nâu đỏ.

C. dung dịch chuyển sang màu da cam.

B. có kết tủa màu vàng nhạt.

D. dung dịch chuyển sang màu xanh lam.

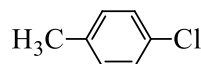
Câu 15: Công thức của cumene (isopropylbenzene) là



Câu 16: Phân tử chất nào sau đây có thể cộng thêm 5 phân tử H₂ (xúc tác Ni, đun nóng)?

- A. Benzene. B. Toluene. C. Styrene. D. Naphthalene.

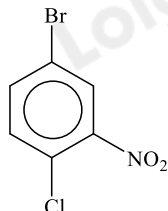
Câu 17: Hợp chất X có công thức cấu tạo như sau:



Tên gọi của X là

- A. m-chlorotoluene. B. chlorobenzene.
C. p-chlorotoluene. D. o-chlorotoluene.

Câu 18: Cho hợp chất sau:



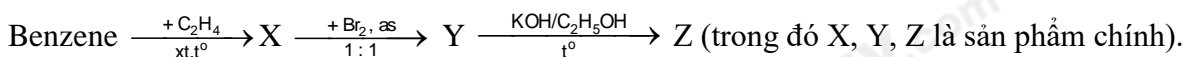
Tên gọi của hợp chất theo danh pháp thay thế là

- A. 4-chloro-1-bromo-3-nitrobenzene. B. 4-bromo-1-chloro-2-nitrobenzene.
C. 4-chloro-1-bromo-5-nitrobenzene. D. 4-bromo-1-chloro-6-nitrobenzene.

Câu 19: Nhận xét nào sau đây **không** đúng đối với phản ứng cộng chlorine vào benzene?

- A. Khó hơn phản ứng cộng chlorine vào ethylene.
B. Xảy ra với điều kiện ánh sáng tử ngoại và đun nóng.
C. Sản phẩm thu được là 1,2,3,4,5,6-hexachlorocyclohexane.
D. Tỷ lệ mol của các chất tham gia phản ứng là 1: 1.

Câu 20: Cho dãy chuyển hoá sau:



Tên gọi của Y, Z lần lượt là

- A. 1-bromo-1-phenylethane và styren. B. benzyl bromide và toluene.
C. 1-bromo-2-phenylethane và styren. D. 2-bromo-1-phenylbenzene và styren.

Câu 21: Thực hiện phản ứng tách HCl từ dẫn xuất $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ thu được alkene X. Đem alkene X cộng hợp bromine thu được sản phẩm chính nào sau đây

- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$. B. $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_3$.
C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBr}_2$. D. $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{Br}$.

Câu 22: Đun sôi dung dịch gồm chất X và KOH đặc trong $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, thu được ethylene. Công thức của X là

- A. CH_3COOH . B. CH_3CHCl_2 . C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$. D. $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$.

Câu 23: Tên gọi thay thế của dẫn xuất halogen có công thức cấu tạo $(\text{CH}_3)_2\text{CH}-\text{CH}_2\text{I}$ là

- A. 1-iodobutane. B. 1-iodo-3-methylpropane.
C. 3-iodobutane. D. 1-iodo-2-methylpropane.

Câu 24: Hợp chất thuộc loại dẫn xuất halogen của hydrocarbon là

- A. $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$. B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$. C. CH_4 . D. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$.

Câu 25: Một arene Y có phần trăm khối lượng carbon bằng 92,307%. Trên phổ khối lượng của Y có peak ion phân tử ứng với giá trị $m/z = 104$. Công thức cấu tạo phân tử của Y là

- A. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$. B. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3$
C. $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}\equiv\text{CH}$. D. $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5$

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com