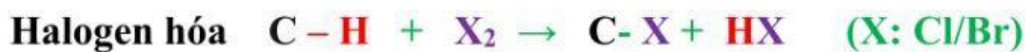


DẠNG 3: TÍNH CHẤT HÓA HỌC

I. PHẢN ỨNG THỂ



Câu 1: Kéo và thả để hoàn thành bảng sau

	Thể H-C _{no}	Thể H-C _{thơm}	
	Halogen hóa	Halogen hóa	Nitro hóa
Điều kiện			
Hướng ưu tiên		Nhóm thể - o, p; tăng tốc độ..... - m; giảm tốc độ..... - o, p; giảm tốc độ.....	

H₂SO₄ đặc, t⁰

as

Fe, t⁰

C bậc thấp

C bậc cao

-CH₃-C₂H₅

-CH=O

-OH

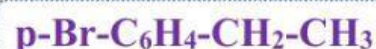
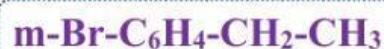
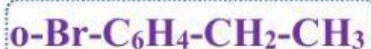
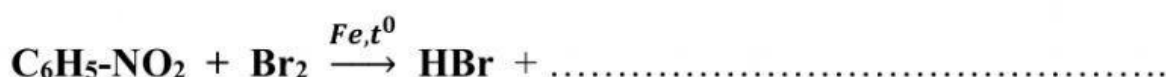
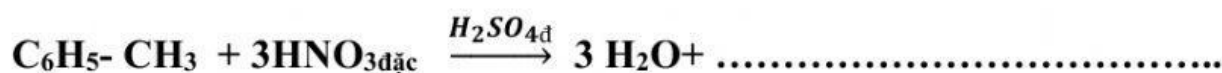
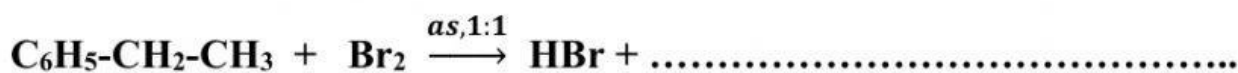
-NH₂-NO₂

-Br

Câu 2: Viết để hoàn thành bảng sau

CTCT của X	X + Br ₂ $\xrightarrow{as, 1:1}$ Y + HBr.		
	CTPT Y	Số lượng Y	Ưu tiên thế vào C số
¹ ² CH ₃ -CH ₃			
¹ ² ³ ⁴ CH ₃ -CH-CH ₂ -CH ₃ ⁵ CH ₃			

Câu 3: Kéo thả các sản phẩm chính để hoàn thành phản ứng



Thế ion bạc: $\text{C}\equiv\text{C-H} + \text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{C}\equiv\text{C-Ag}\downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3$

Câu 4: Số hidrocarbon ở thể khí (đktc) tác dụng với dung dịch AgNO₃/NH₃ tạo kết tủa màu vàng là

A. 2

B. 3

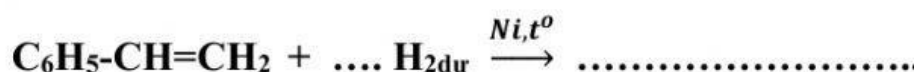
C. 5

D. 4

II. PHẢN ỨNG CỘNG

Câu 5: Kéo và thả các sản phẩm chính và hệ số vào phương trình phản ứng

a. Cộng H₂



2

3

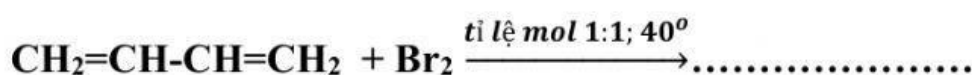
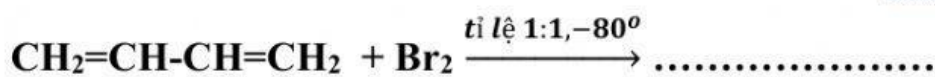
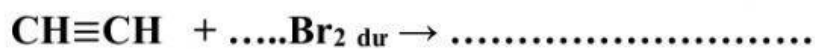
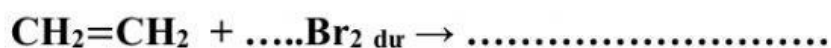
4

b. Cộng Br₂, Cl₂

2

3

4



Câu 6: Số hidrocarbon mạch hở tác dụng với hidro (Ni, t⁰) tạo butan là

A. 2

B. 4

C. 6

D. 8

Câu 7: Cho các chất: metan, etilen, axetilen, butadien, isopren, benzen, toluen, stiren, vinyl clorua. Số chất làm mất màu dung dịch brom là

A. 2

B. 8

C. 5

D. 6

Câu 8: Số đồng phân brom hóa (kể cả đồng phân hình học) khi cho isopren tác dụng với dung dịch brom (tỉ lệ mol phản ứng 1:1) là

A. 2

B. 1

C. 2

D. 4

c. Cộng HCl, HBr, H₂O

Câu 9: Chất tác dụng với H₂O (H⁺/t⁰) cho một sản phẩm duy nhất là



Câu 10: 3-metylbut-1-en tác dụng với H₂O (H⁺/t⁰) thu được sản phẩm chính là

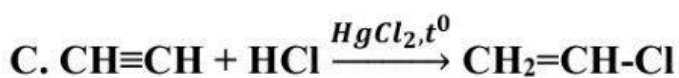
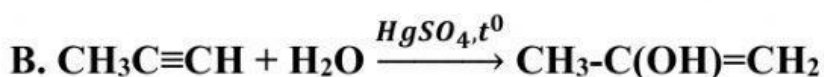
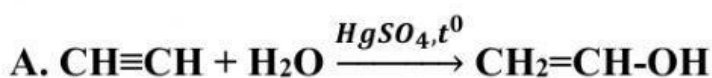
A. 2-metylbutan-3-ol

B. 3-metylbutan-2-ol

C. 3-metylbutan-1-ol

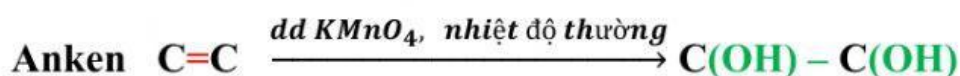
D. 2-metylbutan-4-ol

Câu 11: Phương trình nào sau đây viết đúng



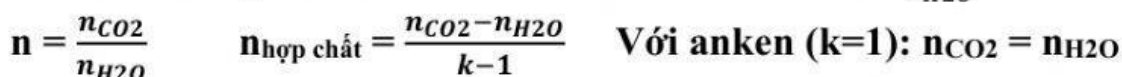
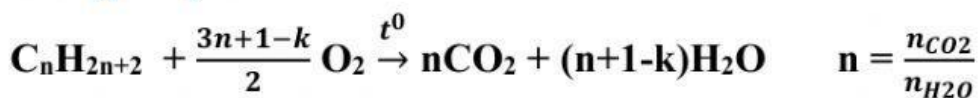
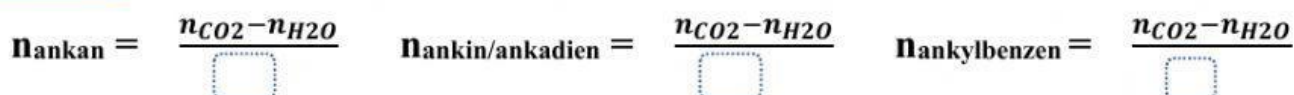
d. Đime hóa, trime hóa, trùng hợp**Câu 12:** Kéo, thả monome, đã đime hóa, trime hóa để tạo ra các sản phẩm sau

Sản phẩm	PE	PP	PS	PVC	Benzen
Monome					

**III. PHẢN ỨNG OXI HÓA****a. Tác dụng KMnO_4** **Câu 13:** Cho các chất: C_2H_2 , C_2H_6 , C_2H_4 , benzen, toluen, stiren. Các chất làm mất màu thuốc tím làA. C_2H_2 , C_2H_4 B. C_2H_2 , C_2H_4 , C_2H_6 , toluen, stirenC. C_2H_2 , C_2H_4 , toluenD. C_2H_2 , C_2H_4 , stiren**Câu 14:** Dùng dung dịch KMnO_4 có thể phân biệt đượcA. CH_4 , C_2H_2 , C_2H_4 B. CH_4 , C_2H_4 , C_2H_6

C. but-1-in, but-2-in, but-1-en

D. Benzen, Toluene, Stiren

b. Phản ứng cháy**Câu 15:** Điền thông tin**Câu 16:** Đốt cháy một hidrocarbon X thu được 0,3 mol CO_2 và 0,4 mol H_2O .a) Khối lượng X là:.....b) Số mol O_2 cần đốt cháy là:.....

b) Số mol của X là:.....d) Công thức phân tử của X là:.....