

CHƯƠNG TRÌNH LIVE LỚP 11

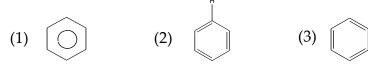
Thứ 5, ngày 9 - 2 - 2023

BÀI TẬP RÈN LUYỆN

NAP 1: Trong phân tử benzen

- A. 6 nguyên tử H và 6 nguyên tử C đều nằm trên 1 mặt phẳng.
- B. 6 nguyên tử H nằm trên cùng một mặt phẳng khác với mặt phẳng của 6 nguyên tử C.
- C. Chỉ có 6 nguyên tử C nằm trong cùng một mặt phẳng.
- D. Chỉ có 6 nguyên tử H nằm trong cùng một mặt phẳng.

NAP 2: Cho các công thức:



Cấu tạo nào là của benzen?

- **A.** (1) và (2).
- **B.** (1) và (3).
- **C.** (2) và (3).
- **D.** (1); (2) và (3).

NAP 3: Ankylbenzen là hiđrocacbon có chứa

A. vòng benzen.

- B. gốc ankyl và vòng benzen.
- C. gốc ankyl và hai vòng benzen.
- D. gốc ankyl và một vòng benzen.

NAP 4: Dãy đồng đẳng của benzen (gồm benzen và ankylbenzen) có công thức chung là:

A. C_nH_{2n+6} $(n \ge 6)$.

B. C_nH_{2n-6} ($n \ge 3$).

C. C_nH_{2n-8} $(n \ge 8)$.

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

NAP 5: Trong các câu sau, câu nào sai?

- A. Benzen có CTPT là C₆H₆.
- B. Chất có CTPT C₆H₆ phải là benzen.
- C. Chất có công thức đơn giản nhất là CH không chỉ là benzen.
- D. Benzen có công thức đơn giản nhất là CH.

NAP 6: Câu nào đúng nhất trong các câu sau đây ?

- **A.** Benzen là môt hiđrocacbon.
- B. Benzen là một hiđrocacbon no.
- ${f C.}$ Benzen là một hiđrocacbon không no. ${f D.}$ Benzen là một hiđrocacbon thom.

NAP 7: Chất nào sau đây có thể chứa vòng benzen?

- **A.** C₁₀H₁₆.
- B. C9H14BrCl.
- **C.** C₈H₆Cl₂.
- **D.** C₇H₁₂.

NAP 8: Chất nào sau đây không thể chứa vòng benzen?

- **A.** C₈H₁₀.
- **B.** C₆H₈.
- C. C₈H₁₀.
- **D.** C₉H₁₂.

NAP 9: Có 5 công thức cấu tạo:

Đó là công thức của mấy chất?

- **A.** 1 chất.
- B. 2 chất.
- C. 3 chất.
- D. 4 chất.

NAP 10: Cho các chất:

(1) C₆H₅-CH₃

(2) p-CH₃-C₆H₄-C₂H₅

(3) $C_6H_5-C_2H_3$

(4) o-CH₃-C₆H₄-CH₃

Dãy gồm các chất là đồng đẳng của benzen là:

- **A.** (1); (2) và (3).
- **B.** (2); (3) và (4).
- **C.** (1); (3) và (4).
- **D.** (1); (2) và (4).

NAP 11: C7H8 có số đồng phân thơm là:

- **A.** 1.
- **B.** 2.
- **C.** 3.
- **D.** 4.

NAP 12: Úng với công thức phân tử C₈H₁₀ có bao nhiều cấu tạo chứa vòng benzen?

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

NAP 13: Úng với công thức C₉H₁₂ có bao nhiêu đồng phân có cấu tạo chứa vòng benzen?

A. 6

R 7

C. 8

D. 9

NAP 14: Số lượng đồng phân chỉ chứa vòng benzen ứng với công thức phân tử C9H10 là:

- **A.** 7.
- **B.** 8.
- **C.** 9.
- **D.** 6.

NAP 15: A là đồng đẳng của benzen có công thức nguyên là: (C₃H₄)_n. Công thức phân tử của A là:

- **A.** C₃H₄.
- **B.** C₆H₈.
- C. C₉H₁₂.
- **D.** C₁₂H₁₆.

NAP 16: Có 4 tên gọi : *o*-xilen; *o*-đimetylbenzen; 1,2-đimetylbenzen; etylbenzen. Đó là tên của mấy chất ?

- **A.** 1 chất.
- **B.** 2 chất.
- C. 3 chất.
- D. 4 chất.

NAP 17: Chất CH_3 C H_3 có tên là gì ? CH_3

- **A.** 1,4-đimetyl-6-etylbenzen.
- **B.** 1,4-đimetyl-2-etylbenzen.
- C. 2-etyl-1,4-đimetylbenzen.
- D. 1-etyl-2,5-đimetylbenzen.

NAP 18: CH₃–C₆H₄–C₂H₅ có tên gọi là :

A. etylmetylbenzen.

B. metyletylbenzen.

C. p-etylmetylbenzen.

D. p-metyletylbenzen.

NAP 19: Chất (CH $_3$) $_2$ CH–C $_6$ H $_5$ có tên gọi là :

A. propylbenzen.

B. n-propylbenzen.

C. iso-propylbenzen.

D. đimetylbenzen.

NAP 20: Cho hiđrocacbon thom : ÇH₃

Tên gọi của hiđrocacbon trên là:

A. *m*-etyltoluen.

B. 3-etyl-1-metylbenzen.

- C. 1-etyl-3-metylbenzen.
- D. A, B, C đều đúng.

NAP 21: Cho hidrocacbon thom:

Tên gọi của của hiđrocacbon trên là:

A. *m*-vinyltoluen.

B. 3-metyl-1-vinylbenzen.

C. m-metylstiren.

D. A, B, C đều đúng.

NAP 22: Chất có tên là gì?

- A. 1-butyl-3-metyl-4-etylbenzen.
- **B.** 1-butyl-4-etyl-3-metylbenzen.
- C. 1-etyl-2-metyl-4-butylbenzen.
- D. 4-butyl-1-etyl-2-metylbenzen.

NAP 23: Hoạt tính sinh học của benzen, toluen là:

- A. Gây hại cho sức khỏe.
- **B.** Không gây hại cho sức khỏe.
- C. Gây ảnh hưởng tốt cho sức khỏe.
- D. Tùy thuộc vào nhiệt độ có thể gây hại hoặc không gây hại.

NAP 24: Tính chất nào sau đây không phải của ankylbenzen?

A. Không màu sắc.

- **B.** Không mùi vị.
- C. Không tan trong nước.
- D. Tan nhiều trong các dung môi hữu co.

NAP 25: Phản ứng nào sau đây không xảy ra?

A. Benzen + Cl_2 (as).

B. Benzen + H_2 (Ni, p, t°).

C. Benzen + Br_2 (dd).

D. Benzen + HNO₃ (\bar{d})/H₂SO₄ (\bar{d}).

NAP 26: Tính chất nào không phải của benzen?

A. Dễ thế.

B. Khó cộng.

C. Bền với chất oxi hóa.

D. Kém bền với các chất oxi hóa.

NAP 27: Tính chất nào không phải của benzen?

- **A.** Tác dụng với Br₂ (t°, Fe).
- B. Tác dụng với HNO₃ (đ)/H₂SO₄ (đ).
- C. Tác dụng với dung dịch KMnO₄.
- D. Tác dụng với Cl₂ (as).

NAP 28: Phản ứng của benzen với các chất nào sau đây gọi là phản ứng nitro hóa?

A. HNO3 đậm đặc.

- B. HNO₃ đặc/H₂SO₄ đặc.
- C. HNO₃ loãng/H₂SO₄ đặc.
- D. HNO₂ đặc/H₂SO₄ đặc.

NAP 29: Tính chất nào không phải của toluen?

- A. Tác dụng với Br₂ (t°, Fe).
- B. Tác dụng với Cl₂ (as).
- C. Tác dụng với dung dịch KMnO₄, t^o.
- D. Tác dụng với dung dịch Br₂.

NAP 30: Một ankylbenzen A (C₉H₁₂), tác dụng với HNO₃ đặc (H₂SO₄ đặc) theo tỉ lệ mol 1:1 tạo ra 1 dẫn xuất mononitro duy nhất. Vậy A là :

A. n-propylbenzen.

B. p-etylmetylbenzen.

C. iso-propylbenzen

D. 1,3,5-trimetylbenzen.

NAP 31: Khi trên vòng benzen có sẵn nhóm thế –X, thì nhóm thứ hai sẽ ưu tiên thế vào vị trí ovà p-. Vậy –X là những nhóm thế nào ?

A. -C_nH_{2n+1}, -OH, -NH₂.

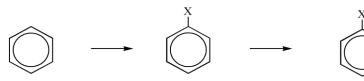
- **B.** –OCH₃, –NH₂, –NO₂.
- **C.** –CH₃, –NH₂, –COOH.
- **D.** –NO₂, –COOH, –SO₃H.

NAP 32: Khi trên vòng benzen có sẵn nhóm thế –X, thì nhóm thứ hai sẽ ưu tiên thế vào vị trí m - . Vậy –X là những nhóm thế nào ?

A. –C_nH_{2n+1}, –OH, –NH₂.

- **B.** –OCH₃, –NH₂, –NO₂.
- **C.** –CH₃, –NH₂, –COOH.
- **D.** –NO₂, –COOH, –SO₃H.

NAP 33: Cho sơ đồ:



Nhóm X, Y phù hợp sơ đồ trên là:

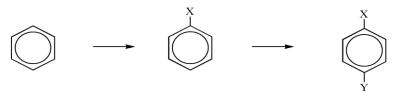
A. $X(-CH_3)$, $Y(-NO_2)$.

B. $X(-NO_2)$, $Y(-CH_3)$.

C. $X(-NH_2)$, $Y(-CH_3)$.

D. A, C đều đúng.

NAP 34: Cho sơ đồ:



Nhóm X, Y phù hợp sơ đồ trên là:

A. X (–CH₃), Y (–Cl).

B. X (–CH₃), Y (–NO₂).

C. X (-Cl), Y (-CH₃).

D. A, B, C đều đúng.

NAP 35: $C_2H_2 \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow$ m-bromnitrobenzen. A và B lần lượt là :

- A. Benzen; nitrobenzen.
- **B.** Benzen ; brombenzen.
- C. Nitrobenzen; benzen.
- **D.** Nitrobenzen ; brombenzen.

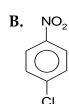
NAP 36: $C_2H_2 \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow o$ -bromnitrobenzen. Công thức của A; B là:

- A. Benzen; nitrobenzen.
- **B.** Benzen; brombenzen.
- C. Benzen; aminobenzen.
- **D.** Benzen ; o-đibrombenzen.

NAP 37: Cho sơ đồ: Axetilen $\xrightarrow{C,600^{\circ}C}$ $X \xrightarrow{HNO_3 dac/H_2SO_4 dac}$ $Y \xrightarrow{Cl_2,Fe,t^{\circ}}$ Z

CTCT phù hợp của Z là:



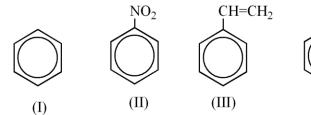


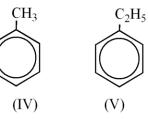
- C. NO₂
- D. A, B đều đúng.

NAP 38: So với benzen, toluen + dung dịch HNO₃(đ)/H₂SO₄(đ):

- **A.** Dễ hơn, tạo ra o nitro toluen và p nitro toluen.
- **B.** Khó hơn, tạo ra o nitro toluen và p nitro toluen.
- C. Dễ hơn, tạo ra o nitro toluen và m nitro toluen.
- D. Dễ hơn, tạo ra m nitro toluen và p nitro toluen.

NAP 39: Cho các chất sau:





Khả năng của phản ứng thế trên vòng benzen tăng theo thứ tự:

- **A.** (I) < (IV) < (III) < (V) < (II).
- **B.** (II) < (III) < (I) < (IV) < (V).
- C. (III) < (II) < (I) < (IV) < (V)
- **D.** (II) < (I) < (IV) < (V) < (III).

 $\textbf{NAP 40:} \ \text{Tiến hành thí nghiệm cho nitrobenzen tác dụng với } \ HNO_3\,(\texttt{d})/H_2SO_4\,(\texttt{d})\text{, nóng ta thấy :}$

- A. Không có phản ứng xảy ra.
- **B.** Phản ứng dễ hơn benzen, ưu tiên vị trí meta.
- C. Phản ứng khó hơn benzen, ưu tiên vị trí meta.
- **D.** Phản ứng khó hơn benzen, ưu tiên vị trí ortho.

NAP 41: Toluen + Cl_2 (as) xảy ra phản ứng :

- A. Cộng vào vòng benzen.
- **B.** Thế vào vòng benzen, dễ dàng hơn.
- C. Thế ở nhánh, khó khăn hơn CH₄.
- D. Thế ở nhánh, dễ dàng hơn CH₄.

NAP 42: 1 mol Toluen + 1 mol Cl₂ \xrightarrow{as} A . A là :

A. C₆H₅CH₂Cl.

B. p-ClC₆H₄CH₃.

C. o-ClC₆H₄CH₃.

D. B và C đều đúng.

 ${\bf NAP}$ 43: Cho benzen + ${\bf Cl}_2$ (as) ta thu được dẫn xuất clo A. Vậy A là :

- A. C₆H₅Cl.
- **B.** p-C₆H₄Cl₂.
- **C.** C₆H₆Cl₆.
- \mathbf{D} . m-C₆H₄Cl₂.

NAP 44: A + $4H_2 \xrightarrow{N_{i,p,t^o}}$ etylxiclohexan. Cấu tạo của A là :

A. C₆H₅CH₂CH₃.

B. C₆H₅CH₃.

C. C₆H₅CH₂CH=CH₂.

D. C₆H₅CH=CH₂.

NAP 45: Stiren có côr	ng thức phân tử C ₈ H ₈	và có công thức o	cấu tạo : C6H5–CH=CH2. Câu nào	
đúng khi nói về stiren	?			
A. Stiren là đồng đẳng của benzen.		B. Stiren là đồr	B. Stiren là đồng đẳng của etilen.	
C. Stiren là hiđrocacbon thom.		D. Stiren là hiđ	D. Stiren là hiđrocacbon không no.	
NAP 46: Điều nào sau	đâu không đúng khí i	nói về 2 vị trí trên	1 vòng benzen ?	
A. vị trí 1,2 gọi là ortho.		B. vị trí 1,4 gọi	B. vị trí 1,4 gọi là para.	
C. vị trí 1,3 gọi là meta.		D. vị trí 1,5 gọi	D. vị trí 1,5 gọi là ortho.	
NAP 47: Một ankylber	nzen A có công thức C	9H12, cấu tạo có tín	h đối xứng cao. Vậy A là :	
A. 1,2,3-trimetyl benzen.		B. n-propyl benzen.		
C. iso-propyl benzen.		D. 1,3,5-trimetyl benzen.		
NAP 48: Một ankylber	nzen A (C12H18) cấu tạc	có tính đối xứng	cao. Tên gọi của A là :	
A. 1,3,5-trietylbenzen.		B. 1,2,4-tri etyl	B. 1,2,4-tri etylbenzen.	
C. 1,2,3-tri metylbenzen.		D. 1,2,3,4,5,6-h	D. 1,2,3,4,5,6-hexaetylbenzen.	
NAP 49: Tiến hành tr	ùng hợp 10,4 gam sti	ren được hỗn hợp	X gồm polistiren và stiren (dư)	
Cho X tác dụng với 20	0 ml dung dịch Br2 0,1	.5M, sau đó cho di	ung KI dư vào thấy xuất hiện 1,27	
gam iot. Hiệu suất trù	ng hợp stiren là :			
A. 60%.	B. 75%.	C. 80%.	D. 83,33%.	
NAP 50: Đề hiđro ho	á etylbenzen ta được	stiren; trùng hợp	stiren ta được polistiren với hiệu	
suất chung 80%. Khối	lượng etylbenzen cần	dùng để sản xuất	10,4 tấn polisitren là :	
A. 13,52 tấn.	B. 10,6 tấn.	C. 13,25 tấn.	D. 8,48 tấn.	
NAP 51: Đốt cháy hết	t 9,18 gam 2 đồng đẳr	ng của benzen A,	B thu được 8,1 gam H2O và V lí	
CO ₂ (đktc). Giá trị của	V là:			
A. 15,654.	B. 15,465.	C. 15,546.	D. 15,456.	
NAP 52: Đốt cháy hoà	n toàn 0,1 mol CxHy th	nu được 20,16 lít C	CO2 (đktc) và 10,8 gam H2O (lỏng)	
Công thức của CxHy là	:			
A. C7H8.	B. C ₈ H ₁₀ .	C. C ₁₀ H ₁₄ .	D. C ₉ H ₁₂ .	
NAP 53: Đốt cháy hoà	n toàn hơi A (CxHy) th	u được 8 lít CO2 v	à cần dùng 10,5 lít oxi. Công thức	
phân tử của A là :				
A. C7H8.	B. C ₈ H ₁₀ .	C. C ₁₀ H ₁₄ .	D. C ₉ H ₁₂ .	
NAP 54: Đốt cháy ho	àn toàn 6 gam chất h	ữu cơ A, đồng đẳ	ng của benzen thu được 10,08 lí	
CO ₂ (đktc). Công thức	phân tử của A là :			
A. C ₉ H ₁₂ .	B. C ₈ H ₁₀ .	C. C ₇ H ₈ .	D. C ₁₀ H ₁₄ .	
		HẾT		