<i>Câu 1</i> : Anilin (C ₆ H ₅ N	Halva nnenol (Caha			
			D. dung dịch NaOH	
<u>Câu 2</u> : Cho 9,3 gam a là	nilin ($C_6H_5NH_2$) tác (dụng vừa đú với	axit HCl. Khối lượng muối	thu được
A. 11,95 gam.	B. 12,95 gam.	C. 12,59 gam.	D. 11,85 gam.	
<u>Câu 3</u> : (ĐHKB-2007)	: Có 3 chất lỏng benz		n, đựng riêng biệt trong 3 lọ	mất nhãn.
Thuốc thử để phân biệ	<u> </u>			
A. nước brom.			olphtalein. D. dd NaOH.	
			chuyển sang màu xanh là:	
A. anilin, amoniac, na	tri hiđroxit.	B. anilin, mety	d amin, amoniac.	
C. metyl amin, amonia	ac, natri axetat.	D. amoni cloru	ıa, metyl amin, natri hiđroxi	t .
Câu 5: (ĐHKA-09): I	Phát biểu nào sau đây	là đúng?		
A. Anilin tác dụng với	i axit nitrơ khi đun nó	ng, thu được mư	ıối điazoni.	
B. Etylamin phản ứng	với axit nitro ở nhiệt	độ thường, sinh	ra bọt khí.	
C. Benzen làm mất mã	àu nước brom ở nhiệt	độ thường.		
D. Các ancol đa chức	đều phản ứng với Cu	(OH) ₂ tạo dung c	dịch màu xanh lam.	
			dd FeCl3 du thu được 10,7	g kết
tủa.CTPT của amin là		. &	• ,	C
A.CH ₃ NH ₂	$B.C_2H_5NH_2$		C.C ₃ H ₇ NH ₂	
$D.C_4H_9NH_2$	2 0 2		J , <u>-</u>	
	: Đốt cháy hoàn toàn	0,1 mol môt am	in no, mạch hở X bằng oxi v	ừa đủ, thu
	, ,		c dụng với dung dịch HCl (d	
HCl phản ứng là	- 6	,. 8		,,
	B. 0,4.	C. 0,3.	D. 0,2.	
0,1.	_, ,		2.0,2.	
Câu 9: (ĐHKA-2011)): thành phần % khối	i lương của Nito	trong hợp chất hữu cơ C _v H _v	N là
			trong hợp chất hữu cơ C _x H _y	N là
23,73%. Số đồng phân	n amin bậc 1 thỏa mã	n điều kiện trên l	là:	N là
23,73%. Số đồng phâr A. 3	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1	n điều kiện trên l C .4	là: D . 2	N là
23,73%. Số đồng phâr A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-201)	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1 1): Ancol và amin nà	n điều kiện trên l C.4 no sau đây cùng l	là: D . 2 pậc:	
23,73%. Số đồng phâr A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-201) A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1 1): Ancol và amin nà	n điều kiện trên l C.4 no sau đây cùng l	là: D . 2 pậc: I ₅ NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C	H_3
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1 1): Ancol và amin nà ₅ CH ₂ OH) ₃ CNH ₃	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH	là: D . 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂	H_3
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-201) A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất s	n amin bậc 1 thỏa mã B. 1 1): Ancol và amin nà ⁵ CH ₂ OH ⁾³ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH PH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd	là: D . 2 pac: 5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C 3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH	H_3
23,73%. Số đồng phân A. 3 <i>Câu 10:</i> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃ <i>Câu 11</i> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từn	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH PH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so	là: D. 2 pậc: [5NHCH3 và C6H5CH(OH)C [3)2CHOH và (CH3)2CHNH2 [1 C6H5NH3Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là:	H_3
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃ <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từn A. 10	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà ₅ CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH OH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11	là: D . 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8	H_3
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃ <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từ A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05%	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH PH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nitơ	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau?	H ₃
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃ <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từn A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂	n amin bậc 1 thỏa mã: B. 1 1): Ancol và amin nà (5CH ₂ OH (3CNH ₃) (5au: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O) (1) ng cặp chất tác dụng v (1) B. 9 (2) a amin chứa 15,05% (3) B. (CH ₃) ₂ NH	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D . (CH OH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C.	là: D . 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH [2 cặp chất xảy ra pư là: D. 8 [3 công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ D. (0	H_3
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃ <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từ A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH nân tử C ₃ H ₉ N ứng với	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH Với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. to the chirch trên l khối lượng nito the chirch trên l bao nhiêu đồng	là: D . 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ D. (phân?	H ₃ , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từn A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5	n amin bậc 1 thỏa mãt B. 1 1): Ancol và amin nà (5CH ₂ OH () ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH hân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng la B. C ₆ H D. (CH PH, C ₂ H ₅ NH ₂ , do với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. 1 bao nhiêu đồng C.	là: D . 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ 1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ D. (phân? D. 2	H ₃ Z ₃ COOH, CH ₃) ₃ N
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từn A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH nân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 a cơ X mạch hở chứa	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH OH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. 1 bao nhiều đồng C. các nguyên tố C	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ phân? 3 D. 2 , H, N trong đó có 23,72% k	H ₃ Z ₃ COOH, CH ₃) ₃ N
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011) A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từn A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5 <u>Câu 14</u> : Hợp chất hữu	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH nân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 1 cơ X mạch hở chứa l theo tỷ lệ mol 1:1. C	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng la B. C ₆ H D. (CH OH, C ₂ H ₅ NH ₂ , do với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. to i bao nhiều đồng C. các nguyên tố C. Chọn câu phát biể	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ phân? 3 D. 2 , H, N trong đó có 23,72% k	H ₃ , , , , , , , , , CH ₃) ₃ N , hối lượng
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từ A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5 <u>Câu 14</u> : Hợp chất hữu N. X tác dụng với HC. A. X là hợp chất am	n amin bậc 1 thỏa mãt B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH hân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 n cơ X mạch hở chứa l theo tỷ lệ mol 1:1. Cin.	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng la B. C ₆ H D. (CH H, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. t bao nhiều đồng C. các nguyên tố C. Chọn câu phát bio	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ 1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ D. (phân? 3 D. 2 , H, N trong đó có 23,72% kểu sai? Cấu tạo của X là amin no, đ	H ₃ 23COOH, CH ₃) ₃ N 2 hối lượng ơn chức
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011) A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất si dd HCl loãng. Cho từ A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5 <u>Câu 14</u> : Hợp chất hữu N. X tác dụng với HCl	n amin bậc 1 thỏa mãt B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH hân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 n cơ X mạch hở chứa l theo tỷ lệ mol 1:1. Cin.	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng la B. C ₆ H D. (CH H, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. t bao nhiều đồng C. các nguyên tố C. Chọn câu phát bio	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ phân? J. 2 H, N trong đó có 23,72% kểu sai ?	H ₃ 23COOH, CH ₃) ₃ N 2 hối lượng ơn chức
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011) A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từ A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5 <u>Câu 14</u> : Hợp chất hữu N. X tác dụng với HCl A. X là hợp chất am C. Nếu công thức X y = 45	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH nân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 1 cơ X mạch hở chứa l theo tỷ lệ mol 1:1. C in. là C _x H _y N _z thì z = 1	n điều kiện trên l C.4 to sau đây cùng la B. C ₆ H D. (CH OH, C ₂ H ₅ NH ₂ , do với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. 11 bao nhiều đồng C. 11 các nguyên tố C. 11 Chọn câu phát bid B. 11	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ 1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ D. (phân? 3 D. 2 , H, N trong đó có 23,72% kểu sai? Cấu tạo của X là amin no, đ	H ₃ 23COOH, CH ₃) ₃ N 2 hối lượng ơn chức
23,73%. Số đồng phân A. 3 <u>Câu 10:</u> (ĐHKB-2011 A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃ <u>Câu 11</u> : cho các chất s dd HCl loãng. Cho từ A. 10 <u>Câu 12</u> : Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ <u>Câu 13:</u> Công thức ph A. 5 <u>Câu 14</u> : Hợp chất hữu N. X tác dụng với HC. A. X là hợp chất am C. Nếu công thức X y = 45 <u>Câu 15</u> : Phát biểu nào	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH nân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 a cơ X mạch hở chứa l theo tỷ lệ mol 1:1. C in. là C _x H _y N _z thì z = 1	n điều kiện trên l C.4 lo sau đây cùng la B. C ₆ H D. (CH H, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. l bao nhiều đồng C. các nguyên tố C. Chọn câu phát bio B. D.	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ 1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ D. (phân? 3 D. 2 , H, N trong đó có 23,72% kểu sai? Cấu tạo của X là amin no, đ	H ₃ 23COOH, CH ₃) ₃ N 2 hối lượng ơn chức
23,73%. Số đồng phân A. 3 Câu 10: (ĐHKB-2011) A. (C ₆ H ₅) ₂ NH và C ₆ H C. (CH ₃) ₃ OH và (CH ₃) Câu 11: cho các chất si dd HCl loãng. Cho từ A. 10 Câu 12: Công thức củ A. C ₂ H ₅ NH ₂ Câu 13: Công thức ph A. 5 Câu 14: Hợp chất hữu N. X tác dụng với HC A. X là hợp chất am C. Nếu công thức X y = 45 Câu 15: Phát biểu nào A. Amin được cấu tạ	n amin bậc 1 thỏa mãi B. 1 1): Ancol và amin nà 5CH ₂ OH) ₃ CNH ₃ sau: C ₂ H ₅ OH, C ₆ H ₅ O ng cặp chất tác dụng v B. 9 a amin chứa 15,05% B. (CH ₃) ₂ NH nân tử C ₃ H ₉ N ứng với B. 4 a cơ X mạch hở chứa l theo tỷ lệ mol 1:1. C in. là C _x H _y N _z thì z = 1	n điều kiện trên l C.4 lo sau đây cùng l B. C ₆ H D. (CH OH, C ₂ H ₅ NH ₂ , dd với nhau có xt, so C. 11 khối lượng nito C. 1 bao nhiều đồng C. các nguyên tố C. Chọn câu phát bio B. D.	là: D. 2 pậc: [5NHCH ₃ và C ₆ H ₅ CH(OH)C [3) ₂ CHOH và (CH ₃) ₂ CHNH ₂ [1 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl, dd NaOH, CH ố cặp chất xảy ra pư là: D. 8 là công thức nào sau? C ₆ H ₅ NH ₂ phân? 3 D. 2 H, N trong đó có 23,72% kểu sai? Cấu tạo của X là amin no, đ Nếu công thức X là C _x H _y N _z bằng 1 hay nhiều gốc H-C.	H ₃ 23COOH, CH ₃) ₃ N 2 hối lượng ơn chức

D. Amin có từ 2 nguyên tử cacbon trong phân tử bắt đầu xuất hiện đồng phân.

<u>Câu 16</u>: Công thức nào dưới đây là công thức chung của dãy đồng đẳng amin thơm (chứa 1 vòng bezen) đơn chức bậc nhất?

A. $C_nH_{2n-7}NH_2$

 $B. C_n H_{2n+1} N H_2$

C. $C_6H_5NHC_nH_{2n+1}$

D. C_nH_{2n-}

 $_3NHC_nH_{2n-4}$

<u>Câu 17:</u> Phát biểu nào sau đây về tính chất vật lí của amin là **không** đúng?

- A. Metyl-, etyl-, đimetyl-, trimetylamin là những chất khí, dễ tan trong nước.
- B. Các amin khí có mùi tương tự amoniac, độc.
- C. Anilin là chất lỏng, khó tan trong nước, màu đen.
- D. Độ tan của amin giảm dần khi số nguyên tử cacbon trong phân tử tăng.

Câu 19: Nhận xét nào dưới đây không đúng?

- A. Phenol là axit còn anilin là bazo.
- B. Dung dịch phenol làm quì tím hóa đỏ còn dd anilin làm quì tím hóa xanh.
- C. Phenol và anilin đều dễ tham gia phản ứng thế và đều tạo kết tủa trắng với dd brom.
- D. Phenol và anilin đều khó tham gia phản ứng cộng và đều tạo hợp chất vòng no khi cộng với hiđro.

Câu 20: Dung dịch etylamin tác dụng với dd của nước nào sau đây?

A. NaOH

B. NH₃

C. NaCl

D. FeCl₃ và

H₂SO₄

Câu 21: Phản ứng nào dưới đây không thể hiện tính bazo của amin?

A. $CH_3NH_2 + H_2O \rightarrow CH_3NH_3^+ + OH^-$

B. $C_6H_5NH_2 + HCl \rightarrow C_6H_5NH_3Cl$

C. $Fe^{3+} + 3CH_3NH_2 + 3H_2O \rightarrow Fe(OH)_3 + 3CH_3NH_3^+D$. $CH_3NH_2 + HNO_2 \rightarrow CH_3OH + N_2 + H_2O$

<u>Câu 22</u>: Dung dịch nào dưới đây không làm quì tím đổi màu?

A. $C_6H_5NH_2$

B. NH₃

C. CH₃CH₂NH₂

D.

CH₃NHCH₂CH₃

<u>Câu 23</u>: Dung dịch etylamin không tác dụng với chất nào sau đây?

A. axit HCl

B. Dung dịch FeCl₃

C. nước brom

D. $Cu(OH)_2$

Câu 24: Phát biểu nào sai?

- A. Anilin là bazơ yếu hơn NH₃ vì ảnh hưởng hút electron của nhân lên nhóm NH₂- bằng hiệu ứng liên hợp.
 - B. Anilin không làm đổi màu giấy quì tím.
 - C. Anilin ít tan trong nước vì gốc C₆H₅- kị nước.
 - D. Nhò tính bazo, anilin tác dụng với dd Brom.

<u>Câu 25</u>: Các hiện tượng nào sau đây mộ tả **không** chính xác?

- A. Nhúng quì tím vào dd etylamin thấy quì tím chuyển sang xanh.
- B. Phản ứng giữa khí metylamin và khí hiđroclorua làm xuất hiện khói trắng.
- C. Nhỏ vài giọt nước brôm vào ống nghiệm đựng dd anilin thấy có kết tủa trắng. D. Thêm vài giọt phenolphtalein vào dd đimetylamin thấy xuất hiện màu xanh.
- <u>Câu 26</u>: Để tinh chế anilin từ hỗn hợp: phenol, anilin, benzen cách thực hiện nào sau đây là đúng?
 - A. Hòa tan dd HCl du, chiết lấy phần tan. Thêm NaOH du và chiết lấy anilin tinh khiết.
 - B. Hòa tan dd Brôm du, loc lấy kết tủa, dehalogen hóa thu được anilin.
- C. Hòa tan NaOH dư và chiết lấy phần tan và thổi CO₂ vào sau đó đến dư thu được anilin tinh khiết.
 - D. Dùng NaOH để tách phenol, sau đó dùng brôm để tách anilin ra khỏi benzene

<u>Câu 28</u> : Để phân biệt pheno sau?	l, anilin, benzen, stiren	người ta sử dụng lần lu	ợt các thuốc thử nào		
A. Quì tím, brôm	B. dd NaOH và brom	C. brôm và quì tín	D. dd HCl và		
quì tím <u>Câu 29</u> : Một HCHC tạo bởi C, H, N, là chất lỏng, không màu, rất độc, ít tan trong nước, dễ tác dụng với dd HCl và HNO ₂ và có thể tác dụng với dd brôm tạo kết tủa trắng. CTPT của HCHC					
là? A. C ₂ H ₇ N <u>Câu 30</u> : Cho các chất sau: vinyl axetat, phenyl amin, a					
độ thường là A. 6.	B. 5.	C. 4.	D. 3.		
<u>Câu 31</u> : (HSGTB 2009 -201 là	(0) Dãy gồm các chất đề	ều có khả năng làm đổi	màu dung dịch quì tím		
A. CH ₃ NH ₂ , C ₂ H ₅ NH ₂ , H C. CH ₃ NH ₂ , C ₂ H ₅ NH ₂ , H		B. C ₆ H ₅ NH ₂ , C ₂ H ₅ D. CH ₃ NH ₂ , C ₆ H ₅			
<u>Câu 32</u> : (HSG TB 2009 – 2010) Cho các chất C ₄ H ₁₀ O,C ₄ H ₉ Cl,C ₄ H ₁₀ ,C ₄ H ₁₁ N. Số đồng phân cấu					
tạo của các chất giảm theo th A. C ₄ H ₁₁ N, C ₄ H ₁₀ O, C ₄ H C. C ₄ H ₁₀ O, C ₄ H ₉ Cl, C ₄ H <u>Câu 33</u> : (ĐHKA 2011) Th	I ₉ Cl, C ₄ H ₁₀ ₁₀ , C ₄ H ₁₁ N. ành phần % khối lượn		N , C_4H_{10} , C_4H_9Cl		
23,73%. Số đồng phân amin A. 2. B		dữ kiện trên là C. 4.	D. 1.		
<u>Câu 34</u> : Hỗn hợp M gồm anken X và hai amin no, đơn chức, mạch hở Y, Z ($M_Y < M_Z$). Đốt cháy hoàn toàn một lượng M cần dùng 21 lít O_2 sinh ra 11,2 lít CO_2 (các thể tích khí đều đo ở đktc).					
	B. CH ₃ CH ₂ CH ₂ NH ₂ .		D. CH ₃ CH ₂ NHCH ₃ .		
 <u>Câu 36</u>: Trong số các phát biểu sau về anilin (C₆H₅NH₂): (1) Anilin tan ít trong nước nhưng tan nhiều trong dung dịch NaOH. (2) Anilin có tính bazơ, dung dịch anilin không làm đổi màu quỳ tím. (3) Anilin dùng để sản xuất phẩm nhuộm, dược phẩm, polime. (4) Anilin tham gia phản ứng thế brom vào nhân thơm dễ hơn benzen. Các phát biểu đúng là 					
1	3. (1), (2), (4) (bì ta điều chế anilin bằn		D. (2), (3), (4)		
Benzen — HNO ₃ d,H ₂ SO ₄ d → Nitrobenzen — Fe+HCl → Anilin Biết hiệu suất giai đoạn tạo thành nitrobenzen đạt 60% và hiệu suất giai đoạn tạo thành anilin 50%. Khối lượng anilin thu được khi điều chế từ 156 gam benzen là					
	3. 55,8 gam	C. 93 gam D. HCOONH ₂ (CH ₃) ₂	D. 111,6 gam		
<u>Câu 44</u> (HSG TB 2009-2010) Dãy gồm các chất đều có khả năng làm đổi màu dung dịch quì tím					
là A. CH ₃ NH ₂ , C ₂ H ₅ NH ₂ , H C. CH ₃ NH ₂ , C ₂ H ₅ NH ₂ , H		B. C ₆ H ₅ NH ₂ , C ₂ H ₅ D. CH ₃ NH ₂ , C ₆ H ₅			
<u>Câu 49:</u> Có hai chất: anilin (X) và benzylamin (Y). Phát biểu không đúng là A. Y tác dụng với với HNO ₂ ở t ⁰ thường tạo ra ancol benzylic.					

- ${f B.}\ {
 m Y}$ tan vô hạn trong nước, làm quỳ tím hóa xanh. ${
 m X}$ tan ít trong nước, không làm quỳ tím hóa xanh.
 - **C.** X tác dụng với với HNO₂ ở t⁰ thường tạo ra muối điazoni. **D.** X, Y đều là amin bậc một và tạo liên kết hiđro với H₂O.