SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO HÀ NỘI TRƯỜNG THPT CHU VĂN AN

ĐỀ THI THỬ NĂM HỌC 2017- 2018 Môn Hóa học - Lớp 12

Ngày kiểm tra: 19/10/2017

Mã đề thi 201

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

Thời gian: **50 phút**, không kể thời gian giao đề. Đề gồm **40 câu** / **03** trang.

* Học s	inh không được sử dụng	bảng tuần hoàn các	nguyên tố hoá học.
			·
A. propyl axetat.	công thức cấu tạo: CH ₃ OC B. metyl axetat.	\mathbf{C} . etyl axetat.	D. metyl propionat.
	thức phân tử C4H8O2 có ba	o nhiêu este đồng phá	ân cấu tạo của nhau?
A. 3.	B. 4.	C. 2.	D. 5.
C âu 3: Cho tất cả cá NaHCO ₃ . Số phản ứng		công thức phân tử (C ₂ H ₄ O ₂ tác dụng với: NaOH, Na,
A. 5.	B. 4.	C. 3.	D. 6.
và Y. Từ X có thể điềt	ı chế trực tiếp ra Y. Tên gọ	i chất X là	t°), thu được 2 sản phẩm hữu cơ X
A. metanol.	B. etyl axetat.	C. etanol.	D. axit axetic.
B. Glucozo bị khử	cấu trúc mạch phân nhánh. bởi dung dịch AgNO ₃ trong u trúc mạch phân nhánh.	g NH ₃ .	
		crylic, phenol, pheny	yl axetat, fomanđehit. Số chất tác
dụng được với dung d			
A. 4.	B. 5.	C. 3.	D. 6.
	ıh oxi hóa khi phản ứng vớ B. Cu(OH) ₂ .		D. dung dịch Br ₂ .
	n NaOH du, thu được 12,5 (2)COOH.	gam muối. Công thức	OOH.
	dịch: C ₆ H ₅ NH ₂ (anilin), Cl g dịch có thể làm đổi màu _l		OH và H ₂ NCH ₂ COOH. Trong các
A. 5.	B. 2.	C. 4.	D. 3.
C âu 10: Hợp chất X c	có công thức phân tử C_nH_{2n} t X_1 và X_2 . Biết rằng X_1 có		c dụng với Na, khi đun nóng X với ráng gương; X ₂ khi bị oxi hóa cho
A. 1.	B. 2.	C. 4.	D. 3.
,	am CH ₃ CH(NH ₃ Cl)COOH 1g, thu được m gam chất rắ:		nl dung dịch Ba(OH)2 1M. Cô cạn
A. 34,60.	B. 15,65.	C. 30,25.	D. 36,05.
C âu 12: Để phân biệt	tinh bột và xenlulozơ có th	ể dùng	

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Ag = 108, Ba = 137.

<u> </u>		B. dung dịch H ₂ SO ₄ , t ^o . D. dung dịch NaOH.		
Câu 13: Dung dịch gluco	ozo không tác dụng với	2 v aving vivin i we in		
A. Cu(OH) ₂ . C. dung dịch NaOH.		B. H₂ (Ni, nung nóng).D. dung dịch AgNO₃/NH₃.		
	ı được 38,2 gam muối. N	Mặt khác, khi cho 29,4 g	một nhóm -NH ₂) tác dụng với gam X phản ứng với dung dịch	
A. alanin.	B. axit aminoaxetic.	C. axit glutamic.	D. valin.	
Câu 15: Aminoaxit X ch CO ₂ và N ₂ theo tỉ lệ thể tí A. H ₂ N(CH ₂) ₃ COOH.			àn toàn một lượng X, thu được	
C. H ₂ NCH(CH ₃)COOH.		D. H ₂ NCH ₂ COOH.		
Câu 16: Amin no, đơn ch A. 2.	nức, mạch hở X có 53,33 B. 3.	% C về khối lượng. Số c C. 1.	đồng phân cấu tạo của X là D. 4.	
Câu 17: Hai chất nào dươ				
A. Fructozo và amilozo.		B. Saccarozo và glucozo.D. Tinh bôt và xenlulozo.		
C. Glucozo và fructoz		•		
chất được sắp xếp theo ch			z (Z); metyl axetat (T). Dãy các	
$\mathbf{A.} \mathbf{Y}, \mathbf{T}, \mathbf{X}, \mathbf{Z}.$	B. Z, T, Y, X.	C. T, X, Y, Z.	D. T, Z, Y, X.	
Câu 19: Phân tử xenluloz A. β-Glucozơ.	zo được tạo nên từ nhiều B. α-Glucozo.	gôc C. α-fructozo.	D. β-fructozo.	
•	lucozo lên men thành ar	ncol etylic, toàn bộ khí	CO ₂ sinh ra hấp thụ vào dung	
 Câu 21: Ở điều kiện thích hợp, hai chất phản ứng v A. HCOOH và NaOH. C. HCOOH và CH₃OH. 		với nhau tạo thành metyl fomat là B. CH ₃ COONa và CH ₃ OH. D. HCOOH và C ₂ H ₅ NH ₂ .		
Câu 22: Cho các chất: gi tráng bạc là	lucozo, saccarozo, xenlu	lozo, fructozo, tinh bột.	. Số chất có tham gia phản ứng	
A. 4.	B. 3.	C. 2.	D. 5.	
Câu 23: Thủy phân hoàn béo đó là	toàn 444 gam một chất	béo, thu được 46 gam g	lixerol và hai axit béo. Hai axit	
A. C ₁₅ H ₃₁ COOH và C ₁₇ H ₃₅ COOH.		B. C ₁₇ H ₃₃ COOH và C ₁₇ H ₃₅ COOH. D. C ₁₇ H ₃₁ COOH và C ₁₇ H ₃₃ COOH.		
	là 0,8 g/ml và trong quá		etylic. Biết rượu etylic nguyên lic bị hao hụt mất 5%. Thể tích	
A. 11,875 lít.	B. 2,185 lít.	C. 2,785 lít.	D. 3,875 lít.	
Câu 25: Thủy phân 324 gm là	gam tinh bột với hiệu suấ	ất phản ứng 75%, thu đư	rợc m gam glucozo. Giá trị của	
A. 360.	B. 300.	C. 480.	D. 270.	
		, -	ng dư dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ , rozơ và glucozơ trong hỗn hợp	
	B. 0,015 và 0,015.			
			nạch hở kế tiếp nhau trong dãy được 3,515 gam hỗn hợp muối	

A. 65.	B. 45.	C. 25.	D. 50.				
Câu 28: Khi thuỷ phân h	oàn toàn chất nào sau đấ	ây trong môi trường axit	t, ngoài thu được glucozơ còn				
thu được fructozo?							
A. xenlulozo.	B. saccarozo.	C. tinh bột.	D. isoamyl fomat.				
Câu 29: Amin nào sau đâ	-						
$\mathbf{A.} \mathbf{C_6H_5NH_2}.$	B. CH_3NHCH_3 .	$C. CH_3NHC_2H_5.$	D. $CH_3NHC_6H_5$.				
	Câu 30: Phát biểu nào sau đây không đúng?						
	của etylen glicol với các a						
B. Các chất béo thường không tan trong nước và nhẹ hơn nước.C. Triolein có khả năng tham gia phản ứng cộng hiđro khi đun nóng có xúc tác Ni.							
	ân khi đun nóng trong du		Auc tae IVI.				
			í hiđro là 37. Chất X tác dụng				
được với dung dịch NaOI			i maro la 37. Chai 11 tao aging				
A. 2.	B. 3.	C. 5.	D. 4.				
Câu 32: Cho dãy các chấ	t: phenol, anilin, phenyla	amoni clorua, natri phen	olat, etanol. Số chất trong dãy				
phản ứng được với NaOH	I (trong dung dịch) là	_	,				
A. 3.	B. 2.	C. 1.	D. 4.				
Câu 33: Chất tác dụng vớ	vi H ₂ tạo thành sobitol là						
A. saccarozo.	B. tinh bột.	C. glucozo.	D. xenlulozσ.				
Câu 34: Chất có nhiều tro	- 1						
A. saccarozo.	B. glucozo.	C. fructozo.	D. tinh bột.				
Câu 35: Chất nào sau đây	y không hoà tan Cu(OH)						
A. dung dịch glucozơ.		B. dung dich saccarozo					
C. dung dịch axit fomi		D. xenlulozo.					
Câu 36: Cho 2,36 gam at 3,82 gam muối khan. Tên		c dụng với dung dịch H	Cl dư, sau đó cô cạn thu được				
A. Propylamin.	B. Isopropylamin.	C. Etylamin.	D. Etylmetylamin.				
			ứng với NaHCO ₃ và có phản				
			a. Công thức cấu tạo của X và				
Y lần lượt là							
A. CH ₂ =CHCH ₂ COOF		B. CH ₂ =CHCOOH, HC					
C. CH_2 = $CHCOOH, C_2$		D. C_2H_5COOH , CH_3COOH	-				
			ủ, thu được 4,44 gam hỗn hợp				
hai muối của natri. Đốt cháy hai muối này trong oxi dư, sau khi phản ứng hoàn toàn, thu được 3,18 gam							
Na ₂ CO ₃ , 2,464 lit khi CC của X. Công thức cấu tạo		troc. Cong thuc don giai	n trùng với công thức phân tử				
_	B. HCOOC ₆ H ₄ OH.	C. HCOOC ₆ H ₅ .	D. C ₆ H ₅ COOCH ₃ .				
			và C ₁₅ H ₃₁ COOH. Số trieste tối				
đa được tạo ra là	in ang voi non nọp axit t	000 goin 01/113300011 v	a Clariate Corr. So trieste tor				
A. 3.	B. 5.	C. 4.	D. 6.				
Câu 40: Số đồng phân cấu tạo thuộc loại amin bậc một của C ₄ H ₁₁ N là							
A. 8,	B. 5.	C. 4.	D. 1.				
	HÉT						