

KHÓA KIẾN THỨC TRỌNG TÂM - LỚP 11 TYHH

LÝ THUYẾT TRỌNG TÂM ANKEN (PHẦN 1)

(Giáo viên: Thầy Phạm Thắng)

Câu 1:	Chọn khái niệm đúng vớ	à anken:							
	A. Những hiđrocacbon có 1 liên kết đôi trong phân tử là anken.								
	B. Những hiđrocacbon mạch hở có 1 liên kết đôi trong phân tử là anken.								
C	C. Anken là những hiđrocacbon có liên kết ba trong phân tử.								
Anken là những hiđrocacbon mạch hở có liên kết ba trong phân tử.									
Câu 2:	Hợp chất C ₅ H ₁₀ mạch hở có bao nhiêu đồng phân cấu tạo?								
	A. 4. • • • • • • • • • • • • • • • • • •	B. 5.	C. 6.	D. 10.					
Câu 3:	Số đồng phân của C ₄ H ₈	là:							
	A. 7.	B. 4.	C. 6.	D. 5.					
Câu 4:	Hợp chất C₅H₁0 cổ bao nhiêu đồng phân anken?								
	A. 4.	B. 5.	C. 6.	D. 7.					
Câu 5:	Hiđrocacbon A thể tích ở điều kiện thường, công thức phân tử có dạng $C_{x+1}H_{3x}$. Công thức phân tử của A là:								
	A. CH ₄ .	B. C_2H_6 .	$C. C_3H_6.$	D. C_4H_8 .					
Câu 6:	Anken X có đặc điểm: T	Trong phân tử có 8 liên l	xết xích ma (σ). CTPT	của X là:					
	A. C_2H_4 .	B. C ₄ H ₈ .	$C. C_3H_6.$	D. C_5H_{10} .					
Câu 7:	Tổng số liên kết đơn tro	ng một phân tử anken 🕼	công thức chung C _n H _{2n})	là:					
	A. 3n.	B. 3n +1.	C. 3n-2.	D. 4n.					
Câu 8:	Ba hidrocacbon X, Y, Z	là đồng đẳng kế tiếp, k	hối lượng phân tử của Z	Z bằng 2 lần khối lượng					
	phân tử của X. Các chất X, Y, Z thuộc dãy đồng đẳng								
	A. ankin.	B. ankan.	C. ankađien	D. anken.					
Câu 9:	Những hợp chất nào sau								
		(II) CH ₃ CH=CHCl (III		\bigcirc					
	(IV) C_2H_5 – $C(CH_3)$ = $C(CH_3)$ – C_2H_5 (V) C_2H_5 – $C(CH_3)$ = CCl – CH_3								
	A. (I), (IV), (V).			Ò					
	C. (III), (IV).		D. (II), III, (IV), (V).						
	Cho các chất sau:			C					
(I) CH ₂ =CHCH ₂ CH ₂ CH=	, ,		, Ø					
	(III) $CH_3C(CH_3)=CHCH_2(IV)$ $CH_2=CHCH_2CH=CH_2$								
	(V) CH ₃ CH ₂ CH=CHCH ₂ CH ₃ (VI) CH ₃ C(CH ₃)=CHCH ₂ CH ₃								
((VII) CH ₃ CH=CHCH ₃ (VIII) CH ₃ CH ₂ C(CH ₃)=C(C ₂ H ₅)CH(CH ₃) ₂ Số chất có đồng phân hình học là:								
	A. 4.	nn nọc ia: В. 1.	C. 2.	D. 3.					
			C. 2.	D. 3.					
Câu 11:	: Hợp chất nào sau đây có đồng phân hình học?								
	A. 2-metylbut-2-en.		B. 2-clo-but-1-en.						
	C. 2,3-diclobut-2-en.		D. 2,3-dimetylpent-2-6	en.					

Câu 12:	Cho các chất sau: (1) 2-metylbut-1-en (2) 3,3-đimetylbut-1-en (3) 3-metylpent-1-en (4) 3-metylpent-2-en						
	Những chất nào là đồn A. (3) và (4).	ng phân của nhau? B. (1), (2) và (3).	C. (1) và	(2).	D. (2), (3)	và (4).	
Câu 13:	Anken X có công thức A. isohexan. C. 3-metylpent-2-en.	cấu tạo: CH ₃ –CH ₂ –C(Cl		lpent-3-en.	X là:		
Câu 14:	A. CH ₃ – CH – CH ₂ – CH ₃	ex-1-en ứng với CTCT nă - $CH - CH = CH_2$. CH_3	B. CH ₃ –	CH -CH C ₂ H ₅	$I_2 - C = C$ CH_3	$\mathrm{TH}_2.$	
	C. CH ₂ CCH ₂ - CH -	$CH - CH = CH_2$.	D. CH ₃ –	CH - CH ₂ -	·CH ₂ - C	$=CH_2$.	
Câu 15:	C. CH ₃ CH ₂ - CH - CH - CH = CH ₂ . CH ₃ CH ₃ CH ₃ Cho các chất: xiclobutan, 2-metylpropen, but-1-en, cis-but-2-en, 2-metylbut-2-en. Dãy gồm các chất sau khi phản ứng với H ₂ (dư, xúc tác Ni, t°), cho cùng một sản phẩm là: A. xiclobutan, cis-but-2-en và but-1-en. C. xiclobutan, 2-metylbut-2-en và but-1-en. D. 2-metylpropen, cis -but-2-en và xiclobutan.						
Câu 16:	Có hai ống nghiệm, mỗi ống chứa 1 ml dung dịch brom trong nước có màu vàng nhạt. Thêm vào ống thứ nhất 1 ml hexan và ống thứ hai 1 ml hex-1-en. Lắc đều cả hai ống nghiệm, sau đó để yên hai ống nghiệm trong vài phút. Hiện tượng quan sát được là: A. Có sự tách lớp các chất lỏng ở cả hai ống nghiệm. B. Màu vàng nhạt vẫn không đổi ở ống nghiệm thứ nhất C. Ở ống nghiệm thứ hai cả hai lớp chất lỏng đều không màu. D. A, B, C đều đúng.						
Câu 17:	Áp dụng quy tắc Maccopnhicop vào trường hợp nào sau đây? A. Phản ứng cộng của Br ₂ với anken đối xứng. C. Phản ứng cộng của HX vào anken đối xứng. B. Phản ứng trùng hợp của anken. D. Phản ứng cộng của HX vào anken bất đối xứng.						
Câu 18:	Khi cho but-1-en tác dụng với dung dịch HBr, theo quy tắc Maccopnhicop sản phẩm nào sau đây là sản phẩm chính? A. CH ₃ -CH ₂ -CHBr-CH ₂ Br. C. CH ₃ -CH ₂ -CHBr-CH ₃ . B. CH ₂ Br-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ Br. D. CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ Br.						
Câu 19:	Anken C ₄ H ₈ có bao nh hữu cơ duy nhất? A. 2.	niêu đồng phân khi tác dụ B. 1.	ng với dung C. 3.	g dịch HCl cl	hỉ cho một s D. 4.	sản phẩm	
Câu 20:		thể khí (đkt) mà khi cho		đó tác dụng v		h HCl chỉ	
	A. 2.	B. 1.	C. 3.		D. 4.		
Câu 21:	A. 2-brom-3,3-dimety	en tác dụng với HBr. Sản lbutan. D. 3-brom-2,2-đimety	B. 2-brom	phản ứng là: n-2,3-đimetyl			

CHIA S TÀI LI U-LUY N THI THPT QU C GIA

Câu 22:	Hiđrat hóa 2 anken chỉ ta A. 2-metylpropen và but B. propen và but-2-en (hoặ C. eten và but-2-en (hoặ D. eten và but-1-en (hoặ	-1-en (hoặc buten-1). oặc buten-2). c buten-2).	. Hai anken đó là:					
Câu 23:	3: Anken thích hợp để điều chế ancol sau đây (CH ₃ –CH ₂) ₃ C–OH là:							
	A. 3-etylpent-2-en.C. 3-etylpent-1-en.		B. 3-etylpent-3-en.D. 3,3- dimetylpent-1-	en.				
	Hiđrat hóa hỗn hợp X gở A. CH ₂ =CH ₂ và CH ₂ =Cl C. B hoặc		i thu được 2 ancol. X gở B. CH ₂ =CH ₂ và CH ₃ C D. CH ₃ CH=CHCH ₃ và	H=CHCH ₃ .				
Câu 25:	Cho etilen tác dụng với c A. CH ₃ CH ₂ OH. C. CH ₃ CH ₂ SO ₃ H.	dung dịch $ m H_2SO_4$ ở nhiệ	èt độ thường. Sản phẩm B. CH ₃ CH ₂ OSO ₃ H. D. CH ₂ =CHSO ₄ H.	là:				
Câu 26:	Cho etilen tác dụng với c A. CH ₃ CH ₂ OH. C. CH ₃ CH ₂ SO ₃ H.	dung dịch H ₂ SO ₄ loãng	, nóng, sản phẩm chính : B. CH ₃ CH ₂ SO ₄ H. D. CH ₂ =CHSO ₄ H.	là:				
Câu 27:	Cho hỗn hợp tất cả các đ bao nhiều sản phẩm cộng A. 2.	•	C_4H_8 tác dụng với H_2O C_{\bullet} 6.	(H ⁺ , t ^o) thu được tối đa D. 5				
Câu 28:	Số cặp anken ở thể khí (tạo thành hỗn hợp gồm t A. 6.		ân cấu tạo) thoả mãn điể C. 5.	ều kiện: Khi hiđrat hoá D. 4.				
Câu 29:	Trùng họp eten, sản phẩ: A. (-CH ₂ =CH ₂ -) _n .	m thu được có cấu tạo l B. (– C H ₂ – C H ₂ –) _n .	à: C. (–2H=CH–) _n .	D. (-CH ₃ -CH ₃ -) _n .				
Câu 30:	Oxi hoá etilen bằng dung A. MnO ₂ , C ₂ H ₄ (OH) ₂ , K B. C ₂ H ₅ OH, MnO ₂ , KOl	OH.	c sản phẩm là: C. K ₂ CO ₃ , H ₂ O, MnO ₂ D. C ₂ H ₄ (OH) ₂ , K ₂ CO ₃					
			Giáo v	i ên: Thầy Phạm Thắng				
				C. C.				