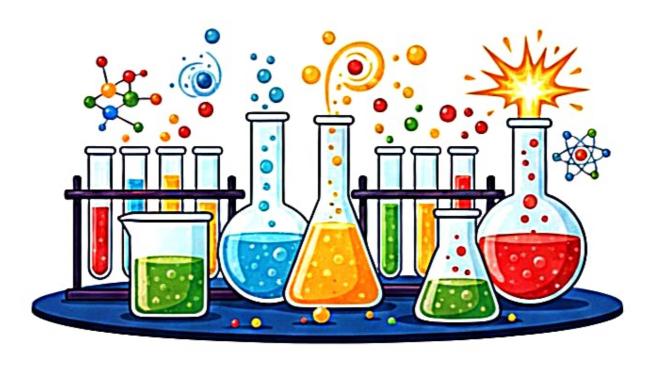
CHEMISTRY 12th STANDARD

QUARTERLY EXAMINATION 2025
COLLECTION OF QUESTION PAPER
(TAMIL MEDIUM)



BY S.Manikandan.M.Sc.BEd., 7708543401

கால	ம் : 3.00 மணி	வேதியியல்	नळा	
District of the latest			மொத்த மதிப்	பெண்கள் : 70
		பகுதி - அ		
1.	ூலைக்கு வினாக்களுக்கும் வி ஹால் ஹெரால்ட் செயல்புறைம	மையளிக்கவும்.	ល់	15x1=15
2.	C ₆₀ என்ற வாய்ப்பாடுடைய ஃப	இர் டா ல்லாீனில் உள்ள கார்பன் இன	ாக்கலப்புடையது.	
3.	பின்வருவனவற்றில் எது காமா	கதிர்வீச்சிற்கு ஒரு மூலமாக பயன்படு)கிறது ?	
4.	பின்வருவனவற்றுள் எந்த லாந்	தனைடு அயனி டையா காந்க கன்ன	ம யுடையது .	
5.	Sh SP) 1.D	(例) Ce ²⁺	National Research Conference	
5.	All products and the second se			m, எனில் அதல்
	அ) 400 pm ചു) 800 pm	(a) $\sqrt{3} \times 100 \text{pm}$ F) $\left \frac{\sqrt{3}}{2} \right \times$	400 pm	
6.	எனில், அரைவாம்வுக் காலம்	னையில் k என்பது வினைவேக மாறில்	ி மேலும் x ன் துவக்க	ச் செறிவு 0.1 N
,	$\left[\frac{\log 2}{k}\right]$	$\begin{bmatrix} 0.693 \\ (0.1)k \end{bmatrix}$	ஈ) இவை எதுவுமில்	ാഞல
7.	PCI ₃ ன் நீராற் பகுப்பினால் உ	ருவாவது. இ) H₃PO₄ ஈ) POC		
8.	MOMILIAN CALOTI AMITANI	lon Du inthini o catho Ca(OLI) O:		s (K) மகிப்ப
9.		னது மெக்கில் மெக்னீசியம் பரோமை	F1 () Ev. (0-10	
. 7	அ) பென்சால்டிஹைடு ஆ)	புரப்பனாயிக் அமிலம் இ) மெத்தில் புர	ப்பியோனேட் கட்டைகி	· L TON
10.	$CH_2 = CH_2 \xrightarrow{i) O_3}$	$X \xrightarrow{NH_3} y$, 'y' என்பது		– <i>டய வக்</i> வைப்படு
		அசிட்டோன் அம்மோனியா இ) ஹெக்சாசெ	ந்திலின் பெர்கு வக	
11.	1 மோல் பெர்ரஸ் ஆக்சலேட்டை KMnO ₄ மோல்களின் எண்ணி	. (Fe C₂O₄) ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடைய	ர் செய்யத் தேவையான	ை ஈ) ஆக்கை T அமிலம் கலந்
	அ) 5 ் ஆ) 3	그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그 그	न) 1.5	
12.	நீரின் அயனி பெருக்க மாறிலி h அதன் மதிப்பு	<இன் மதிப்பு 25ºC வெப்பநிலையில் 1	.00x10⁻¹⁴ எனில் 40ºC	வெப்பநிலையி
		14×10 ⁻¹⁵ இ) 2.71×10 ⁻¹⁴ F) 2	.95x10 ⁻¹⁵	
13.	கூற்று : நான்முகி பிணைப்பு கே	காணத்தை விட ஈதரில் C - O - C ன் ப ல்கைல் தொகுதிகளுக்கிடையே விலக்	ிணைப்ப கோணமான	து சற்று அதிக கூரணமாக
	அ) கூற்று சாட் ஆனால் காரணம	ා தவறு	인터들에는 생활하는 이 보고 말했다.	
	ஆ) கூற்று மற்றும் காரணம் இ இ) கூற்று மற்றும் காரணம் தவ	ரண்டு சரி, மேலும் காரணமானது கூ <u>ர்</u> பாட	றிற்கு சரியான விளக்	கமாகும்.
14.	ஈ) கூற்று மற்றும் காரணம் இர	ண்டு சரி, ஆனால் காரணமானது கூர ம் — II ல் உள்ளனவற்றுடன் பொருத்து	ற்றிற்கு சரியான விளக் க.	க்கமல்ல
	கலம் – I	கலம் – II	A B	C D
	A) டாலன்ஸ் காரண்	கலம் – II (i) N ₂ H ₄ / C ₂ H ₅ ONa (ii) அமோனியா கலந்த சில்வர் நைட்ரேட்	a) (i) (ii)	
	C) அசிடிக் அமிலம்	(11) அமோன்யா கலந்த சில்வா நைட்ரேட்	b) (ii) (iii)	
	70.1	(iii) ஆரஞ்சு பழ மணம் (iv) வினிகர்	c) (iii) (iv) d) (iv) (iii)	
15.	ஆக்டினைடுகளின் பொதுவா	ன ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலை	a) (11) (111)	(11)
	عال +2	e exam question and		

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும்.வினா எண் : 24 கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். 6x2=12 II தூய உலோகங்களை அவைகளின் தூதுக்களிலிருந்து பிரித்தெடுக்கும் பல்வேறு படிநிலைகள் யாவை ? 16. CO ஒரு ஒடுக்கும் காரணி. ஒரு எடுத்துக்காட்டுடன் இக்கூற்றை நிறுவுக. 17. நைட்ரிக் அமிலம் மற்றும் கார ஆக்ஸைடு ஆகியவற்றிற்கிடைபேயான வினையினைத் தருக. 18. d–தொகுதி தனிமங்கள் மாறுபட்ட ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலைகளை பெற்றிருப்பதேன்? 19. பொதிவுத்திறன் வரையறு? 20. ஒரு வினையின் அரைவாழ் காலத்தை வரையறு. 21. லூபி அமிலங்கள் மற்றும் காரங்கள் என்றால் என்ன ? ஒவ்வொன்றிற்கும் ஒரு எடுத்துக்காட்டு தருக. 22. டை எத்தில் ஈதரின் பயன்களை எழுதுக. 23. ஒரு முதல் வகை வினையானது 99% நிறைவடைய தேவையான நேரமானது அவ்வினை 90% நிறைவடையத் 24. தேவையான நேரத்தைப் போல் இரண்டு மடங்கு எனக் காட்டுக. 6x3 = 18ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும்.வினா எண் : 33 கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். Ш கனிமம் மற்றும் தாது ஆகியவற்றிற்கிடையேயான வேறுபாடுகள் யாவை ? 25. 26. ஃபிஷ்ஷர் –ட்ரோப்ஷ் முறை பற்றி சிறு குறிப்பு வரைக. கண்ணாடி பாட்டில்களில் HF ஐ சேமிக்க இயலாது ஏன்? 27. லாந்தனாய்டு குறுக்கம் என்றால் என்ன? அதன் விளைவுகள் யாவை? 28. FCC அலகு கூட்டில் காணப்படும் அணுக்களின் எண்ணிக்கையினை கணக்கிடுக. 29. A ightarrow விளைபொருள் என்ற பூஜ்ய வகை வினைக்கான தொகைப்படுத்தப்பட்ட வேக விதியினை வருவி ? 30. பொது அயனி விளைவை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. 31. யூரோட்ரோபின் தயாரிப்பு மற்றும் அதன் பயன்களை எழுதுக. 32. ஈரினைய ஆல்கஹால் கண்டறியும் சோதனையை சமன்பாட்டுடன் எழுதுக 33. பகுதி - ஈ 5x5=25அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும் ľV அ) புலத்தூய்மையாக்கல் முறையை ஒரு எடுத்துக்காட்டுடன் விவரிக்கவும். (அல்லது) 34. ஆ) i) பின்வரும் சோமங்களில் ஹாலஜன்களின் ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையை கண்டு பிடிக்கவும். _ (2) O₂F₂ (1) OF, ii) பின்வரும் வினைகளை பூர்த்தி செய்க. (1) B(OH)₃+NH₃ -----? (2) Ca(OH)₂+Cl₂ -----35. (அ) i) ஹோல்ம்ஸ் முன்னறிவிப்பான் பற்றி குறிப்பு வரைக. (3)ii) டெக்கான் முறையின் மூலம் குளோரின் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது(அல்லது) (அ) இடைச்செருகல் சோ்மங்கள் என்றால் என்ன ? அதன் பண்புகளை எழுதுக. 36. (அ) படிக திண்மங்களை படிக வடிவமற்ற திண்மங்களிலிருந்து வேறுபடுத்துக. (5) (ஆ)) ஒரு வேதி வினையைின் வேகத்தை வினைவேகமாற்றி எவ்வாறு பாதிக்கிறது என்பதனை (3)எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. ii) வினைவேக விதி – வரையறு. 37. (அ) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதிக்கான சமன்பாட்டை வருவிக்கவும் (அல்லது) (ஆ) C_eH_eO என்ற வாய்ப்பாட்டை உடைய சேர்மம் (A) நடுநிலை FeCl₃ உடன் ஊதா நிறத்தை தருகிறது. சோ்மம் (A) ஆனது பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடு உடன் வினைபுரிந்து சோ்மம் (B) ஐ தருகிறது. மேலும் (A) ஆனது நைட்ரோ ஏற்ற கலவையுடன் 298k ல் வினைபுரிந்து சோ்மம் (C) யை தருகிறது. A, B, C சேர்மங்களை கண்டறிந்து வினைகளை எழுதுக. (3) 38. (அ) i) பென்சால்டிகைடிலிருந்து மாலகைட் பச்சை எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது ? (2) ii) ரோசன்மண்ட் ஒடுக்கம் குறிப்பு வரைக. (அல்லது) 1) நொசன்பண்ட ஒருக்கும் பண்பினை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. (၁)
12(அ) அடிரித் அழிலுத்தின் நடுக்கும் பண்பினை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. (၁) S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401

								Reg. No.	П		ПП
12		R	8	ாலான்	ர்	தேர்வு	- 2025				
நேரம்	: 3.00 ι	Desall				யிய ்				மதிப்பென	ன்கள் : 70
					Walter Street		Marcher .				
	•\	னத்து வினா	ரக் <i>கள</i> ும்	ഖിതവ വദ		குதி - I					
	22) mfil	ന്നത് വിബ	பைக் கே	ர்ந்கெடுச்	குடவிடை	க்கான (தறியீட்டுட	ர் விடையை	ா வரி	தவும்	15x1=15
1.	குறைக செய்ய	பான் வாண்ட டத்திகளில் பும் முறை லத்தூய்மைய	பயன்படு: அ) வெ	b தனிமங் மற்டித்தி	பகளான க ில் வெப்	சிலிக்கால் பப்படுத்து	ர மற்றும் பெ தல் ஆ) எ	ஜா்மானியம் வான் ஆா்க்க	GUILE	யினநிரை	3 ക്രൂസ് കൾ
2.	கல ம்-]	(ல் உள்ளவ	பாகமா பற்றை க	லம் II ல்	உள்ளவ	பற்றுடன் (பொருத்தி ச	ரியான குறிப	பீட்டை	_ தோந்ெ	தடுக்கவும்.
	கலம்				கலம்	П					
	А. Сы	ாரசோல்			1. B	(OH) ₃					
		ாரிக் அமில	ιĎ ,		2. B	N ₃ H ₆ a ₂ [B ₄ O ₃ (() 18H)			
		வார்ட்ஸ்			3. IN	$\mathbf{O}_{1}^{\mathbf{I}}$	OH) ₄].8H ₂ (
	D. GLI	ாராக்ஸ் A R	C	D	4. DI	-					
	ച) .	A B 1 1 2	4	3				and American			
	න) න	1 2	4	3							
	(型)	1 2		4			1.2 Sept.	C. Parish Maria			Anni All
	Ħ)	மேற்கூறிய	எதுவுமில்	തെ							as Vi Deli
3.	எளிதி	ல் திரவமாக்	ஷ மும்பி	ம் வாயு	அ) A	r ஆ) H	e (29) Ne F	() INF			
	அ) Е	நம் எந்த ல u²+ ஆ) Ce²	+ (a) Yb2	+ H) Sm	1 ²⁺	MARKET					
5.	CsCl	– பொருள் ரிகளுக்கு இ	மைய க	எசதுர ் உ	அமைப்புன	நடயது.	இதன் வி ் (√3	ளிம்பு நீளம்	400	pm என	ரில் இரு
	அயல	ரிகளுக்கு இ	டைப்பட்ட	தாரம்	அ) 800) pm ஆ)	$\left(\begin{array}{c}2\end{array}\right)^{\mathbf{X}}$	00 pm (29)	400 pi	n #) √3	3 X 100 pm
6.		ருவனவ <u>ற்</u> றில்			1.3	S	ு வினைவே	பகத்தை குழ	றிக்கா	தது எது	?
	<u>න</u>)	<u>I[D]</u> dt ച്യ) –	$\frac{d[A]}{2dt}$	$\frac{d[c]}{3dt}$	· H) — C	dt	jes kopina L	er Maria			
7.	பின்வ	ரும் எந் க ப்	ளுரின் கே	சர்மம் வ	ரயிகாரம	ாக செய	ல்படும்?	அ) BF ₃ ஆ	J) CF	(4) SiF	4 F) PF ₃
8.	சேர்ம	ற்று காலங்க ம்அ) அ	சிட்டோபீ	னோன் ஆ	ஆ) பார்ம	ாலடிஹை	டு இ) பார	ாவசிய மருந் ால்டிஹைடு	து தப ஈ) ெ	பாரிக்கப் பன்சாலடி	பயன்படும் ஹைடு
9.		லை பெர்ரிக் வப்பு ஆ) க									
10.	தானிய	பங்கி கார்ரே	மைட்டர்க	ளில் எத	ிர் உறை	3 பொருஎ	ராக் பயன்ப	டும் சேர்மப் கியோபெண்	b	NI O) E O	wrej
	அ) எ	த்தனால் ஆ : ப்ளுரினின்	,) எத்தில் பிணைய	പിണ്ട	മാന്നറി	குளோரி _ர	தனால ஈ <i>)</i> கை வி	ഉരിക്കാർ മുകികൾ	00)L.00	€\$0000 kg	in de
11.	சுயால் வற்று:	் பஞ்ளனன் ம்: குளோரி	ன் ப்ளூ	വ വരനവ തെ ബിപ	ூகிக	எலக்ட்ரா	ன் விலக்கு	ചി <i>ടെ</i> ഉ.ത	மடயத		
	அ) க	ம்றும் முழ்வு	காரணப்	இரண்டு	3ம் சரி. (மேலும் க	ளரணம் கூற	ற்றிற்கான ச	rifluna	ர விளக்	கமாகும்.
	21) B	ுற்று மற்றுப்	காரண்ட	d Armin	நம் சரி.	மேலும் க	ளரணம் கூ	ற்றிற்கான க	Fillmule	म भीना कं	கமல்ல.
12.		ரும் எந்த உ			ஹரால்டு	ருமை ம	லம் தூய்	மைப்படுத்தப்	ப்படுகி	றது?	
	21) N	li & Zn	(2) Al	#) Cu							
13.	2_60山	கிஷ்ணர் ஒ	ලිස්ස බ්ව	രെധിര്,	ഖിതെബ്യൂ	er intil	றம் ஒடுக்கு	ம் ஒய்ணே	மீ வி	œш	32-
	2) 6	ஹ்ட்ரசின் சாடியம் ஈத்	en it cocov	ந்தின் வடியம் முகுந்தி வட	ா, மகுஷ் 1 மைவெரமி	(E) (D) (E)	Suppose of	ூல்லை, மகில வன்றுடர் வண	oly		
14	B) W	கூடியம் ஈத கும் d- தொடு	தாகமைப்பு ககி ஆய் ம	றக் வ <u>ிய</u> ரிகளின் எ	ນເຖືອນຈະນຸ ໃຄ	ப் எக்க வ	மிசை 3d ²	வல்கும் மான்	.മിങ്ങൾ	n'ismi Gi	ம்மன்னன?
14,		i al) Zn			mirror Malu	-1 -impo o					And all and a
15.		அயனியின்			ாது? ச	91) NH 2	NH (Je	(B) NH , #) NH	,	
	Water State				A factorial			등의 전시 200년 1.			contact
12	ui Cl										contact
		$\mathbf{S}.\mathbf{M}P$	ANIK	AND	AN.I	VI.SC.	B.Ed.,	77085	434	IUI	

பகுதி - II குறிப்பு: எவையேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி வினா எண்.24 கட்டாய வினா. 6x2 = 1216. பின்வரும் உலோகங்களைப் பிரித்தெடுக்கும் முறைகளின் பெயர்களை எழுதுக. i) ஜிர்கோனியம் ii) நிக்கல் 17. CO ஒரு ஒடுக்கும் காரணி. எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. $\mathbf{IF}_{ au}$ -இல் அயோடினின் இனக்கலப்பு யாது? அதன் அமைப்பை எழுதுக. 19. Fe²⁺ & Fe³⁺ எது நிலைப்பு தன்மை அதிகமுடையது? ஏன்? 20. FCC அலகுக்கூட்டில் உள்ள அணுக்களின் எண்ணிக்கை கணக்கிடுக. 21. பூஜ்ய வகை வினைக்கு இரு எடுத்துக்காட்டுகள் தருக. 22. Hg₂Cl₂ -ன் கரைதிறன் பெருக்க மதிப்பைக் கண்டறிக. 23. வில்லியம்சன் ஈதர் தொகுப்பு வினையை எழுதுக. 24. கிளமன்சன் ஒடுக்கத்தில் 2-மெத்தில் புரப்பேனை விளைபொருளாக தரும் சேர்மங்களை எழுதுக. பகுதி . III குறிப்பு : ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண்.33க்கு கட்டாய வினா 25. போரிக் அமிலத்தின் பயன்கள் ஏதேனும் மூன்று எழுதுக. 26. வினைவகை, மூலக்கூறு எண் வேறுபடுத்துக. 27. **d-** தொகுதி தனிமங்கள் அணைவுச் சோமங்களை உருவாக்குகின்றன. ஏன்? 28. பொது அயனி விளைவை எடுத்துக்காட்டுடன் வரையறு. 29. பிஷ்ஷர் – ட்ரோபி செயல்முறையை எழுது? 30. எலிங்கம் வரைபடத்தின் வரம்புகள் யாவை? 31. அசிட்டைல் குளோரைடிலிருந்து அசிட்டால்டிஹைடு தயாரிக்கும் வினையை எழுதுக. 32. லூகாஸ் ஆய்வை விளக்குக. 33. ${f A} o$ விளைபொருள் என்ற முதல் வகை வினையில் 60~% நிவைடைய 40 நிமிடங்கள் ஆகிறது எனில் அரைவாழ்வு காலத்தைக் கணக்கிடுக. பகுதி . IV குறிப்பு:அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி. 5x5 = 2534. அ) i) பின்வருவனவற்றை எடுத்துக்காட்டுடன் விவரி. i) மாசு ii) கசடு (2)ii) நுரை மிதப்பு முறையை படத்துடன் விளக்குக (3) ஆ) லாந்தனாய்டு மற்றும் ஆக்டினாய்டு ஆகியவற்றிற்கிடையேயான வேறுபாடுகளை எழுதுக. 35. அ) (i) போரேட் உறுப்பைக் கண்டறியும் சோதனையை எழுதுக (3) (ii) கந்தக அமிலம் ஒரு நீர்நீக்கும் காரணி என்பதை நிருபிக்கும் வினை எழுதுக. (2) (அல்லது) ஆ) i) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதிக்கான சமன்பாட்டை வருவி (3) ii) அலகுக் கூடு வரையறு (2) 36. அ) ${f A} o$ விளைபொருள் என்ற பூஜ்ய வகை வினைக்கான தொகைப்படுத்தப்பட்ட வினைவேகமாறிலியின் சமன்பாட்டை வருவி (5) (அல்லது) ஆ) i) ப்ரெங்கல் குறைபாட்டை விளக்குக. ii) பிராக் சமன்பாட்டை எழுதி அதிலுள்ள காரணிகளை விளக்குக. 37. அ) i) யூரோட்ரோபின் என்றால் என்ன? அது எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது (3) ii) பார்மிக் அமிலம் டாலன்ஸ் காரணியை ஒடுக்குகிறது காரணம் கூறுக. (அல்லது) ஆ) ஆல்டால் குறுக்க வினையின் வினைவழி முறையை எழுதுக. 38. அ) i) போரிக் அமிலத்தை போரான் நைட்ரைடாக எவ்வாறு மாற்றுவாய்? ii) ஹீலியத்தின் பயன்களை எழுதுக. (அல்லது) ஆ) \mathbf{A} என்ற கரிமச்சேர்மம் $\mathbf{C}_{_6}\mathbf{H}_{_6}$ என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாடுடையது. அது புரப்பலீன் உடன் $\mathbf{AlCl}_{_3}$ முன்னிலை (A) யைத் தருகிறது. மேலும் (A), $H_{_3}PO_{_4}$ முன்னிலையில் $523~{ m K}$ ல் வெப்பநிலையில் (B) யைத் தருகிறது. (B) ஆனது காற்று ஆக்ஸிஐனேற்றத்திற்கு உட்படும் போது $C_9H_{12}O_2$ என்ற வாய்ப்பாடுடைய (C) யைத் தருகிறது. (C) யை H_2SO_4 உடன் அமிலப்படுத்த (D) கிடைக்கிறது. A,B,C,D கண்டறிந்து வினைகளை எழுதுக.

காலாண்டுப் பொதுத் தேர்வு - 2025

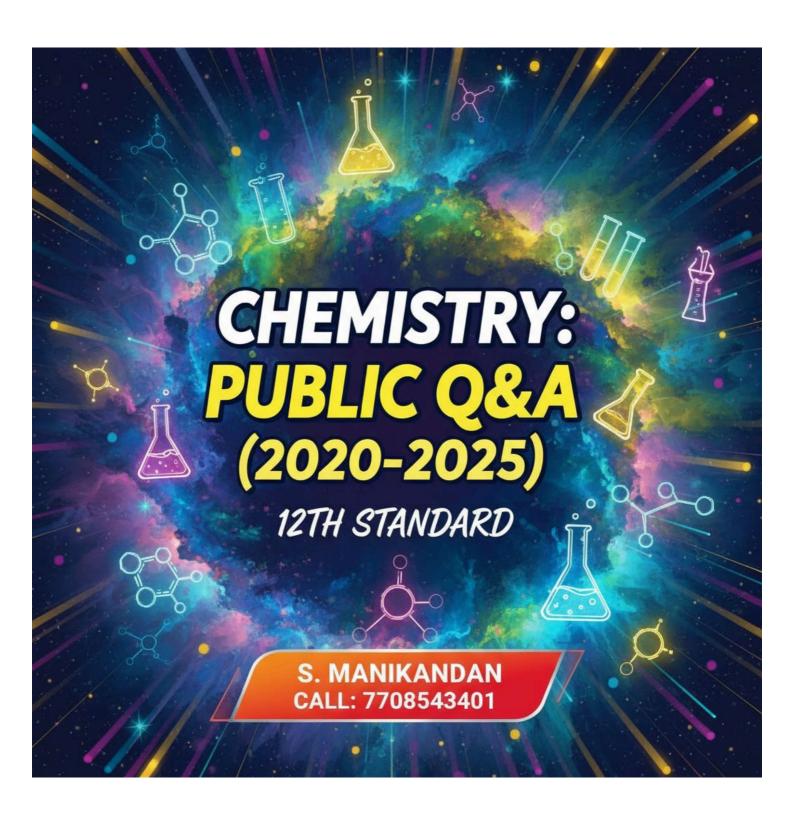
பன்னிரெண்	டாம் வகுப்பு பதிவு எணர் : 🗌 📗
(1) - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	யியல்
நோம் : 3.00 மணி	நி - அ ம திப்பெண் கள் : 70
l. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழு	
 மின்னாற்பகுத்தல் முறையில் காப்பரை நடி 	தூய்மையாக்குவதில் பின்வருவனவற்றுள் எது
நோமின்வாயாக பயன்படுத்தப்படுகிறது? அ) தூய காப்பர்	ஆ) தாய்மையற்ற காப்பர்
இ) கார்பன் தண்டு	ஈ) பிளாட்டினம் மின்வாய்
2. பின்வருவனவற்றுள் sp ² இனக்கலப்பு இல்ல	
அ) கிராபைட் ஆ) கிராஃபீன்	இ) ஃபுல்லரீன் ஈ) உலர் பனிக்கட்டி
3. பின்வருவனவற்றுள் எவ்வரிசையில் +1.	ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையின் நிலைப்புத்தன்மை
அதிகரிக்கின்றது? அ) Al < Ga < In < T	آ هر) Ti < in < Ga < Al
(a) In < Tl < Ga < A	l ஆ) Tĺ <lń< <="" al̄<br="" ga="">l ஈ) Ga < ln < Al < Tl</lń<>
4. உந்திகளில் உயர் அற்றல் எரிபொருளாக பய	ன்படுவது
هِ) BF ₃ هِ) B ₂ H ₆	®) AICI3 FD H ₃ BO ₃
5. H ₂ SO _ச என்பது	
அ) கூபியூரஸ் அமிலம் ஆ) டை தயோனிக் அ	அமிலம் இ) கேரோஸ் அமிலம் ஈ) மார்ஷல் அமிலம்
6. கீழ்கண்ட படிகத்தில் உலோகம் அதிகமுள்ள	குறைபாடு எதில் உள்ளது?
a) FeO அ) AaCl	இ) NaCl rdCl ₂
7 2NH -> N + 3H grain allogge	$\frac{d[N_2]}{dt} = k_1[NH_3], \frac{d[N_2]}{dt} = k_2[NH_3],$
	● # 400m 왕석() : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 :
$\frac{d[H_2]}{dt} = k_3[NH_3]$ எனில் k_1 , k_2 மற்றும் k_3	ஆகியவைகளுக்கிடையேயானக் தொடர்பு-
على الله الله الله الله الله الله الله ال	(a) $1.5k_1 = 3k_2 = k_3$ (b) $2k_1 = k_2 = 3k_3$
8. 0.1 m CH ₂ COOH கரைசலின் pH மதிப்பு	(Ka = 1.8 x 10 ⁻³)
\ 0.07	
9 நித எனிதாக கிரவமாக்க இயலும் வாயு எது?	அ) Ar ஆ) Ne இ) He ஈ) Kr
10. பின்வரும் ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலைகளுள் லாந்தன	ாய்டுகளின் பொதுவான ஆக்ஸ்ஜ் ணற்ற நலை பாது ?
அ) +4 ஆ) +2	இ) +5 ஈ) +3
11. எத்தனால் <u>PCC</u> X. X என்பது	
வி வசிப் ரஸ்களைடு விபரப்பனேல்	இ) 1-பியூட்டனால் ஈ) 2-பியூட்டனால்
12. பின்வருவனவற்றுள் எச்சேர்மமானது மெத்தி	ல் மெக்னீசியம் புரோமைடுடன் வினைபுரிந்து பின்
நீராற்பகுக்க மூவிணைய ஆல்கஹாலைத் த	(ΓΙΟ)
அ) பென்சால்டிஹைடு	ஆ) புரப்பனாய்க் அமிலம்
இ) மெத்தில் புரப்பியோனேட்	ஈ) அசிட்டால்டிறைடு
து) வெத்தில் புரப்பட்ட 13. பின்வருவனவற்றுள் எந்த ஒன்று டாலன்ஸ்	வினைக்காரணியை ஒருக்குகிறது ? இ) பென்சோபினோன் ஈ) இவற்றில் ஏதுமில் <mark>லை</mark>
அ) பார்மிக் அமிலம் ஆ) அசிட்டிக் அமிலம்	கூர்பன் பிணைப்பு உருவாகவில்லை?
அ) பாய்க்கும் கூற அட்ட புக்க அட்ட பின்வரும் வினைகளில் எதில் புதிய கார்பன் –	ஆ) பிரீடல் கிராஃப்ட் வினை
அ) ஆல்டால் குறுக்கம் ல சோல்ப் விளை	ா) உல்ஃப் கிஷ்ணர் வினை
இ) கோல்ப் வினை 15, PCI ₃ -ன் நீராற்பகுப்பினால் உருவாவது	
a) Hapoa (a) PHa	இ) H ₃ PO ₄ FD POCl ₃
் பகுதி	- ஆ
II. எவையேனும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளி. (வினா எண் 24 கட்டாய வினா) 6 x 2 = 12
16. எலிங்கம் வரைபடத்தின் வரம்புகள் யாவை?	

12th chemistry public exam question and answer book contact S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543404th OKEN Scanner

XII வேதியியல் 17. கீழ்க்கண்டவற்றிற்கு ஒரு உதாரணம் தருக ஈ) டெட்ராஜன் இ) நிக்டோஜன் ஆ) ஐகோசோஜன் அ) சால்கோஜன் 18. ஹேல்ஜன் இடைச்சேர்மங்கள் என்றால் என்ன? உதாரணம் தருக. 19. எது அதிக நிலைப்புத்தன்மை உடையது? Fe²⁺ / Fe³⁺ ஏன்? 20. கரைதிறன் பெருக்கம் – வரையறு. 21. கிளைக்காலை அசிட்டால்டிஹைடாக எவ்வாறு மாற்றலாம்? 22. குறிப்பு வரைக : கோல்ப் வினை. 23. வில்லியம்சன் தொகுப்பு வினை எழுதுக. 24. கீழ்க்கண்ட வினைகளுக்கு வினைவகை கண்டறிக : அ) _ஓU²³⁸-ன் கதிரியக்கச் சிதைவு வினை வேகம் = $k[A]^{\frac{1}{2}}[B]^2$ ஆ) 2A + 3B → விளைபொருள். பகுதி - இ III. எவையேலும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளி. (வினா எண் 33 கட்டாய வினா) 25. p-தொகுதி தனிமங்களின் முதல் தனிமத்தின் முரண்பட்ட பண்புகள் பற்றி சிறுகுறிப்பு வரைக. 26. செனானின் பயன்கள் தருக. 27. சீக்லா் நட்டா வினைவேகமாற்றி என்பது யாது? பயன் தருக. 28. வினை வகை, மூலக்கூறு எண் – வேறுபடுத்துக. 29. பொது அயனி விளைவு என்றால் என்ன? உதாரணத்துடன் விளக்குக. 30. கிளிசரோஸ் என்றால் என்ன? அது எவ்வாறு உருவாகிறது? 31. பீனாலின் இணைப்பு வினை விளக்குக. 32, பெர்கின்ஸ் வினை யாது? 33. பேரியம் பொருள்மைய கனச்சதுர அமைப்பினை உடையது. மேலும் அலகுக்கூட்டின் ஒரு விளிம்பின் நீளம் 508 pm எனில் பேரியத்தின் அடர்த்தியை g cm⁻³-ல் கண்டறிக. பகுதி - ஈ $5 \times 5 = 25$ IV. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். கனிமம், தாது – வேறுபடுத்துக. (3) 34. அ) i) ii) துத்தநாகத்தின் இரண்டு பயன்கள் தருக. (2) (அல்லது) எத்தில் போரேட் ஆய்வு யாது? (3) ஆ) i) ii) பொட்டாஷ் படிகாரத்தின் ஏதேனும் இரண்டு பயன்கள் தருக. (2) கந்தக அமிலத்தின் நீர் நீக்கும் பண்பினை விளக்குக. (3) 35. அ) i) ஹியூம் - ரோத்தரி விதி யாது? (2) (அல்லது) ஆ) படிக வடிவமுடைய திடப்பொருள், படிக வடிவமற்ற திடப்பொருள் – வேறுபடுத்துக (5) 36. அ) முதல்வகை வினைக்கான தொகைப்படுத்தப்பட்ட சமன்பாட்டினை வருவி. (5) *(அல்லது)* ஆ) i) pH - வரையறு. (2) நீரின் அயனிப்பெருக்கம் என்றால் என்ன? அறை வெப்பநிலையில் அதன் மதிப்பு யாது? (3) ii) கிளிசராலை அக்ரோலினாக எவ்வாறு மாற்றலாம்? (2) 37. அ) i) ii) ` கிளைக்கால் மீது அடர் கந்தக அமிலத்தின் வினை யாது? (3) (அல்லது) ஆ) பீனாலின் ஏதேனும் மூன்று எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினைகள் தருக. (5) 38. அ) ஆல்டால் குறுக்க வினைவழி முறையைத் தருக. (5) ் (அல்லது)

ஆ) கரிமச்சேர்மம் A மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு C_7H_6O டாலன்ஸ் காரணியை ஒடுக்கும், பெலிங் கரைசலை ஒடுக்காது. A வானது 50% NaOH உடன் B மற்றும் C ஐ தருகிறது. C யானது சோடா சுண்ணாம்புடன் வினைப்படுத்த D ஐத் தருகிறது. A, B, C, D கண்டறிக. உரிய வினைகளை எழுதுக. (5)

12th chemistry public exam question and answer book contact S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543404th OKEN Scanner



12th chemistry public exam question and answer book contact S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401 காலம் : 3-00 மணி XII - வேதியியல் மதிப்பெண் : 70 பகுதி - 1 குறிப்பு: 1) அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். 2) ஏற்புடைய விடையைத் தேர்ந்தெடுத்துக் குறியீட்டுடன் விடையினையும் சேர்த்து எழுதவும். +3 ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையை மட்டும் கொண்டுள்ள இடைநிலைத் தனிமம் ஆ) Мп பீனால் நடுநிலை பெர்ரிக் குளோரைடுடன் வினைபுரிந்து தரும் நிறம் அ) அடர் பச்சை இ) நிறம் உருவாவதில்லை பாக்ஸைட்டின் இயைபு ஆ) சிவப்பு FF Dem Sir 3. a) Al₂O₃ n H₂O இ) Al₂O₃ ஈ) இவை எதுவுமில்லை ه) Fe₂O₃ 2H₂O ஒரு முதல் வகை வினையானது 60 நிமிடங்களில் 75% நிறைவு பெறுகிறது அதே வினை, அதே நிபந்தனைகளில் 50% நிறைவு பெறத் தேவையான காலம் 4. நிமிடங்கள் **அ)** 35 FF) 30 ஆ) 20 5. உலோக குறையுள்ள குறைபாடு படிகம் ஆ) NaCl (A) KCI FF.) FeO 6. பின்வருவனவற்றுள் எந்த லாந்தனாய்டு அயனி டையாகாந்தத் தன்மையுடையது? அ) Eu+2 ஆ) Yb+2 (a) Ce+2 FF.) Sm+2 7. சோடியம் ஃபார்மேட், அனிலீனியம் குளோரைடு மற்றும் பொட்டாசியம் சயனைடு ஆகியவற்றின் நீர் கரைசல்கள் முறையே ஆ) அமிலம், அமிலம், காரம் அ) அமிலம், அமிலம், அமிலம் இ) காரம், அமிலம், காரம் ஈ) காரம், நடுநிலை, காரம் 373K வெப்பநிலையில் பீனால் அடர் H₂SO₄ உடன் வினைபட்டு கிடைக்கும் முக்கிய விளை பொருள அ) சாலிசிலிக் அமிலம் இ) O – பீனால் சல்போனிக் அமிலம் ஆ) பிக்ரிக் அமிலம் ஈ) P – பீனால் சல்போனிக் அமிலம் ஹைப்போநைட்ரஸ் அமிலத்தின் வாய்ப்பாடு (A) HNO, A) HOONO ab) H2N2O2 FF) HNO, 10. பொருத்துக். i) நிறமுள்ள உலோக அயனிகளை கண்டறிதல் 1. புளூரின் 2. போராக்ஸ் ii) வலிமை மிகு ஆக்ஸிஜனேற்ற கரணி 3. அலுமினியம் iii) சால்கோஜன்கள் எரிமலைச் சாம்பலில் காணப்படுவது iv) அதிக அளவில் காணப்படும் தனிமம் 4. சல்பா عا) 1 - ili 2 - il 3 - iv 4 -(1) 1 - ii 2-i 3-iv 4-iii 図) 1 - iv 2 - iii 3 - ii 4 - i 示) 1 - ii 2 - iv 3 - i 4 - iii ஒரு அணுவின் ஆர மதிப்பு 300Pm அது முகப்பு மைய கனச்சதுர அமைப்பில் படிகமானால், அலகு கூட்டின் விளிம்பு நீளம் அ) 848.5Pm ஆ) 488.5Pm 12. பின்வருவனவற்றுள் சரியில்லாத கூற்று எது? (A) 884.5Pm FF.) 484.5Pm அ) நிக்கல் மாண்ட் முறையில் தூய்மையாக்கப்படுகிறது ஆ) தங்கத்தைப் பிரித்தெடுக்கும் உலோகவியலில் உலோகமானது நீர்த்த சோடியம் குளோரைடு கரைசலைக் கொண்டு வேதிக் கழுவப்படுகிறது இ) டைட்டேனியம் வான் ஆாகல் முறைப்படி தூயமையாக்கப்படுகிறது ா) ஜிங்க் பிளண்ட் நுரைமிதப்பு முறையில் அடர்ப்பிக்கப்படுகிறது அசிட்டால்டிஹைடு மற்றும் பென்சால்டிஹைடை வேறுபடுத்திய பயன்படும் 13. வினைக் காரணி ஆ) ஃபெலிங்கரைசல் அ) டாலன்ஸ் வினைக் காரணி இ) 2, 4 - டை நைட்ரோ பீனைல் ஹைட்ரசீன் ஈ) செமி கார்பசைடு பின்வருவனவற்றுள் SP² இனக் கலப்பு இல்லாதது எது? ஆ) கிராஃபைட் ஈ) கிராஃபீன் அ) ஃபுல்லரின் இ) வைரம் H₂O மற்றும் HF ஆகிய ப்ரான்ஸ்டட் அமிலங்களின் இணைகாரங்கள் அ) முறையே OH மற்றும் F ஆகியன ஆ) முறையே OH மற்றும் H₂FH + ஆகியன இ) முறையே H₂O+ மற்றும் F ஆகியன 12th chemistry public exam question and answer book contact S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401000001

5 100	S.MANIKANDAN M.Sc.B.Ed., 770854	$(6x^2=12)$
6. 7.	சுய ஒடுக்கம் என்றால் என்ன? போராக்ஸின் பயன்கள் இரண்டை எழுதுக.	
8.	இடைநிலை தனிமங்கள் மாறுபடும் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளைப் பெற்	றுள்ளன. ஏன்?
9.	மந்த இணை விளைவு என்றால் என்ன?	
0.	திடப் பொருளின் திசையொப்புப் பண்பு மற்றும் திசையொப்பு வேறுபடுத்துக.	பணபற்றவை
1.	$x + 2y \rightarrow$ விளைபொருள், $[x] = [y] = 0.2M$ என்ற வினையின் வினை	வேகமானது
	$4 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \mathrm{S}^{-1}$ எனும் போது $400 \mathrm{K}$ ல் வினைவேக மாறிலி $2 \times 10^{-2} \mathrm{S}^{-1}$ இ	
	ஒட்டுமொத்த வினைவகையைக் கண்டறிக.	A.eTieTieo\ootrriooi
2.	ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதியைக் கூறுக.	
3.	பீனாலை எவ்வாறு பென்சீனாக மாற்றுவாய்? ஆல்டிஹைடை கண்டறிவதற்கான சோதனை ஒன்றை எழுதுக.	
7.	பகுதி - 3	
500	ப்பு : எவையேனும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். (கட்டாய வினா	33) (6x3=18)
5.	பின்வருவனவற்றை தகுந்த உதாரணங்களுடன் விளக்குக. 1) கனிமக் கழிவு 2) கசடு	
6.	P-தொகுதித் தனிமங்களில் முதல் தனிமத்தின் முரண்பட்ட பன	னபுகளுக்கான
7.	காரணங்கள் யாவை? ஹேலஜன் இடைச்சேர்மங்கள் என்றால் என்ன? இரண்டு எடுத்துக்கா	OROT BOTH
8.	அணைவு எண் என்றால் என்ன? bcc அமைப்பில் உள்ள ஒரு அணு	വിன் அணைவ
	எண் யாது?	
9.	[Sc(H ₂ O) ₆] ⁺³ -நிறமற்றது ஏன்?	
0.	டை எத்தில் ஈதர் தயாரிக்கும் ஏதேனும் இரண்டுமுறையை எழுதுக.	
1.	ரோசன்மன்ட் ஒடுக்க வினையை எழுதுக.	
2.	முதல் வகை வினைக்கான எடுத்துக்காட்டுகளை எழுதுக.	
3.	0.04M HNO_3 கரைசலின் p^H மதிப்பை கண்டுபிடி (log 4 = 0.6021).	
-0	பகுதி - 4	(5x5=25)
5 EDHL	ப்பு : அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். அ) (i) கொப்புளக் காப்பா என்றால் என்ன?	(2)
7.	(ii) எவ்வகை தாதுக்களை அடர்பிக்க நுரைமிதப்பு முறை ஏற்றது?	அத்தகைய
	தாதுக்களுக்கு இரண்டு எடுத்துக்காட்டு தருக.	(3)
	(ગુર્હાહા ક્યું)	481
-	ஆ) ஜியோலைட்டுகள் பற்றி குறிப்பு வரைக.	(5)
5.	அ) (i) ஜிங்க் உடன் நைட்ரிக் அமிலம் (நீர்த்த மற்றும் அடர்) வினை உருவாகும் விளைபொருட்களை எழுதுக.	(3)
	(ii) பின்வரும் சேர்மங்களில் காணப்படும் இனைக்கலப்	(-)
	பாதலைக் கண்டறிக. (i) BrF ₅ (ii) BrF ₃	(2)
	(ച്ചல்லது)	dr.
	ஆ) லாந்தனைடுகளையும், ஆக்டினாய்டுகளையும் ஒப்பிடுக.	(5)
6.	அ) (i) மூலக்கூறு படிகங்களை எடுத்துக்காட்டுடன் வகைப்படுத்துக (ii) நெருங்கி பொதிந்த கோளங்களின் எண்ணிக்கை 6 எனில் உருவ	பாகம் எண்மகி
	மற்றும் நான்முகி வெற்றிடங்களின் எண்ணிக்கையைக் கணக்க	நிடுக. (2)
	(அல்லது)	
	அ) ஒரு முதல்வகை வினையானது 99.9% நிறைவடைய தேவையா	ன நேரமானது,
	அவ்வினை பாதியளவு நிறைவடைய தேவையான நேரத்தைப் இ	ULU.
_	தோராயமாக பத்து மடங்கு எனக் காட்டுக.	(5)
1.	அ) ஹென்டர்சன் ஹேசல்பாக் சமன்பாட்டைத் தருவி. <i>(அல்லது)</i>	(0)
	(i) ஆல்கஹால் மற்றும் பீனால் வேறுபடுத்தி அறியும் சோதனைக	ள் யாவை?(3)
	(ii) பீனாலின் இணைப்பு வினையை தருக.	(2)
в.	அ) கான்னிசரோ வினையின் வினை வழிமுறைகளை விவரி.	(5)
	()[0 0 5]	
	ஆ) பின்வரும் வினையில் A, B மற்றும் Cயைக் கண்டறிக.	
	(i) பென்சால்டிஹைடு காரம் கலந்த (MnO4)	(1)
	(ii) மெத்தில் சயனைடு $\underline{SnCl_2/HCl} \rightarrow B \underline{H_3O^+} \rightarrow C + NH_3$	(2)
	[H]	401
	(iii) யூரோட்ரோபின் அமைப்பை வரைந்து பயன்களை எழுதுக.	(2)

1000		
15 C. W.	1:	Reg. No.
100 m	di din	— காலாண்டுத் தோவு – 2025 மதிப்பெண்கள் : 70
		வேதியியல்
		பகுதி – I அனைக்கு வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும் சுரியான விடையை கேர்ர்தெடுக்கு எமுதுக 15 x 1 = 15
	1.	அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். சரியான விடையை தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக. 15 x 1 = 15 கீழ்கண்ட எதை / எவைகளை தூய்மையாக்க வான் ஆர்கல் முறை பயன்படுகிறது?
		a) Zr b) Ti c) Zr & Ti d) Ni
	2.	பின்வருவனவற்றுள் sp² இனக்கலப்பு இல்லாதது எது?
		a) கிராபைட் b) கிராஃபீன் с) ஃபுல்லரீன் d) உலர் பனிக்கட்டி
	3.	ஹைப்போ பாஸ்பரஸ் அமிலத்தின் காரத்துவம்
216		a) 1 b) 2 c) 3 d) 4
	4.	ஹாலஜன்களின் பிணைப்பு பிளவு என்தால்பி மதிப்பினைப் பொறுத்து சரியான வரிசை எது?
	5.	a) $\operatorname{Br}_2 > \operatorname{I}_2 < \operatorname{F}_2 > \operatorname{C}\ell_2$ b) $\operatorname{C}\ell_2 > \operatorname{Br}_2 > \operatorname{F}_2 > \operatorname{I}_2$ c) $\operatorname{F}_2 > \operatorname{C}\ell_2 > \operatorname{Br}_2 > \operatorname{I}_2$ d) $\operatorname{I}_2 > \operatorname{Br}_2 > \operatorname{C}\ell_2 > \operatorname{F}_2$ அதிக அளவில் புகையை உருவாக்குவதால் புகைத்திரையை உருவாக்கப் பயன்படுவது
		a) போராக்ஸ் b) டைபோரேன் c) பாஸ்பீன் d) பொட்டாஷ் படிகாரம்
	6.	V^{+3} ல் உள்ள இணையாகாத எலக்ட்ரான்களில் எண்ணிக்கைக்கு சமமான இணையாகாத எலக்ட்ரான்களை பெற்றிருப்பது.
A		a) Ti ⁺³ b) Fe ⁺³ c) Ni ⁺² d) Cr ⁺³
Power Control	7.	லாந்தனைடுகளின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு
The state of	8.	a) (Xe)4f ^{0–14} b) (Xe) 4f ^{1–14} 5d ^{0–1} 6s ² c) (Xe) 5d ^{0–1} d) (Xe) 4f ^{0–14} 5d ^{1–10} 6s ² ஒரு திண்மத்தின், M என்ற அணுக்கள் ccp அணிக்கோவை புள்ளிகளில் இடம் பெறுகின்றன. மேலும் (1/3) பங்கு நான்முகி
		வேற்றிடங்கள் N என்ற அணுவால் நிரப்பப்பட்டுள்ளது. M மற்றும் N ஆகிய அணுக்களால் உருவாகும் திண்மம்
		a) M ₃ N ₂ b) M ₃ N c) MN ₃ d) MN
-	9.	X o Y என்ற முதல் வகை வினையில் k என்பது வினைவேக மாறிலி, மேலும் x ன் துவக்கச் செறிவு 0.1 m எனில்,
Stant St		அரைவாழ்காலம்
4		a) $\left(\frac{\log 2}{k}\right)$ b) $\frac{0.693}{(0.1)k}$ c) $\left(\frac{\ell n2}{k}\right)$ d) இவை எதுவுமில்லை
		a) (k) b) (0.1) k c) (k) d) 图 (60.60 61 图 (60.60 61 61 图 60.60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 6
	10.	2A + 2B → C + 2D என்ற வினைவேக விதி என்ன? B - ன் செறிவை மாற்றாமல் A –ன் செறிவு இரண்டு மடங்கு
		உயா்த்தும்போது, வினையின் வேகமானது நான்கு மடங்காகிறது. மேலும் A –ன் செறிவை மாற்றாமல் B – ன் செறிவு
		இரண்டு மடங்காக உயர்த்தும்போது வினையின் வேகம் இருமடங்காகிறது. a) வேகம் = k[A] [B]² b) வேகம் = k[A]² [B] c) வேகம் = k [A] [B] d) வேகம் = k [A]½ [B]2
	11.	பு வேகை பு பு நூ நூ கூறிய ப்ரான்ஸ்ட்ட் அமிலங்களின் இணைகாரங்கள்
2000		a) முறையே OH⁻ மற்றும் H2FH⁺ ஆகியன b) முறையே H₃O⁺ மற்றும் F⁻ ஆகியன c) OH⁻ மற்றும் F⁻ ஆகியன
1		d) $\mathrm{H_3O^+}$ மற்றும் $\mathrm{H_2F^+}$ ஆகியன
	12.	Ag ₂ (CrO ₄) என்ற சேர்மத்தின் கரைதிறன் பெருக்கத்திற்கும் (KsP) மோலார் கரைதிறனுக்கும் (s) இடையேயான தொடர்பு
	12	a) Ksp = s3 b) Ksp = 4s3 c) ksp = s2 d) ksp = 3s2
	13.	நீர்த்த அமிலங்களின் முன்னிலையில் ஐசோபுரப்பைல் பென்சீன் ஆனது காற்றினால் ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடையும் வினையில் உருவாவது
1	Maria V	a) C_6H_5 -COOH b) C_6H_5 - COCH ₃ c) C_6H_5 -CO - C_6H_5 d) C_6H_5 OH
	14.	எத்தனாயிக் அமிலம் P/Br ₂ 2- புரோமோ எத்தனாயிக் அமிலம். இந்த வினையாதுஎன்று அழைக்கப்படுகிறது.
		a) பிங்கல்ஸ்டீன் b) ஹேலோஃபார்ம் வினை c) ஹெல்–வோல்ஹார்ட் - ஜெலின்ஸ்கி வினை d) இவற்றில் ஏதுமில்லை
	15.	டாலன்ஸ் வினைக்கரணி என்பது
403		a) அமிலங்கலந்த AgNO ₃ b) அம்மோனியாவின் கரைந்த சில்வர் நைட்ரேட் c) நீரிய AgNO ₃
1000		d) தட AgNO ₃
CALLEY.		12 <mark>– வே</mark> தியியல் – 1
	100	12 - WOLDMANDO - I

பகுதி - II

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண்.24 கட்டாயம்.

 $6 \times 2 = 12$

- 16. புவிஈர்ப்பு முறை (அல்லது) ஓடும் நீரில் கழுவுதல் பற்றி எழுது.
- 17. மெக்காபி செயல் முறை மூலம் AℓCℓ₃ தயாரித்தலை எழுதுக.
- 18. குளோரினின் வெளுக்கும் பண்பினை தக்க உதாரணத்துடன் விளக்குக.
- 19. Cu⁺² ன் சேர்மங்கள் நிறமுடையவை ஆனால் Zn⁺² ன் சேர்மங்கள் நிறமற்றவை. ஏன்?
- 20. எண்முகி மற்றும் நான்முகி வெற்றிடங்களை வேறுபடுத்துக.
- 21. பின்வரும் வினைகளில் வினைவகையைக் கண்டறிக.
 - (i) இரும்பு துருப்பிடித்தல் (ii) _ஓU²³⁵ ன் கதிரியக்கச் சிதைவு
- 22. பேயரின் காரணி என்றால் என்ன? இதனைப் பயன்படுத்தி ஈத்தினை எவ்வாறு எத்தன்–1, 2–டை ஆலாக மாற்றுவாய்?
- 23. ஹேலோஃபார்ம் வினை பற்றி எழுதுக.
- 24. $10^{-7} \mathrm{m}$ ஹைட்ரோ குளோரிக் அமிலத்தின் (HC ℓ) PH மதிப்பைக் கணக்கிடுக.

பகுதி - III

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண்.33 கட்டாயம்.

 $6 \times 3 = 18$

- 25. பிக்ரிக் அமிலம் என்றால் என்ன? அது எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? (1 + 2)
- 26. லூயி அமிலத்திற்கும் லூயிகாரத்திற்கும் இடையேயான வேறுபாட்டினை எழுது. (1½)
- 27. (i) பிராக் சமன்பாடு என்றால் என்ன? (ii) மூலக்கூறு படிகங்களை எ.கா உடன் வகைப்படுத்துக. (1½)
- 28. ஒரு வினையின் அரைவாழ்வு காலத்தை வரையறு. ஒரு முதல் வகை வினையின் அரைவாழ்காலம் துவக்கச் செறிவை சார்ந்து அமைவதில்லை எனக் காட்டுக.
- 29. காந்த பிரிப்பு முறை பற்றி எழுது.
- 30. சங்கிலித் தொடராக்கம் என்றால் என்ன? கார்பனின் சங்கிலித் தொடராக்கப் பண்பினைப் பற்றி குறிப்பு எழுதுக
- 31. (i) ஏன் ப்ளுரின் எப்போதும் 1 ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையினைப் பெற்றுள்ளது? விளக்குக.
 - (ii) HF அமிலம் கண்ணாடி பாட்டில்களில் சேமிக்கப்படுவதில்லை. ஏன்?
- 32. லாந்தனாய்டு குறுக்கம் என்றால் என்ன? அதன் விளைவுகள் யாவை?
- 33. C₃H₄ (A) என்ற கரிமச் சேர்மம் Hg+²/H₂SO₄ முன்னிலையில் நீரேற்றமடைந்து சேர்மம் (B) கொடுக்கிறது. . (B) அயோடோஃபார்ம் சோதனைக்கு உட்படும் சேர்ம் 'B' ஆனது NH₂ -NH₂/C₂H₅ ONa உடன் வினைபுரிந்து ஹைட்ரோகார்பன் 'C' ஐத் தருகிறது. எனில் A, B மற்றும் C ஐ கண்டறிந்து வினைகளை எழுதுக.

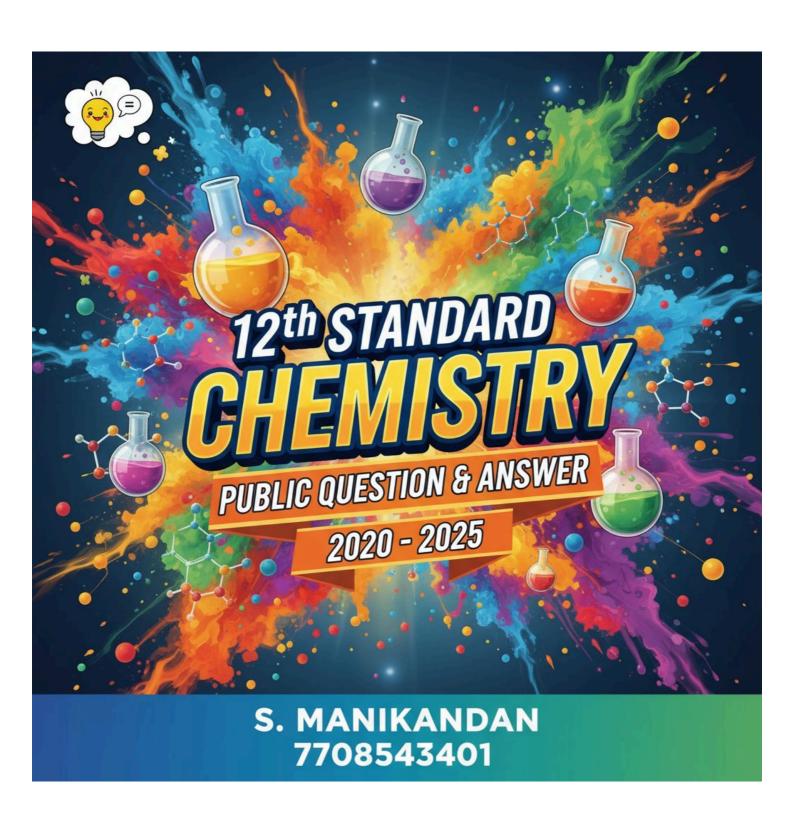
பகுதி - IV

அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி.

 $5 \times 5 = 25$

- 34. a) (i) கனிமம், தாது ஆகியவற்றிற்கிடையேயான வேறுபாடுகள் யாவை?
 - (ii) காப்பர் பிரித்தெடுத்தலில் சிலிக்காவின் பங்கு என்ன?
 - (iii) காற்றில்லா சூழலில் வறுத்தல் என்றால் என்ன? (அல்லது)
 - b) (i) கிராபைட்டிற்கும் வைரத்திற்கும் இடையேயான வேறுபாட்டினை எழுது. (3)
 - (ii) போராக்ஸின் மீது வெப்பத்தின் விளைவினை எழுது? சமன்பாட்டினை எழுது.
- 35. a) (i) அம்மோனியாவின் வடிவமைப்பை விளக்குக. (ii) ஆர்கானின் பயன்களைத் தருக **(அல்லது)**
 - b) (i) பொட்டாசியம் டை குரோமேட் தயாரித்தலை எழுது.
 - (ii) சீக்கலா்நட்டா வினைவேக மாற்றி குறிப்பு வரைக. அதன் பயன் யாது?
- 36. a) (i) பொதிவுத்திறன் என்றால் என்ன? பொருள்மைய கனசதுர அமைப்பில் பொதிவுத்திறன் சதவீதத்தினைக் கணக்கிடுக. (அல்லது) b) (i) A → விளைபொருள் என்ற முதல் வகை வினைக்கான தொகைப்படுத்தப்பட் வேகவிதியினை வருவி.
- 37. a) (i) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதியைக் கூறு. ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதிக்கான சமன்பாட்டைத் தருக. **(அல்லது)**
 - b) குறிப்பு வரைக (i) ஸ்காட்டன் பௌமன் வினை (1½) (ii) ரீமர் டீமன் வினை (2)
 - (iii) ஸ்வர்ன் ஆக்ஸிஜனேற்றம் (1½)
- 38. a) (i) கான்னிசாரோ வினையின் வினை வழிமுறையை விளக்குக. (3)
 - (ii) டிரான்ஸ் எஸ்டராக்கல் என்றால் என்ன? எ.கா. கொடு. (2) **(அல்லது)**
 - b) (i) பொது அயனி விளைவை ஒரு எ.கா உடன் விளக்குக. (2) (ii) லாந்தனாய்டுகளையும், ஆக்டினாய்டுகளையும் ஒப்பிடுக.

12 - வேதியியல் - 2



பகுதி - அ

15 x 1 = 15 சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக. ١. எத்தாதுவை அடர்ப்பிக்க நுரைமிதப்பு முறை ஒரு சிறந்த முறை? 1. ஈ) கேசிட்டரைட் ஆ) ஹேமடைட் இ) கலினா அ) மேக்னடைட் டியூராலுமினியம் என்பது பின்வரும் எந்த உலோகங்களின் உலோகக் கலவை? 2. இ) Al, Mn &) Al, Cu, Mn, Mg ஆ) Cu, Al, Mg அ) Cu, Mn PCl₃ + H₂O → [A]. [A] என்பது 3. rr) POCla ളു H₃ PO₄ ஆ) PH₂ بعے) H₂ PO₃ Cu + Con HNO₃ + heat gives. • 4. $_{25}$) $Cu(NO_3)_2 & N_2O$ $(NO_3)_2$, NO & NO₂ $_{\text{FF}}$) Cu(NO₃)₂ + NO \mathfrak{B}) Cu(NO₃)₂ + NO₂ V³⁺ -ல் உள்ள இணையாகாத எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கைக்கு சமமான 5. இணையாகாத எலக்ட்ரான்களைப் பெற்றிருப்பது. #) Cr3+ ஆ) Fe^{3+்} இ) Ni²⁺ +3†T (بھے லாந்தனைடுகளின் பொதுவான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை 6. ஆ) +2 **(2)** +5 ஒரு கனச்சதுரத்தின் விளிம்பு நீளம் 'a' எனில், பொருள் மைய கனச்சதுர அமைப்பின் 7. மையத்தில் உள்ள அணுவிற்கும், கனச்சதுரத்தின் ஏதேனும் ஒரு மூலையில் உள்ள ஒரு அணுவிற்கும் இடையேயான தொலைவு. (a) $\frac{\sqrt{3}}{4} \times a$ (b) $\frac{\sqrt{3}}{2} \times a$ 2a *⊕*1) √3 விணைபடு பொருளின் துவக்கச் செறிவு இரு மடங்காணல், வினைபாதியளவு நிறைவு பெற தேவையான காலமும் இருமடங்காகிறது எனில் அவ்வினையின் வகை ஆ) 1 🧦 இ) பின்னம் 0 (ہے தெவிட்டிய Ca(OH)₂கரைசலின் pH மதிப்பு 9 எனில், Ca(OH)₂ -ன் கரைதிறன் 9. பெருக்க மதிப்பு ஆ) 0.25 x 10⁻¹⁰ இ) 0.125 x 10⁻¹⁵ ஈ) 0.5 x 10 ⁻¹⁰ அ) 0.5 x 10⁻¹⁵ 10 ·5 m KOH கரைசலின் POH மதிப்பு 10. ஆ) 5 இ) 12 அ) 9 X + CH₃ Mg Br / H₂O -> மூவினைய ஆல்கஹால் (X) என்பது 11. ூ_.) புரப்பனாயிக் அமில**ம்'** அ)_பென்சால்டிஹைடு இ) மெத்தில் புரப்பியோனேட் ஈ) அசிட்டால்டிஹைடு எத்தனால் $\xrightarrow{\text{PCI.}}$ $X \xrightarrow{\text{al-Kiril}} Y \xrightarrow{\text{BSO}_{1} \cap \text{B}, 0} Z$ (Z) is 12. ஆ/) ஈத்தாகசி ஈத்தேன் இ) எத்தில் பைசல்பைட் ஈ) எத்தனால் அசிட்டோனிலிருந்து சயனோஹைட்ரின் உருவாகும் வினையின் வகை 13. அ) கரு கவர் பதிலீட்டு வினை ந ஆ) எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டுவினை இ) எலக்ட்ரான் கவர் சேர்ப்பு வினை ஈ) கரு கவர் சேர்ப்பு வினை. அசிட்டால்டி ஹைடு மற்றும் பென்சால்டிறைடுவை வேறுபடுத்தியறிய 14. பயன்படுத்தப்படும் வினைக்காரணி, ஆ) ஃபெலிங் கரைசல் அ) டாலன்ஸ் வினைக்காரணி இத் 2. 4 -டைநைட்ரோபீனைல் ஹைட்ரசீல் ஈ) செயிகார்பசைடு C₃H₈O என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாடுடைய ஒரு மோல் சேர்மமானது இரு மோல்கள் HI உடன் முழுவதுமாக வினைபுரிந்து X மற்றும் Y உருவாகிறது. Y -நீர்த்த காரத்துடன் கொதிக்க வைக்கும் போது Z உருவாகிறது Z -அயோடோபார்ம் வினைக்கு உட்படுகிறது எனில் (A) என்ற சேர்மம் யாது? 12th chemistry public exam question and answer book contact B) " & ST. MASSIKANDAN.M.Sc. BT. Ett. 57708543401

12 - வேசி - 1

எனவுயேலும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளி (வினா எனர் 24 கட்டாய வினா) 6 x 2 = 12 தாய உலோகங்களை அதன் தாதுக்களிலிருந்து பிரித்தெடுக்கும் பல்வேறு 16. படிடுலைகள் யாவை? P - தொகுதி தனிமங்களின் முதல் தனிமத்தின் முரண்பட்ட பண்புகள் பற்றி சிறுகுறிப்பு 17. மந்த இணை விளைவு என்றால் என்ன? 18. உள் இடைநிலை தனிமங்கள் என்றால் என்ன? 18. அணைவு எண் என்றால் என்ன? bcc அமைப்பில் உள்ள ஒரு அனுவின் அணைவு 20. அர்ஹீனியஸ் சமன்பாட்டினை விளக்கு உ 21 pH -வரையறு. 22: கோல்ப் வினையை விளக்குக. 23 அசிட்டோனுடன் பென்சால்டினஹடின் ஆல்டால் குறுக்கவினையில் உருவாகும் 24. முதன்மையான விளைபொருளின் அமைப்பு வாய்பாட்டைத் தருக ஆறு விணாக்களுக்கு கருக்கமாக விடையளி. (வினா எண் 33 கட்டாய வினா) 6x3=18 III. பின்வருவனவற்றை உதாரணத்துடன் விளக்குக். அ) மாக 25. சிலிக்கோன்களின் பயன்களைத் தருக. 26 பிற ஹேலோகன்களைக் காட்டிலும் ஃபுளூரின் அதிக வினைத் திறனுடையது என்? 27 பொட்டாசியம் டைகுரோமேட் தயாரித்தலை விளக்குக. 28 பொருள் மைய கனச்சதுர அமைப்பில் பொதிவுத்திறன் சதவீதத்தினைக் கணக்கிடுக. 29. ஒரு வினையின் அரைவாழ் காலத்தை வரையறு. ஒரு முதல் வகை வினையின் அரைவாழ் காலம் துவக்கச் செறிவை சார்த்து அமைவதில்லை எனக் காட்டுக. அமிலங்கள் மற்றும் காரங்கள் பற்றிய லௌரி - ப்ரான்ஸ்டட் கொள்கையை விளக்குக. 31. குறைந்த மூலக்கூறு எடை கொண்ட கலப்பின ஈதரை வில்லியம்சன் தொகுப்பு முறை 32. மூலம் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? எத்தனாலிக் அமிலம் \longrightarrow A \longrightarrow B \longrightarrow B33. 5x5=25 அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி. மின்னாற் தூய்மையாக்களின் தத்துவத்தை ஒரு உதாரணத்துடன் விளக்குக. (2) (ا (اق போரேட் உறுப்பை எவவாறு கண்டறிவாய்? (3) ii) பாஸ்பைனின் வேதிப்பண்புகளை விளக்கும் இரு சமன்பாடுகளைத் தருக.(3) (ا (يو லாந்தனாய்டு குறுக்கம் என்றால் என்ன? அதன் விளைவுகள் யாவை?(2) 11) சய ஒடுக்கம் குறிப்பு வரைக. e) 1) (அல்லது) போராக்கின் பயன்களைத் தருக. ஆய்வகத்தில் எவ்வாறு குளோரினைத் தயாரிப்பாய்? (3) 35) i) லாந்தனாய்டுகளையும், அக்டினாய்டுகளையும் ஒப்பிடுக, (2) உலோகம் அதிகமுள்ள குறைபாடு மற்றும் உலோகம் குறைவுபடும் 36. 24) குறைபாடுகளை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. (5) (அல்லது) ஆ) i) . ஒரு வேதிவினையில் வேகத்தை வினைவேக மாற்றி எவ்வாறு பாதிக்கின்றது என்பதனை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக். (3) தாங்கல் கரைசல் என்றால் என்ன? எ.டு. தருக. (2) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதிக்கான சமன்பாட்டைத் தருக. Hg₂ Cl₂ இன் கணதிறன் பெருக்கத்துக்கான சமன்பாட்டை எழுதுக (அல்லது) 24) 1) பீனால் துத்தநாக தூகளுடன் விளைபட்டு உருவாகும் விளை பொருள் n) புரப்பைல் குளோரைடுடன் பிரிடல் கிராப்ட்ஸ் அசைவேற்ற வினைக்கு உட்பட்டு (i (پی விளை பொருள் A வை தருகிறது. A ஆக்ஸிஜன் ஏற்றம் அடைந்து B பை தருகிறது. A.B வை கன்டறி. இனை மாற்றியம் என்றால் என்ன? 2 – மீத்தாக்ஸி புரப்பேனின் இணை மாற்றியங்களை IUPAC பெயர் மற்றும் அமைப்பை தருக. ஆல்டால் குறுக்கு விள்னமை எடுத்துகூட்டுடன் விவரி, (அல்லது) பின் வருவனவற்றிலிருந்து பீனால் எவ்வாறு தயாரிப்பாய்? 34) i) 36 b) ஐசோ புரப்பைல் பென்சீன் 36) i) 3) குளோரோபென்சின் பின் வருவனவற்றை அவற்றின் கொதிநினல மதிப்பின் அடிப்படையில் ஏறு வரிசையில் எமுது. பியூட்டன் 2 ஆல், பியூட்டன் 1 ஆல், 2-மெத்தில் புரப்பன-2-ஆல். புரப்பன்-1,2,3-ட்ரை ஆல், புரப்பன்-1,3-டை ஆல். புரப்பன்-1-ஆல், புரப்பன்-2-ஆல்.

வகுப்பு : 12 காலாண்டுப் பொதுக் தேர்வு-2025-26 வேதியியல் நேரம் : 3.00 மணி] பகுதி-1 |மொத்த மதிப்பெண்கள் : 70 சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக. 15x1=15 சாயான வடையைத் தொந்தைக்கத்தெடுக்கப்படும் உலோகம் ஹால் ஹெரால்ட் செயல் முறையின் படி பிரித்தெடுக்கப்படும் உலோகம் 1. b) அ) A! 2. Cu, A. Mg d) Al. Cu, Mn, Mg c) At Mn b) அ) Cu, zn தாயிரத்தினை அடர் HNO₃ உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது உருவாவது? 3. அ) Cu(NO₃), No மற்றும் NO₂ Cu (NO₃), uppmi N,O Cu (NO,), மற்றும் NO Cu (NO₃), மற்றும் NO₂ ் பெடுவ₃/₂ மற்றும் NO 1 மோல் K₂Cr₂O₇ ஆனது I₂ உடன் வினைப்பட்டு வெளியேற்றும் அயோடினின் மோல்களின் எண்ணிக்கை? 4. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எவை டையாகாந்தம் மற்றும் நிறமற்ற அயனிகள் எவை? 5. c) Ti 2. V 4. d) sc 3*, Mn2* b) அ) Ni2+, Co2+ Nac! படிகத்தின் மஞ்சள் நிறத்திற்கு காரணம் 6. அ) Fமையத்தில் உள்ள எலக்ட்ரான்கள் கிளர்வுறுதல் ஆ) புறப்பரப்பில் உள்ள c/ அபனிகளால் ஒளி எதிரோளிப்பு Na⁺ அயனிகளால் ஒளிவிலகலடைதல் ஈ) மேற்கண்டுள்ள அனைத்தும் ஒரு வினையின் வினைவேக மாறிலியின் மதிப்பு 5.8x10-²s-¹ அவ்வினையின் வினைவகை 7. ஆ) பூஜ்ய வகை இ) இரண்டாம் வகை ஈ) மூன்றாம் வகை அ) முதல் வகை ஒரு வினைக்கு வினைவேகம் = K [அசிட்டோன்] 2 எனில், வினைவேக மாறிலி மற்றும் வினை வேகம் 8. ஆகியனவற்றின் அலகுகள் முறையே, ച്ച) (mol-^ML^MS;¹), (molL-¹S⁻¹) அ) (mol L⁻¹s⁻¹), (mol ⁻¹/₂L¹/₃s⁻¹) (mol Ls⁻¹), (mol*L*s) (mol[%]L[%]s-1), (molL-1s-1) சோடியம் பார்மேட், அனிலினியம் குளோரைடு மற்றும் பொட்டாசியம் சயனைடு ஆகியவற்றின் நீர் கரைசல்கள் முறையே ஈ) இவற்றில் ஏதுமில்லை அ) அமிலம், அமிலம், காரம் ஆ) காரம், அமிலம், காரம் இ) காரம், நடுநிலை, காரம் பின்வருவனவற்றுள் அம்மோனியம் அசிட்டேட்டின் நீராற் பகுத்தல் வீதத்தை குறிப்பிடும் சரியான தொடர்பு எது? ka.kb ka. kb CH,-I – CH, 11. இவ்வாறு வகைப்படுத்தலாம், . ஆ) வில்லியம்சன் ஆல்கஹால் தொகுப்பு முறை ஈ) ஆல்கஹாலின் ஹைட்ரஜன் நீக்க வினை அ) நீரகற்றம் இ) வில்லியம்சன் ஈதர் தொகுப்பு முறை 12. - CH - CH₂ - OH என்ற சேர்மத்தின் சரியான IUPAC பெயர் H,C-CH-CH அ) 4-குளோரோ - 2,3 - டை மெத்தில் பெண்டன் - 1-ஆல் ஆ) 2,3 - டை மெத்தில் - 4 - குளோரோ பென்றன் - 1 - ஆல் 2,3,4 - ட்ரை மெத்தில் - 4- குளோரோ பியூட்டேன் - 1- ஆல் 4- குளோரோ 2, 3, 4 - ட்ரை மெத்தில் பெண்டன் -1- ஆல் கிளிசரோஸ் என்பது கீழ்க்கண்டவற்றின் எதன் கலவை அ) கிளிசரால்டிஹைடு மற்றும் டைஹைட்ராக்கி அசிட்டோன் பாட்ரோனிக் அமிலம் மற்றம் ஆக்காலிக் அமிலம் ஆ) கிளிசரிக் அமிலம் மற்றும் டை ஹைட்ராக்சி அசிட்டோன் 14. HCN உடனான வினையில் பின்வரும் எந்த சேர்மத்தில் சீர்மையற்ற கார்பன் (கைரல்) உருவாவதில்லை S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401

12th chemistry public exam question and answer book contact 15. Dainuru al S. MANIKANDAN. M.S. B. Ed. 67708543401 பகுதி – III ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண் 24-க்கு கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். 16. வாயு நிலைமை தூய்மையாக்கலுக்கான அடிப்படை தேவைகளை தருக. 17. கண்ணாடி பாட்டில்களில் HF ஐ சேமிக்க இயலாது ஏன்? 18. பூர்த்தி செய்க. a) M.O. + Fe2+ ஆ)KMnO₄ _____ 19. பிராக் சமன்பாட்டை எழுதி விளக்குக. 20. தாங்கல் திறன் (அ) தாங்கல் எண் என்றால் என்ன? 21. இணைமாற்றியம் என்றால் என்ன? எடுத்துக்காட்டு தருக. 22. ரீமர் – டிமன் வினையினை எழுது. 23. கிளெய்சன் எஸ்டர் குறுக்க வினையினை எழுது. 24. 0.04 M HNO, ன் PH மதிப்பை கணக்கிடுக. 6x2 = 12ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண் 33-க்கு கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். 25. சிலிக்கோன்களின் பயன்களை தருக. 26. பின்வரும் சேர்மங்களில் ஹாலஜன்களின் ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணை கண்டறி. a) OF, ஆ) O₂F₂ 27. இடைநிலை தனிமங்கள் வினைவேக மாற்றியாக செயல்படுகின்றன ஏன்? பிரெங்கல் குறைபாட்டினை விளக்குக. 29. முதல் வகை வினைக்கான சான்றுகள் யாவை? 30. Ca₃(PO₄)₂ன் கரைதிறன் பெருக்கத்திற்கான சமன்பாட்டை எழுதுக. 31. கிளிசராலில் இருந்து கீழ்கண்டவற்றை எவ்வாறு பெறுவாய்? அ அக்ரோலின் TNG or GTN 32. கண்டறிக. x,y, z. CHO O catalyst alc KCN அசிட்டின் அமிலத்தில் இருந்து கீழ்கண்டவற்றை எவ்வாறு பெறுவாய். அ) மோனோகுளோரோ அசிட்டிக் அமிலம் இ) அசிட்டமைடு 5x5 = 25IV. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். 34. அ) புலத்தூய்மையாக்கல் முறையினை எடுத்துக்காட்டுடன் விவரி. (அல்லது) ஆ) (i) சங்கிலி தொடராக்கம் என்றால் என்ன? அதற்கான நிபந்தனைகளை எழுதுக. . (ii) போரிக் அமிலத்தை வெப்பப்படுத்தும் போது நிகழும் வினையினை எழுதுக. அ) (i) ஹோல்ம் முன்னறிவிப்பான் பற்றி குறிப்பு வரைக. (ii) சலவைத்தூள் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? (அல்லது) CP³-ஆனது வலிணமான ஆக்சிஜன் ஒடுக்கி ஆனால் MP³⁺ ஆனது வலிணமான ஆக்சிஜன் ஏற்றி ஏன்? (3) ஆக்டினாய்டுகள் என்றால் என்ன? 3 உதாரணம் தருக. (2) 36. படிக வடிவமுடைய மற்றும் படிகவடிவ மற்றவை வேறுபடுத்துக. உதாரணம் கொடு. (அல்லது) போலிமுதல் வகை வினை என்றால் என்ன? உதாரணம் கொடு. ஆ) i) அர்ஹீனியஸ் சமன்பாட்டை எழுதுக? ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதிக்கான சமன்பாட்டை வருவி. (3) a) i) 37. நீரின் பெருக்கம் வரையறு. (2) (அல்லது) 10, 20, 30 ஆல்கஹால்களை கண்டறியும் விக்டர் மேயர் சோதனையினை எழுது. (5) கீழ்கண்ட மாற்றங்களை நிகழ்த்து: கிளைக்கால் _ அசிட்டால்டிறைடு (2)பீனால் 2, 4, 6 ட்ரைநைட்ரோ பீனால் (2)பீனால் → அனிசோல் (1)ஆ) கீழ்க்கண்ட மாற்றங்களை எவ்வாறு நிகழ்த்துவாய்? பார்மால் ஹைடு 12th chemistry public exam que estion and answer book contact S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401kk/12/Che/2

2th chemistry public exam question and answer book contac
S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401
YOUR HINTS
2th chemistry public exam question and answer book contacts. S.MANIKANDAN.M.Sc.B.Ed., 7708543401