இடைநிலைப்பள்ளி விடுப்புச் சான்றிதழ் பொதுத் தேர்வு மார்ச்/எப்ரல் 2018 அறிவியல் – விடைக்குறிப்புகள்

மொத்த மதிப்பெண்கள் : 75

பிரிவு — |

	ான விடையை தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக. இறந்தவர்களைப்படை		15 x 1 = 15
1.	இறந்தவர்களைப் புதைத்தல்		1
2.	வெறிநாய்க்கடி	أستعقب أستعمر فلمستحم والهاد فأعاقب	1
3.	தைராய்டு சுரப்பி		1
4.	மகரந்தச் சேர்க்கை		1
5.	பூனை		1
6.	வளைத்தசைப் புழுக்கள்		1 1
7.	காலரா		1
8.	நீரற்ற கரைசல்		1
9.	மாலிக் அமிலம்		1
10.	சால்கோஜெனஸ் குடும்பம்		1
ी ।	ஈத்தைன்	Strate and the second sec	1
12.	மெல்லியகம்பி		1
13.	தற்போதைய நிலையைவிட நான்கு மடங்காகும்	i si	1
14.	அதிகரிக்கும்	29 6 m.	1
15.	காந்தப்புலம்		1

<u>பிரிவு— II</u> முதிப்பெண்கள் 40)

குறிப்	⊥ ∶ ஏதேனுப்	் இருபது எ	பினாக்களு	க்கு விடையளிக்கவும்	20 x 2	2 = 40
16.	புன்னட்க		- 		1	
	et o	R	r			
	R	RR	Rr			
_	R	Rr	rr			2
	பண்புகள்				1	
	• மூன்	ாறு நாய்க்(தட்டிகள்கு	றைக்கும் பண்புடையது	e.k.	
	• <u>ஒ</u> ரு	நாய்க்குட்	டி அமைதிட	பான பண்புடையது		
	ഇ്കേ	ராடைப் 1:2	2:1 (RR R	tr rr)		
	பனே	ாடைப் 3:1	(குறைக்கு	நம் பண்பு அமை தியான பண்பு)		

Gamerica	17.	services in mitalladir			
in den in den son der der son den son den son der son der son der der son der der son der der son der son der s		கோட்பாடுகள் (எதேலும் இரண்டு) 9 வாழ்வியல் போராட்டம் 2) வெற்றி வெறுதலே நிலை நிறுத்தப்படும் 3) மாபியல் மாற்றங்களில் தோன்றும் வேறுபாடுகளுக்கு பரிணாயத்தை ஏற்படுத்துகின்றன.		+ 1/2	2
	18.	ஹைப்ரிடோமோ தொழில் நுட்பம் பயன்படுத்தி, குளோன் செல்கள் மூலம் உருவாக்கப்படும் ஒரு நோய் எதிப்புப் பொ	ருள்	Alexandra and	2
		பயன்கள் : புற்று நோய் குணமாக்க பயன்படுத்தப்படுகிறது		1	
	9.	அ) (A) மற்றும் (R) சரியானவை. (R)என்பது (A)-வுக்கான சரியான விளக்கம்	9 163 (\$19.49)))) / 177 1	2	2
2	0	அ ஒரு முனை நியூரான்	alitera na inazio di mangoni	A Martin Strate on Andreas	
				i els	
				1	2
				х. Т.р.	. *£
		ஆ) இரு முனை நியூரான்		2	2
			[⊉] ya	n a sh	
			, . China	1	
			si -		
21		+முளைக்குருத்து ஹைப்போ காட்டைல் முளைவோ			2
1. 1.	LIL	ு ஒரு மதிப்பெண்; பாகங்கள் – ஒரு மதிப்பெண்		616) 2	
uniterintationa.	ne euronation de las		e l'esti		

22			3			
		மங்கள்				
23	ii) பால் சுரப்பிகள்		*		1	4
	அ) நெப்ரான்கள்			10.11 S	1	2
24	ஆ) சிறுநீரகம், சிறுநீர் அ) ஹெட்ட டே	நாளம், சிறுநீ	ர்ப்பை, சிறு	நீர் புறவழி	1	-
-		ட் (வேறுபட்ட	பல் அமைப்ப	-0	1	
25	CON CIELO LIMBE	i las			1	
	அ) நொதித்தல் ஆ) ஈஸ்ட்					
26					1	
	மீன்கள் நீரில் கரைந்த உறின்கம் – – – – – – – – –	துள்ள ஆக்ஸிஜ	ஜனை செவ	ள்கள் மூலம		
	– – அஞ்சுய தகவமைப்	பை பெற்றாள்ள	ன. காற்றி	ல உள்ள		
	ஆக்சிஜன் அளவைவ	பட நீரில் உள்	ா ஆக்சிஜல	ர் அளவு		
	குறைவாக உள்ளதால் இருக்க இ	் மீன்களால் ந	ண்ட நேரம	உயிருடன		
27	இருக்க இயலாது.					
	அ) A - சைலம் B	ஃபுளோயம்	•		1	
28	ஆ) நீராவிப் போக்கு,	வோ அழுத்தட	0			-
20	அ) கார்பன்– டை– அ	டிக்ஸை (டு)		⊃	1	
	ஆ) அ – ஒளிச்சேர்க்	கை; ஆ – சுவ	ாசித்தல்; (ഉന്നെക്കാം ,	1	
29	ஈ – சிதைத்தல்					
LJ	ஆற்றல் மேலாண்மை என்ற சொல் பல பொருள்களைத்					
se con Se de	தந்தாலும் இங்கு வாணிகம், பொதுத்துறை, அரசுத்துறை, வீடுகளில் ஆற்றல் சேமிப்பைக் குறிப்பதாகும்.					
	வடுகளால் ஆற்றல் சேம்பபைக் குறப்பதாகும். (அல்லது)					
	(அல்லது) ஆற்றல் மேலாண்மை என்பது மக்கள் வாழும் வீடுகளிலும்,					-
	ஆற்றல் மேலாணமை என்பது மக்கள் வாழும் வடுகள்லும், நிறுவனங்களிலும் ஆற்றல் சேமிப்பைக் கண்காணிப்பது மற்றும்					
				5 5	1 1	
	கட்டுப்படுத்தும் நிகழ்	வு ஆகும்.				
30	அ) டென்மார்க்	வு ஆகும்.		. ¢	1	
30		வு ஆகும்.		.e. 1	1	2
30 31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன்		D			2
	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள்	A	B	C er flu off		2
	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும்		B காற்று	சூரிய ஒளி		
	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள்	A ஹைட்ரஜன்	காற்று	சூரிய ஒளி ஆற்றல்		
	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற	A	காற்று இயற்கை	சூரிய ஒளி		
	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள்	A ஹைட்ரஜன்	காற்று	சூரிய ஒளி ஆற்றல்		
31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள்	A ஹைட்ரஜன் கரி	காற்று இயற்கை வாயு	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம்		
	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள் நிறை சதவீதம் =	A ஹைட்ரஜன்	காற்று இயற்கை வாயு ள் நிறை	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம் X 100		
31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள் நிறை சதவீதம் = கரைபொ	A ஹைட்ரஜன் கரி கரைபொருளிவ	காற்று இயற்கை வாயு ள் நிறை	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம் X 100		
31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள் நிறை சதவீதம் = கரைபொ 30	A ஹைட்ரஜன் கரி <u>கரைபொருளின்</u> ருளின் நிறை + க X 100	காற்று இயற்கை வாயு ள் நிறை	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம் X 100		:
31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள் நிறை சதவீதம் = கரைபொ 30	A ஹைட்ரஜன் கரி <u>கரைபொருளின்</u> ருளின் நிறை + க X 100	காற்று இயற்கை வாயு ள் நிறை	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம் X 100		2
31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள் நிறை சதவீதம் = 	A ஹைட்ரஜன் கரி கனாபொருளின் ருளின் நிறை + க X 100	காற்று இயற்கை வாயு ள் நிறை	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம் X 100		:
31	அ) டென்மார்க் ஆ) மீத்தேன் வளங்கள் திரும்பப் பெறும் வளங்கள் திரும்பப் பெற இயலாத வளங்கள் நிறை சதவீதம் = 	A ஹைட்ரஜன் கரி <u>கரைபொருளின்</u> ருளின் நிறை + க X 100	காற்று இயற்கை வாயு ள் நிறை	சூரிய ஒளி ஆற்றல் பெட்ரோலியம் X 100		2

-

33	10.411. 11.10	(B) Comminsed (B) angen addering (B) commung degeneration (F) 2000 A (hand)					
34	zen etaz izteazor polo o gose (M)	mthab		ற மூலக்கூடி நிறை	று அணுக்கட்டு எள்ள	ng Az Salan Sing Constant	ar
	(m Ca	anflair	35.5	71	ni many ang	1/2 x 4	2
	(Par	nit	No. or the second s			<i>/ k / </i> ·	
	enain.	nÌ	32	256			
	water,	n Soept	14 14 14	nangen en e	a diake menyakan kenala manakan kenala manakan kenala kenala kenala kenala kenala kenala kenala kenala kenala Manakan kenala kenal Manakan kenala kenal		
35	1	1007	ளாரிக் அமி ளாரிக் அமி		துமாக அபனியறும்.	casa in noroco a specerae 1 1	2
36		, , ,		ிச்சைச் சாறு, த ப் பயன்பாட்டு அ	க்காளிச் சாறு, காபி அம்மோனியா	223-e-u electrofication and	2
37	(9)	தாது பாக்கை		வாய்ப்பாடு AleOa.2HeO		gaburun sedigaran oko kongerode	9-349 (J-1)-343 (J-1)-
	(குப்ரைப்	tales at the other states and a service state and a	Cu ₂ O	n Granalan yang gelegen gelegen an	1/2 x 4	2
	(9)	Comuse	The second se	Fe2Oa	1253251-02352557-3559-2585625107-254853	7 m 7 1 7	
	(14)	and the second second second second	பைரைட்ஸ்	CuFeS ₂	departituigen, tot soners maaren van veren in de soners oor		
8	ஆம்	erflumes s	டள்ளது.	DCT/TQTT-UTV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV-DV	201223/9829617517201220-02101-021015-0-021018-0111-0-02445820-02102	n, mussann ann cosàithalanain	2
39		தனால் த்தனால் தனாயிச் தனாயிச்	அமிலம்			½ x 4	2
10			ப்புக்கிறன் =		agenerated textstationers: 1200,200,000-500,002,002,002,002,002,002,002,002,002,	enere serie and streeting and	in in sider
	ഖിങ്ങങ	பின் திரு	ின் கைப்பிடி ப்புத் திறனும் னை சுழற்ற	ட நீளம் அதிகரில பகுதிகரிக்கின் முடியும்.	க்கும் பொழுது, றது. ஏனவே	1	2
11	PHÌLILI (ழடுக்கம்	(g)=GM / F	10-11 × 104		NALE AND AN AND AN AND AN	gydathet i diwne Sillete Sy
4 1 1 1 1 1			∞ (693 .6	10 ⁻¹¹ x 104) / 8 x 10 ⁻¹¹) / 40 2 x 10 ⁻¹¹			2
				k 10 ⁻¹¹ ms ⁻²		1	

42	1 1 1		นจัดการปฏิภัณินี้ และไม่นี่สังผู้แห่ง และการการเกมตรรงการจึงการสมบาทการการการการการการ	-		
	$\frac{1}{Rp} = \frac{1}{3+2} + \frac{1}{30}$	$+\frac{1}{6+4}$			1	
	1					
	$=\frac{1}{5}+\frac{1}{30}$	$+\frac{1}{10}$				
			, 1 · · ·			
	= 6 + 1 +	$+\frac{3}{30}$				2
	= 10					
	30			1. 18 M		
	$=\frac{1}{3}$					
	-	(விடை = ½ மதிப்பெ	ன், அலகு = ½ மதிப்பெ	त्तंता)	1	
43			காரீய –டை –			
	நோ்மின்வாய்	காரீய அமில சேமக்கலன்	காாய — கூட – ஆக்ஸைடு		T	2
		லெக்லாஞ்சி			1	£
	எதிர்மின்வாய்	ும்கலாஞசா மின்கலன்	துத்தநாகம்		T	
44	அ மின்னூ	ட்டம் 🛛 🕹	x t			
		and a state of the	/ x Q		1/2 x 4	2
	இ வெப்ப ,	<u>ஆற்ற</u> ல்	² xRxt		/2 × 4	~
			R x I		-507 -	
45	அ) மின்காந்தம்		an a		1	2
	ஆ) டையாப்டர்			1978	1996 1 997	~
46						
	A	M			14	
1						
	в	F2 2F2				2
	and the second se	C ₂	1 Alexandre Alex			2
	2F, F, C1 F1				1.1.91 h	1994 -
		N N				
47	பண்ணெண்ணை	ாயில் ஒளி விலகல் எல	sion = 1.47			
	பண்ணெண்ணெயில் ஒளி விலகல் எண் = 1.47 காற்றில் ஒளியின் திசைவேகம் = 3 × 10 ⁸ மீ/வி				n an an an Thai the sa	
	C	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			1	
	$\mu = \frac{1}{\nu}$					2
	$1.47 = \frac{3 \times 10^{20} m}{v}$	$\frac{\sqrt{s}}{1.47}$ V = $\frac{3 \times 10 \times 10}{1.47}$		1965 N		
	= 2.04 x 1() ⁸ m/s			1	

<u>பிரிவு –</u> மதிப்பெண்கள் 20

6

	0.	மதிப்பெண்கள் 20	4	F
G	Diriri : (ஒவ்வொரு பகுதியிலிருந்தும் ஒரு வினா வீதம் நான்கு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும்	4 x	5 =
10		பகுதி – I	1	T
48	(அ)	காற்று	1	
	(.	1) தொடர்ச்சியான இருமல்	1	
		2) உடல் எடை குறைகல்		
		3) நுரையீ ரல் பாதிப்பு		
		4) எலும்புகள், மூட்டுகள், நிணநீர் சுரபிகள், செரிமான உறுப்புகள், கல்லீரல் மற்றும் சிறுநீரகத்தைப் பாதிக்கிறது (ஏதேனும் ஒன்று)		
	(@)	மைக்கோபாக்டீரியம் டியூபா் குளோசிஸ்	1	
	(편)	ஏதேனும் 3 கட்டுப்பாடுகள்	2	
		(1) காற்றோட்டமான அறை		
		(2) நல்ல சூரிய ஒளி, தூய்மையான காற்று (2) தர்கில் கனி எரிர் தல்		(L)
		(3) எச்சில் சளி எரித்தல் (4) BCG தடுப்பூசி		
		(1) கைகுட்டை பயன்படுத்துதல்		
		(6) கிருமி நாசினி உபயோகப்படுத்துதல்		
				1
		(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல்	0	
1		(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள்	2	
ື	டிதன் ப	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ணிகள்	2 3	
ື		(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ஸினிகள் பிரிவுகள் பணிகள்		
ື	டிதன் ப	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ஸினிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பெருமூளை உணா்வு, அறிவு கூா்மை, நினைவாற்றல்		
ື	டிதன் ப	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பெருமூளை உணா்வு, அறிவு கூா்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல் ,		
ව 	µதன் ப ப குதி	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பெருமூளை உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல் , பார்த்தல், சுவையறிதல் , நுகர்தல், பேசுதல்		
ව 	டிதன் ப	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பெருமூளை உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல் , பார்த்தல், சுவையறிதல் , நுகர்தல், பேசுதல் களை தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள்		
ව 	µதன் ப ப குதி	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் விரிவுகள் உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல் , பார்த்தல், சுவையறிதல் , நுகர்தல், பேசுதல் கள தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் ஹைப்போ		
ව 	µதன் ப ப குதி	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் விரிவுகள் உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் கள தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் வறுப்போ தலாமஸ் உடல் வெப்பநிலை, உண்ணுதல், நீர் பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்னையை		
ව 	µதன் ப ப குதி	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் விரிவுகள் உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல் , பார்த்தல், சுவையறிதல் , நுகர்தல், பேசுதல் கள தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் ஹைப்போ		
ູ ອ [[[புதன் ப பகுதி ழன்மூல	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் ணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் விரிவுகள் உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் களா தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் ஒலாமஸ் உடல் வெப்பநிலை, உண்ணுதல், நீர் பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்தையை ஒழுங்குபடுத்துதல், கிளர்ச்சி, சினம், பயம், துண்டுதல்		
ູ ອ [[[µதன் ப ப குதி	 (7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் வெருமூளை உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் ஹைப்போ உடல் வெப்பநிலை, உண்ணுதல், நீர் பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்தையை ஒழுங்குபடுத்துதல், கிளர்ச்சி, சினம், பயம், தூண்டுதல் கார்போரா குவாட்ரிஜெமினா கட்டுப்படுத்துதல், ஒழுங்குப்படுத்துதல் 		
ູ ອ [[[புதன் ப பகுதி ழன்மூல	 (7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பணிகள் பெருமூளை உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் உலர்வு பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்தையை ஒழுங்குபடுத்துதல், கிளர்ச்சி, சினம், பயம், தூண்டுதல் கார்போரா கார்போரா அனிச்சை செயல், பாரவை சார்பு இயக்கம், கட்டுப்படுத்துதல், ஒழுதல் 		
е (Ч	புதன் ப பகுதி ழன்மூல	 (7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பணிகள் பெருமூளை உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் உலர்வு பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்தையை ஒழுங்குபடுத்துதல், கிளர்ச்சி, சினம், பயம், தூண்டுதல் கார்போரா கார்போரா அனிச்சை செயல், பாரவை சார்பு இயக்கம், கட்டுப்படுத்துதல், ஒழுதல் 		
е (Ч	பகுதி பகுதி றன்மூல	(7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பிரிவுகள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பிரிவுகள் உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் ஹைப்போ உடல் வெப்பநிலை, உண்ணுதல், நீர் பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்தையை ஒழுங்குபடுத்துதல், கிளர்ச்சி, சினம், பயம், தூண்டுதல் கா கார்போரா குவாட்ரிஜெமினா தடத்தைல், ஒழுங்குப்படுத்துதல் சிறுமூளை நடத்தல், ஒடுதல் பான்ஸ் பெருமூளையிலிருந்து சிறுமூளைக்கு		
е (Ч	பகுதி பகுதி றன்மூல	 (7) நோயாளியை தனிமைப் படுத்துதல் முளையின் பாகங்கள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பிரிவுகள் பணிகள் பணிகள் பெருமூளை உணர்வு, அறிவு கூர்மை, நினைவாற்றல் கற்பனைத்திறன், காரண காரியம், கேட்டல், பார்த்தல், சுவையறிதல், நுகர்தல், பேசுதல் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் தலாமஸ் உணர்வு மற்றும் இயக்கு உணர்வலைகள் உலர்வு பருகுதல், உந்துதல், பாலுறவு நடத்தையை ஒழுங்குபடுத்துதல், கிளர்ச்சி, சினம், பயம், தூண்டுதல் கார்போரா கார்போரா அனிச்சை செயல், பாரவை சார்பு இயக்கம், கட்டுப்படுத்துதல், ஒழுதல் 		

50.	இரண்டு நிகழ்வுகள். மகாந்தச் சோக்கை மற்றும் கருவருதல் அ முதல் நிகழ்வு
	மகரந்தச்சேர்க்கை 5 வகைகள் 2
	தன் மகரந்தச் சோக்கை – வரையறை அயல் மகரந்தச் சோக்கை – வரையறை
	ஆ) நன்மை, தீமைகள்
51	இல்லை. உடல் நலத்திற்கு ஏற்றது அல்ல ஏதேனும் நான்கு பாதிப்புகள் 4 5

	பகுதி – III		
52	போல் எண்ணிக்கையை கணக்கிடுதல்	an a	<u>e me tribuik</u> auk
	அ) மோல்களின் எண்ணிக்கை =பொருளின்நிறை/அணுநிறை	Algori e a second	ξi,
	(7 கிராம் நைட்ரஜன்) 🛛 = 7 கி / 14 கி = 0.5 மோல்	18 an 1 87	
	ஆ) மோல்களின் எண்ணிக்கை =பொருளின்நிறை/அணுநிறை		
	(4.6 கிராம் சோடியம்) = 4.6 கி / 23 கி = 0.2 மோல்	1	
	இ) மோல்களின் எண்ணிக்கை =பொருளின்நிறை/அணுநிறை	6.	
	(40 கிராம் கால்சியம்) = 40 கி / 40 கி = 1 மோல்	1	5
	ஈ) போல்களின் எண்ணிக்கை =பொருளின்நிறை/அணுநிறை		
	(14 கிராம் லித்தியம்) = 14 கி / 7 கி = 2 மோல்	1	
	உ) மோல்களின் எண்ணிக்கை =பொருளின்நிறை/அணுநிறை		
	(3.2 கிராம் லித்தியம்) =3.2 கி / 32 கி = 0.1 மோல்	1	

and the second

53	C ₂ H ₆ O என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு உள்ள கரிமச்சேர்மம் A – எத்தனால்		
	 A உலோக சோடியத்துடன் ஹைட்ரஜன் வாயுவை வெளியேற்றுகிறது. 		
	$2C_{2}H_{5}OH + 2Na \longrightarrow 2C_{2}H_{5}ONa + H2 \uparrow$ (A)	1	
	2) சேர்மம் (B) டைமெத்தில் ஈதர் (CH ₃ -O- CH ₃) ஆகும். இது சோடியத்துடன் வினைபுரியாது.		
	3) மேலும் A அஸிடிக் அமிலத்துடன் அடர் H₂SO₄ உடன் வினைபுரிந்து C எத்தில் எத்தனோயேட் என்ற சேர்மத்தை		5
	தருகின்றது.		
	$C_{2}H_{5}OH + CH_{3}COOH \xrightarrow{\mathfrak{gl}_{f}} H_{2}SO_{4} \xrightarrow{\mathfrak{GH}_{5}OH} CH_{3}COOC_{2}H_{5} + H_{2}O$ (C)	1	
,	எத்தில் எத்தனோயேட்		
	A – எத்தனால் (எத்தில் ஆல்கஹால்) – C ₂ H ₅ OH		
	B - டைமெத்தில் ஈதர் – (CH ₃ -O- CH ₃)	3	
	C - எத்தில் எத்தனோயேட் – CH ₃ COOC ₂ H ₅		


