

அரையாண்டுத் தேர்வு - 2019 .

பத்தாம் வகுப்பு - அறிவியல்

1	d	$8.31 \text{ J மோல்}^{-1} \text{ K}^{-1}$	1									
2	c	மின் ஆற்றல்	1									
3	c	அலையின் திசையில் அதிர்வுறும்	1									
4	d	இரும்பு - 59	1									
5	a	17வது	1									
6	c	(1)-(ii) , (2)-(iv) , (3)-(i) , (4)-(iii)	1									
7	A	அதிக புரப்பளவு	1									
8	B	மைட்டோகாண்டிரியாவின் உட்பகுதி	1									
9	C	டிபுராமைட்ஸ்	1									
10	a	கண்விழித்திரை	1									
11	d	பொரிய இறகுபோன்ற சூல்முடி	1									
12	b	வெட்டாசென்டிர்க்	1									
13		சிகாகோ - அமெரிக்கா	1									
		1942	1									
14		காற்றில்லா சூழ்நிலையில் தாமிரம் நீர்த்த HCl , H ₂ SO ₄ உடன் வினைபுரியாது . ஆனால் காற்றின் முன்னிலையில் அமிலத்தில் கரைகின்றது.										
		$2\text{Cu} + 4\text{HCl} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	1									
		$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	1									
15		Ca ன் அணுநிறை = 40 , P - ன் அணுநிறை = 30 O - அணுநிறை = 16. Ca(PO ₄) ₂ - ன் மோலார் நிறை = = (40 x 3) + (30 x 4) + (16 x 4) x 2 = 120 + (94 x 2) = 120 + 188 = 308 கி .	1									
16		<table border="1"> <tr> <td>நமது உடல்</td> <td>7.0 - 7.8</td> <td>உடல்வெலை செய்கிறது</td> </tr> <tr> <td>மனிதஇரத்தம்</td> <td>7.3 - 7.4</td> <td>அதிகம்/குறைவு நோய்</td> </tr> <tr> <td>இரைப்பை திரவம்</td> <td>2</td> <td>உணவு செரித்தல்</td> </tr> </table>	நமது உடல்	7.0 - 7.8	உடல்வெலை செய்கிறது	மனிதஇரத்தம்	7.3 - 7.4	அதிகம்/குறைவு நோய்	இரைப்பை திரவம்	2	உணவு செரித்தல்	2
நமது உடல்	7.0 - 7.8	உடல்வெலை செய்கிறது										
மனிதஇரத்தம்	7.3 - 7.4	அதிகம்/குறைவு நோய்										
இரைப்பை திரவம்	2	உணவு செரித்தல்										
17	1	ANM = AUTONOMIC NERVOUS SYSTEM தானியங்கு நரம்பு மண்டலம்	1									
	2	1. பரிவு நரம்பு மண்டலம் 2. எதிர் பரிவு நரம்பு மண்டலம்	1									
18		1. நாகமுலாம் பூசுதல் . 2. மின்முலாம் பூசுதல் 3. ஆனோட்டாக்கல் . 4. கேத்தோடு பாதுகாப்பு	1									
		1. நாகமுலாம் பூசுதல் - இரும்பின் மீது துத்தநாக முலாம் பூசுதல் 2. மின் முலாம் பூசுதல் - உலோகத்தின் மீது மற்றொரு உலோகத்தைப் பூசுதல்	1									
19		1. முந்தைய உயிரிகளின் வரலாறு மற்றும் பரிணாமத் தைத் தெரிவிக்கிறது .	1									
		2. வகைப்பாட்டியலுக்கு உதவுகிறது.	1									
20		ஜீன்களை விருப்பப்படி கையாள்வதும் , புதிய உயிரிக ளை உருவாக்க ஜீன்களை ஒரு உயிரியிலிருந்து மற்ற ொரு உயிரிக்கு இடம் மாற்றுதலும் ஆகும் .	2									
21		Script area , Block menu , Block palette	2									
22		மின்னழுத்த வேறுபாடு = V = 30 , மின்னோட்டம் = I = 2 V = IR , 30 = 2 X R R = $\frac{30}{2} = 15$, R = 15 Ω .	1									
23	1	பாயில் விதி . மாறா வெப்பநிலையில் வாயுவின் அழுத்தம் , பருமனுக்கு எதிர்தகவில் அமையும் . $P \propto \frac{1}{V}$	2									
	2	<table border="1"> <tr> <td></td> <td>இயல்பு வாயு</td> <td>நல்லியல்பு வாயு</td> </tr> <tr> <td>1</td> <td>முலக்கூறுகளுக்கு இடையே கவர்ச்சி விசை அதிகம்</td> <td>கவர்ச்சி விசை வலிமை குறைவு</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>மிக அதிக வெப்பம் அல்லது குறைந்த அழுத்தம் உடையது</td> <td>இயல்பு வாயு, குறைந்த அழுத்தம் , உயர் வெப்பத்தில் நல்லியல்பு வாயுவாக மாறும் .</td> </tr> </table>		இயல்பு வாயு	நல்லியல்பு வாயு	1	முலக்கூறுகளுக்கு இடையே கவர்ச்சி விசை அதிகம்	கவர்ச்சி விசை வலிமை குறைவு	2	மிக அதிக வெப்பம் அல்லது குறைந்த அழுத்தம் உடையது	இயல்பு வாயு, குறைந்த அழுத்தம் , உயர் வெப்பத்தில் நல்லியல்பு வாயுவாக மாறும் .	2
	இயல்பு வாயு	நல்லியல்பு வாயு										
1	முலக்கூறுகளுக்கு இடையே கவர்ச்சி விசை அதிகம்	கவர்ச்சி விசை வலிமை குறைவு										
2	மிக அதிக வெப்பம் அல்லது குறைந்த அழுத்தம் உடையது	இயல்பு வாயு, குறைந்த அழுத்தம் , உயர் வெப்பத்தில் நல்லியல்பு வாயுவாக மாறும் .										
24	1	1. மின் கசிவினால் உண்டாகும் மின்னதிர்ச்சியை தவிர்த்தல்	1									
		2. மின்னோட்டத்திற்கு குறைந்த மின்தடையைத் தகுதல்	1									
	2	1. ஆற்றல் இழப்பு ஏற்படுவதில்லை	½									
		2. குறைந்த வெப்பநிலையைக் கொண்டது	½									
		3. சுற்றுச்சூழல் பாதிப்பு கிடையாது	½									
		4. விலை மலிவு , ஆற்றல் சிக்கனம் உடையது.	½									
25	1	CH ₃ CH ₂ OH - எத்தனால் - $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	1									
		CH ₃ COOH - எத்தனோயிக் அமிலம் $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{O} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	1									

25	2	எத்தனால் நீர்க்கரைசலின் கனஅளவு = 200 மி.லி. கன அளவு சதவீதம் = 20 % கரைபொருளின் கனஅளவு கரைசலின் கனஅளவு எத்தனாலின் கனஅளவு $20 = \frac{\text{கரைபொருளின் கனஅளவு}}{\text{கரைசலின் கனஅளவு}} \times 100$ $20 = \frac{200}{20 \times 200} \times 100$ எத்தனாலின் கனஅளவு = $\frac{20 \times 200}{100} = 40$ மி.லி.	1
26	1	கிரிஸ்டலாவில் பல நுண்ணிய படனளில் ராக்கெட் வடிவ துகள்கள் காணப்படுகின்றன. இவை ஆக்சிசோம்கள்.	1
			1
	2	தாவரங்கள் , இவைகளில் உள்ள பச்சையம் , நீர் , சூரியஒளி , காம்பன்-டை-ஆக்ஸைடு உதவியுடன் உணவு தயாரிக்கும் நிகழ்ச்சி ஒளிச்சேர்க்கை எனப்படு $6\text{CO}_2 + 12\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{H}_2\text{O} + 6\text{O}_2$	1
27	1	1. வளைதல் - தசைகளில் சுருக்கம் நீளதல் மூலம் 2. நீந்துதல் இயக்கம் - அலை இயக்கம் மூலம்	2
	2	1. இரத்தக் கட்டிகளைக் குறைக்க 2. முகப்பருக்களை நீக்க 3. அறுவைச்சிகிச்சைக்குப்பின் உண்டாகும் இரணங்களை ஆற்ற 4. தோல் வியாதி மற்றும் மூட்டுவெலி குணப்படுத்த	2
28		தூண்டலுக்கு மிக விரைவாக வெளிப்படும் பதில்விளைவு . வகைகள் . 1. எரிய அடிப்படையான அளிச்சை செயல் 2. பெறப்பட்ட அளிச்சை செயல் . 1. எரிய அடிப்படையான அளிச்சை செயல் - கன இமைகளை மூடுதல் , இருமுதல் , கொட்டாவி விடுதல்கற்றுணராத துலங்கல் 2. பெறப்பட்ட அளிச்சை செயல் . கற்றல் , பயிற்சி மூலம் செயல்படுத்தப்படுபவை . ஹார்மோனியம் வாசித்தல்	2
29		பெற்றோர் தலைமுறை ஆண் பெண் புறத்தோற்றம் பெட்டை குட்டை ஜீனாக்கம் TT tt கேமிடடுகள் T t F1 தலைமுறை Tt F1 தலைமுறை Tt TT TT Tt Tt Tt Tt Tt Tt Tt Tt Tt Tt tt tt tt tt பெட்டை பெட்டை பெட்டை குட்டை F2 = புறத்தோற்ற விகிதம் = 3 : 1 F2 = ஜீனாக்க விகிதம் = 16 : 3 : 3 : 1	1
30		வட்டார இன தாவரவியல் என்பது ஒரு குறிப்பிட்ட பகுதி யில் உள்ள தாவரங்கள் அப்பகுதியில் உள்ள மக்களு க்கு எவ்வாறு வழிவழியாகப் பயன்படுகிறது என்பதைப் பற்றி அறிவதாகும் . முக்கியத்துவம் . 1. பரம்பரை பரம்பரையாக தாவரங்களின் பயன்களை அறிய முடிகிறது . 2. நமக்குத் தெரிந்த மற்றும் தெரியாத தாவரங்கள் மற்றும் அவைகளின் பயன்கள் பற்றி அறிய முடிகிறது.	2
31		1. குருத்தணுக்கள் சுய புதுப்பித்தல் திறனைக் கொண்டவை. 2. எவ்வகை செல்லாகவும் மாறுபாடு அடையும் தன்மை கொண்டவை 3. பாதிக்கப் பட்ட செல் மற்றும் திசுக்களை மீட்கிறது. 4. பார்க்கிள்சன் நோய் , அல்சீமர் நோய் களை குணப்படுத்துகிறது .	1
	A	A - அசிட்டிக் அமிலம் , B - எஸ்டர்	1
	B	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$	2
	C	எஸ்டராக்குதல் வினை	1
33	A i	புற விசை ஏதும் தாக்காத வகையில் ஒரு பொருள் அல்லது ஓர் அமைப்பின் மீது செயல்படும் மொத்த நேர்க்கோட்டு உந்தம் மாறாமல் இருக்கும்.	2

		<p>படம் 1.7 நேர்க்கோட்டு உந்த அழிவின்றமை விதியினை நிரூபித்தல்</p> <p>A மற்றும் B என்ற இருபொருட்களின் நிறைகள் முறையே m_1 மற்றும் m_2 என்க. அவை நேர்க்கோட்டில் பயணிப்பதாக கொள்வோம். u_1 மற்றும் u_2 என்பவை அவற்றின் ஆரம்ப திசை வேகங்களாக கொள்வோம். பொருள் A னது, B ஐ விட அதிக திசைவேகத்தில் செல்வதாக கருதுவோம். ($u_1 > u_2$) 't' என்ற கால இடைவெளியில் பொருள் A னது, B மீது மோதலை ஏற்படுத்துகிறது.</p> <p>மோதலுக்குப் பிறகு அப்பொருட்கள் அதே நேர்க்கோட்டில் v_1 மற்றும் v_2 திசைவேகத்தில் பயணிப்பதாக கொள்வோம்.</p> <p>நியூட்டனின் இரண்டாம் விதிப்படி</p> <p>B யின் மீது A செயல்படுத்தும் விசை $F_B = m_2(v_2 - u_2)/t$ அதேபோல் A யின் மீது B செயல்படுத்தும் விசை $F_A = m_1(v_1 - u_1)/t$</p> <p>நியூட்டனின் மூன்றாம் விதிப்படி A ன் மீது செயல்படும் விசைானது B ன் மீது செயல்படும் எதிர்விசைக்கு சமம்</p> $F_A = -F_B$ $m_1(v_1 - u_1)/t = -m_2(v_2 - u_2)/t$ $m_1v_1 + m_2v_2 = m_1u_1 + m_2u_2 \quad (1.9)$ <p>மேற்காண் சமன்பாடு, இந்நிகழ்வில் வெளிவிசையின் தாக்கம் எதும் இல்லாதபோது, மோதலுக்கு பின் உள்ள மொத்த உந்த மதிப்பு, மோதலுக்கு முன் உள்ள மொத்த உந்த மதிப்பிற்கு சமம் என்பதை காட்டுகிறது. இது பொருளின் மீது செயல்படும் மொத்த உந்தம் ஒரு மாதிரி என்ற நேர்க்கோட்டு உந்த அழிவின்றமை விதியினை நிரூபிக்கிறது</p>	3
--	--	--	---

A	2	<p>நேர்க்கோட்டு உந்தம் (P) = நிறை (m) x திசைவேகம் (V)</p> <p>திசைவேகம் (V) = நேர்க்கோட்டு உந்தம் (P) / நிறை (m)</p> <p>$= 2.5 / 5 = 0.5 \text{ மீவி}^{-1}$</p>	2
---	---	---	---

33	B	1	<table border="1"> <tr> <th>வ. எண்</th> <th>கிட்டப்பார்வை</th> <th>தூரப்பார்வை</th> </tr> <tr> <td>1</td> <td>விழிக்கோளம்சிறிது நண்டுவிடுவதால் ஏற்படுகிறது</td> <td>விழிக்கோளம் சிறிதுசுருங்குவதல் ஏற்படுகிறது</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>விழிலென்சின் குவியத்தூரம் குறைவதால் ஏற்படுகிறது</td> <td>விழிலென்சின் குவியத்தூரம் அதிகரிப்பதால் ஏற்படுகிறது</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>சேய்ப்பைப்புள்ளி விழியை நோக்கி நகர்கிறது</td> <td>அண்மைப்புள்ளி விழியைவிட்டு விலகிச்செல்கிறது</td> </tr> <tr> <td>4</td> <td>அருகில்உள்ள பொருள் தெளிவாகத் தெரியும்</td> <td>தூரத்தில்உள்ள பொருள்தெளிவாகத் தெரியும்</td> </tr> <tr> <td>5</td> <td>குழிலென்சை பயன்படுத்தி சரி செய்யலாம்</td> <td>குவிலென்சை பயன்படுத்தி சரி செய்யலாம்</td> </tr> </table>	வ. எண்	கிட்டப்பார்வை	தூரப்பார்வை	1	விழிக்கோளம்சிறிது நண்டுவிடுவதால் ஏற்படுகிறது	விழிக்கோளம் சிறிதுசுருங்குவதல் ஏற்படுகிறது	2	விழிலென்சின் குவியத்தூரம் குறைவதால் ஏற்படுகிறது	விழிலென்சின் குவியத்தூரம் அதிகரிப்பதால் ஏற்படுகிறது	3	சேய்ப்பைப்புள்ளி விழியை நோக்கி நகர்கிறது	அண்மைப்புள்ளி விழியைவிட்டு விலகிச்செல்கிறது	4	அருகில்உள்ள பொருள் தெளிவாகத் தெரியும்	தூரத்தில்உள்ள பொருள்தெளிவாகத் தெரியும்	5	குழிலென்சை பயன்படுத்தி சரி செய்யலாம்	குவிலென்சை பயன்படுத்தி சரி செய்யலாம்	5
வ. எண்	கிட்டப்பார்வை	தூரப்பார்வை																				
1	விழிக்கோளம்சிறிது நண்டுவிடுவதால் ஏற்படுகிறது	விழிக்கோளம் சிறிதுசுருங்குவதல் ஏற்படுகிறது																				
2	விழிலென்சின் குவியத்தூரம் குறைவதால் ஏற்படுகிறது	விழிலென்சின் குவியத்தூரம் அதிகரிப்பதால் ஏற்படுகிறது																				
3	சேய்ப்பைப்புள்ளி விழியை நோக்கி நகர்கிறது	அண்மைப்புள்ளி விழியைவிட்டு விலகிச்செல்கிறது																				
4	அருகில்உள்ள பொருள் தெளிவாகத் தெரியும்	தூரத்தில்உள்ள பொருள்தெளிவாகத் தெரியும்																				
5	குழிலென்சை பயன்படுத்தி சரி செய்யலாம்	குவிலென்சை பயன்படுத்தி சரி செய்யலாம்																				

B	2	<table border="1"> <tr> <td>குவிலென்சு</td> <td>குழிலென்சு</td> </tr> <tr> <td>குவிக்கும் லென்சு</td> <td>விரிக்கும்லென்சு</td> </tr> <tr> <td>தூரப்பார்வையை சரிசெய்யும்</td> <td>கிட்டப்பார்வையை சரிசெய்யும்</td> </tr> </table>	குவிலென்சு	குழிலென்சு	குவிக்கும் லென்சு	விரிக்கும்லென்சு	தூரப்பார்வையை சரிசெய்யும்	கிட்டப்பார்வையை சரிசெய்யும்	2
குவிலென்சு	குழிலென்சு								
குவிக்கும் லென்சு	விரிக்கும்லென்சு								
தூரப்பார்வையை சரிசெய்யும்	கிட்டப்பார்வையை சரிசெய்யும்								

34	A	1	<table border="1"> <tr> <th>அலுமினிய தாதுக்கள்</th> <th>வாய்ப்பாடு</th> </tr> <tr> <td>பாக்சைட்</td> <td>$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$</td> </tr> <tr> <td>கிரையோலைட்</td> <td>Al_2AlF_6</td> </tr> <tr> <td>கொரண்டம்</td> <td>Al_2O_3</td> </tr> </table>	அலுமினிய தாதுக்கள்	வாய்ப்பாடு	பாக்சைட்	$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$	கிரையோலைட்	Al_2AlF_6	கொரண்டம்	Al_2O_3	3
அலுமினிய தாதுக்கள்	வாய்ப்பாடு											
பாக்சைட்	$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$											
கிரையோலைட்	Al_2AlF_6											
கொரண்டம்	Al_2O_3											

		2	<p>1. பாக்சைட்டை அலுமினாவாக மாற்றம் செய்தல் பேயர் முறை</p> $2Al(OH)_3 \xrightarrow{1000^\circ C} Al_2O_3 + 3H_2O$	2
--	--	---	---	---

		2	<p>மின்னாற் பகுத்தலை அலுமினியத்தைப் பிரித்தல்</p> <p>ஒட்டு மொத்த வினை: $2Al_2O_3 \rightarrow 4Al + 3O_2 \uparrow$</p>	2
--	--	---	--	---

B	1	<table border="1"> <tr> <th>சுரம் உறிஞ்சும் சோம்ங்கள்</th> <th>சுரம் உறிஞ்சிக் கரையும் சோம்ம்</th> </tr> <tr> <td>1.சாதாரண வெப்பநிலையில் வளிமண்டலக் காற்றில் உள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சும் தன்மை உடையது</td> <td>சாதாரண வெப்பநிலையில் வளிமண்டலக் காற்றில் உள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சி முழுவதும் கரைகின்றன.</td> </tr> <tr> <td>2.இயற்பியல் நிலை மாறுவதில்லை</td> <td>இயற்பியல் நிலை மாறுகின்றன.</td> </tr> <tr> <td>3.படிகத் தன்மையை இழப்பதில்லை (எ.கா) அடர் சல்பியூரிக் அமிலம்</td> <td>படிகத் தன்மையை இழக்கின்றன. (எ.கா) கால்சியம் குளோரைடு</td> </tr> </table>	சுரம் உறிஞ்சும் சோம்ங்கள்	சுரம் உறிஞ்சிக் கரையும் சோம்ம்	1.சாதாரண வெப்பநிலையில் வளிமண்டலக் காற்றில் உள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சும் தன்மை உடையது	சாதாரண வெப்பநிலையில் வளிமண்டலக் காற்றில் உள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சி முழுவதும் கரைகின்றன.	2.இயற்பியல் நிலை மாறுவதில்லை	இயற்பியல் நிலை மாறுகின்றன.	3.படிகத் தன்மையை இழப்பதில்லை (எ.கா) அடர் சல்பியூரிக் அமிலம்	படிகத் தன்மையை இழக்கின்றன. (எ.கா) கால்சியம் குளோரைடு	3
சுரம் உறிஞ்சும் சோம்ங்கள்	சுரம் உறிஞ்சிக் கரையும் சோம்ம்										
1.சாதாரண வெப்பநிலையில் வளிமண்டலக் காற்றில் உள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சும் தன்மை உடையது	சாதாரண வெப்பநிலையில் வளிமண்டலக் காற்றில் உள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சி முழுவதும் கரைகின்றன.										
2.இயற்பியல் நிலை மாறுவதில்லை	இயற்பியல் நிலை மாறுகின்றன.										
3.படிகத் தன்மையை இழப்பதில்லை (எ.கா) அடர் சல்பியூரிக் அமிலம்	படிகத் தன்மையை இழக்கின்றன. (எ.கா) கால்சியம் குளோரைடு										

B	2	<table border="1"> <tr> <th>சுரம் உறிஞ்சிகள்</th> <th>சுரம் உறிஞ்சி கரையவை</th> </tr> <tr> <td>1.அடர் சல்பியூரிக் அமிலம் 2.சிலிக்கா ஜெல் 3.காப்பர் சல்பேட் பெண்டா-ஹைட்ரேட் 4.எப்சம் உப்பு</td> <td>1.கால்சியம் குளோரைடு</td> </tr> </table>	சுரம் உறிஞ்சிகள்	சுரம் உறிஞ்சி கரையவை	1.அடர் சல்பியூரிக் அமிலம் 2.சிலிக்கா ஜெல் 3.காப்பர் சல்பேட் பெண்டா-ஹைட்ரேட் 4.எப்சம் உப்பு	1.கால்சியம் குளோரைடு	2
சுரம் உறிஞ்சிகள்	சுரம் உறிஞ்சி கரையவை						
1.அடர் சல்பியூரிக் அமிலம் 2.சிலிக்கா ஜெல் 3.காப்பர் சல்பேட் பெண்டா-ஹைட்ரேட் 4.எப்சம் உப்பு	1.கால்சியம் குளோரைடு						

B	3	<p>கரைபொருளின் நிறை = 45 கி கரைப்பானின் நிறை = 180 கி நிறை சதவீதம் = $\frac{\text{கரைபொருளின் நிறை}}{\text{கரைப்பானின் நிறை} + \text{கரைபொருளின் நிறை}} \times 100$</p> $= \frac{45}{45+180} \times 100 = \frac{4500}{225} = 20\%$	1
---	---	---	---

35	A	1	<p>அயர்னின் கார்வெகல் - கார்ஜசோல் ஹாட்மோன்கள் மூலம் முகந்த பாதிப்பு நேரங்களில் மீண்டு வர உதவுகிறது</p>	1
		2	<p>1.கனுவிலைப்பகுதியின் அசாதாரண நீட்சியைத் தூண்டுகிறது .</p> <p>2.விதைகாற்ற கனிகளை உருவாக்க ஆக்ஸிஜன்களை விடத் திறன்பெற்றவை</p>	1
		3	<p>1. நோய்த்தாக்குதலிருந்து உடலை பாதுகாக்கிறது.</p> <p>2. உடலின் வெப்பநிலை மற்றும் pH ஐ ஒழுங்குபடுத்தும்.</p> <p>3. உடலின் நிச்சமநிலையை பராமரிக்கிறது.</p> <p>4. ஹாட்மோன்களை கடத்துகிறது.</p> <p>5. சுவாச வாயுக்களை கடத்துகிறது.</p> <p>6. கழிவுப் பொருட்களை கடத்துகிறது. (யூரியா, யூரிக் அமிலம், னைட்ரஜன்)</p>	3

B	1	<p>1.மழைநீர் சேமிப்பின் முக்கிய நோக்கம் மழைநீர் நிலத்திற்குள் கசிந்து, நிலத்தடி நீர்மட்டத்தை உயர்த்துவது.</p> <p>2.மழைநீரை மிகச் சிறப்பான முறையில் மேற்கரைகளிலிருந்து சேமிக்கலாம்.</p> <p>3.மேற்கரைகளில் பெறப்படும் நீர் சேமிக்கப்பட்டு கசிவு நீர் குழிகள் மூலம் மண்ணுக்குள் ஊடுருவி நிலத்தடி நீர் மட்டத்தை உயர்த்தும்.</p> <p>4.உபரி மழைநீரை ஏரிகள் அமைத்து மழை நீரை சேமிப்பதனால் நிலத்தடி நீர்மட்டம் உயரும். கிராமப்புறத்திலும் சிறிய அளவிடான மழைநீரை சேமிக்கும் விதமாக ஊரணிகள் அமைத்தல்</p>	4
---	---	--	---

B	2	<p>குழந்தைகளுக்கு எதிரான பாலியல் குற்றங்களிலிருந்து அவர்களைப் பாதுகாக்க 2012 ல் போக்ஸோ சட்டம் உருவானது.</p> <p>1. பாலியல் தாக்குதல் 2.பாலியல் துன்புறுத்தல் 3.ஆயாசம் போன்ற குற்றங்களிலிருந்து பாதுகாத்தல் 4.இத்தகைய குற்றங்களை விரைந்து விசாரிக்க சிறப்பு நீதிமன்றங்களை அமைத்தல்.</p>	1
		2	

தொகுப்பு
இ.சிள்ளப்பராஜ்,
யட்டதாரி அறிவியல் ஆசிரியர்,
தே பிரித்தோ மேல்நிலைப்பள்ளி,
தேவகோட்டை-630303,
சிவகங்கை மாவட்டம்.