

அரசு மேல்நிலைப் பள்ளி, தொப்பூர், தருமபுரி மாவட்டம்.

முதல் திருப்புத் தேர்வு - 2025

10- ஆம் வகுப்பு

அறிவியல்

விடைக் குறிப்பு

வினா எண்	விடைக் குறிப்பு	மதிப்பெண் பகிர்வு								
I										
1	(இ) உந்த மாற்றம்	1								
2	(ஈ) 8.31 Jமோல் ⁻¹ K ⁻¹	1								
3	(ஆ) 20 kHz	1								
4	(இ) ரேடியோ கோபால்ட்	1								
5	(இ) 32 கி	1								
6	(இ) Fe ₂ O ₃ × H ₂ O	1								
7	(ஈ) கார்பன் டை சல்பைடில் கரைக்கப்பட்ட சல்பர்	1								
8	அ) SA-கணு	1								
9	அ) 7.4	1								
10	(ஈ) டி.என்.ஏ. லிகேஸ்	1								
11	(அ) மே 31	1								
12	ஆ) Script editor	1								
II										
13	- காற்றில் அல்லது வெற்றிடத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும் (c) மற்றோர் ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும் (v) இடையே உள்ள தகவு ஒளிவிலகல் எண் (μ) எனப்படும். - μ = c/v	2								
14	- மாறா வெப்பநிலையில், கடத்தி ஒன்றின் வழியே பாயும் சீரான மின்னோட்டம் கடத்தியின் முனைகளுக்கிடையே உள்ள மின்னழுத்த வேறுபாட்டிற்கு நேர்தகவில் அமையும். - V = IR	2								
15	<table><tr><th>ஐசோடோப்</th><th>சதவீத பரவல் (%)</th></tr><tr><td>¹⁶₈O</td><td>99.757</td></tr><tr><td>¹⁷₈O</td><td>0.038</td></tr><tr><td>¹⁸₈O</td><td>0.205</td></tr></table>	ஐசோடோப்	சதவீத பரவல் (%)	¹⁶ ₈ O	99.757	¹⁷ ₈ O	0.038	¹⁸ ₈ O	0.205	2
ஐசோடோப்	சதவீத பரவல் (%)									
¹⁶ ₈ O	99.757									
¹⁷ ₈ O	0.038									
¹⁸ ₈ O	0.205									

16	<table border="1"> <thead> <tr> <th>மீள் வினை</th><th>மீளா வினை</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>தகுந்த சூழ்நிலையில் முன்னோக்கு மற்றும் பின்னோக்கு வினைகள் நடைபெறும்.</td><td>முன்னோக்கு வினை மட்டும் நடைபெறும் (பின்னோக்கு வினை நடைபெறாது)</td></tr> <tr> <td>முன்னோக்கு மற்றும் பின்னோக்கு வினைகள் ஒரே நேரத்தில் நடைபெறும்</td><td>ஒரே திசையில் மட்டுமே நடைபெறும் வினை முன்னோக்கு வினையாகும்.</td></tr> <tr> <td>வினையானது சமநிலையை அடையும்</td><td>வினையானது சமநிலையை அடையாது</td></tr> <tr> <td>வினைபடு பொருள்கள் முழுவதும் வினைவினை பொருள்களாக மாற இயலாது</td><td>வினைபடு பொருள்கள் முழுவதும் வினைவினை பொருள்களாக மாறக்கூடியது.</td></tr> <tr> <td>இவ்வினை மெதுவாக நடைபெறும்</td><td>வேகமாக நடைபெறும்.</td></tr> </tbody> </table>	மீள் வினை	மீளா வினை	தகுந்த சூழ்நிலையில் முன்னோக்கு மற்றும் பின்னோக்கு வினைகள் நடைபெறும்.	முன்னோக்கு வினை மட்டும் நடைபெறும் (பின்னோக்கு வினை நடைபெறாது)	முன்னோக்கு மற்றும் பின்னோக்கு வினைகள் ஒரே நேரத்தில் நடைபெறும்	ஒரே திசையில் மட்டுமே நடைபெறும் வினை முன்னோக்கு வினையாகும்.	வினையானது சமநிலையை அடையும்	வினையானது சமநிலையை அடையாது	வினைபடு பொருள்கள் முழுவதும் வினைவினை பொருள்களாக மாற இயலாது	வினைபடு பொருள்கள் முழுவதும் வினைவினை பொருள்களாக மாறக்கூடியது.	இவ்வினை மெதுவாக நடைபெறும்	வேகமாக நடைபெறும்.	2
மீள் வினை	மீளா வினை													
தகுந்த சூழ்நிலையில் முன்னோக்கு மற்றும் பின்னோக்கு வினைகள் நடைபெறும்.	முன்னோக்கு வினை மட்டும் நடைபெறும் (பின்னோக்கு வினை நடைபெறாது)													
முன்னோக்கு மற்றும் பின்னோக்கு வினைகள் ஒரே நேரத்தில் நடைபெறும்	ஒரே திசையில் மட்டுமே நடைபெறும் வினை முன்னோக்கு வினையாகும்.													
வினையானது சமநிலையை அடையும்	வினையானது சமநிலையை அடையாது													
வினைபடு பொருள்கள் முழுவதும் வினைவினை பொருள்களாக மாற இயலாது	வினைபடு பொருள்கள் முழுவதும் வினைவினை பொருள்களாக மாறக்கூடியது.													
இவ்வினை மெதுவாக நடைபெறும்	வேகமாக நடைபெறும்.													
17	- இலையிடைத்திசு: மேல்புறத் தோலுக்கும் கீழ்புறத் தோலுக்கும் இடையே காணப்படும் தளத்திசு இலையிடைத்திசு அல்லது மீசோபில் எனப்படும். - இதில் பாலிசேட் பாரன்கைமா மற்றும் ஸ்பாஞ்சி பாரன்கைமா என இருவகை செல்கள் உள்ளன.	1 1												
18	- டியூரா மேட்டர் - அரக்னாய்டு உறை - பையா மேட்டர்	2												
19	- ஓர் உயிரியின் பாலினத்தை நிர்ணயிக்கின்ற குரோமோசோம்கள் அல்லோசோம்கள் எனப்படும். - இவை பால் குரோமோசோம்கள் அல்லது ஹெட்டிரோ குரோமோசோம்கள் எனவும் அழைக்கப்படுகின்றன.	2												
20	- ஓரலகு வெப்பநிலை உயர்வால் பொருளின் பருமனில் ஏற்படும் மாற்றத்திற்கும் ஓரலகு பருமனுக்கும் உள்ள தகவு பரும வெப்ப விரிவு குணகம் என அழைக்கப்படும். $\frac{\Delta V}{V_0} = \alpha_v \Delta T$; - SI அலகு செல்வின்-1	2												
21	- அசைவூட்டல்களையும், கேலிச்சித்திரங்களையும் விளையாட்டுக் களையும் எளிதில் உருவாக்கப் பயன்படும் ஒரு மென்பொருள் ஸ்கிராச்சு எனப்படும். - இது ஒரு காட்சி நிரல் மொழி.	2												
22	- நிறை (m) = 2 kg - ஒளியின் திசைவேகம் (c) = $3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$ - ஐன்ஸ்டீனின் நிறை ஆற்றல் சமன்பாடு, $E = mc^2$ $= 2 \times (3 \times 10^8)^2$ $E = 1.8 \times 10^{17} \text{ J}$	1 1												

III																				
23	அ) • $H = I^2 R t$. இது ஜூல் வெப்ப விதி எனப்படும். இவ்விதியின் படி ஒரு மின்தடையில் உருவாகும் வெப்பமானது, • அதன் வழியே பாயும் மின்னோட்டத்தின் இருமடிக்கு நேர்விகிதத்திலும் • மின்தடைக்கு நேர் விகிதத்திலும் • மின்னோட்டம் பாயும் காலத்திற்கு நேர் விகிதத்திலும் இருக்கும். ஆ) • அதிக மின்தடையை கொண்டது, • அதிக உருகுநிலை கொண்டது, • விரைவில் ஆக்சிகரணத்திற்கு உள்ளாகாது.	2																		
24	• ஒளி என்பது ஒருவகை ஆற்றல். • ஒளி எப்போதும் நேர்க்கோட்டில் செல்கிறது. • ஒளி பரவுவதற்கு ஊடகம் தேவையில்லை. வெற்றிடத்தின் வழியாகக் கூட ஒளிக்கதிர் செல்லும். • காற்றில் அல்லது வெற்றிடத்தில் ஒளியின் திசைவேகம் $C = 3 \times 10^8$ மீ வி⁻¹	4																		
25 அ	<table border="1"> <thead> <tr> <th>வ. எண்</th><th>இயற்கைக் கதிரியக்கம்</th><th>செயற்கைக் கதிரியக்கம்</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1.</td><td>இது அணுக்கருவின் தன்னிச்சையான சிதைவு நிகழ்வு.</td><td>இது அணுக் கருவின் தூண்டப்பட்ட சிதைவு நிகழ்வு.</td></tr> <tr> <td>2.</td><td>ஆல்பா, பீட்டா மற்றும் காமா கதிர்கள் உமிழப்படுகின்றன.</td><td>அடிப்படைப் துகள்களான நியூட்ரான், பாசிட்ரான் போன்ற துகள்கள் உமிழப்படுகின்றன</td></tr> <tr> <td>3.</td><td>இது தன்னிச்சையான நிகழ்வு</td><td>இது தூண்டப்பட்ட நிகழ்வு</td></tr> <tr> <td>4.</td><td>இவை பொதுவாக 83 ஐ விட அதிக அணு எண் கொண்ட தனிமங்களில் நடைபெறுகிறது.</td><td>இவை பொதுவாக 83 ஐ விட குறைவாக அணு எண் கொண்ட தனிமங்களில் நடைபெறுகிறது</td></tr> <tr> <td>5.</td><td>இதனைக் கட்டுப்படுத்த முடியாது</td><td>இதனைக் கட்டுப்படுத்த முடியும்</td></tr> </tbody> </table>	வ. எண்	இயற்கைக் கதிரியக்கம்	செயற்கைக் கதிரியக்கம்	1.	இது அணுக்கருவின் தன்னிச்சையான சிதைவு நிகழ்வு.	இது அணுக் கருவின் தூண்டப்பட்ட சிதைவு நிகழ்வு.	2.	ஆல்பா, பீட்டா மற்றும் காமா கதிர்கள் உமிழப்படுகின்றன.	அடிப்படைப் துகள்களான நியூட்ரான், பாசிட்ரான் போன்ற துகள்கள் உமிழப்படுகின்றன	3.	இது தன்னிச்சையான நிகழ்வு	இது தூண்டப்பட்ட நிகழ்வு	4.	இவை பொதுவாக 83 ஐ விட அதிக அணு எண் கொண்ட தனிமங்களில் நடைபெறுகிறது.	இவை பொதுவாக 83 ஐ விட குறைவாக அணு எண் கொண்ட தனிமங்களில் நடைபெறுகிறது	5.	இதனைக் கட்டுப்படுத்த முடியாது	இதனைக் கட்டுப்படுத்த முடியும்	2
வ. எண்	இயற்கைக் கதிரியக்கம்	செயற்கைக் கதிரியக்கம்																		
1.	இது அணுக்கருவின் தன்னிச்சையான சிதைவு நிகழ்வு.	இது அணுக் கருவின் தூண்டப்பட்ட சிதைவு நிகழ்வு.																		
2.	ஆல்பா, பீட்டா மற்றும் காமா கதிர்கள் உமிழப்படுகின்றன.	அடிப்படைப் துகள்களான நியூட்ரான், பாசிட்ரான் போன்ற துகள்கள் உமிழப்படுகின்றன																		
3.	இது தன்னிச்சையான நிகழ்வு	இது தூண்டப்பட்ட நிகழ்வு																		
4.	இவை பொதுவாக 83 ஐ விட அதிக அணு எண் கொண்ட தனிமங்களில் நடைபெறுகிறது.	இவை பொதுவாக 83 ஐ விட குறைவாக அணு எண் கொண்ட தனிமங்களில் நடைபெறுகிறது																		
5.	இதனைக் கட்டுப்படுத்த முடியாது	இதனைக் கட்டுப்படுத்த முடியும்																		
25 ஆ	• கதிரியக்கப் பாஸ்பரஸ் ஐசோடோப் P-32 பயிர் உற்பத்தியை அதிகரிக்கப் பயன்படுகிறது. • சேமிக்கப்படும் சிலவகை தானியங்களை கதிரியக்கத்திற்கு உட்படுத்தி, அவைகளை நீண்ட நாள்களுக்கு அதே புதுத் தன்மையோடு பயன்படுத்திட இயலும். • சிறிதளவு கதிர்வீச்சின் மூலம் வெங்காயம், உருளைக்கிழங்கு ஆகியவற்றை அழுகிப் போகாமல் இருக்கச் செய்ய பயன்படுகிறது. • பருப்பு வகைத் தானியங்களைச் சேமிப்புக் காலத்தில் முளைவிடாமல் பாதுகாக்கவும் இயலும்.	2																		

தாவரங்களும், விலங்குகளும் pH சார்ந்த உணர்வுள்ளவையா?

- நமது உடலானது 7.0 முதல் 7.8 வரை உள்ள pH எல்லை சார்ந்து வேலை செய்கிறது.
- உயிரினங்கள் ஒரு குறுகிய pH எல்லைக்குள் மட்டுமே உயிர் வாழ இயலும்.
- நம் உடலில் உள்ள திரவங்கள் வெவ்வேறு pH மதிப்புகளைக் கொண்டவை.
- எடுத்துக்காட்டாக மனித ரத்தத்தின் pH மதிப்பு 7.35 லிருந்து 7.45 ஆகும். இந்த மதிப்பிலிருந்து
- குறைந்தாலோ அல்லது அதிகரித்தாலோ, அது நோயை உண்டாக்கும்.

மனித செரிமான மண்டலத்தில் pH மதிப்பு

- நமது இரைப்பை ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலத்தை சுரக்கிறது என்பது ஒரு வியப்பூட்டும் செய்தியாகும்.
- இந்த அமிலம் இரைப்பையை பாதிக்காமல் உணவைச் செரிக்க உதவுகிறது.
- இரைப்பையில் உள்ள திரவத்தின் தோராயமான pH மதிப்பு 2.0.

26

4

pH மாற்றம் - பற்சிதைவுக்குக் காரணம்

- மனித உமிழ்நீரின் pH மதிப்பு 6.5 - 7.5 வரை உள்ளது.
- நமது பற்களின் மேற்பரப்பு படலமானது கால்சியம் பாஸ்பேட் என்ற மிகக் கடினமான பொருளினால் ஆனது.

மண்ணின் pH

- விவசாயத்திற்கு மண்ணின் pH மிக முக்கியத்துவம் வாய்ந்தது.
- சிட்ரிக் அமிலம் கொண்ட பழங்கள் சற்று காரத்தன்மை உள்ள மண்ணிலும், நெல் அமிலத்தன்மை கொண்ட மண்ணிலும், கரும்பு நடுநிலைத்தன்மை கொண்ட மண்ணிலும் வளரும்.

மழை நீரின் pH

- மழை நீரின் pH மதிப்பு ஏறக்குறைய 7 ஆகும். இது, மழைநீர் நடுநிலைத் தன்மையானது மற்றும் தூய்மையானது. வளிமண்டலக் காற்று சல்பர் டை ஆக்சைடு, நைட்ரஜன் ஆக்சைடுகள் ஆகிய வாயுக்களால் மாசுபடும் பொழுது அவை மழைநீரில் கரைந்து pH மதிப்பைப் பை 7ஐ விடக் குறையச் செய்கின்றன.

27	அ) சுவாசித்தலின் போது வெளியேற்றப்பட்ட கார்பன் டை ஆக்ஸைடன் அளவிற்கும் எடுத்துக்கொள்ளப்பட்ட ஆக்ஸிஜன் அளவிற்கும் இடையேயுள்ள விகிதமே சுவாச ஈவு எனப்படும். $\text{சுவாச ஈவு} = \frac{\text{வெளியிடப்படும் CO}_2 \text{ அளவு}}{\text{எடுத்துக்கொள்ளப்படும் O}_2 \text{ அளவு}}$ ஆ) • நெருங்கிய இலையடுக்கம் கொண்ட தாவரங்களின் மீது ஜிப்ரல்லின்களைத் தெளிக்கும் போது, திடீரென தண்டு நீட்சியடைவதும் அதன் தொடர்ச்சியாக மலர்தலும் நிகழ்கின்றன. இதற்கு போல்டிங் (Bolting) என்று பெயர்.	2
28	• வட்டார இனத் தாவரவியல் என்பது ஒரு குறிப்பிட்ட பகுதியில் உள்ள தாவரங்கள் அப்பகுதியில் உள்ள மக்களுக்கு வழி வழியாக எவ்வாறு பயன்படுகிறது என்பதைப் பற்றி அறிவதாகும். • பரம்பரை பரம்பரையாகத் தாவரங்களின் பயன்களை அறிய முடிகிறது. • நமக்குத் தெரிந்த மற்றும் தெரியாத தாவரங்களின் பயன்களைப் பற்றிய தகவலை அளிக்கிறது. • வட்டார இனத் தாவரவியலானது மருந்தாளுநர், வேதியியல் வல்லுநர், மூலிகை மருத்துவப் பயிற்சியாளர் முதலானோருக்குப் பயன்படும் தகவல்களை அளிக்கிறது. • மலைவாழ் பழங்குடி மக்கள் மருத்துவ இன அறிவியல் மூலம் பலவகையான நோய்களைக் குணப்படுத்தும் மருந்துத் தாவரங்களை அறிந்து வைத்துள்ளனர். • எ.கா.: வயிற்றுப் போக்கு, காய்ச்சல், தலைவலி, சர்க்கரை நோய், மஞ்சள் காமாலை, பாம்பு கடி - மற்றும் தொழு நோய் முதலான நோய்களுக்கு தாவரங்களின் பட்டை, தண்டு, வேர், இலை, பூமொட்டு, பூ, கனி, விதை, எண்ணெய் மற்றும் பிசின் முதலானவற்றைப் பயன்படுத்திக் குணமாக்கினர்.	2
29	அ) • பூச்சிகள் மூலம் நடைபெறும் மகரந்தச் சேர்க்கைக்கு எண்டமோஃபிலி என்று பெயர்.	2

	- பூச்சிகளைக் கவர்வதற்கு ஏற்றாற்போல பல நிறம், மணம், தேன் சுரக்கும் தன்மை ஆகியவற்றுடன் இவ்வகை மலர்கள் காணப்படும். - இவ்வகை மலர்களில் மகரந்தத்தூள் பெரியதாகவும் வெளியுறையானது துளைகளுடனும் - வெளிப்பக்கத்தில் முட்களுடனும் காணப்படும். ஆ) - பீனோடைப்: ஒரு குறிப்பிட்ட பண்பின் வெளித்தோற்றத்தினை புறத்தோற்றம் (பீனோடைப்) என்கிறோம். புறத்தோற்ற விகிதம் 3 : 1. - ஜீனோடைப்: தாவரங்களின் ஜீனாக்கம் ஜீனோடைப் எனப்படும். ஜீனாக்க விகிதம் 1 : 2 : 1.	2
30	திட்டமிட்ட உணவுமுறை: - குறைவான கலோரி கொண்ட உணவினை உட்கொள்ளல், நிறைவுற்ற கொழுப்பு மற்றும் அதிக கொலஸ்ட்ரால் கொண்ட உணவு வகைகள், குறைவான கார்போஹைட்ரேட்டுகள் மற்றும் சாதாரண உப்பு ஆகியவற்றைக் குறைவாக உட்கொள்ளுதல் போன்றவை நாம் உணவு முறையில் மேற்கொள்ள வேண்டிய மாற்றங்களாகும். - அதிகளவு நிறைவுறாத பல் கொழுப்பு அமிலங்கள் (PUFA) கொண்ட உணவு அவசியமானதாகும். - நார்ச்சத்து மிக்க உணவுகள், பழங்கள், காய்கறிகள், புரதம், கனிமங்கள் மற்றும் வைட்டமின்கள் அதிக அளவில் எடுத்துக் கொள்ளுதல் தேவையானதாகும். உடல் செயல்பாடுகள்: - நாள்தோறும் உடற்பயிற்சி செய்தல், நடத்தல் மற்றும் யோகா போன்றவை உடல் எடையைப் பராமரிப்பதற்கு அத்தியாவசியமான ஒன்றானதாகும். அடிமைப்படுத்தும் பொருள்களை தவிர்த்தல் : - ஆல்கஹால் பருகுதல் மற்றும் புகைபிடித்தலை தவிர்க்க வேண்டும்.	1
31	படிவரிசை: படிவரிசை என்பது ஒரே பொதுவான மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டையும் ஒத்த வேதிப் பண்புகளையும் கொண்ட ஒரே	2

	தொகுதி அல்லது ஒரே வகையில் உள்ள கரிமச் சேர்மங்களைக் குறிப்பதாகும். படிவரிசை சேர்மங்களின் பண்புகள்: - ஒரு படிவரிசையில் உள்ள அடுத்தடுத்த சேர்மங்கள் மெத்திலீன்-CH_2 என்ற பொது வேறுபாட்டில் வேறுபடுகின்றன. - ஒரு படி வரிசையில் உள்ள அனைத்து சேர்மங்களும் ஒரே வகை தனிமங்களையும், வினைச்செயல் தொகுதிகளையும் பெற்றிருக்கும். - ஒரு படிவரிசையிலுள்ள அனைத்து சேர்மங்களையும் ஒரே பொது வாய்ப்பாட்டினால் குறிப்பிட இயலும். (எ.கா) அல்கேன் $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$ - எல்லாச் சேர்மங்களும் ஒத்த வேதிவினைகளில் ஈடுபடுகின்றன. - எல்லாச் சேர்மங்களையும் ஒரே முறையில் தயாரிக்க இயலும்.	2
32	H_2SO_4 ன் மூலக்கூறு நிறை $= (1 \times 2) + (32 \times 1) + (16 \times 4)$ $= 2 + 32 + 64 = 98 \text{ கி}$ சல்பரின் சதவீத இயைபு = $\frac{\text{சல்பரின் நிறை}}{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ ன் மூலக்கூறு நிறை}} \times 100$ சல்பரின் சதவீத இயைபு = $\frac{32}{98} \times 100 = 32.65 \%$	1 1 1 1
IV		
33	நியூட்டனின் முதல்விதி: - ஒவ்வொரு பொருளும் புறவிசை ஏதும் செயல்படாத வரையில், தமது ஓய்வு நிலையிலோ அல்லது சீராக இயங்கிக் கொண்டிருக்கும் நேர்க்கோட்டு நிலையிலோ தொடர்ந்து இருக்கும். - இவ்விதி விசையினை வரையறுக்கிறது. பொருட்களின் நிலைமத்தையும் விளக்குகிறது. நியூட்டனின் இரண்டாம் இயக்கவிதி: - பொருள் ஒன்றின் மீது செயல்படும் விசையானது அப்பொருளின் உந்த மாறுபாட்டு வீதத்திற்கு நேர்தகவில் அமையும். மேலும், இந்த உந்த மாறுபாடு விசையின் திசையிலேயே அமையும். - இவ்விதி விசையின் எண்மதிப்பை அளவிட உதவுகிறது. இதை 'விசையின் விதி' என்றும் அழைக்கலாம். $F = ma$	2 2

	நியூட்டனின் மூன்றாம் இயக்கவிதி: • ஒவ்வொரு விசைக்கும் சமமான எதிர் விசை உண்டு. விசையும் எதிர் விசையும் எப்போதும் இரு வேறு பொருள்கள் மீது செயல்படும். • (எ.கா) பறவைகள் தமது சிறகுகளின் விசை (விசை) மூலம் காற்றினை கீழே தள்ளுகின்றன. காற்றானது அவ்விசைக்கு சமமான விசையினை (எதிர்விசை) உருவாக்கி பறவையை மேலே பறக்க வைக்கிறது.	2
33 ஆ	அவகாட்ரோ எண்ணின் மதிப்பு : 6.023×10^{23}	1
OR 33 அ	• 20,000 Hz-க்கும் அதிகமான அதிர்வெண் கொண்ட ஒலி அலைகளாகும். • மனிதர்களால் கேட்க இயலாது. • எ.கா: வெளவால் ஏற்படுத்தும் ஒலி	2
33 ஆ	• கடலின் அடியில் நீர்மூழ்கிக் கப்பல்களின் தொலைவு மற்றும் ஏதேனும் பாறைகள் உள்ளதா என அறியவும், ஆராய்ச்சி மேற்கொள்ளவும் பயன்படுகிறது. • மகப்பேறியல் துறையில் அல்ட்ராசோனாகிராபி கருவியில் பயன்படுகிறது. இதைப் பயன்படுத்தி தாயின் கருப்பையில் உள்ள கருவின் வளர்ச்சியினை ஆராய பயன்படுகிறது. • மீயொலி அதிர்வுகள் SONOR ல் பயன்படுத்தப்படுகிறது. • விலங்குகளுக்கு இது தொடர்பு கொள்ள பயன்படுகிறது. • மீயொலி தூய்மைப்படுத்துதல். • மீயொலி உருக்கி ஒட்டுதல்	3
33 இ	• நாய், டால்பின், வெளவால், கொசு.	2
34 அ	சோப்பின் தூய்மையாக்கல் வினை • ஒரு சோப்பு மூலக்கூறு வேறுபட்ட இரு வேதிப் பகுதிகளை பெற்றுள்ளன. நீருடன் வேறுபட்ட முறையில் வினைபுரிகிறது. • ஒரு முனை சிறிய தலை போன்ற கார்பாக்சிலேட் தொகுதி கொண்ட முனைவுள்ள பகுதியையும், மறுமுனை பெரிய வால் போன்ற நீளமான ஹைட்ரோ கார்பன் சங்கிலி தொடரையுடைய முனைவற்ற பகுதியையும் பெற்றுள்ளது.	5

	• முனைவுள்ள பகுதி நீர் விரும்பும் பகுதியாக செயல்பட்டு நீருடன் ஒட்டிக் கொள்கிறது. முனைவற்ற பகுதி நீரை வெறுக்கும் பகுதியாக செயல்பட்டு ஆடைகளில் உள்ள அழுக்கு மற்றும் எண்ணெய் ஆகியவற்றுடன் ஒட்டிக் கொள்கிறது. • நீரை வெறுக்கும் பகுதி மாசினை தன்னுள் அடக்கி கொள்கிறது. • சோப்/டிடர்ஜெண்டை நீரில் கரைக்க சோப்பு மூலக்கூறு ஒன்றாக இணைந்த கொத்துகளாக மீசெல்ஸ் உருவாகிறது. • இந்த கொத்துகளில் ஹைட்ரோ கார்பன் சங்கிலி பகுதியானது, அழுக்கு மற்றும் எண்ணெய் பகுதியோடு ஒட்டிக்கொள்கிறது. • இவ்வாறாக சோப்பின் முனைவற்ற பகுதி அழுக்கைச் சுற்றிக் கொள்கிறது. • சோப்பின் கார்பாக்ஸிலேட் பகுதி, கொத்துகளை நீரில் கரையச் செய்கிறது. இவ்வாறாக அழுக்கு சோப்பினால் நீக்கப்படுகிறது.	
34 ஆ	i. C_3H_8 ($CH_3CH_2CH_3$) ii. C_6H_6	2
OR	வேதிச்சமநிலை : • வேதிச்சமநிலை என்பது ஒரு மீள் வேதிவினையின் வினைபடு பொருள் மற்றும் வினை விளைபொருளின் செறிவில் எந்த மாற்றமும் நிகழாத நிலை ஆகும். • சமநிலையில், முன்னோக்கு வினையின் வேகம் = பின்னோக்கு வினையின் வேகம். பண்புகள்: • வேதிச் சமநிலையில், முன்னோக்கு வினையின் வேகமும், பின்னோக்கு வினையின் வேகமும் சமம். • நேரத்தை பொருத்து அழுத்தம், செறிவு, நிறம், அடர்த்தி, பாகுநிலை போன்றவை மாறாது. • வேதிச்சமநிலை என்பது ஒரு இயங்குச் சமநிலை. ஏனெனில் முன்னோக்கு வினையும், பின்னோக்கு வினையும் தொடர்ந்து நிலையாக நடந்து கொண்டிருக்கும். • இயற்பியல் சமநிலையில், அனைத்து நிலைமைகளும் மாறாத கன அளவைப் பெறுகின்றன.	2 3

34 ஆ	- இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட வினைபடு பொருள்கள் இணைந்து ஒரு சேர்மம் உருவாகும் வினை சேர்க்கை வினை அல்லது கூடுகை வினை ஆகும். - எ.கா: $2\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{MgO}_{(s)}$	2
35 அ	இரத்த வெள்ளையணுக்களில் உள்ள முக்கிய வேறுபாடு அவற்றில் உள்ள துகள்களைப் பொறுத்தது என்பதால், அவை, - துகள்களுடைய செல்கள் - துகள்கள் அற்ற செல்கள் என வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன. துகள்களுடைய செல்கள்: இவை சைட்டோபிளாசத்தில் துகள்களைக் கொண்டுள்ளன. இவை மூன்று வகைப்படும். - நியூட்ரோஃபில்கள், ஈசினோஃபில்கள், பேசோஃபில்கள் நியூட்ரோஃபில்கள்: - நோய்த்தொற்று மற்றும் வீக்கத்தின் போது இவற்றின் எண்ணிக்கை அதிகரிக்கிறது. ஈசினோஃபில்கள்: - உடலில் சில ஒட்டுண்ணித் தொற்று மற்றும் ஒவ்வாமை ஏற்படும் போது இவற்றின் எண்ணிக்கை அதிகரிக்கிறது. நச்சுகளை அழித்தல் மற்றும் நச்சு முறிவினை ஏற்படுத்துவது ஈசினோஃபில்களின் முக்கிய பணிகளாகும். பேசோஃபில்கள்: - வீக்கங்கள் உண்டாகும் போது வேதிப்பொருள்களை வெளியேற்றுகின்றன. துகள்களற்ற செல்கள் : - இவற்றின் சைட்டோபிளாசத்தில் துகள்கள் காணப்படுவதில்லை. இவை இரண்டு வகைப்படும். (அ) லிம்ஃபோசைட்டுகள் (ஆ) மோனோசைட்டுகள் (அ) லிம்ஃபோசைட்டுகள்: - வைரஸ் மற்றும் பாக்டீரியா நோய்த் தொற்றுதலின் போது இவை எதிர்பொருளை உருவாக்குகின்றன. (ஆ) மோனோசைட்டுகள்: - இவை விழுங்கு செல்களாதலால் பாக்டீரியவை விழுங்குகின்றன.	5

OR 35 அ	• மண்ணின் மேலடுக்கு மட்கிய இலை தழைகள், மற்றும் தாது உப்புக்கள் முதலிய, தாவரங்கள் வளர்ச்சியடையத் தேவையான அவசிய பொருட்களைக் கொண்டுள்ளது. • மேலடுக்கு மண், காற்று மற்றும் நீரோட்டத்தினால் அடித்துச் செல்லப்படுவது “மண்ணரிப்பு ” எனப்படும். • மண்ணரிப்பின் காரணமாக மண்ணின் மட்கு , ஊட்டப்பொருட்கள், வளம் ஆகியவை வெகுவாகக் குறைந்து மண்வளத்தைக் குறைக்கிறது.	3
35 ஆ	• கருநிலைக் குருத்தணுக்கள், • முதிர் குருத்தணுக்கள் (அ) உடலக் குருத்தணுக்கள்.	2
35 இ	• ஆர்க்கியாப்டெரிக்ஸ்	2

மா.பெரியயசாமி, பட்டதாரி ஆசிரியர், அரசு மேல்நிலைப் பள்ளி, தொப்பூர்- 636352.

தருமபுரி மாவட்டம்.