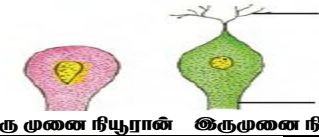
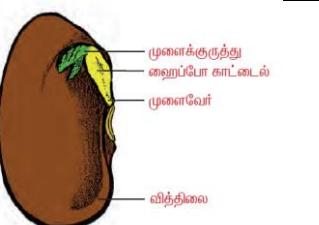
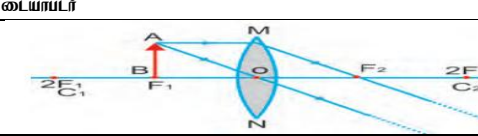


அரசு பொதுத்தேர்வு - மார்ச்/ஏப்ரல்-2018.
பத்தாம் வகுப்பு - ஆதிவியல்.

1		கீறந்தவர்களைப் புகைத்தல்	1									
2		வெற்றிநாயக்கழ	1									
3		தைராய்டு சுரப்பி	1									
4		மகரந்தச் சேரிக்கை	1									
5		பூனை	1									
6		வளைதசைப்பிழல்கள்	1									
7		காலரா	1									
8		நீரற்ற கரைசல்	1									
9		மாலிக் அமிலம்	1									
10		சார்க்கோஜென்ஸ் குடுமிப்	1									
11		நத்தை	1									
12		மெல்லிய கம்பி	1									
13		தற்போதைய நிலையைவிட நான்கு மடங்கு	1									
14		அதிகரிக்கும்	1									
15		காந்தப்புலம்	1									
16		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td></td><td>R</td><td>r</td></tr> <tr><td>R</td><td>RR</td><td>Rr</td></tr> <tr><td>r</td><td>Rr</td><td>rr</td></tr> </table> புறத்தோற்ற விகிதம்: 3 : 1 (3 குரைக்கும் 1 அமைதி) கீனாக்கவிகிதம் : 1 : 2 : 1		R	r	R	RR	Rr	r	Rr	rr	1
	R	r										
R	RR	Rr										
r	Rr	rr										
17	அ	சாரிலை பார்வின்	1									
	ஆ	1.போரூபத்தில் வெற்றி பெறுபவையே நிலைசிறுத்தப்படும. 2.மரபியல் மாற்றங்களில் தோன்றும் வேறுபாடுகளே பரிமாணத்தை ஏற்படுத்துகின்றன.	1									
18	அ	இவை குளோன் செல்களால் உற்பத்தி செய்யப்படுகின்ற ஓரினச் செல் எதிர்ப்பு பொருள்களாகும். இவை ஹைபிரிடோமா தொழில்நுட்பம் மூலம் உற்பத்தி செய்யப்படுகின்றன.	1									
	ஆ	புற்றுநோய்க்கு மருந்தாக பயன்படுத்தப்படுகின்றன.	1									
19	அ	(A) மற்றும் (R) சரியானவை. (R) என்பது (A) வுக்கான சரியான விளக்கம்.	2									
20		 ஒரு மகை நியூரான் ஒருமகை நியூரான்	1									
21			1									
22	அ	புற அடுக்கு கோணங்கள்	1									
	ஆ	பால் சுரப்பிகள்	1									
23	அ	நெபிரான்கள்	1									
	ஆ	சிறுநீரகம், சிறுநீர்நாளம், சிறுநீர்நீர்வை, சிறுநீர் புறவழி	1									
24	அ	வேறுபட்ட பல் அமைப்பு மற்றும் பல்வேறுபட்ட பற்களின் அமைப்பு	1									
	ஆ	வெட்டும் பற்கள்	1									
25	அ	நொதித்தல்	1									
	ஆ	நஸ்டு	1									
26	அ	மீன்கள் வாய்வழியாக நீரை எடுத்து, செவுள் வழியாக வெளியேற்றும்போது செவுள் பகுதியிலுள்ள இரத்தக் குழாய்கள் ஆக்ஸிஜனைப் பெறுகின்றன.	1									
	ஆ	மீன்கள் நீரை விட வெளியே வந்துவிடாமல் காற்றில் உள்ள ஆக்ஸிஜனை சுவாசிக்க இயலாது.	1									
27	அ	A - சைலம், B - புளோயம்	1									
	ஆ	சைலம், டிரக்டிகுள் வழியாக	1									
28	அ	கார்பன்-டை-ஆக்சைடு	1									
	ஆ	அ) ஒளிச்சேர்க்கை - ஆ) சுவாசத்தல். இ) எரிதல். ஈ) சிதைத்தல்	1									
29		சுற்றுப்புறத்திற்கு எவ்வீத மாசுபாட்டையும் ஏற்படுத்தாத வகையில் எதிர்காலத்தேவைக்கான வளங்களை பாதுகாப்பதோடு குறைவான ஆற்றலைப் பயன்படுத்தும் வழிவகைகளைக் குறிப்பதும்.	2									
30	அ	டென்மார்க் - காற்றுக்களின் நூடு	1									
	ஆ	இயற்கை வாயுவில் காணப்படும் முதன்மைப் பொருள் - மீத்தேன்	1									

31		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td>வளங்கள்</td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td>திரும்ப பெறும் வளங்கள்</td><td>கைரட்டர்கள்</td><td>காற்று</td><td>சூரிய ஒளி ஆற்றல்</td></tr> <tr><td>திரும்ப பெற இயலாத வளங்கள்</td><td>கரி</td><td>இயற்கை வாயு</td><td>பெட்ரோலியம்</td></tr> </table>	வளங்கள்				திரும்ப பெறும் வளங்கள்	கைரட்டர்கள்	காற்று	சூரிய ஒளி ஆற்றல்	திரும்ப பெற இயலாத வளங்கள்	கரி	இயற்கை வாயு	பெட்ரோலியம்	1								
வளங்கள்																							
திரும்ப பெறும் வளங்கள்	கைரட்டர்கள்	காற்று	சூரிய ஒளி ஆற்றல்																				
திரும்ப பெற இயலாத வளங்கள்	கரி	இயற்கை வாயு	பெட்ரோலியம்																				
32		கரைசல் செறிவின் நிறை சதவீதம் = $\frac{\text{கரைப்பொருளின் நிறை}}{\text{கரைப்பொருளின் நிறை} + \text{கரைப்பானின் நிறை}} \times 100$ $\frac{30}{30 + 70} \times 100 = \frac{30}{100} \times 100 = 30\%$	1																				
33	அ	தொங்கல்																					
	ஆ	அனுமதிக்காது																					
	இ	பலமுத்தானது, துகள்கள் பரவாது, ஒளியைச் சிதறச் செய்யாது																					
	ஈ	2000 Å ⁰ க்கு மேல்.																					
34		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td>தனிமம்</td><td>அனுநிறை</td><td>மூலக்கூறு நிறை</td><td>அணுக்கட்ட எண்</td></tr> <tr><td>குளோரின்</td><td>35.5</td><td>71</td><td>71 ÷ 35.5 = 2</td></tr> <tr><td>ஓசோன்</td><td>48 ÷ 3 = 16</td><td>48</td><td>3</td></tr> <tr><td>சல்பர்</td><td>32</td><td>32 X 8 = 256</td><td>8</td></tr> <tr><td>நைட்ரஜன்</td><td>14</td><td>14 X 2 = 28</td><td>2</td></tr> </table>	தனிமம்	அனுநிறை	மூலக்கூறு நிறை	அணுக்கட்ட எண்	குளோரின்	35.5	71	71 ÷ 35.5 = 2	ஓசோன்	48 ÷ 3 = 16	48	3	சல்பர்	32	32 X 8 = 256	8	நைட்ரஜன்	14	14 X 2 = 28	2	
தனிமம்	அனுநிறை	மூலக்கூறு நிறை	அணுக்கட்ட எண்																				
குளோரின்	35.5	71	71 ÷ 35.5 = 2																				
ஓசோன்	48 ÷ 3 = 16	48	3																				
சல்பர்	32	32 X 8 = 256	8																				
நைட்ரஜன்	14	14 X 2 = 28	2																				
35	அ	ஹைட்ரோ குளோரிக் அமிலம்	1																				
	ஆ	நீர்ல் முழுவதுமாக கரைந்து ஹைட்ரஜன் அயனிகளைத் தருவதால்	1																				
36		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td>அமிலத்தன்மை உடையவை</td><td>PH 7-ஊடக்குறைவு</td><td>எலுமிச்சைச் சாறு, தக்காளிச் சாறு, காபி</td></tr> <tr><td>காரத்தன்மை உடையவை</td><td>PH 7- விட அதிகம்</td><td>அம்மோனியா</td></tr> </table>	அமிலத்தன்மை உடையவை	PH 7-ஊடக்குறைவு	எலுமிச்சைச் சாறு, தக்காளிச் சாறு, காபி	காரத்தன்மை உடையவை	PH 7- விட அதிகம்	அம்மோனியா	1														
அமிலத்தன்மை உடையவை	PH 7-ஊடக்குறைவு	எலுமிச்சைச் சாறு, தக்காளிச் சாறு, காபி																					
காரத்தன்மை உடையவை	PH 7- விட அதிகம்	அம்மோனியா																					
37		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td>யாக்கை</td><td>AL₂O₃.2H₂O</td></tr> <tr><td>குப்பை</td><td>Cu₂O</td></tr> <tr><td>ஹைடைட்</td><td>Fe₂O₃</td></tr> <tr><td>காப்பர் கைரைட்ஸ்</td><td>CuFeS₂</td></tr> </table>	யாக்கை	AL ₂ O ₃ .2H ₂ O	குப்பை	Cu ₂ O	ஹைடைட்	Fe ₂ O ₃	காப்பர் கைரைட்ஸ்	CuFeS ₂													
யாக்கை	AL ₂ O ₃ .2H ₂ O																						
குப்பை	Cu ₂ O																						
ஹைடைட்	Fe ₂ O ₃																						
காப்பர் கைரைட்ஸ்	CuFeS ₂																						
38		சரியாக உள்ளது	2																				
39	அ	எத்தனால்																					
	ஆ	எத்தனால்																					
	இ	எத்தனாயிக் அமிலம்																					
	ஈ	எத்தனாயிக் அமிலம்																					
40	அ	திருகுக் குறழலை சுழற்றும் போது அதன் மீது செயல்படும் விசையைக்குறைக்க கைப்பிழ நீளமாக அமைந்துள்ளது.	1																				
	ஆ	விசை செயல்படும் புள்ளியிலிருந்து வரையப்படும் செங்குத்துக் கோட்டின் நீளம் அதிகமாக அமைய கைப்பிழ நீளமாக அமைந்துள்ளது.	1																				
41		$g = \frac{GM}{R^2}$ $g = \frac{6.67 \times 10^{-11} \times 6 \times 10^{24}}{(20)^2}$ $g = 1.7342 \times 10^{-11} \text{ மீவி}^{-2}$	1																				
42		$\frac{1}{R_p} = \frac{1}{3+2} + \frac{1}{30} + \frac{1}{6+4} + \frac{1}{5} + \frac{1}{30} + \frac{1}{10}$ $\frac{1}{R_p} = \frac{6+1+3}{30} + \frac{10}{30} + \frac{1}{3}$ $\frac{1}{R_p} = \frac{1}{3}$	1																				
43		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td>நேர்மின் வாய்</td><td>காரிய அமில சேமக்கலன்</td><td>காரிய -டை- ஆக்சைடு</td></tr> <tr><td>எதிர்மின் வாய்</td><td>லெக்னாஞ்சி</td><td>துத்தநாகம்</td></tr> </table>	நேர்மின் வாய்	காரிய அமில சேமக்கலன்	காரிய -டை- ஆக்சைடு	எதிர்மின் வாய்	லெக்னாஞ்சி	துத்தநாகம்	1														
நேர்மின் வாய்	காரிய அமில சேமக்கலன்	காரிய -டை- ஆக்சைடு																					
எதிர்மின் வாய்	லெக்னாஞ்சி	துத்தநாகம்																					
44		<table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr><td>மின்னூட்டம்</td><td>(Q)</td><td>I X t</td></tr> <tr><td>செய்யப்பட்ட வேலை</td><td>(W)</td><td>V X Q</td></tr> <tr><td>வெப்ப ஆற்றல்</td><td>(H)</td><td>I₂ X R X t</td></tr> <tr><td>மின்னழுத்த வேறுபாடு</td><td>(V)</td><td>R X I</td></tr> </table>	மின்னூட்டம்	(Q)	I X t	செய்யப்பட்ட வேலை	(W)	V X Q	வெப்ப ஆற்றல்	(H)	I ₂ X R X t	மின்னழுத்த வேறுபாடு	(V)	R X I									
மின்னூட்டம்	(Q)	I X t																					
செய்யப்பட்ட வேலை	(W)	V X Q																					
வெப்ப ஆற்றல்	(H)	I ₂ X R X t																					
மின்னழுத்த வேறுபாடு	(V)	R X I																					
45	அ	மின்காந்தம்	1																				
	ஆ	டையாப்டர்	1																				
46			1																				
		நடர்லாத்த தொலைவில், முழுவீனா அளவு, மிகப்பெரிய, பெய்யான தலைக்குள்ள சிம்பம்.	1																				

