



கலாமின் விதைகள் வாட்சப் குழு

கு.கார்த்திக்குமார் - 9688389861



8ம் வகுப்பு அறிவியல்

1. பருப்பொருளின் கட்டுமான அலகு ஆகும்
அணுக்கள்
2. அணுக்களின் அளவு என்ன?
 10^{-10} m (1 A)
3. பருப்பொருட்கள் அணுக்களாலானவை எனக் கூறியவர் யார்? ஆண்டு ?
டெமாகிரிடயஸ் (கிரேக்கம்), கி.மு. 400
4. அணு எம்மொழிச்சொல்? பொருள் என்ன?
கிரேக்கம், உடைக்க முடியாதவை.
5. பொருண்மை அழிவின்மை விதி - கூறியவர், ஆண்டு ?
லாவாய்சியர், 1774
6. இயற்பியல் மாற்றம் நடைபெறும்போது, பருப்பொருளின் மாறாது.
மொத்த நிறை.
7. பேரியம் குளோரைடு, சோடியம் சல்பேட் கரைசல்கள் வினைபுரிந்து
உருவாக்குவது கரைசல்கள் ஆகும்.
வெண்மைநிற வீழ்படிவாக பேரியம் சல்பைடு சோடியம் சோடியம்
குளோரைடு.
8. பொருண்மை அழியா விதி என்றால் என்ன?
இயற்பியல் அல்லது வேதியியல் மாற்றத்தின் மூலம் நிறையை ஆக்கவோ
அல்லது அழிக்கவோ முடியாது.
9. மாறாவிதி விதி - கூறியவர், ஆண்டு?
ப்ரெளஸ்ட், 1779

10. நீரில் உள்ள ஆக்ஸிஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜனின் விகிதம் என்ன?

8 : 1

11. மாறாவிதி விதி என்றால் என்ன?

ஒரு தூய வேதி சேர்மம், எம்முறையில் தயாரிக்கப்பட்டாலும் அதில் உள்ள தனிமங்கள் ஒரு குறிப்பிட்ட மாறா நிறை விகிதத்தின் தான் கூடியிருக்கும்.

12. டால்டனின் அணுக்கொள்கை வெளியிடப்பட்ட ஆண்டு ?

1803

13. டால்டனின் அணுக் கொள்கை:

ஒவ்வொரு பருப்பொருளும் மிகச்சிறிய பிரிக்க முடியாத துகள்களான " அணுக்களால்" உண்டாக்கப்பட்டது. சரி / தவறு ?

சரி

அணுக்களை ஆக்கவோ, அழிக்கவோ முடியாது. சரி / தவறு ? ?

சரி

ஒரு தனிமத்தின் அணுக்கள் யாவும் எல்லா வகையிலும் ஒரே மாதிரியாக இருக்காது. சரி / தவறு ?

தவறு.

வெவ்வேறு தனிமங்களின் அணுக்கள் எல்லா வகையிலும்

வெவ்வேறாகவே இருக்கும். சரி / தவறு ?

சரி

மாறுபட்ட தனிமங்களின் அணுக்கள் ஒன்றுடன் ஒன்று குறிப்பிட்ட, எளிய

மற்றும் முழு எண் விகிதத்தில் இணைந்து சேர்ம அணுக்களை

(மூலக்கூறுகளை) உருவாக்கும். சரி / தவறு ?

சரி

வேதிவினைகளின் ஈடுபடும் மிகச் சிறிய துகள் அணுவாகும். சரி / தவறு ?

சரி

டால்டனின் அணுக் கொள்கை வேதிச்சேர்க்கை விதிகளுக்கு (பொருண்மை அழியா விதி மற்றும் மாறாவிதி) ஏற்கத்தக்க விளக்கம் அளிக்கவில்லை. சரி

/ தவறு ? தவறு

14. பருப்பொருட்கள் மின் தன்மை வாய்ந்தவை என உறுதிசெய்தவர் யார்? மைக்கல்:பாரடே.
15. மின்சாரம் என்பது ஆல் ஆனது மின் அணுக்கள் என்ற துகள்களால்.
16. மின் அணுக்கள் என்ற துகள்களால் ஆந்து மின்சாரம் எனக் கூறியவர் யார்? மைக்கல்:பாரடே.
17. மின் அணுக்கள் என்றால் எலக்ட்ரான் என்று முன்மொழிந்தவர் யார்? ஆண்டு? ஜார்ஜ் ஜான் ஸ்டோன் (அயர்லாந்து).
18. ஜே.ஜே தாம்சன் அணுவின் அடிப்படை துகள் கண்டறிய வழி செய்தது எது? ஆண்டு ? ஜார்ஜ் ஜான் ஸ்டோனின் மின் அணுக்கள் ஆராய்ச்சி. 1891
19. அடிப்படை துகள்கள் கண்டுபிடிப்புக்கு அடித்தளமாக அமைந்தது எது? குறைந்த அழுத்தத்தில் உள்ள வாயுக்களின் வழியாக உயர்மின் அழுத்தம் செல்லும்போது நடைபெறும் நிகழ்வுகள்.
20. குருக் கதிர்கள் என்றால் என்ன? எதிர்வாய்க்கதிர்கள் (கேத்தோடு கதிர்கள்).
21. சர் வில்லியம் சுருஉக் மின்னிறக்க குழாயைக் கொண்டு சோதனை மேற்கொள்ளும்போது அவர் கண்டது ? இரண்டு உலோக மின்வாய்களுக்கு இடைப்பட்ட பகுதியில் கண்ணுக்குப் புலப்படும் வகையில் ஒளிக்கற்றை பாய்வது. (1878ம் ஆண்டு)
22. சர் வில்லியம் குருக் பயன்படுத்திய மின்னிறக்க குழாயின் பெயர் என்ன? குருக் குழாய் (அ) எதிர்மின்வாய் குழாய் (அ) எதிர்மின்வாய்க் குழாய் (CRT கதிர்க்குழாய்)
23. காற்று ஒரு மின் கடத்தாப் பொருள். சரி/ தவறா ? சரி

24. குருக் குழாயின் தன்மை என்ன?
வாயு நிரப்பப்பட்ட ஒருபுறமும் மூடப்பட்ட ஒரு நீண்ட கண்ணாடிக் குழாய்.
25. மின்கலனின் எதிர்மின் முனையுடன் இணைக்கப்படும் மின்வாய் ஆகும்
எதிர்மின்வாய் (Cathode)
(எதிர்மின்னூட்டம் கொண்ட துகள்களைப் பெற்றதால்).
26. மின்கலனின் நேர்மின் முனையுடன் இணைக்கப்படும் மின்வாய் ஆகும்
நேர்மின்வாய் (Anode)
27. மின்னிறக்க குழாயினுள் உள்ள அழுத்தத்தை குறைக்கப் பயன்படுவது எது?
இறைப்பான்.
28. ஜே.ஜே தாம்சன் பயன்படுத்திய மின்னிறக்க குழாயின் தன்மை என்ன?
பகுதியளவு வெற்றிடமாக்கப்பட்ட (0.01 மி.மீ) மின்னிறக்க குழாய் .
29. ஜே.ஜே தாம்சன் பயன்படுத்திய மின்னிறக்க குழாயில் செலுத்தப்படும் உயர்
அழுத்த மின்சாரத்தின் அளவு என்ன?
10,000 V
30. ஜே.ஜே தாம்சன் பயன்படுத்திய மின்னிறக்க குழாயில் பிரகாசமான
ஒளிப்புள்ளி தெரிந்த பகுதி எது?
ஒளிப்பொருள் பூசப்பட்டுள்ள திரை.
31. ஜே.ஜே தாம்சன் பயன்படுத்திய மின்னிறக்க குழாயின் தோன்றும்
ஒளிப்புள்ளிக்கு காரணம் என்ன?
எதிர்மின்வாயிலிருந்து வரும் கதிர்கள்.
32. எதிர்மின்வாய்க் கதிர்கள் என்றால் என்ன?
கேத்தோடு கதிர்கள் (அ) எலக்ட்ரான்
33. ஒளிரும் தன்மையுள்ள பொருள் என்றால் என்ன?
கண்ணுக்குப் புலனாகாத கதிர்கள் சிங்க் சல்பைடு மீது படும்போது அவை
உட்கவரப்பட்டு கண்ணுக்குப் புலனாகும் கதிர்களாக வெளியிடப்படுகின்றன.

34. எதிர்மின்வாய்க் கதிர்களின் பண்புகள் :

எதிர்மின்வாய்க் கதிர்கள் நேர்க்கோட்டில் ஒன்றுக்கொன்று இணையாக இயங்குகின்றன. சரி / தவறு ?

சரி

எதிர்மின்வாய்க் கதிர்கள் நிறை, இயக்க ஆற்றலுடைய சிறிய துகள்களினால் ஆனவை.

சரி / தவறு ?

சரி.

35. எதிர்மின்வாய்க் கதிர்களை ஒரு காந்த புலத்தின் வழியாகச் செலுத்தும்போது எதிர்மின்வாய்க் கதிர்கள் செலுத்தப்பட்ட காந்த புலத்திற்குச் விலக்கமடையும்.

செங்குத்தாக.

36. எதிர்மின்வாய்க் கதிர்கள்..... கொண்டு அக்கதிர்களின் எதிர்மின் துகள்களான் ஆனவை எனலாம்.

விலக்கமடையும் திசை.

37. எதிர்மின்வாய்க் கதிர்கள் மின்னிறக்ககுழாயின் சார்ந்தது அல்ல. உள்ளிருக்கும் வாயுவின் தன்மையையோ, எதிர்மின்வாயின் தன்மையையோ

38. எலக்ட்ரான் மற்றும் ஐசோடோப்புகளைக் கண்டுபிடித்தவர் யார்? ஜே.ஜே.தாம்சன்

39. அணுவில் எதிர்மின்னூட்டம் கொண்ட துகள்களுக்கு எதிராக நேர்மின்னூட்டம் கொண்ட துகள்கள் இருப்பதென் கருதியவர் யார்? கோல்டுஸ்டீன்

40. அணு மின்நடுநிலைத் தன்மைக்கான காரணம் என்ன? நேர் மின்னூட்ட துகள் மற்றும் எதிர்மின்னூட்ட துகள்.

41. கோல்டுஸ்டீன் சோதனை - ஆண்டு ?

1886

42. எதிர்மின்வாய்க் கதிர்களை சோதனையிட கோல்டுஸ்டீன் பயன்படுத்திய எதிர்மின்வாயின் தன்மை என்ன? துளையிடப் பட்ட எதிர்மின்வாய்.

43. கோல்டுஸ்டீன் சோதனையின் போது குறைந்த அழுத்தத்தில் உள்ள வாயுவினுள் உயர் மின் அழுத்தத்தைச் செலுத்தும்போது போது கோல்டுஸ்டீன் கண்டவை என்ன? எதிர்மின்வாயின் பின்புறம் மங்கிய சிவப்பு நிற ஒளி ஒளிர்ந்தது.

44. நேர்மின் கதிர்கள் என்றால் என்ன? நேர்மின்வாய்க்கதிர்கள் , கால்வாய் கதிர்கள்.

45. நேர்மின்வாய்க்கதிர்கள்..... ஆல் ஆனது. நேர்மின்னூட்டம் கொண்ட துகள்கள்.

46. ஹைட்ரஜன் வாயுவை மின்னிறக்க குழாயில் எடுத்துக்கொள்ளும்போது பெறப்படும் நேர்மின் துகள்கள் ஆகும். புரோட்டான்கள்.

47. அயனி என்றால் என்ன? மின்னூட்டம் கொண்ட துகள்கள். இவை நேர்மின்னூட்டமோ அல்லது எதிர்மின்னூட்டமோ பெற்றிருக்கலாம்.

48. ஹைட்ரஜன் அயனி என்றால் என்ன? புரோட்டான் (H^+)

49. நேர்மின்வாய்க் கதிர்களின் பண்புகள். நேர்மின்வாய்க்கதிர்கள் நேர்க்கோட்டில் பயணிக்கும். சரி/தவறு? சரி

நேர்மின்வாய்க் கதிர்கள் நிறையற்ற துகள்களினால் ஆனது. சரி/தவறு தவறு.

நேர்மின்வாய்க்கதிர்கள் மின் மற்றும் காந்த புலத்தால் ... நோக்கி விலக்கமடைகின்றன.

50. நேர்மின்வாய்க் கதிர்களின் பண்புகள் :

மின்னிறக்கக் குழாயின் உள்ளிருக்கும் வாயுவின் தன்மையைக் சார்ந்ததல்ல. சரி/தவறு
தவறு.

துகளின் நிறை மின்னிறக்கக் குழாயிலுள்ள வாயுவின் அணு நிறைக்கு சமமாக இருக்கும். சரி/தவறு
சரி

51. துகள்களின் ஒப்புமின் சுமை :

எலக்ட்ரான் (e)

- 1

புரோட்டான் (p)

+ 1

52. நிறை - அணு நிறை அலகு (அ.நி.அ)

எலக்ட்ரான் (e)

0.00054 அ.நி.அ.

புரோட்டான் (p)

1.00778 அ.நி.அ.

53. வாயுக்களின் வழியாக செலுத்தும்போது அணுவை பிளக்க முடியும்.
மின்சாரம்

54. தாம்சன் அணு மாதிரி - ஆண்டு ?

1904

55. தாம்சன் அணு மாதிரி எதனுடன் ஒப்பிடப் படுகிறது?

தர்பூசணிப் பழம் அல்லது கொய்யாப் பழம்.Plum pudding model.

56. ஜே.ஜே.தாம்சன் அணுக் கொள்கை :

அணுவானது நேர்மின்னூட்டம் கொண்ட கோளமாகும். இக்கோளத்தினுள் எலக்ட்ரான்கள் பொதுக்கப்பட்டுள்ளன. சரி/ தவறு
சரி

மொத்த நேர்மின்னூட்டமும் எதிர்மின்னூட்டமுமே சமமாக இருப்பதால் ஒவ்வொரு அணுவும் மின் நடுநிலைத்தன்மையைப் பெறவில்லை. சரி / தவறு
தவறு.

57. நீர் சிறந்த மின் கடத்தியாக செயல்படுவதன் காரணம் என்ன? உப்புகள் கரைந்திருப்பதால்.
58. மனித உடலில் 70% நீர் மற்றும் அதில் கரைந்துள்ள பல்வேறு தாதுப்பொருட்களால் ஆனதால் சிறந்த ஆக செயல்படும் மின் கடத்தியாக.
59. மின்னோட்டம் பாய்வதற்கு தேவை மூடப்பட்ட மின் கடத்தும் சுற்றுப்பாதை.
60. மூடப்பட்ட சுற்று ஆகும் மின்சுற்று
61. எளிய மின்சுற்றுக்கு எ.கா?
ஒரு மின்கலம், ஒரு மின் விளக்கு.
62. நமது வீடுகளில் உள்ள மின் சுற்று முறையில் இணைக்கப்படுகின்றன.
பக்கச்சுற்று முறை.
63. திரவத்தில் மூழ்கிய ஒளி உமிழ் டையோடு பிரகாசம் குன்றி ஒளின்வரதம் காரணம் என்ன?
திரவம் குறைந்த அளவே மின்சாரத்தினை கடத்துகிறது.
64. வாலை வடிநீர் மின்சாரத்தினை கடத்தாதன் காரணம் என்ன?
அதில் உப்பு உள்ளிட்ட தாதுப்பொருட்கள் இல்லை.
65. மின்னோட்டத்தினை கடத்தும் திரவங்கள் அனைத்தும் ஆக உள்ளன.
அமில, கார, உப்புக் கரைசல்கள்.
66. திரவங்கள் (கரைசல்கள்) வழியே மின்னோட்டம் பாயும்போது அவற்றினுள் ஏற்படுத்தும் வேதி மாற்றம் ... ஆகும்
மின்னோட்டத்தின் வேதி விளைவு.

67. மிகக்குறைந்த மின்னோட்டத்திலும் ஒளிர்ச்செய்ய பயன்படுவது

ஒளி உமிழ் டையோடு

68. ஒளி உமிழ் டையோடு ஆல் ஆனது

குறை கடத்திப் பொருள்.

69. ஒளி உமிழ் டையோடின் சிறிய கால் ... உடனும், பெரிய கால் உடனும் இணைக்கப்பட வேண்டும்.

எதிர்மின் முனை, நேர் மின் முனை.

70. காப்பல் சல்பேட் கரைசலின் வழியே செல்லும் மின்சாரத்தினால் நேர்மின் அயனியாக செயல்படுவது.....

காப்பர்

எதிர்மின் அயனியாக செயல்படுவது

சல்பேட்.

மின்வாய்களாக செயல்படுவது

காப்பர் தகடுகள்.

மின்பகுளியாக செயல்படுவது

காப்பர் சல்பேட் கரைசல்.

71. மின்பகுளிக் கரைசலின் வழியாக மின்னோட்டம் செலுத்தப்படும்போது

மின் பகுளிக் கரைசல் அயனிகளாகப் பிரியும் நிகழ்வு ஆகும்

மின்னாற்பகுப்பு.

72. மின்னோட்ட வேதிவிளைவின் பயன்பாடு என்ன?

மின்னாற் தூய்மையாக்கல், மின் முலாம் பூசுதல். மின் முலாம் பூசுதலில்

73. எப்பொருளின் மீது மற்றொரு உலோகத்தை படிய வைக்க வேண்டுமோ

அப்பொருள் ... ஆக செயல்படும்.

எதிர்மின்வாய்

74. காப்பர் சல்பேட்டில் மின்சாரத்தினால் ஏற்படும் வேதி விளைவின் பெயர்

என்ன?

மின்னாற்பகுப்பு.

75. ஒரு கரைசலினுள் மூழ்கி வைக்கப்பட்டுள்ள மின்னோட்டத்தைச் செலுத்தப் பயன்படும் இரண்டு தகடுகள் ... எனப்படும் மின்வாய்கள்.

76. மின்னோட்டத்தைக் கடத்தும் ஒரு கரைசல் அல்லது உருகிய நிலையில் உள்ள ஒரு பொருள் எனப்படும் மின்பகுளி.

77. மின் முலாம் பூசுதலில் முலாம் பூசப் பயன்படும் உலோகம் ... ஆக செயல்படும் நேர்மின்வாய்

78. வெள்ளிக் கரண்டியின் மீது தங்க முலாம் பூசுதல் :
மின்பகுளி
முலாம் பூச வேண்டிய அமிலம் கலந்த உப்புக்கரைசல்
(ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் கலந்த தங்க குளோரைடு கரைசல்)
எதிர்மின்வாய் :

வெள்ளிக் கரண்டி

நேர்மின்வாய் :

தங்கத் தகடு

துத்தநாகம் (ஜிங்க்) மின்பூச்சு

எதிர்மின்வாய்

இரும்பு

நேர்மின்வாய்

துத்தநாகம்

மின்பகுளி

துத்தநாக சல்பேட்

வெள்ளி மின்பூச்சு

எதிர்மின்வாய்

இரும்பு

நேர்மின்வாய்

வெள்ளி

மின் பகுளி

வெள்ளி நைட்ரேட்

தங்க மின்பூச்சு :
எதிர்மின்வாய்
வெள்ளி
நேர்மின்வாய்
தங்கம்
மின் பகுளி
தங்க குளோரைடு

79. மகிழுந்தின் பாகங்கள், சக்கரங்களின் பயன்படும் உலோகப்பகுதிகள், குளியலறைக் குழாய்கள் போன்றவை ... மீது மின் முலாம் பூசப்படுகின்றன.
இரும்பு, குரோமியம்
80. சாப்பாட்டு மேசையில் பயன்படும் பொருள்கள், மின் தொடர்பு சாதனங்கள் போன்றவை ... மின்முலாம் பூசப்பட்டவை.
வெள்ளியால்
81. இரும்பு துரு பிடித்தலை தடுக்க ... மின்முலாம் பூசப்படுகிறது.
துத்தநாக
82. தானியங்கிகள் மற்றும் வீட்டு உபயோகப் பொருட்களில் ... மற்றும் பூசப்படுகின்றன.
நிக்கல், குரோமியம்
83. துத்தநாகம் பூசப்பட்ட இரும்பின் பெயர் என்ன?
கால்வனைசுடு இரும்பு (GI)
84. மின்னல் என்பது
மின்பொறி
85. மின்னல் உருவாகக் காரணம் என்ன?
மேகங்களில் உருவாகும் மின்னூட்டங்கள்.
86. உராய்வின் காரணமாக உரு பொருட்களிடையே மாற்றப்படுகின்றன.
மின்னூட்டங்கள்.
87. மின்னூட்டம் நிகழக் காரணம் என்ன?
நிலை மின்னியல் தத்துவம்.

88. நிலை மின்னியல் தத்துவம் என்றால் என்ன?
மின் கடத்தாப் பொருள் ஒன்றின் புறப்பரப்பில் மின்னூட்டங்கள் சேரும் நிகழ்வு.
89. நிலை என்ற சொல் பயன்படுத்தக் காரணம் என்ன?
மின்னூட்டங்கள் நகர்வதில்லை.
90. ஓர் அணுவில்
நேர்மின் சுமை பெற்றவை எது?
புரோட்டான்
எதிர்மின் சுமை பெற்றவை எது?
புரோட்டான்
மின்னூட்டமற்ற ஒரு துகள் எது?
நியூட்ரான்
91. ஓர் அணுவில் எலக்ட்ரான் புரோட்டான்களின் எண்ணிக்கை சமமில்லாதபோது அவை ... எனப்படும்
அணு மின்னூட்டம் உடையது.
92. புரோட்டனின் எண்ணிக்கையை விட எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை அதிகமாகும் அப்பொருள்
எதிர்மின்னூட்டம் உடையதாக இருக்கும்
93. எலக்ட்ரான் எண்ணிக்கையை விட புரோட்டனின் எண்ணிக்கை அதிகமாகும் அப்பொருள்
நேர்மின்னூட்டம் உடையதாக இருக்கும்
94. மின்னூட்டம் பெற்ற பொருட்களின் நிலை என்ன?
நேர்மின்னூட்டம் அல்லது எதிர்மின்னூட்டம் கொண்டவை.
95. பொருட்கள் மின்னூட்டம் பெறும்போது மட்டுமே ஒரு பொருளிலிருந்து மற்றொரு பொருளுக்கு மாற்றப்படும்
எலக்ட்ரான்
96. அணுவின் உட்கருவில் இருப்பது
புரோட்டான்கள் மற்றும் நியூட்ரான்கள் இறுகப் பிணைந்துள்ளன.

97. மின்னூட்டங்களின் வகைகள் :

கண்ணாடாடித்தண்டு கம்பளித் துணியில் தேய்க்கப்படும்போது பெறுவது

.....

நேர்மின்னூட்டம்

பிளாஸ்டிக்தண்டு கம்பளித் துணியில் தேய்க்கப்படும்போது பெறுவது

எதிர் மின்னூட்டம்.

ஒரே வகையான மின்னூட்டங்கள் ஒன்றையொன்று ...

விலக்குகின்றன

எதிரெதிர் மின்னூட்டங்கள் ஒன்றையொன்று ...

ஈர்க்கின்றன.

98. மின்னூட்டங்களுக்கிடையே செயல்படுகிறது,
விசை

99. மின்னூட்டம் பெறும் வழிகள் யாவை ?

உராய்வு, கடத்தல், தூண்டல்.

100. மின்னூட்டங்காட்டி எந்த தத்துவத்தின் அடிப்படையில் இயங்குகிறது?
கடத்துதல் அல்லது தூண்டல்.

101. மின்னிறக்கம் என்றால் என்ன?

மின்னூட்டம் பெற்ற பொருள் ஒன்று மின்னூட்டம் அற்ற பொருளோடு தொடர்பு கொள்ளும்போது, மின்னூட்டங்கள் பரிமாறுகின்றன. இரண்டிலும் மின்னூட்ட அளவு சமமாகும் வரையில் பரிமாற்றம் நிகழ்கின்றது.

102. முற்காலத்தில் மின்னூட்டங்காட்டியில் பயன்படுத்தப்பட்ட இழைகள்
என்ன?

தங்க இழைகள்.

103. மின்னூட்டங்களைப் பெற்ற ஓர் அணைக்கட்டு எ.கா ?

புவி

104. மேகத்தின் மேல்பாகம் கீழ்ப்பாகம்

நேர் மின்னூட்டம், எதிர்மின்னூட்டம்.

105. மின்னல் என்றால் என்ன?

மிகப்பெருமளவு மின் ஆற்றல் ஓரிடத்தில் இருந்து மற்றோர் இடத்திற்குப் பாயும் நிகழ்வு

106. மின்னல் என்பது மின்னாற்றலின் விளைவு என நிரூபித்தவர் யார்?
பெஞ்சமின் பிராங்க்ளின்.

107. இடித்தாங்கியைக் கண்டுபிடித்தவர் யார்?
பெஞ்சமின் பிராங்க்ளின்.

108. வெப்பநிலையை அளவிடப் பயன்படுவது ...
வெப்பமானி

109. வெப்ப ஆற்றலின் மிகச்சிறந்த ஆற்றல் மூலம் எது?
சூரியன்

110. துத்தநாகம் அறை வெப்ப நிலையில்
கடினமானதாகவும் நொறுங்கும் தன்மையுடனும் காணப்படும்.

111. துத்தநாகம் உயர் வெப்ப நிலையில்
மென்னை மற்றும் வளையக் கூடியதாக இருக்கும்.

112. ஒரு மின் கடத்தியின் மின்தடை மதிப்பு அதனை வெப்பப்படுத்தும் போது
....
அதிகரிக்கிறது.

113. காந்தம் வெப்பப்படுத்தும்போது அதன் காந்தத்தன்மை
இழக்கப்படுகிறது.

114. ஒரே அளவு வெப்பம் கொடுக்கப்படும்போது திடப்பொருட்கள்
வாயுக்கள் விரிவடைகின்றன.
மிகக்குறைவாகவும், மிக அதிகமாகவும்.

115. வெப்பக் கதிர்வீசல் என்றால் என்ன?

வெப்பம் ஓரிடத்திலிருந்து மற்றொரு இடத்திற்கு எவ்வித பருப்பொருள்
ஊடகமும் இன்றி பரவும் முறை.

116. சூரியனிலிருந்து வெப்பம் பூமிக்கு வருவதன் காரணம் என்ன?
வெப்பக் கதிர்வீசல்

117. நிலக்காற்று என்றால் என்ன?
இரவு நேரங்களில் காற்று நிலத்திலிருந்து கடல் நோக்கி வீசுதல்.

118. கடற்காற்று என்றால் என்ன?
பகல் நேரங்களில் காற்று கடல் பகுதியிலிருந்து நிலம் நோக்கி வீசுதல்.

