



கலாமின் விதைகள் வாட்சப் குழு

கு.கார்த்திக்குமார் 9688389861



8ம் வகுப்பு அறிவியல்

1. தூய பொருட்களுக்கு எ.கா ?
வாலை வடிநீர், தூய சர்க்கரை, சமையல் சோடா.
2. மின் கம்பியில் காணப்படுவது
காப்பர்
3. நாம் சுவாசிக்கும் காற்று.....
பல்வேறு வாயுக்களின் கலவையாகும்
4. பால் என்பது
நீர்மக் கொழுப்பு, புரதம் மற்றும் நீர் சேர்ந்த கலவையாகும்.
5. பொருளின் தூய்மையை அவற்றின் கொண்டு அறியலாம்.
அடர்த்தி, உருகுநிலை, ஒளிவிலகல் எண், மின் கடத்து
திறன் மற்றும் பாகியல் தன்மை
6. இயற்பியல் அல்லது வேதியியல் முறையினால் பிரிக்க முடியாத நிலையான
இயைபு மற்றும் நிலையான பண்புகளைப் பெற்றிருக்கும் பொருட்கள்
ஆகும்
தூய பொருள்
7. நீரின் கொதிநிலை
100° C (வளிமண்டல அழுத்தத்தில்)
8. நீரின் உறைநிலை
0° C
9. அறிவியலின் படி ஒரு தனிமம் அல்லது சேர்மம் ... ஆகும்
தூய பொருள்

8ம் வகுப்பு அறிவியல்

கலாமின் விதைகள் முகநூல் குழு : https://www.facebook.com/groups/682413881960518/?hc_ref=NEWSFEED

<https://www.trbtpsc.com/2013/09/tnpsc-group-2-group-4-va0-exam-study.html>

10. தூய பொருளை இயற்பியல் அல்லது வேதியியல் முறையினால் மேலும் பிரிக்க முடியாது எனக் கூறியவர் யார்?
பாயில்
11. எந்த ஒரு தொடக்க நிலையிலுள்ள பருப்பொருளைச் சிறிய பொருளாக உடைக்க முடியாதோ அது தனிமம் எனக் கூறியவர் யார்?
லாவாய்சியர்
12. ஒரே ஒரு வகை அணுக்களால் ஆனவையே தனிமம் என்பது ஆகும்
தற்கால அணுக் கொள்கை
13. அணுக்கள் என்றால் என்ன?
தனிமத்தின் மிகச்சிறிய துகள்கள்
14. ஒரே வகை அல்லது வெவ்வேறு வகை அணுக்களால் ஆனவை ... ஆகும்
மூலக்கூறுகள்
15. தனிமங்களுக்கு எ.கா ?
ஹைட்ரஜன், நைட்ரஜன், ஆக்சிஜன், கார்பன், அலுமினியம், தங்கம், வெள்ளி.
16. ஒரே வகை அணுக்களால் உருவானது ... ஆகும்
தனிமங்கள்
17. மெர்குரி ஆக்ஸைடை சுடரில் வெப்பப்படுத்தும்போது சோதனைக்குழாயின் உட்பகுதியின் மேற்பரப்பில் உருவாவது ஆகும். வெளிவருவது ஆகும்
சில்வர் போன்ற கண்ணாடி, ஆக்ஸிஜன்
18. மெர்குரி ஆக்ஸைடு சிதைவுற்று உருவாவது ... ஆகும்
மெர்குரி மற்றும் ஆக்ஸிஜன்
19. சூரிய ஒளி முன்னிலையில் சில்வர் குளோரைடு சிதைவுற்று மற்றும் ஐ
தருகிறது.
சில்வர் மற்றும் குளோரின்.

20. சூரிய ஒளி முன்னிலையில் சில்வர் புரோமைடு சிதைவுற்று மற்றும் ஐ தருகிறது.
சில்வர் மற்றும் புரோமின்.
21. இதுவரை கண்டறியப்பட்ட தனிமங்களின் எண்ணிக்கை என்ன?
118
22. இயற்கையில் கிடைக்கப்பெறும் தனிமங்கள் எண்ணிக்கை என்ன?
92
23. செயற்கை முறையில் தயாரிக்கப்படும் தனிமங்கள் எண்ணிக்கை என்ன?
26
24. IUPAC அதிகார பூர்வமாக குறியீடு வெளியிட்டுள்ள தனிமங்களின் எண்ணிக்கை ?
112
25. IUPAC என்றால் என்ன?
International Union of Pure and Applied Chemistry
26. புவியில் அதிக அளவில் உள்ள தனிமங்கள் எது?
1 - ஆக்ஸிஜன், 2 - சிலிக்கான்
27. புவியில் ஆக்ஸிஜன் மற்றும் சிலிக்கானின் பங்கு?
 $\frac{3}{4}$
28. மனித உடலில் அதிகளவுள்ள தனிமம் எது?
ஆக்ஸிஜன்
29. அண்டம் மற்றும் விண்மீன்களில் காணப்படும் தனிமங்கள் எவை?
ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஹீலியம்
30. தாவரங்களில் அதிக அளவில் காணப்படும் தனிமம் எது?
ஆக்ஸிஜன்
31. அறை வெப்ப நிலையில் நீர்மமாக உள்ள தனிமம் எது?
மெர்க்குரி மற்றும் புரோமின்

32. 30°C வெப்ப நிலையில் நீர்மமாக உள்ள தனிமம் எது?

சீசியம், காலியம்

33. தற்போது தனிமங்களில் உலோகங்களின் எண்ணிக்கை என்ன?

72

34. தற்போது கிடைக்கப்பெற்ற தனிமங்களில் அலோகங்களின் எண்ணிக்கை என்ன?

16 அல்லது 17

35. உலோகப்போலிகள் என்றால் என்ன?

உலோகப் பண்புகளையும் அலோகப் பண்புகளையும் பெற்றிருக்கும்.

36. உலோகப் போலிகளுக்கு எ.கா?

போரான், சிலிகன், செர்மானியம்.

37. புவியில் உள்ள ஆக்ஸிஜனில் அமேசான் காடுகளின் பங்கு என்ன?

20%

38. ஒரு தேக்கரண்டி தங்கத்தை நீளத்திற்கு நீட்டலாம்.

80 கி.மீ (50 மைல்)

39. நமது உடலில் உள்ள கார்பனின் அளவைக் கொண்டு நிரப்பப்படும் பென்சிலின் எண்ணிக்கை என்ன?

9000

40. வைரத்தின் முனையைக் கொண்டு வெட்ட முடியாத பொருளைக் கூட உயரிய வாயுவான லேசரை பயன்படுத்தி வெட்டமுடியும்.

செனான்

41. சராசரி மனித உடலில் உள்ள உப்பின் அளவு என்ன?

250 கிராம்

42. அதிக உருகுநிலை கொண்ட உலோகம் என்ன?

3410° செ

43. பலூன்களில் நிரப்பும் வாயு ?

ஹீலியம்

44. ஒளிரும் விளக்கு உருவாக்கப் பயன்படும் வாயு எது?

நியான்

45. பலூன்களில் நிரப்பும் வாயு ?

ஹீலியம்

46. ஒளிரும் விளக்கு உருவாக்கப் பயன்படும் வாயு எது?

கிரிப்டான்

47. விளம்பரங்களில் பயன்படும் ஒளிரும் குழல் விளக்குகளில் பயன்படும் வாயு எது?

நியான்

48. டங்கஸ்டன் விளக்குகளில் நிரப்பும் வாயு எது?

ஆர்கான்

49. அண்டத்தில் உள்ள வாயு எது?

ஹைட்ரஜன்

50. அதிக ஒளிர்ச்சுடிய விளக்குகளில் உள்ள வாயு எது?

செனான்

51. பற்பசையில் பயன்படுத்தப்படும் வாயு எது?

புளூரின்

52. நீச்சல் குளத்தைச் சுத்தமாக வைத்திருக்கப் பயன்படும் வாயு எது?-
குளோரின்

53. புற்றுநோயை குணப்படுத்தப் பயன்படும் கதிரியக்கத் தன்மையுள்ள வாயு
எது?

ரேடான்

54. புவியின் வளிமண்டலத்தில் 21% உள்ள வாயு எது?
ஆக்ஸிஜன்
55. குறியீடு என்பது என்ன?
தனிமத்தைக் குறிக்கும் எளிய வடிவம்
56. திண்ம வடிவியல் வடிவங்களைக் குறியீடுகளாக பயன்படுத்தியவர்கள் யார்?
கிரேக்கர்கள்.
57. பழங்கால கிரேக்கர்கள் பயன்படுத்திய திண்ம வடிவங்கள் எவை?
நிலம், நீர், காற்று, நெருப்பு
58. ஆல்கெமிஸ்டுகள் யார்?
அல்கெமி கலை அறிந்தவர்கள்
59. அல்கெமி என்றால் என்ன?
இரும்பை தங்கமாக மாற்றும் கலை.
60. தனிமங்களை வரைபடக் குறியீடுகளாக அறிமுகம் செய்தவர் யார்? ஆண்டு ?
டால்டன், 1808
61. எழுத்துக்களை குறியீடுகளாக அறிமுகம் செய்தவர் யார்? ஆண்டு ?
ஜான் ஜேகப் பெர்சிலியஸ், 1813
62. குறியீடுகளைப் பயன்படுத்தி தனிமங்களைக் காண்க :
- | | | | | | |
|----|------------|----|-------------|----|------------|
| B | போரான் | C | கார்பன் | F | ஃபுளூரின் |
| H | ஹைட்ரஜன் | I | அயோடின் | N | நைட்ரஜன் |
| O | ஆக்ஸிஜன் | P | பாஸ்பரஸ் | S | சல்பர் |
| V | வெனேடியம் | U | யுரேனியம் | Al | அலுமினியம் |
| Ba | பேரியம் | Be | பெரிலியம் | Bi | பிஸ்மத் |
| Br | புரோமின் | Co | கோபால்ட் | Ga | காலியம் |
| He | ஹீலியம் | Li | லித்தியம் | Ne | நியான் |
| Si | சிலிக்கான் | Ar | ஆர்கான் | As | ஆர்சனிக் |
| Cl | குளோரின் | Cr | குரோமியம் | Ca | கால்சியம் |
| Cd | காட்மியம் | Mg | மெக்னீசியம் | Mn | மாங்கனீசு |

63. கிரேக்கப் பெயர்களை கொண்ட தனிமங்கள் :

Na	நேட்ரியம் (சோடியம்)	K	கேலியம் (பொட்டாசியம்)
Fe	ஃபெர்ரம் (இரும்பு)	Cu	குப்ரம் (காப்பர்)
Ag	அர்ஜெண்டம் (சில்வர்)	Au	ஆரம் (தங்கம்)
Hg	ஹட்ரார்ஜிரம் (மெர்க்குரி)	Pb	ப்ளம்பம் (லெட்)
Sn	ஸ்டேனம் (டின்)	Sb	ஸ்டிபியம் (ஆண்டிமனி)
W	உல்ஃபரம் (டங்ஸ்டன்)		

64. நாடு மற்றும் புகழ்பெற்ற அறிவியல் அறிஞ்சர்களை, நிறம், கோள்கள், புராண கதாப்பாத்திரங்களின் பெயர்களைக் கொண்ட தனிமங்கள்

Am	அமெர்சியம் (அமெரிக்கா நாடு)
Eu	யூரோப்பியம் (ஐரோப்பா நாடு)
No	நோபிலியம் (அல்ஃபிரட் நோபல்)
I	அயோடின் (ஊதா நிறம்)
Hg	மெர்க்குரி (கடவுளின் பெயர்)
Pu	புளுட்டோனியம் (புளுட்டோ கோள்)
Np	நெப்டியூனியம் (கோள்)
U	யுரேனியம் (கோள்)

65. Cl₂ என்றால் என்ன?

ஒரு குளோரின் மூலக்கூறில் இரண்டு குளோரின் அணுக்கள் உள்ளன.

66. சேர்மங்கள் என்றால் என்ன?

இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட தனிமங்கள் ஒரு குறிப்பிட்ட நிறை விகிதத்தில் வேதியியல் முறையில் இணைந்து உருவானது.

67. நீரில் ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஆக்ஸிஜன் அணு என்ற பருமனளவிலும் அல்லது என்ற நிறை விகிதத்தில் இணைந்துள்ளன.

2 : 1, 1 : 8

68. சல்பர் மற்றும் ஆக்ஸிஜன் வினைபுரிந்து உருவாக்கும் நிறமற்ற வாயு எது?
சல்பர்-டை-ஆக்சைடு

69. அயோடின், அலுமினியம் 2 அல்லது 3 துளி நீர் உருவாக்கும் சேர்மம் மற்றும் சேர்மத்தின் நிறம் என்ன?
அலுமினியம் அயோடைடு, சாம்பல் கலந்த கருமை நிறம்
70. இரும்பு மற்றும் சல்பரை இளஞ்சூட்டில் சூடுபடுத்துவதால் உருவாகும் சேர்மத்தின் நிறம் பெயர் மற்றும் தன்மை என்ன?
சாம்பல் நிறம், இரும்பு சல்பைடு, உடையக்கூடியது.
71. இரும்பு சல்பைடில், இரும்பு மற்றும் சல்பரின் விகிதம் என்ன?
7:4
72. சேர்மத்தில் உள்ள பகுதிப்பொருட்களை ... முறையில் பிரிக்க இயலாது.
இயற்பியல்
73. இரும்புத் தூள் மற்றும் சல்பரின் கலவையை வெப்பப்படுத்தும்போது வெளிவரும் சுடரின் நிறம் என்ன?
சிவப்பு
74. சேர்மம் உருவாகும் போது வெப்பம்
வெளியிடும் அல்லது உறிஞ்சும்.
75. சேர்மத்தின் கொதிநிலை மற்றும் உருகுநிலை
ஒரு குறீப்பிட்ட நிலையில் உள்ளது.
76. இரும்பு சல்பைடில் நீர்த்த சல்ஃபியூரிக் அமிலம் சேர்க்கும்போது வெளிவரும் வாயுவின் தன்மை மற்றும் பெயர் என்ன?
நிறமற்ற அழிகிய முட்டை மணம் கொண்டது. ஹைட்ரஜன் சல்பைடு.
77. சேர்மத்தின் பண்புகள், அதன் பகுதிப்பொருட்கள் பண்புகளிலிருந்து
மாறுபடுகிறது.
78. சேர்மம் என்பது ஒரு படித்தானது... சரி / தவறு
சரி
79. இரும்பு சல்பைடு என்பது ... கலவை
ஒருபடித்தான

80. கனிமச்சேர்மங்கள் என்பது எங்கு கிடைக்கப்பெறுகின்றன?

பாறை தாதுக்கள் போன்ற உயிரற்ற மூலங்களிலிருந்து கிடைக்கும்.

81. கனிமச்சேர்மங்கள் - எ.கா?

சுண்ணக்கட்டி, பளிங்கு, சமையல் சோடா

82. தாவரங்கள் விலங்குகள் போன்ற உயிருள்ள மூலங்களிலிருந்து பெறப்படும்
சேர்மங்கள் ... ஆகும்.

கரிமச்சேர்மங்கள்.

83. கரிமச்சேர்மங்கள் எ.கா ?

புரதம், மெழுகு, எண்ணெய், சர்க்கரை.

84. சர்க்கரை சிதைவுற்று மற்றும் ... ஆக மாறுகிறது.

கார்பன் , நீர்

85. நீர் உறையும் போது அதன் பருமன் ?

10% அதிகமாகிறது

86. சுண்ணாடியை கரைக்கும் அமிலம் எது?

ஹைட்ரோ புளூரிக் அமிலம்

87. சேர்மங்களின் பொதுப்பெயர் காண்க :

ஹைட்ரஜன் ஆக்ஸைடு

நீர்

சோடியம் குளோரைடு

சதாரண உப்பு

சுக்ரோஸ்

சர்க்கரை

சோடியம் பை கார்பனேட்

ரொட்டி சோடா

சோடியம் கார்பனேட்

சலவை சோடா

கால்சியம் ஆக்சி குளோரைடு

சுட்ட சுண்ணாம்பு

கால்சியம் ஹைட்ராக்ஸைடு

நீற்றிய சுண்ணாம்பு

கால்சியம் கார்பனேட்

சுண்ணாம்புக் கல்

88. தீயணைக்கும் சாதனம், பேக்கிங் பவுடர் தாயரிப்பு, கேக் மற்றும் ரொட்டி
தயாரிப்பில் பயன்படும் சேர்மம் எது?

ரொட்டி சோடா

89. சோப்பில் தூய்மையாக்கியாகவும், கடின நீரை மென்னீராக மாற்ற பயன்படுவது எது?

சலவை சோடா

90. சலவைத் தொழில், நிருமி நாசினி, குடிநீர் சுதிகரிப்பில் பயன்படுவது எது?

சலவைத் தூள்

91. சிமெண்ட் மற்றும் கண்ணாடித் தயாரிப்பில் பயன்படுவது எது?

சுட்ட சுண்ணாம்பு

92. சேர்மங்களின் மூலக்கூறுகள் உண்டாகும் போது அணுக்கள்...

ஒரு நிலையான விகிதத்தில் இணைகின்றன.

93. ஆக்ஸிஜன் அணுவிற்கு ஹைட்ரஜனுடன் இணையும் திறன் குளோரினைக் காட்டிலும் ...

அதிகம்

94. தனிமத்தின் ஓர் அணுவுடன் இணையக் கூடிய ஹைட்ரஜன் அணுக்களின் எண்ணிக்கை ஆகும்

அத்தனிமத்தின் இணைதிறன்.

95. Cl இன் இணைதிறன்

1

96. O இன் இணைதிறன்

2

97. ஹைட்ரஜனுடன் இணையும் திறன் பெறாத தனிமங்களின் இணைதிறன்
கொண்டு கண்டக்கிடப்படுகிறது.

ஆக்ஸிஜன் மற்றும் குளோரின்.

98. K இன் இணைதிறன்

1

Zn இன் இணைதிறன்

2

Na இன் இணைதிறன்

1

Mg இன் இணைதிறன்

2

99. ஆக்ஸிஜன் இணைதிறன் என்றால் என்ன?

ஒரு தனிமத்தில் ஓர் அணுவுடன் இணையக்கூடிய ஆக்ஸிஜன் அணுக்களின் இரட்டிப்பு எண்ணிக்கை ஈகும்.

100. Ca இன் இணைதிறன் 2

Mg இன் இணைதிறன் 2

Zn இன் இணைதிறன் 1

Ba இன் இணைதிறன் 1

FeCl₂ இல் Fe இன் இணைதிறன் 2

FeCl₃ இல் Fe இன் இணைதிறன் 3

101. ஹீலியம் நியான் போன்ற தனிமங்களின் இணைதிறன் ...

0

102. தூய பனிக்கட்டியில் உருகுநிலை

செல்சியஸ் அளவீடு - 0° C

பாரன்ஹீட் அளவீடு - 32° F

103. நீரின் கொதிநிலை

செல்சியஸ் அளவீடு - 100° C

பாரன்ஹீட் அளவீடு - 212° F

104. அனைவரும் ஒரே சீராகப் பயன்படுத்தக்கூடிய அலகு முறையாக SI அலகு முறை என அறிவிக்கப்பட்ட ஆண்டு ?

1971

105. SI அலகு முறை ... அடிப்படை அளவுகளையும் வழி அளவுகளையும் கொண்டது.

7,22

106. வெப்பநிலையில் அலகு

கெல்வின்

107. நீரின் மூலக்கூறுகள் ஓய்வு நிலையை அடையும் வெப்பநிலை என்ன?

-273°C

108. தனிச்சுழி வெப்பநிலை என்றால் என்ன?

-273 °C

109. கெல்வின் வெப்பநிலையில் கீழ்த்திட்டவரி வெப்பநிலை என்பது
-273 'C

$$-273 'C = \dots K \quad 0 K$$

$$0'C = \dots K ? \quad 273$$

110. செல்சியஸ் அளவுக்கோலில் மேல்திட்டவரை அளவு என்ன?
100 'C

111. பாரன்ஹீட் அளவுக்கோலில் மேல்திட்டவரை அளவு என்ன?
180 'C

112. 100 'C = K
373 K

$$37 'C = \dots F$$

$$98.6 'F$$

$$100 'F = \dots C$$

$$37.7 'C$$

$$40 'C = \dots K$$

$$313 'K$$

113. SI அலகு :

நீளம்

மீட்டர்

நிறை

கிலோகிராம்

காலம்

வினாடி

வெப்பநிலை

கெல்வின்

மின்னோட்டம்

ஆம்பியர் (A)

பொருளின் அளவு

மோல் (mol)

ஒளிச்செறிவு

கேண்டிலா (cd)

114. ஒரு கேண்டிலா என்பது

எரியும் மெழுகுவர்த்தி ஒன்று வெளிவிடும் ஒளியின் செறிவு.

115. ஒளியின் அளவினை அளக்க பயன்படும் அலகு

டெசிபல் (லாக்ரதெமிக் அலகு)

116. ஒரு பொருளின் நிலையை மாற்ற அல்லது மாற்ற முயற்சிக்கும் வகையில் அதன்மீது செய்யப்படும் தள்ளுதல் அல்லது இழுத்தல் செயல் ... ஆகும்
விசை
117. விசையின் அலகு
நியூட்டன் N
118. விசையின் பிற அலகுகள் யாவை ?
டைன், கிலோகிராம் விசை, பவுண்ட் விசை
119. விசையானது ஒரு பொருளின் இயக்க நிலையில் ...
மாற்றத்தை ஏற்படுத்துகிறது.
120. ஒரு பொருளின் இயக்க நிலை என்பது அதன் ஆகியவற்றால் வரையறுக்கப்படுகிறது.
வேகம் மற்றும் திசை.
121. தொடர் விசையின் வகைகள் என்ன?
காந்த விசை, புவியீர்ப்பு விசை, நிலைமின் விசை
122. தொலைக்காட்சி பெட்டியின் திரைக்கு அருகில் முடி குத்திட்டு நிற்பதன் காரணம் என்ன?
தொலைக்காட்சிப் பெட்டியின் திரை மின்னூட்டம் பெறுவதே ஆகும்.
123. மின்னூட்டம் பெற்ற ஒரு பொருள் மின்னூட்டம் பெற்ற அல்லது மின்னூட்டமற்ற மற்றொரு பொருளின் மீது செயல்படுத்தும் விசை ...
நிலை மின்னியல் விசை.
124. அழுத்தம் = விசை / ?
விசை செயல்படும் பரப்பு
125. ஓரலகுப் பரப்பில் செயல்படும் விசை ... ஆகும்
அழுத்தம்

126. அழுத்தத்தின் அலகு என்ன?
நி.மீ⁻², பாஸ்கல் (Pa)
127. குழந்தை ஞானி எனப்படுபவர் யார்?
பால்ஸி பாஸ்கல் (1623 - 1662)
128. திண்மங்களின் அழுத்தம் ... நோக்கு இருக்கும்
கீழ்
129. பாய்மங்களின் அழுத்தம் நோக்கி இருக்கும்
அனைத்து திசைகளையும் நோக்கி
130. நீர்மங்களின் அடிப்பகுதியின் அழுத்தம், அந்நீர்மத்தின் ... பொருத்தது.
மொத்த உயரத்தினை
131. நீர்மங்கள் அவை உள்ள கலனின் அழுத்தம் கொடுக்கும்
அனைத்து பக்கங்களிலும்
132. திரவங்கள் ஒரே ஆழத்தில் அழுத்தத்தினை கொடுக்கின்றன.
ஒரே
133. திரவங்களின் ஆழம் அதிகரிக்க அழுத்தம் அதிகரிக்கும்
திரவங்களின் அழுத்தம் பொருத்தது,
அவற்றின் அடர்த்தியை
134. புவியின் ஈர்ப்பு விசை நிலவின் ஈர்ப்பு விசையை விட ...
அதிகம்