

வேதியியல் - 9

1. இவை வடிவமற்றவை
A) திண்மம்
C) வாயு
B) நீர்மம்
D) B மற்றும் C இரண்டும்
2. இது ஓர் எதிர்கால எரிபொருள் ஆகும்
A) ஹைட்ரஜன்
C) மீத்தேன்
B) நைட்ரஜன்
D) ஆக்ஸிஜன்
3. நீரில் ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஆக்ஸிஜனின் எடை விகித அளவு முறையே
A) 1:8
C) 3:1
B) 8:1
D) 1:3
4. ஒரு நேனோ மீட்டர் என்பது
A) 10^{-9} m
C) 10^{-12} m
B) 10^9 m
D) 10^{12} m
5. நீர் ஒரு
A) சேர்மம்
C) கலவை
B) தனிமம்
D) கூழ்மம்
6. குறியீடுகளைக் கொண்டு சரியாகப் பொருத்துக:
a) பற்பசை - 1. பெர்ரம்
b) சர்க்கரை - 2. சேர்மம்
c) சிலிகான் - 3. கலவை
d) அயர்ன் - 4. தனிமம்
குறியீடுகள்:

	a	b	c	d
A)	2	4	3	1
B)	3	2	4	1
C)	2	3	1	4
D)	1	2	3	4
7. பொட்டாசியத்தின் இயற்பெயர்
A) ஸ்காண்டியம்
C) வெனேடியம்
B) கேலீயம்
D) லித்தியம்
8. மனித உடலில் உள்ள ஆக்ஸிஜனின் அளவானது
A) 65 சதவீதம்
C) 71 சதவீதம்
B) 48 சதவீதம்
D) 53 சதவீதம்
9. விகித வாய்பாடு என்பது சேர்மத்தில் உள்ள வெவ்வேறு அணுக்களின்.....
எண்ணிக்கையை குறிக்கிறது
A) ஒப்பு
C) நியூட்ரான்
B) விகித
D) எலக்ட்ரான்

10. கீழ்க்கண்ட வாக்கியங்களை கவனி :
 கூற்று (A): வெவ்வேறு நிறை எண்களைக் கொண்ட ஒரு தனிமத்தின் வெவ்வேறு அணுக்ககளுக்கு ஐசோடோப்புகள் என்று பெயர்
 காரணம் (R): ஐசோடோப்புகளில் உட்கருவிலுள்ள நியூட்ரான்களின் எண்ணிக்கை மாறுபட்டிருக்கும்
- இவற்றுள் :
 A) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி, மேலும் (R) என்பது (A) விற்கு சரியான விளக்கமாகும்
 B) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி, மேலும் (R) என்பது (A) விற்கு சரியான விளக்கமல்ல
 C) (A) சரி, ஆனால் (R) தவறு
 D) (A) தவறு, ஆனால் (R) சரி
11. அவோகேட்ரோ எண் என்பது
 A) 6.023×10^{-23} B) 6.023×10^{23}
 C) 6.023×10^{-26} D) 6.023×10^{26}
12. ஆக்ஸிஜனின் மூலக்கூறு நிறையானது
 A) 8 B) 16
 C) 24 D) 32
13. இது ஒரு எளிய வாய்பாடு ஆகும்
 A) விகித வாய்பாடு B) மூலக்கூறு வாய்பாடு
 C) சதவிகித இயைபு வாய்பாடு D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
14. கீழ்க்கண்டவற்றுள் ஐசோடோப்புகளைப் பெற்றிருப்பது எது?
 A) ஹைட்ரஜன் B) குளோரின்
 C) ஆக்ஸிஜன் D) இவை அனைத்தும்
15. திட்டவிகித விதியை (மாறா விகித விதி) அறிவித்தவர்
 A) ப்ரெளஸ்ட் B) டால்டன்
 C) லவாய்சியர் D) பெர்னார்டு
16. எதிர்மின் கதிர்களைக் கண்டுபிடித்தவர்
 A) தாம்சன் B) சாட்விக்
 C) ரூதர்ஃபோர்டு D) கோல்ட்ஸ்டீன்
17. 'அமைதிக்காகவே அணு' என்ற பரிசை பெற்றவர்
 A) மோஸ்லே B) ஆல்பர்ட் ஐன்ஸ்டீன்
 C) நீல்ஸ் போர் D) சாட்விக்
18. இதன் நிறை புரோட்டானின் நிறைக்கு ஏறக்குறைய சமமாகும்
 A) நியூட்ரான் B) எலக்ட்ரான்
 C) உட்கரு D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை

19. நியூட்ரானின் நிறையானது
 A) 1.672×10^{-27} B) 1.672×10^{27}
 C) 1.675×10^{-27} D) 1.675×10^{27}
20. கீழ்க்கண்ட வாக்கியங்களை கவனி :
 கூற்று (A): சில தனிமங்களின் அணுநிறை பின்னஎண்களாக உள்ளன
 காரணம் (R): அவை ஐசோடோப்புகளை பெற்றிருப்பதே ஆகும்
 இவற்றுள் :
 A) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி, மேலும் (R) என்பது (A) விற்கு சரியான விளக்கமாகும்
 B) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி, மேலும் (R) என்பது (A) விற்கு சரியான விளக்கமல்ல
 C) (A) சரி, ஆனால் (R) தவறு
 D) (A) தவறு, ஆனால் (R) சரி
21. சாட்விக் என்பவர் உலோக இலக்குகளை..... கதிர்வீச்சால் தாக்கி நியூட்ரான்களை உருவாக்கினார்
 A) காமாக் B) x - கதிர்
 C) ரேடியக் D) வெப்பக்
22. ஹைட்ரஜனின் அணு நிறமாலையை யாருடைய அமைப்பு விளக்குகிறது
 A) மோஸ்லே B) ரூதர்ஃபோர்டு
 C) நீல்ஸ் போர் D) சாட்விக்
23. பின்வரும் கூற்றுக்களைக் கவனி
 i. ஆல்ஃபா துகள்கள் நேர்மின்சுமை பெற்றவை
 ii. ரூதர்ஃபோர்டு அணு அமைப்பில் அணுவின் எலக்ட்ரான் கட்டமைப்பை பற்றிக் கூறவில்லை
 iii. ஓர் அணுவின் வெளிக்கூடு இணைதிறன் கூடு எனப்படும்
 இவற்றுள்:
 A) i மற்றும் iii சரி B) i மற்றும் ii சரி
 C) iii மட்டும் சரி D) அனைத்தும் சரி
24. ஆல்ஃபா கதிர்களின் முக்கிய மூலமாக இருக்கும் ஐசோடோப்பு
 A) U - 233 B) U - 235
 C) U - 238 D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
25. கதிரியக்க மாற்றத்தைக் கண்டறிந்தவர்
 A) ராண்ட்ஜென் B) பெக்கரல்
 C) க்யூரி D) சாடி
26. ஹென்ரி பெக்கரல் எதை கதிர்வீச்சு தனிமாகக் கொண்டு கதிரியக்கத்தை ஆராய்ந்தார்?
 A) யுரேனியம் B) தோரியம்
 C) பொலோனியம் D) ரேடியம்

27. ஆல்பாத்துகள்கள் இதன் உட்கருவைப் பெற்றவை
 A) ஹீலியம் B) ஹைட்ரஜன்
 C) டைட்டானியம் D) பொட்டாசியம்
28. செயற்கை முறையில் தயாரிக்கப்பட்ட கதிரியக்க ஐசோடோப்புகள் எவ்வாறு அழைக்கப்படுகின்றன?
 A) ரேடியோ கோபால்ட் B) ரேடியோ கார்பன்
 C) ரேடியோ நீயூக்கிளியைடு D) கதிரியக்க ரேடியோ
29. தைராய்டு புற்று நோய் சிகிச்சைக்கு பயன்படும் கதிரியக்க அயோடின்
 A) I - 123 B) I - 143
 C) I - 168 D) I - 172
30. குறியீடுகளைக் கொண்டு சரியாகப் பொருத்துக:
 a) புற்றுநோய் - 1. U-238
 b) தோல் புற்றுநோய் - 2. P-32
 c) இரத்த சோகை - 3. C-14
 d) தொல் பொருள்களின் வயது - 4. Fe-59
- குறியீடுகள்:
- | | a | b | c | d |
|----|---|---|---|---|
| A) | 1 | 2 | 4 | 3 |
| B) | 2 | 1 | 4 | 3 |
| C) | 1 | 4 | 2 | 3 |
| D) | 1 | 2 | 3 | 4 |
31. உணவுப் பொருள்களைக் கெடவைக்கும் நுண்ணுயிர்களை அழிக்கப் பயன்படுவது
 A) α கதிர் B) β கதிர்
 C) γ கதிர் D) λ கதிர்
32. கதிரியக்க வீச்சுகளை அறிய பயன்படுத்தப்படும் கருவி(கள்)
 A) எலக்ட்ரோ மீட்டர் B) மேகப் பெட்டகம்
 C) கெய்கர் - முல்லர் எண்ணி D) இவை அனைத்தும்
33. ரேடியம் மற்றும் பொலோனியத்தை கண்டறிந்தவர்
 A) ராண்ட்ஜென் B) பெக்கரல்
 C) க்யூரி D) சாடி
34. தனிமங்களின் அணு எண்களைக் கண்டறிந்தவர்
 A) லோதர் மேயர் B) மோஸ்லே
 C) மெண்டலீவ் D) நியூலாண்ட்
35. ஆக்ஸிஜன் அல்லது சால்கோஜன் குடும்பத் தனிமங்கள் காணப்படும் தொகுதி
 A) VI-A B) VII-A
 C) VII-B D) VIII
36. உப்பீனிகளின் எலக்ட்ரான் நாட்டம்
 A) குறைவு B) அதிகம்
 C) சுமாரானது D) மிக குறைவு

37. எண்ம விதியை வெளியிட்டவர்
 A) லோதர் மேயர்
 B) மோஸ்லே
 C) மெண்டலீவ்
 D) நியூலாண்ட்
38. பின்வரும் கூற்றுக்களைக் கவனி
 i. I-A தொகுதித் தனிமங்கள் கார உலோகங்கள் ஆகும்
 ii. II-A தொகுதித் தனிமங்கள் கார மண் உலோகங்கள் ஆகும்
 iii. அனைவராலும் ஏற்றுக்கொள்ளப்பட்ட தனிம வரிசை அட்டவணை நீள் வரிசை அட்டவணை ஆகும்
- இவற்றுள்:
 A) i மற்றும் iii சரி
 B) i மற்றும் ii சரி
 C) iii மட்டும் சரி
 D) அனைத்தும் சரி
39. தனிமங்களின் அணு ஆரம் அதிகரிப்பது
 A) லித்தியத்திலிருந்து சீசியம் வரை
 B) .புளூரினிலிருந்து அயோடின் வரை
 C) லித்தியத்திலிருந்து .புளூரின் வரை
 D) A மற்றும் B இரண்டிலும்
40. முதல் மந்தவாயு ஹீலியத்தின் அணு எண் 2 எனில், நான்காவது மந்த வாயுவின் (கிரிப்டான்) அணு எண் என்ன?
 A) 8
 B) 18
 C) 36
 D) 54
41. மும்மை விதியை அளித்தவர்
 A) டொபரினர்
 B) நியூலாண்ட்
 C) மோஸ்லே
 D) மெண்டலீவ்
42. செனானின் (Xe) எலக்ட்ரான் அமைப்பானது
 A) 2,8,8
 B) 2,8,18,8
 C) 2,8,18,18,8
 D) 2,8,18,32,18,8
43. மந்த வாயுக்கள் இடம் பெற்றிருக்கும் தொகுதி
 A) 16
 B) 17
 C) 18
 D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
44. எண்ம அமைப்பைப் பெற ஒரு தனிமம் எலக்ட்ரானை ஏற்கும் போது உருவாகும் அயனி
 A) நேர் மின்
 B) எதிர் மின்
 C) நடுநிலை
 D) இவை அனைத்தும்
45. பின்வரும் வாக்கியங்களைக் கவனி
 i. அயனிச்சேர்மங்கள் பொதுவாக நீரில் கரையும்
 ii. அரிய வாயுக்கள் நிலையான எலக்ட்ரான் அமைப்பினை பெற்றுள்ளன
- இவற்றுள்:
 A) i மட்டும் சரி
 B) ii மட்டும் சரி
 C) இரண்டும் சரி
 D) இரண்டும் தவறு

46. தனிமங்களின் அணு ஆரம் குறைவது
 A) லித்தியத்திலிருந்து சீசியம் வரை
 B) ஃபுளூரினிலிருந்து அயோடின் வரை
 C) லித்தியத்திலிருந்து ஃபுளூரின் வரை
 D) A மற்றும் B இரண்டிலும்
47. முதல் தனிம வரிசை அட்டவணையைத் தயாரித்தவர்
 A) டொபரீனர்
 B) நியூலாண்ட்
 C) மோஸ்லே
 D) மெண்டலீவ்
48. ஒரு மூலக்கூறில் உள்ள எலக்ட்ரான் ஒழுங்கமைப்பை காட்டப் பயன்படும் அமைப்பு
 A) லூயிஸ் அமைப்பு
 B) பாய்ஸ்டர் அமைப்பு
 C) ஃபிரௌன் அமைப்பு
 D) மேயர் அமைப்பு
49. மீத்தேனில் உள்ள ஹைட்ரஜன் அணுக்களின் எண்ணிக்கை
 A) 2
 B) 3
 C) 4
 D) 5
50. ஒரு தனிமம் மந்த வாயுக்களின் இணைதிறன் அமைப்பை பெறுவது
 A) அவோகேட்ரோ விதி
 B) நியூட்டன் விதி
 C) டொபரீனரின் விதி
 D) எண்ம விதி
51. குறியீடுகளைக் கொண்டு சரியாகப் பொருத்துக:
 a) அயனிப்பிணைப்பு - 1. NH_3BF_3
 b) ஈதல் சகப் பிணைப்பு - 2. 2,8,8
 c) Ca^{2+} - 3. 2,8
 d) Mg^{2+} - 4. முனைவுப் பிணைப்பு
- குறியீடுகள்:
- | | a | b | c | d |
|----|---|---|---|---|
| A) | 1 | 2 | 4 | 3 |
| B) | 2 | 1 | 4 | 3 |
| C) | 4 | 1 | 2 | 3 |
| D) | 1 | 2 | 3 | 4 |
52. குளோரின் எலக்ட்ரான் நாட்டம்
 A) 349 KJ மோல்⁻¹
 B) 356 KJ மோல்⁻¹
 C) 421 KJ மோல்⁻¹
 D) 455 KJ மோல்⁻¹
53. அனைவுப் பிணைப்பின் மற்றொரு பெயர்
 A) ஈதல் சகப் பிணைப்பு
 B) சகப் பிணைப்பு
 C) முனைவுப் பிணைப்பு
 D) எதிர் அயனிப்பிணைப்பு
54. சோடியம் அணுவின் அயனியாக்கும் ஆற்றல் மதிப்பு கி.ஜூல் மோல்⁻¹ அலகில்
 A) 654
 B) 496
 C) 534
 D) 345

55. எதிர் எதிரான மின்சமையுடைய இரண்டு அயனிகளுக்கு இடையேயான மின்நிலையியல் ஈர்ப்பு விசையே..... ஆகும்
 A) ஈதல் சகப்பிணைப்பு
 B) சகப்பிணைப்பு
 C) எதிர் அயனிப் பிணைப்பு
 D) அயனிப் பிணைப்பு
56. ஒரு தொடரில் அணு எண் அதிகரிக்க அதிகரிக்க அணு ஆரம்
 A) அதிகரிக்கிறது
 B) மாறுவதில்லை
 C) குறைகிறது
 D) குறைந்து அதிகரிக்கிறது
57. பிணைப்புக்கு உட்படும் இரு எலக்ட்ரான்களையும் ஏதாவது ஒரு அணு மட்டுமே வழங்கினால், அப்பிணைப்பானது
 A) ஈதல் சகப்பிணைப்பு
 B) சகப்பிணைப்பு
 C) முனைவுப் பிணைப்பு
 D) இவற்றில் ஏதுமில்லை
58. நைட்ரஜன் அணு இணைதிறன் கூட்டில் பெற்றுள்ள எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை
 A) 5
 B) 6
 C) 7
 D) 8
59. கீழ்க்கண்ட வாக்கியங்களை கவனி :
 கூற்று (A): அயனிச் சேர்மங்களின் உருகுநிலை அதிகம்
 காரணம் (R): அயனிப் படிசுருள்களிலுள்ள பிணைப்பை உடைக்க அதிக ஆற்றல் தேவைப்படுகிறது
- இவற்றுள் :
 A) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி, மேலும் (R) என்பது (A) விற்கு சரியான விளக்கமாகும்
 B) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி, மேலும் (R) என்பது (A) விற்கு சரியான விளக்கமல்ல
 C) (A) சரி, ஆனால் (R) தவறு
 D) (A) தவறு, ஆனால் (R) சரி
60. அலுமினியம் ஆக்சைடன் மூலக்கூறு வாய்பாடு
 A) AlO₂
 B) Al₂O₂
 C) AlO₃
 D) Al₂O₃
61. கீழ்க்காண்பவற்றுள் சமப்படுத்தப்பட்ட சமன்பாடு எது?
 A) H₂ + O₂ → H₂O
 B) H₂ + O₂ → 2H₂O
 C) 2H₂ + O₂ → 2H₂O
 D) இவை அனைத்தும்
62. ஊசிவடிவ சல்பரின் குறியீடு
 A) S
 B) S_(m)
 C) S_(r)
 D) S_(s)
63. லெட் நைட்ரேட்டைச் சூடுபடுத்தும் போது வெளிப்படும் வாயுவின் நிறம்
 A) சிவப்பு
 B) பழுப்பு
 C) மஞ்சள்
 D) நிறமற்றது

64. எலக்ட்ரானை ஏற்றுக்கொள்ளும் பொருள் இவ்வாறு அழைக்கப்படுகிறது
 A) ஆக்ஸிஜனேற்றி B) ஆக்ஸிஜன் ஒடுக்கி
 C) நேர்மின் அயனி D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
65. வேதியியலுக்கான முதல் நோபல் பரிசைப் பெற்றவர்
 A) ஜெகோபஸ் ஹூப் B) ஹெர்மன் பிஸ்சர்
 C) மேரி கியூரி D) எர்னஸ்ட் ரூதர்ஃபோர்டு
66. கார்பனின் சதவீதப்படி நிலக்கரியின் வகைகளை ஏறுவரிசையில் அமைக்கவும்
 A) பீட், பிட்டுமினஸ், லிக்னைட், ஆந்த்ரசைட்
 B) பிட்டுமினஸ், பீட், ஆந்த்ரசைட், லிக்னைட்
 C) பீட், லிக்னைட், ஆந்த்ரசைட், பிட்டுமினஸ்
 D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
67. பென்டேனின் (C_5H_{12}) இயல்பு நிலை
 A) வாயு B) திரவம்
 C) திண்மம் D) பிளாஸ்மா
68. ஆல்கைன்களின் பொது வாய்பாடு
 A) C_nH_{2n-2} B) C_nH_{2n+2}
 C) C_nH_{2n} D) $C_nH_{2n \times 2}$
69. ஹைபர் முறையில் அம்மோனியா தயாரிக்கப் பயன்படுவது
 A) இரும்பு B) மீத்தேன்
 C) நைட்ரஜன் D) வனஸ்பதி
70. இதன் சுடர் உலோகங்களை வெட்டவும், ஒட்டவும் பயன்படுகிறது
 A) அம்மோனியா B) ஆக்ஸி-அசிட்டிலீன்
 C) அசிட்டிலீன் D) அசிட்டைல்-குளோரைடு
71. எத்தனாலை அதன் கனஅளவைப் போல் இருமடங்கு அடர் கந்தக அமிலம் சேர்த்து $180^\circ C$ -யில் வெப்பப்படுத்தும் போது கிடைப்பது
 A) ஈத்தீன் B) மீத்தேன்
 C) ஈத்தைன் D) மீத்தீன்
72. மீத்தீனின் மூலக்கூறு வாய்பாடு
 A) C_2H_4 B) C_2H_6
 C) C_4H_8 D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
73. கொள்ளி வாயு எனப்படுவது
 A) நைட்ரஜன் B) ஹைட்ரஜன்
 C) மீத்தேன் D) ஹீலியம்
74. லிக்னைட்டில் காணப்படும் கார்பனின் சதவீதம்
 A) 60% B) 70%
 C) 78% D) 90%

75. கரிமச் சேர்மங்கள் அதிகமாக உள்ளதற்கு முக்கியக் காரணம்
 A) ஹைட்ரோ கார்பன் B) மாற்றியம்
 C) படிவரிசை D) பல்படியாக்கல்
76. கீழ்க்காண்பவற்றுள் தரமான நிலக்கரியின் வகை எது?
 A) லிக்னைட் B) பீட்
 C) ஆந்த்ரசைட் D) பிட்டுமினஸ்
77. ஈத்தைனின் மற்றொரு பெயர்
 A) அசிட்டிலீன் B) ஈத்தீன்
 C) மெத்தில் ஈதர் D) மீத்தேன்
78. மீத்தேனில் H-C-H பிணைப்புகளுக்கு இடைப்பட்ட கோணம்
 A) 100° 55' B) 109° 28'
 C) 118° 55' D) 120° 58'
79. அல்கைன்களில் முதல் சேர்மம்
 A) ஈத்தீன் B) மீத்தேன்
 C) ஈத்தைன் D) மீத்தீன்
80. கால்சியம் கார்பைடு மீது நீர்சேர்க்கும் போது கிடைப்பது
 A) அசிட்டிலீன் B) ஈத்தீன்
 C) மெத்தில் ஈதர் D) மீத்தேன்
81. தாவர எண்ணையிலிருந்து திட நிலையில் உள்ள வனஸ்பதி நெய் தயாரித்தலில் இப்பண்பு பயன்படுகிறது
 A) ஆக்ஸிஜனேற்றம் B) நைட்ரஜனேற்றம்
 C) ஹைட்ரஜனேற்றம் D) ஆக்ஸிஜன் ஒடுக்கம்
82. ஈத்தீனை ஹைட்ரஜனுடன் சேர்த்து 150°C வெப்பப்படுத்தப்பட்ட.....வினையூக்கி மீது செலுத்தும் போது, இரட்டைப் பிணைப்பில் ஹைட்ரஜனின் சேர்க்கை நிகழ்கிறது
 A) பிளாட்டினம் B) குளோரோபார்ம்
 C) இரும்பு D) சில்வர்
83. நிலக்கரியின் வகைகளும் கார்பனின் சதவீதமும் கொடுக்கப்பட்டுள்ளன. குறியீடுகளைக் கொண்டு சரியாகப் பொருத்துக:
- | | | |
|----------------|---|--------|
| a) பீட் | - | 1. 60% |
| b) லிக்னைட் | - | 2. 70% |
| c) ஆந்த்ரசைட் | - | 3. 90% |
| d) பிட்டுமினஸ் | - | 4. 78% |

குறியீடுகள்:

	a	b	c	d
A)	1	2	4	3
B)	2	1	4	3
C)	4	3	2	1
D)	1	2	3	4

84. மனித குடலில் செல்லுலோஸ் சிதையும் போது உருவாவது
 A) மீத்தேன் B) கார்பன்-டை-ஆக்சைடு
 C) ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் D) அசிட்டிக் அமிலம்
85. மெண்டலீவ் காலியத்தை இவ்வாறு அழைத்தார்
 A) ஈகா-சிலிக்கான் B) ஈகா-அலுமினியம்
 C) ஈகா-ஜெர்மேனியம் D) ஈகா-காலியம்
86. “தனிமங்களின் பண்புகள் அவற்றின் அணு நிறையின் அடிப்படையில் ஆவர்த்தன முறையில் மாற்றமடைகின்றன” என்று கூறியவர்
 A) டொபரின் B) நியூலாண்ட்
 C) மோஸ்லே D) மெண்டலீவ்
87. ஆல்பர்ட் ஐன்ஸ்டீன் (ஜெர்மனி) பிறந்த ஆண்டு
 A) 1859 B) 1869
 C) 1879 D) 1889
88. கணிக்கப்பட்ட குறுக்குவெட்டு வரைவி வரிக் கண்ணேட்டத்தில் (C.T.- Scan) பயன்படும் கதிர்வீச்சு
 A) புற ஊதாக் கதிர் B) காமாக்கதிர்
 C) மீயொலிகள் D) எக்ஸ்-கதிர்
89. குவார்ட்ஸ் தயாரிக்க உதவும் மூலப்பொருள்
 A) சிலிகா மணல் B) ஈகா-சிலிக்கான்
 C) அலுமினியம் D) ஜெர்மேனியம்
90. தனிம வரிசை அட்டவணையில் காணப்படும் தொடரில் இடது நோக்கி நகரும் போது தனிமங்களின் உலோகப் பண்புகள்
 A) அதிகரிக்கிறது B) குறைகிறது
 C) மாறுவதில்லை D) குறைந்து, அதிகரிக்கிறது
91. நடுநிலை பெரிக்குளோரைடுன் ஊதா நிறத்தைக் கொடுக்கும் சேர்மம்
 A) கீட்டோன் B) பீனால்ட்
 C) ஆல்டிஹைடு D) ஈதர்
92. இரும்பு துருப்பிடிக்காமலிருக்கப் பயன்படுத்தப்படும் அமின்
 A) எத்தில் அமின் B) டை அமைல் அமின்
 C) பினைல் அமின் D) அனிலீன்
93. விமானப் பகுதிப் பொருள் தயாரிக்கப் பயன்படுவது
 A) பியூனா N ரப்பர் B) இயற்கை ரப்பர்
 C) தயோக்கால் D) நியோபிரின்
94. மாட்டிறைச்சியிலுள்ள அமிலம்
 A) அசிட்டிக் அமிலம் B) பியூட்ரிக் அமிலம்
 C) ஸ்டியாரிக் அமிலம் D) பால்மிடிக் அமிலம்

95. மத்திய மின் வேதியியல் ஆய்வு மையம் அமைந்துள்ள இடம்
 A) பாவ் நகர் B) அகமதாபாத்
 C) ஜெர்காட் D) காரைக்குடி
96. மத்திய உப்பு, கடல் இரசாயன ஆய்வு மையம் அமைந்துள்ள இடம்
 A) பாவ் நகர் B) ஹைதராபாத்
 C) ஜெர்காட் D) குன்னூர்
97. அமைதிக்காகவும், வேதியியலுக்காகவும் நோபல் பரிசு பெற்றவர்
 A) லின்ஸ் பெளலிங் B) ஜெகோபஸ் ஹூப்
 C) மேரி கியூரி D) ஹெர்மன் பிஸ்சர்
98. வேதி வினைகளில் பங்கு பெறும் அணுத்துகள்
 A) நியூட்ரான் B) எலக்ட்ரான்
 C) புரோட்டான் D) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
99. வாயு நிலையிலுள்ள மின்சமையற்ற ஓர் அணுவுடன் எலக்ட்ரானை சேர்த்து அது எதிர் மின் அயனியாக மாறும்பொழுது ஆற்றல் வெளியிடப்படுகிறது. அந்த ஆற்றல்.....என அழைக்கப்படுகிறது.
 A) எலக்ட்ரான் நாட்டம் B) அயனியாக்கும் ஆற்றல்
 C) இணைதிறன் D) அணுக்கரு ஆற்றல்
100. ஒரே மூலக்கூறு வாய்பாடு இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட சேர்மங்களைக் குறிக்கும் பன்பினை இவ்வாறு அழைக்கிறோம்
 A) சகப்பிணைப்பு B) ஈதல் சகப்பிணைப்பு
 C) லூயிஸ் அமைப்பு D) மாற்றியம்



வாழ்க்துக்களுடன்,
 தி.சிவக்குமார்

9th Chemistry Keys

Que	ANS	Que	ANS	Que	ANS	Que	ANS
01	D	26	A	51	C	76	C
02	A	27	A	52	A	77	A
03	A	28	C	53	A	78	B
04	A	29	A	54	B	79	C
05	A	30	A	55	D	80	A
06	B	31	C	56	C	81	C
07	B	32	D	57	A	82	A
08	A	33	C	58	A	83	D
09	A	34	B	59	A	84	A
10	A	35	A	60	D	85	B
11	B	36	B	61	C	86	D
12	D	37	D	62	B	87	C
13	A	38	D	63	B	88	D
14	D	39	D	64	A	89	A
15	A	40	C	65	A	90	A
16	A	41	A	66	D	91	B
17	C	42	C	67	B	92	B
18	A	43	C	68	A	93	A
19	C	44	B	69	B	94	C
20	A	45	C	70	B	95	D
21	C	46	C	71	A	96	A
22	C	47	D	72	D	97	A
23	D	48	A	73	C	98	B
24	C	49	C	74	B	99	A
25	D	50	D	75	B	100	D