

11TH CHEMISTRY TOP 100 QUESTIONS(TM)

UNIT-1

- 76.6% கார்பன், 6.38% ஹைட்ரஜன், மீத சதவீதம் ஆக்ஸிஜனையும் கொண்ட சேர்மத்தின் எளிய விகித வாய்ப்பாடு. மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு ஆகிவற்றைக் காண்க சேர்மத்தின் ஆவிஅடர்த்தி 47. (B/B-42) (Ipn:274)
- மோல் எனும் வார்த்தையிலிருந்து என்ன புரிந்து கொண்டாய்?(ipn:7) வினைக்கட்டுப்பாட்டுக் காரணி என்றால் என்ன ?(ipn : 18)
- பின்வருவனவற்றின் எளிய விகித வாய்ப்பாடுகள் என்ன? b/b-38
i) ஃபிரக்டோஸ் ($C_6H_{12}O_6$) ii) காஃபின் ($C_8H_{10}N_4O_2$)
- ஆக்சிஜனேற்றம் ஒடுக்கம் வேறுபடுத்துக b/b-30
- கிராம் சமானநிறை - வரையறுக்கவும் b/b-28 (ipn : 9)
- ஒப்பு அணுநிறை வரையறு. (b/b-26) (ipn -5)

UNIT-2

- ஹெய்சன்பர்க்கின் நிச்சயமற்ற தன்மை கோட்பாட்டு (ipn : 45)
. n=4-க்கு சாத்தியமான ஆர்பிட்டால்களின் எண்ணிக்கை யாது?((b/b27)
(in :282)
- ஆஃபா தத்துவத்தினைக் கூறுக (ipn :56)
- வரையறு ஹீண்ட் விதி (எ-டு) விளக்குக(ipn :57)
- பரிமாற்ற ஆற்றல் என்றால் என்ன? (ipn : 60)
- நான்கு குவாண்ட எண்களை பற்றி சிறு குறிப்பு எழுதுக.(ipn -48)
- டி-பிராக்ளி சமன்பாட்டை எழுதுக (ipn : 43)
- போர் அணு மாதிரியின் கருதுகோள்களை எழுதுக. (ipn -42)
. Cu மற்றும் Cr எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக(ipn :59)
- பெளலி தவிர்க்கை தத்துவத்தினை கூறுக. b/b-31(ipn : 57)

UNIT-3

- மூலைவிட்ட தொடர்பினை விவரிக்கவும்(b/b-41) (ipn : 99)
- அயனி ஆரத்தினை கண்டறியும் பாலிங் முறை (ipn : 92)
- நவீன ஆவர்த்தன விதியைக் கூறுக(b/b-24) (ipn -79)
அயனியாக்கும் ஆற்றலின் ஆவர்த்தன தொடர்பினை விவரி
(ipn : 93&94)
- லாந்தனைடுகள் மற்றும் ஆக்னைடுகளின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பினை தருக b/b-36 (ipn :86)
- N-ன் அயனியாக்கும் ஆற்றல் O-ஐ விட அதிகம் தக்க காரணம் தந்து விவரிக்கவும் (ipn : 94)
- ஐசோ எலக்ட்ரானிக் அயனிகள் என்றால் என்ன ? (எ-டு)(b/b-25)
- திரைமறைப்பு விளைவு என்றால் என்ன ?(ipn :88)
செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமை என்றால் என்ன ?(ipn :88)

UNIT-4

- டியூட்டிரியத்தின் பதிலீட்டு வினைகளை எழுதுக (ipn : 116)
- பாராஹைட்ரஜனை, ஆர்த்தோ ஹைட்ரஜனாக எவ்வாறு மாற்றுவாய்? (b/b-35) (ipn : 113)
- . நீர்வாயு மாற்ற வினை என்றால் என்ன? (b/b-30) (ipn -114)
- மூன்று வகையான சகப்பிணைப்பு ஹைட்ரைடுகளை குறிப்பிடுக(ipn : 125)
- டிரிட்டியம் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? ipn -114)
- கனநீரின் பயன்கள் யாவை? (b/b-33) (ipn -122)
- ஐசோடோப்புகள் (மாற்றியங்கள்) என்றால் என்ன ? ஹைட்ரஜனின் ஐசோடோப்புகளின் பெயர்களை எழுதுக (b/b-32) (ipn -111)

UNIT-5

29. பெரிலியம் மற்றும் அலுமினியத்திற்கான ஒத்ததன்மைகளை விவரிக்கவும்(ipn:154)
30. பாரீஸ்சாந்து எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? (ipn : 162) மற்றும் பயன்களை எழுதுக
31. சலவைத்தூள் (பிளீச்சிங் தூள்) எவ்வாறு தயாரிப்பாய்? (ipn : 160)
32. ஜிப்சத்தின் பயன்களைக் குறிப்பிடுக.(ipn : 163)
- 33.நீரில் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடின் கரைதிரன் , சோடியம் குளோரைடின் கரைதிரனை விட மிக அதிகம் ஏன்?(b/b-26)

UNIT-6

34. பாயிலின் விதியினைத் தருக. (ipn -176) சார்லஸ் விதி -(ipn :179)
- 35.கேலூசாக் விதி -(ipn :181)
36. அவகட்ரோ கருதுகோள் -(ipn :182) கிரஹாம் விதி -(ipn :186)
37. நல்லியல்பு வாயுச்சமன்பாட்டை வருவி. (ipn : 182)
38. வாண்டர் வால்ஸ் மாறிலிகளைக் கொண்டு நிலைமாறுமாறிலிகளைத் தருவி (b/b-40) (ipn -189)
39. விரவுதல் மற்றும் பாய்தல் வேறுபாடு தருக.(b/b-37) (ipn : 185, 186)
40. டால்டனின் பகுதி அழுத்த விதியை கூறுக.(ipn : 184)
41. ஜூல் தாம்சன்வினைவினைக் கூறுக. (ipn : 193)
42. வாயுக்களை திரவமாக்க பயன்படும் மூன்று முறைகளைக் குறிப்பிடுக. (ipn : 193)

UNIT-7

43. 0°C வெப்பநிலையில் 1 மோல் பனிக்கட்டி நீராக உருகும்போது நிகழும் என்ட்ரோபி மாற்றத்தை கணக்கிடுக பனிக்கட்டியின் மோலார் உருகுதல்

வெப்ப மதிப்பு 6008J mol⁻¹ (ipn : 236)

44. பொருண்மைசார் மற்றும் பொருண்மைசாரா பண்புகளை இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகளுடன் விளக்குக. (b/b-28) (ipn : 209)
45. அக ஆற்றலின் சிறப்பியல்புகளை விளக்குக(b/b-47) (ipn :212)
46. வழிச் சார்புகள் மற்றும் நிலைச்சார்புகள் என்றால் என்ன ? இரு எடுத்துக்காட்டுகள் தருக (ipn :211)
47. ஒரு நல்லியல்பு வாயுவிற்கு ΔH - க்கும் ΔU - க்கும் இடையே உள்ள தொடர்பை வருவி (b/b-50) (ipn : 219)
48. கிப்ஸ் கட்டிலா ஆற்றலின் ஐந்து சிறப்பியல்புகளைத் தருக. b/b-52
49. வெப்ப இயக்கவியலின் விதிகளை எழுதுக
i) பூஜ்ஜிய விதி(ipn :244) ii) முதலாம் விதி(ipn :216 &244)
iii) இரண்டாம் விதி (ipn :245) iv) மூன்றாம் விதி(ipn : 245)
50. ஹெஸ்ஸின் வெப்பம்மாறா கூட்டல் விதி(ipn : 299)
படிக்கக்கூடு ஆற்றல் என்றால் என்ன?(ipn : 230)

UNIT-8

51. லீ சாட்லியர் தத்துவம்-வரையறுக்கவும்(b/b-32) (ipn : 15)
52. Kp மற்றும் Kc ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான தொடர்பை ஒரு படித்தான வாயு நிலையிலுள்ள சமன்பாட்டிற்கு வருவிக்கவும் (ipn : 7)
53. வினை குணகம் (Q). வரையறுக்கவும் (ipn : 11)
54. நிறை தாக்க விதியைக் கூறுக(b/b-34) (ipn : 6)
55. NH₃, N₂ மற்றும் H₂ ஆகியவற்றின் சமநிலைச் செறிவுகள் முறையே 1.8 X 10⁻² M, 1.2 X M 10⁻² மற்றும் 3 X 10⁻² M . N₂ மற்றும் H₂ -விலிருந்து NH₃ உருவாகும் வினைக்கு சமநிலை மாறிலியின் மதிப்பினைக் காண்க. (ipn : 15)

UNIT-9

56. " ஐசோடானிக் கரைசல்கள்" வரையறுக்கவும் (ipn:59)
 57. ஹென்றி விதியின் வரம்புகள் யாவை? (ipn : 42)
 58. தொகை சார் பண்புகள் நான்கினை எழுதுக(ipn : 52)
 59. சவ்வூடு பரவல் அழுத்தம்-வரையறுக்கவும். (ipn : 58)
 60. வரையறு மோலாலிட்டி(ipn : 34) மோலாரிட்டி (ipn :34) ,
 நார்மாலிட்டி(ipn :34)

UNIT-10

61. N₂ மற்றும் O₂ மூலக்கூறு உருவாதலை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால்(MO)
 கொள்கை மூலம் விவாதிக்கவும் (ipn : 110)
 62. வரையறுக்கவும் (ipn : 82,83,83)
 i)பிணைப்பு நீளம் ii)பிணைப்பு கோணம்
 iii) பிணைப்பு ஆற்றல் iv) பிணைப்பு தரம்
 63. இனக்கலப்பாதல் என்றால் என்ன? (ipn : 98)
 64. வரையறுக்கவும் (ipn : 95)
 i)சிக்மா பிணைப்பு ii) பை பிணைப்பு
 65. மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கையின் முக்கிய அம்சங்களை
 விவரிக்கவும்(ipn : 107)

UNIT-11

66. கரிம சேர்மங்களை அவற்றின் அமைப்பின் அடிப்படையில்
 வகைப்படுத்தலை விவரி (b/b-32) (ipn : 124)
 67. கரிம சேர்மங்களின் பொதுப்பண்புகள் எழுதுக(ipn :123)
 68. கீழ்க்கண்டசேர்மங்களுக்கு அமைப்பு வாய்ப்பாட்டை எழுதுக(ipn :138)

(i) m-நைட்ரோபென்சீன்

(ii)p-டை குளோரோ பென்சீன் (iii) 1,3,5,-டிசைரெ மெத்தில்பென்சீன்

69. 2-பீயூட்டீனில் காணப்படும் வடிவமாற்றியங்களை எழுதுக (ipn : 149)

70.தாள் வண்ணபிரிகையை முறையை விளக்குக(ipn : 168)

UNIT-12

71. கருக்கவர் பொருள் மற்றும் எலக்ட்ரான்க் கவர் பொருள் என்றால்
 என்ன? உதாரணம் தருக (ipn : 180)
 72. தூண்டல் வினைவை தகுந்த எடுத்துக்காட்டு தந்து விளக்குக(b/b- 19) (
 ipn : 182)
 73. பின்வரும் வினையை விளக்குக
 i) β -நீக்க வினையை எழுதுக. (b/b – 21 i)) (ipn : 189)
 ii) எலக்ட்ரான்க் கவர் பொருள்பதிலீட்டு வினையை (ipn : 188)
 74. ஒரே மாதிரியான பிளவு மற்றும் வெவ்வேறு மாதிரியான பிளவு
 வேறுபடுத்துக (ipn :177 &178)
 75.ஆக்சிஜனேற்ற மற்றும் ஒடுக்க வினையை எழுதுக(ipn : 190)

UNIT-13

76. ஒரு சேர்மத்தின் அரோமேட்டிக் தன்மையை ஹக்கல் விதிப்படி
 எவ்வாறு தீர்மானிப்பாய் (b/b-37) (ipn : 225)
 77. பிரீடல் கிராப்ட் வினையைப் பற்றி சிறு குறிப்பு எழுதுக. (ipn : 233)
 78. பென்சீன் அமைப்பை பற்றி விவரிக்கவும் (ipn : 227)
 79. பிரீக் ஒடுக்கம்- விளக்கு(ipn :236)
 80. ஈத்தைன் மூலக்கூறில் காணப்படும் பலபடியாக்கல் வினையின்
 வகைகளை விளக்குக (ipn : 223)
 81. அசிட்டீலை பென்சீனாக மாற்றும் வினையை எழுதுக(ipn : 231)
 82. பென்சீனை எவ்வாறு BHC ஆக மாற்றுவாய்? (ipn : 236)

83. உர்ட்ஸ் வினையை எழுதுக(ipn :201)
84. மார்கோனிகாப் விதியை உதாரணத்துடன் விளக்குக(ipn :212)
85. எத்திலினை குளிர்ந்த காரம் கலந்த பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டுடன் வினைபடுத்தும் போது நிகழ்வது யாது? (ipn : 216)

UNIT-14

86. DDT-யின் தயாரிப்பு மற்றும் பயன்களை எழுதுக(ipn : 273)
87. வில்லியம்சனின் ஈதர் தொகுப்பு முறையை எழுதுக(ipn :256)
88. கர்பைலாமின் வினை, குளோரோபிக்ரின் , டவ் வினையை எழுதுக (ipn :271, 271, 266)
89. SN₁ , SN₂ வினையை எழுதுக (ipn : 256,257)
E₁ , E₂ வினையை எழுதுக(ipn :259)
90. உர்ட்ஸ் பிட்டிக் , பிட்டிக் வினையை எழுதுக(ipn :266)
91. ராஸ் செயல் முறை, டார்சன் செயல் முறை எழுதுக(ipn :265,252)
92. CH₃MgI -ல் தொடங்கி பின்வருவனவற்றை எவ்வாறு தயாரிப்பாய்?
- அசிட்டால்டிஹைடு(ipn : 262)
 - அசிட்டோன்(ipn : 262)
 - எத்தில் அசிடேட்(ipn : 263)
93. இருளில் மீத்தேனின் குளோரினேற்றம் சத்தியமல்ல ஏன்? (b/b-27)

UNIT-15

94. பசுமை வேதியியல் என்றால் என்ன? (b/b-25)(ipn : 299)
95. BOD மற்றும் COD இவற்றை வேறுபடுத்துக (b/b-34)(ipn : 295)
96. அமில மழை எவ்வாறு உருவாகிறது? அதன் விளைவுகளை விளக்குக. b/b-33) (ipn : 287 & 288)

97. எது பூமியின் பாதுகாப்புக் குடை எனக் கருதப்படுகிறது? (b/b-21)(ipn : 292)
98. பசுமைக் குடில் விளைவு என்றால் என்ன? (ipn : 287)
99. துகள் மாசுபடுத்திகள் என்றால் என்ன? எடுத்துக்காட்டு தருக. (b/b-29)(ipn : 288)
100. தூர்ந்து போதல் (Eutrophication) என்றால் என்ன? (ipn : 295)

S.MANIKANDAN.,M.Sc.,B.Ed.,

Pg asst. In chemistry

7708543401 / 7010782116