

+2 வேதியியல் - சவாலான புறவய வினாக்கள்

Created by S.Muthukkumarasamy M.Sc.,M.Phil.,M.Ed.,M.Sc.,(Ph.D) SET Qualified in Chemistry
GHSS, Melasivapuri - 622 403, Pudukkottai Dist

1. ClO_2^- , ClO_4^- , NF_3 , NH_3 ஆகிய மூலக்கூறுகள் கீழ்க்கண்ட எந்தப் பண்பில் ஒத்துள்ளது.

[அ] வடிவம் [ஆ] இனக்கலப்பு [கி] எலக்ட்ரான்கள் [ந] எதுவுமில்லை

2. மூலக்கூறில் நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பிற்கான சான்று

[அ] நீர் மூலக்கூறு [ஆ] HF மூலக்கூறு

[கி] HCl நீர் மூலக்கூறு [ந] ஆர்த்தோ ஹைட்ராக்ஸி பென்சைல்மீதைடு

3. பிணைப்புகளின் பிணைப்பு வலிமையின் வரிசை

[அ] சகப்பிணைப்பு > அயனிப்பிணைப்பு > ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு > லண்டன் விசை

[ஆ] அயனிப்பிணைப்பு > ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு > சகப்பிணைப்பு > லண்டன் விசை

[கி] ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு > சகப்பிணைப்பு > அயனிப்பிணைப்பு > லண்டன் விசை

[ந] சகப்பிணைப்பு > ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு > லண்டன் விசை > அயனிப்பிணைப்பு

4. O_2^- அயனியின் பிணைப்புத் தரம் என்ன?

[அ] 2 [ஆ] 1 [கி] 1.5 [ந] 2.5

5. ICl_5 ன் வடிவம் என்ன?

[அ] தளசதுரம் [ஆ] சதுரதள பிரமிடு [கி] எண்முகி [ந] நான்முகி

6. பொருத்தமற்றது எது?

[அ] H_3O^+ [ஆ] NH_4^+ [கி] ClO_2^- [ந] CO_3^{2-}

7. H_2O நீர்மமாக இருக்கக் காரணம் என்ன?

[அ] ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு [ஆ] வான்டர் வால்ஸ் விசை [கி] சகப்பிணைப்பு [ந] லண்டன் விசை

8. π பிணைப்பு சேர்மமெது?

[அ] H_3PO_3 [ஆ] PCl_5 [கி] PH_3 [ந] PCl_3

9. கீழ்க்கண்ட எந்த அணு அளவில் சிறியது

[அ] Li [ஆ] Ne [கி] Be [ந] B

10. கீழ்க்கண்ட எந்த அணு குறைந்த அயனியாக்கும் ஆற்றலைப் பெற்றுள்ளது

[அ] Li [ஆ] Ne [கி] Be [ந] B

11. ஏறத்தாழ பூஜ்ஜிய எலக்ட்ரான் நாட்டத்தைப் பெற்றுள்ள தனிமமெது?

[அ] Li [ஆ] H [கி] Be [ந] B

12. O_2^- , F^- , Mg^{2+} , Na^+ ஆகியவற்றின் உருவ அளவின் ஏறுவரிசையை எழுது?

[அ] $\text{O}_2^- > \text{F}^- > \text{Mg}^{2+} > \text{Na}^+$ [ஆ] $\text{O}_2^- > \text{F}^- < \text{Mg}^{2+} < \text{Na}^+$ [கி] $\text{O}_2^- > \text{F}^- > \text{Mg}^{2+} < \text{Na}^+$ [ந] $\text{O}_2^- > \text{F}^- > \text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+}$

13. அமிலத்தன்மையின் ஏறு வரிசையில் எது சரி?

[அ] $\text{HF} < \text{HCl} < \text{HBr} < \text{HI}$ [ஆ] $\text{HF} > \text{HCl} > \text{HBr} > \text{HI}$ [கி] $\text{HF} < \text{HBr} < \text{HI} < \text{HCl}$ [ந] $\text{HF} < \text{HI} < \text{HBr} < \text{HCl}$

14. பொருத்துக.

1. ClF_3 - a) T வடிவம்

2. IBr_3 - b) தோடுகோடு

3. ICl_5 - c) ஊங்கோண இருபிரமிடு

4. ICl_7 - d) சதுரதள பிரமிடு

[அ] 1-a, 2-b, 3-c, 4-d [ஆ] 1-c, 2-a, 3-b, 4-d [கி] 1-b, 2-a, 3-d, 4-c [ந] 1-d, 2-c, 3-b, 4-a

15. XeF_6 ல் உள்ள எலக்ட்ரான் இணைகள்?

[அ] 6 பிணைப்பு & 2 தனி [ஆ] 5 பிணைப்பு & 2 தனி [கி] 4 பிணைப்பு & 3 தனி [ந] 6 பிணைப்பு & 1 தனி

16. நீர்ம ஹீலியத்தின் கொதிநிலை?

[அ] -4.2°C [ஆ] -277.2°C [கி] 273°C [ந] 373°C

17. மந்த வாயுக்களின் பண்புகளில் எது தவறு?

[அ] 26% ஆக்ஸிஜனுடன் சேர்த்து ஆர்கான் மின்விளக்குகளில் பயன்படுகிறது

[ஆ] குளோரோஃபில் உருவாக உதவுவது நியான் விளக்கு

[இ] புற்று நோய் சிகிச்சையில் ரேடான் பயன்படுகிறது

[ஈ] உலோக இழை மின்பல்புகளில் நிரப்ப Kr & Xe பயன்படுகிறது

18. டெல்லூரியத்தின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு

[அ] $ns^2 np^3$ [ஆ] $ns^2 np^4$ [இ] $ns^2 np^5$ [ஈ] $ns^2 np^6$

19. H_2S வாயுவாக உள்ள போது H_2O நீர்மமாக உள்ளதே ஏன்?

[அ] ஆக்ஸிஜனின் எலக்ட்ரான் கவர்ச்சி (ஆ) பிணைப்பின் முனைவுத்தன்மை

[இ] ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு [ஈ] இவையனைத்தும்

20. கீழ்க்கண்டவற்றுள் நிறமுள்ள அயனி எது?

[அ] Sc^{3+} [ஆ] Mn^{3+} [இ] Zn^{2+} [ஈ] Ti^{4+}

21. பூஞ்சிய ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையைப் பெற்றுள்ள சேர்மம் எது?

[அ] $Ni(CO)_4$ [ஆ] $Fe(CO)_5$ [இ] $Ru(CO)_5$ [ஈ] அனைத்தும்

22. $KMnO_4$ அடர் நீலநிறமாக இருக்கக் காரணம் என்ன?

[அ] d-d இடப்பெயர்ச்சி [ஆ] p-d இடப்பெயர்ச்சி [இ] d-s இடப்பெயர்ச்சி [ஈ] எதுவுமில்லை

23. அம்மோனிகல் சில்வர் ஹைட்ரேட் என்பது?

[அ] டாலன்ஸ் கரணி [ஆ] ஃபெலிங்ஸ் கரைசல் [இ] பெனிடிங்ஸ் கரைசல் [ஈ] கேசியஸ் உட்கா

24. கீழ்க் கண்ட எந்த இணை ஒரே அயனி ஆரத்ததைப் பெற்றுள்ளது?

[அ] Sc & Y [ஆ] Zr & Hf [இ] Hf & Rf [ஈ] அ & இ

25. போரான் குடும்ப தனிமங்களின் பண்புகளில் தவறானது?

[அ] In குறைகடத்தி சாதனங்களில் பயன்படுகிறது

[ஆ] காலியம் அறைவெப்ப நிலையில் திண்மமாக உள்ளது

[இ] தாலியம் நச்சுத்தன்மையுள்ளது

[ஈ] புனியின் மேலோட்டில் போரான் 0.001% மே உள்ளது

26. சிலிக்கோன்கள் உருவாகும் வினை

[அ] மூலக்கூறியை நீர்நீக்கம் [ஆ] மூலக்கூறியில் நீர் நீக்கம் [இ] அ & ஆ [ஈ] எதுவுமில்லை

27. குளோரோபிளம்பிக் அயிலத்தில் லெட்டின் ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலை?

[அ] 4 [ஆ] 3 [இ] 2 [ஈ] 1

28. பெட்ரோலில் எதிர்விசையை தடுக்க உதவுவது?

[அ] $Pb(C_2H_5)_3$ [ஆ] $Pb(C_2H_5)_5$ [இ] $Pb(C_2H_5)_4$ [ஈ] $Pb(C_2H_5)_2$

29. $H_4P_2O_7$ - ல் உள்ள கிரட்டை & ஒற்றைப் பிணைப்புகளின் எண்ணிக்கை?

[அ] 0 & 8 [ஆ] 1 & 7 [இ] 0 & 10 [ஈ] 2 & 10

30. H_3PO_3 - ல் உள்ள எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை?

[அ] 23 [ஆ] 24 [இ] 26 [ஈ] 22

31. பற்கால்வாய் சிகிச்சையில் பயன்படுவது?

[அ] Cu-Hg [ஆ] Ag-Hg [இ] Au-Hg [ஈ] இவையனைத்தும்

32. நேர்மின்சுமையுடைய ஈனி எது?

[அ] C_5H_5N [ஆ] கார்போனில் [இ] ஹைட்ரஜீனியம் [ஈ] en

33. பற்கால்வாய் சிகிச்சையில் பயன்படுவது?

[அ] சிஸ்பிளாட்டின் [ஆ] EDTA [இ] $Ni(DMG)_2$ [ஈ] ட்ரான்ஸ் பிளாட்டினம்

34. $xCO_2 + yH_2O \rightarrow (CH_2O)_x + yO_2$ என்ற வினையில் $x=6$ எனில் எத்தனை ஆக்ஸிஜன் மூலக்கூறுகள் வெளியேறும்?

[அ] 3 [ஆ] 4 [இ] 5 [ஈ] 6

35. $[Ma_4b_2]$ ல் b வகை ஈனிகள்&.....ல் அமைக்கப்பெற்றால் அது டிரான்ஸ் மாற்றியத்தை தரும்?

1. 1,6 2. 3,5 3. 1,2 4. 2,4 5. 2,5 6. 1,4

[அ] 1,2,3 [ஆ] 1,2,4 [இ] 3,5,6 [ஈ] 1,2,3,4,5,6

36. பொருத்ததுக.

1. $[Fe(CN)_6]^{4-}$ - a) தளசதுரம்
2. $[Ni(NH_3)_4]^{2+}$ - b) d^2sp^3
3. $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ - c) sp^3d^2
4. $[FeF_6]^{4-}$ - d) நான்முடி

[அ] 1-a, 2-c, 3-d, 4-b [ஆ] 1-b, 2-c, 3-d, 4-a [இ] 1-b, 2-d, 3-c, 4-a [ஈ] 1-b, 2-d, 3-a, 4-c

37. $[Ni(en)_3]Cl_3$ ன் IUPAC பெயர் என்ன?

[அ] டிரிஸ் (எத்திலின் டை அமைன்) நிக்கல் III குளோரைடு

[ஆ] டிரை (எத்திலின் டை அமைன்) நிக்கல் III குளோரைடு

[இ] டிரை குளோரோ டிரிஸ் எத்திலின் டை அமைன் நிக்கலைட்

[ஈ] டிரிஸ் குளோரோ டிரிஸ் எத்திலின் டை அமைன் நிக்கலைட்

38. $[Ni(PPh_3)_3Cl_2]$ ன் IUPAC பெயர் என்ன?

[அ] டிரை பினைல் பாஸ்பீன் (டைகுளோரோ டிரிஸ்) நிக்கல் II

[ஆ] டைகுளோரோ டிரிஸ் (டிரை பினைல் பாஸ்பீன்) நிக்கல் II

[இ] டைகுளோரோ டிரிஸ் (டிரை பினைல் பாஸ்பீன்) நிக்கல்

[ஈ] டைகுளோரோ டிரிஸ் (டிரை பினைல்) நிக்கல் II

39. $K_3[Cr(C_2O_4)_3] \cdot 3H_2O$ தவறான கூவை எது ?

[அ] குளோரோயிடத்தின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் - 3

[ஆ] எலக்ட்ரான் அமைப்பு - d^3

[இ] அமைவு எண் - 3

[ஈ] ஒளி சுழற்றும் மாற்றியம் உண்டா - ஆம்

40. தவறான கூவை எது ?

[அ] நீர்த்தொட்டிகளில் நீர் மட்டமறிதல் - Sr^{90}

[ஆ] வண்ணப்பூச்சுகளின் பருமனறிதல் - Sr^{90}

[இ] எஸ்டர் நீராற்பகுப்பு வினை - O^{17}

[ஈ] தாவர ஒளிச்சேர்க்கை வினைவழிமுறை - O^{19}

41. 1 கி கதிரியக்க ஊசோடோப் 24 மணி நேரத்திற்கு பிறகு 0.125 கி எஞ்சி நின்றது அரையாயுட்க காலம் ?

[அ] 7.99 மணி [ஆ] 7.99 நி [இ] 7.99 வி [ஈ] 1 மணி

42. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எது ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலை குறித்து பொருந்தாதது ?

[அ] HPO_3 [ஆ] H_3PO_3 [இ] H_3PO_4 [ஈ] $H_4P_2O_7$

43. தனிபிணை எலக்ட்ரான்கள் இல்லாத சேர்மமெது ?

[அ] PCl_3 [ஆ] PBr_3 [இ] PCl_5 [ஈ] PH_3

44. சரியானதைத் தேர்ந்தெடு ?

[அ] $n=3, l=2, m=-1, s=+1/2$ [ஆ] $n=3, l=3, m=-2, s=+1/2$ [இ] $n=2, l=-2, m=-1, s=-1/2$ [ஈ] $n=1, l=0, m=+1, s=+1/2$

45. $2n^2$ ல் $n^2 = ?$

[அ] எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை [ஆ] ஆர்பிட்டால்களின் எண்ணிக்கை

[இ] ஆர்பிட்களின் எண்ணிக்கை [ஈ] ஆற்றல் மட்டங்களின் எண்ணிக்கை

46. 1. $K_4[Fe(CN)_6]$ 2. $K_3[Fe(CN)_6]$ 3. $K_2[Cu(CN)_4]$ 4. $K_3[Cu(CN)_4]$ சேர்மங்களில் பாரா காந்தத் தன்மையுடையது

[அ] 2,3 [ஆ] 1,4 [இ] 1,2,4 [ஈ] 1,2,3,4

47. கீழுள்ள தனிமங்களில் எது வினையூக்கியாக பயன்படாது

[அ] Ni [ஆ] Pd [இ] Pt [ஈ] Cd

48. கீழுள்ள தனிமங்களில் எது கதிரியக்கத் தன்மையுள்ளது

[அ] Lr [ஆ] Lu [இ] Pr [ஈ] Yb

49. ${}_{92}\text{P}^{238} \longrightarrow {}_{92}\text{P}^{234}$ என்ற கதிரியக்க வினையில் உண்டாகும் α & β துகள்களை கணக்கிடு

[அ] 1, 2 [ஆ] 2, 1 [இ] 1, 4 [ஈ] 0, 4

50. கீழுள்ளவைகளில் அதிக முனைவுத் தன்மையுள்ளது

[அ] SF_4 [ஆ] BF_3 [இ] XeF_4 [ஈ] SO_3

51. C, N, O, F ஆகியவற்றின் முதல் அயனியாக்கும் ஆற்றலின் ஏறுவரிசையை எழுது?

[அ] $\text{C} > \text{N} > \text{O} > \text{F}$ [ஆ] $\text{N} > \text{F} > \text{O} > \text{C}$ [இ] $\text{C} < \text{N} < \text{O} < \text{F}$ [ஈ] $\text{C} < \text{N} > \text{O} > \text{F}$

52. கீழ்க்கண்ட எந்த இணை அடிகபடச் சூக்ஸிஜனேற்ற நிலையைப் பெற்றுள்ளது?

[அ] Os & Mo [ஆ] Fe & Ru [இ] Os & W [ஈ] Os & Ru

53. பொருத்தமில்லா தனிமமெது?

[அ] Co [ஆ] Rh [இ] Re [ஈ] Ir

54. கீழ்க்கண்ட எது அயோடோபாஃம் வினைக்கு உட்படும்?

[அ] $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ [ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ [இ] $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ [ஈ] அனைத்தும்

55. கீழ்க்கண்ட எது இயங்கு சமநிலை மாற்றியத்தைத் தரும்?

[அ] CH_3COCOOH [ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ [இ] $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ [ஈ] அனைத்தும்

56. $\text{C}(\text{CH}_3)_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$ ல் எத்தனை ஓரிணைய கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன?

[அ] 4 [ஆ] 5 [இ] 8 [ஈ] 7

57. கீழ்க்கண்ட எது விக்டர் மேயர் ஆய்வில் சிவப்பு நிறத்தைத் தரும்?

[அ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ [ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$ [இ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ [ஈ] எதுவுமில்லை

58. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$ ன் IUPAC பெயர் என்ன?

[அ] 3-மெத்தில் 2-பியூட்டனால் [ஆ] 2-மெத்தில் 3-பியூட்டனால் [இ] 2-மெத்தில் 2-பியூட்டனால் [ஈ] 3-மெத்தில் 3-பியூட்டனால்

59. கீழ்க்கண்ட எது ஒளி சுழற்றும் தன்மையற்றது?

[அ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ [ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ [இ] $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ [ஈ] $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$

60. கீழ்க்கண்ட எது ஈரிணைய ஆல்கஹாலைத் தருகிறது?

[அ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$ [ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ [இ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ [ஈ] CH_3COOH

61. ஆல்கஹால்களின் அயில வலிமை

[அ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} > \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 > \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

[ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} < \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

[இ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} > \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

[ஈ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} < \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 > \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

62. ஆல்கஹால்களின் வினைத்திறன் வரிசை

[அ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} > \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 > \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

[ஆ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} < \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

[இ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} > \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

[ஈ] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} < \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 > \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3$

63. $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{Cu}/573\text{K}}$???

[அ] 2-மெத்தில் புரோப்பீன்

[ஆ] ஐசோ பியூட்டலைன்

[இ] 1-பியூட்டலைன்

[ஈ] 2-மெத்தில் புரோப்-1-ன்

64. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2 \xrightarrow{\text{ZnCl}_2} \text{CH}_3\text{CHO}$

[அ] α நீக்கம்

[ஆ] β நீக்கம்

[இ] δ நீக்கம்

[ஈ] எதுவுமில்லை

65. கீழ்க்கண்ட எது நிறைவுறாத கொழுப்பு அமிலமாகும்

[அ] $C_{15}H_{31}COOH$

[ஆ] $C_{17}H_{33}COOH$

[இ] $C_{17}H_{35}COOH$

[ஈ] $C_{16}H_{33}COOH$

66. அக்ரோலினின் (acrolein) IUPAC பெயர் என்ன?

[அ] 2-மெத்தில் புரோப்-2-னேன் [ஆ] 3-மெத்தில் புரோப்-2-னேன் [இ] புரோப்-2-னேன் [ஈ] 3-மெத்தில் 3-பியூட்டனால்

67. ஆல்டால் குறுக்க வினைக்குட்படும் சேர்மம் எது?

[அ] மெத்தனேன் [ஆ] ஃபினைல் மெத்தனேன் [இ] ஃபினைல் எத்தனேன் [ஈ] 2,2 டைமெத்தில் புரப்பனேன்

68. கன்னிசாரோ வினைக்குட்படும் சேர்மம் எது?

[அ] சின்னமால்டிஹைடு [ஆ] ஃபினைல் மெத்தனேன் [இ] ஃபினைல் எத்தனேன் [ஈ] அக்ரால்டிஹைடு

69. வேதிப்பிணைப்பு கொண்டிராத படிமெது?

[அ] ஹலக்கூறு படிமம் [ஆ] சகப்பிணைப்பு படிமம் [இ] அயனிப் படிமம் [ஈ] உலோகப் படிமம்

70. அணைவு எண் அடிப்படையில் பொருத்தமற்றது எது?

[அ] $CsCl - 8$ [ஆ] $NaCl - 6$ [இ] $ZnS - 3$ [ஈ] $FeS - 6$

71. AB_2 வகையை சார்ந்திராத படிமெது?

[அ] TiO_2 [ஆ] CaF_2 [இ] CuO_2 [ஈ] FeS_2

வேதியியல், இயற்பியல்,
உயிரியல் & கணிதவியலில்

200 க்கு 200 பெற

சிறப்புப் பயிற்சியளிக்கும்

ஒரேயிடம்

அரிமழம்-இன்ஸ்யார் அகாடமி

9486059159, 94421265