

காணாய்நித தேர்வு - 2024		11 ஆம் வகுப்பு	
வேதியியல்		மதிப்பீடுகள் 70	நேரம் 3.00 மணி

15 x 1 = 15

1. கீழ்க்கண்ட வினாக்களுக்கு எழுதுக
  1. அணுவின் நியூக்லியஸ் (அணுக்கரு) என்ன?
    - அ)  ${}^+p$
    - ஆ)  ${}^-e$
    - இ)  ${}^0n$
    - ஈ)  ${}^+C^{14}$
  2. கீழ்க்கண்ட சமன்பாடுகளை சமன்படுத்தி உமள நிறை  $9 \text{ g el}^{-1}$  ஆகிய நீரற்ற ஆக்சைடுமீன் மூலக்கூறு நிறை
    - அ) 102 g
    - ஆ) 27 g
    - இ) 270 g
    - ஈ) 78 g
  3.  $100 \text{ cm}^3$  வெகத்தில் கியூபம்  $100 \text{ g}$  நிறைவுடைய நுண்ணுண்ம ஒன்றின் டி-பிராக்ளி அலைநீளம்
    - அ)  $6.6 \times 10^{-17} \text{ cm}$
    - ஆ)  $6.6 \times 10^{-16} \text{ cm}$
    - இ)  $6.6 \times 10^{-11} \text{ cm}$
    - ஈ)  $6.6 \times 10^{-12} \text{ cm}$
  4. நேரத்தின் கையாண்ட நூட மதிப்பினை பெற்றுள்ள தனிமம்
    - அ) கந்தகம்
    - ஆ) சோடியம்
    - இ) ஆகனம்
    - ஈ) புளூரின
  5. கடுகமான திரவமாற்றம் விளைவின சரியான வரிசை
    - அ)  $s > p > d > f$
    - ஆ)  $s > p > f > d$
    - இ)  $f > d > p > s$
    - ஈ)  $f > p > s > d$
  6. நீர் வாயு வாயு
    - அ)  $\text{H}_2\text{O}$
    - ஆ)  $\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
    - இ)  $\text{CO} + \text{H}_2$
    - ஈ)  $\text{CO} + \text{N}_2$
  7. டி.டி.பி.யின் அரைவகுக்கான மதிப்பு
    - அ) 12.3 ஆண்டுகள்
    - ஆ) 13.2 ஆண்டுகள்
    - இ) 12.3 மாதம்
    - ஈ) 13.2 மாதம்
  8. நுகர்வியல் பண்பிலிருந்து அதிக விலக்கம் அடைபடும் வாயு
    - அ)  $\text{CH}_4$
    - ஆ)  $\text{NH}_3$
    - இ)  $\text{H}_2$
    - ஈ)  $\text{N}_2$
  9. வெப்பம் மீறா செயல்முறையின் பின்வருவன வற்றுள் எது உடன்கைம?
    - அ)  $q = w$
    - ஆ)  $q = 0$
    - இ)  $\Delta E = q$
    - ஈ)  $P \Delta V = 0$
  10. அமைத்து வெப்பநிலைகளிலும், ஒரு தன்னிச்சையான வினைக்கு சரியான வெப்ப கியூக்கவியல் நிரல்களைக் காண்க
    - அ)  $\Delta H < 0; \Delta S > 0$
    - ஆ)  $\Delta H < 0; \Delta S < 0$
    - இ)  $\Delta H > 0; \Delta S = 0$
    - ஈ)  $\Delta H > 0; \Delta S > 0$
  11. கீழ்க்கண்ட வினைகளில் எதற்கு  $K_p$  மற்றும்  $K_c$  சமம் அகை
    - அ)  $2 \text{NO} \rightleftharpoons \text{N}_2 + \text{O}_2$
    - ஆ)  $\text{SO}_2 + \text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_3 + \text{NO}$
    - இ)  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
    - ஈ)  $\text{PCl}_5 \rightleftharpoons \text{PCl}_3 + \text{Cl}_2$
  12. ஈதலாமின் மாற்றமென்பது
    - அ) அமிலப்படுத்தல்
    - ஆ) அமிலத்தின் ஈதல்
    - இ) அமிலப்பேன்
    - ஈ) மெத்தில் காப்பினால்
  13. கரிம சேர்மத்தில் உள்ள பாஸ்பரஸ் ..... ஆக அளந்தறியப்படுகிறது.
    - அ)  $\text{Mg}_3\text{P}_2\text{O}_7$
    - ஆ)  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
    - இ)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
    - ஈ)  $\text{P}_2\text{O}_5$
  14. வளக்கை காப்பன் நேர் அயனியின் கிணக்கல்பாடு
    - அ)  $sp^3$
    - ஆ)  $sp^2$
    - இ)  $sp^1$
    - ஈ)  $sp^3d$
  15. காப்பன் நேரயனியின் வழவழப்பு
    - அ) நேர்நேர்
    - ஆ) நேர்நேர்
    - இ) தள அமைப்பு
    - ஈ) பிரமிடு

## பகுதி - II

- II. எவ்வெனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண். 24 கட்டாய வினா.  $6 \times 2 = 12$
16. அலோகெடரா விநியக் கூறு.
17. ஆகியா தத்துவத்தைக் கூறு.
18. அலோ எல்கெடராவிக்க அயனிகள் என்னால் கனன?
19. கனரீயின் பண்களை எழுதுக.
20. எதிர்மாறு வெப்பநிலை வரையறு.
21.  $0^\circ\text{C}$  வெப்பநிலையிலே 1 மோல் பனிக்கட்டி நீராக உருகும் போது நிகழும் எண்டரோபி மாற்றத்தைக் கணக்கிடுக. பனிக்கட்டியின் மோலார் உருகுதல் வெப்ப மதிப்பு  $6008 \text{ J mole}^{-1}$ .

22. பின்வரும் எதிர்மங்களில் சில  
 23. பின்வரும் எதிர்மங்களில் சில  
 24. பின்வரும் எதிர்மங்களில் சில

பகுதி - III

6 x 3 = 18

- III. பின்வரும் எதிர்மங்களுக்கு விடையளி. இனா எண். 33 கட்டாய வினா.
25. உயர்மங்களில் சில  
 26. உயர்மங்களில் சில  
 27. உயர்மங்களில் சில  
 28. உயர்மங்களில் சில  
 29. உயர்மங்களில் சில  
 30. உயர்மங்களில் சில  
 31. பின்வரும் எதிர்மங்களில் சில  
 32. உயர்மங்களில் சில  
 33. பின்வரும் எதிர்மங்களில் சில

பகுதி - IV

5 x 5 = 25

- IV. பின்வரும் எதிர்மங்களுக்கு விடையளி.
34. (அ) i) உயர்மங்களில் சில  
 ii) பின்வரும் எதிர்மங்களில் சில  
 1)  $\text{CO}_2$  2)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  3)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$   
 (அல்லது)  
 ஆ) 76.6% கார்பன், 6.38% ஹைட்ரஜன், மீத சதவீதம் ஆக்ஸிஜனும் உடைய சேர்மத்தின் எளிய விசீத வாய்பாடு மூலக்கூறு வாய்பாட்டை காண்க. இச்சேர்மத்தின் ஆவி அழுத்தம் 47.
35. (அ) முதுகை குவாண்டம் எண்கள் மற்றும் கோண உந்தக் குவாண்டம் எண்கள் பற்றி விளக்குக.  
 (அல்லது)  
 ஆ) i) நவீன ஆவாதன விதியைக் கூறு.  
 ii) இடைநிலைத் தனிமங்களின் பண்புகளை எழுதுக.
36. (அ) i) உயர்மங்களில் சில  
 ii) உயர்மங்களில் சில  
 (அல்லது)  
 ஆ) வாண்டரவால்ஸ் மாறிகளின் மதிப்புகளிலிருந்து நிலைமாறு மாறிகளின் மதிப்புகளை வருவி.
37. (அ) i)  $\text{Kp}$  மற்றும்  $\text{Kc}$  க்கு இடையேயுள்ள தொடர்பை வருவி. (அல்லது)  
 ஆ) பின்வரும் எதிர்மங்களின் IUPAC பெயரினை எழுதுக.  
 (i)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_3$  (ii)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3\text{-C-OH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$   
 (iii)  $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$  (iv)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$  (v)  $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C-CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$
38. (அ) i) சிஸ்-பிரான்ஸ் மாற்றியத்தை சான்றுடன் விளக்குக.  
 ii) இனான்சியோமர்கள் வரையறு. (அல்லது)  
 ஆ) i) 0.284 g எடையுள்ள கரிமச் சேர்மம் 0.287 g எடையுள்ள  $\text{AgCl}$  யை காரியம் முறைப்படி அளந்தறியப்படுகிறது எனில் குளோரின் சதவீதத்தைக் கணக்கிடு.  
 ii) உடனிடையை எண்ணு எனின?