

பகுதி - II

II ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண். 24 - க்கு கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். $6 \times 2 = 12$

16. தூய உலோகங்களை அவைகளின் தாதுக்களிலிருந்து பிரித்தெடுக்கும் பல்வேறு படிநிலைகள் யாவை?
17. நீர் வாயு சமநிலை என்றால் என்ன?
18. ஹீலியத்தின் பயன்களை தருக.
19. உள் இடைநிலை தனிமங்கள் என்றால் என்ன?
20. அணைவு எண் என்றால் என்ன? bcc அமைப்பில் உள்ள ஒரு அணுவின் அணைவு எண் யாது??
21. பூஜ்ய வகை வினைக்கு இரண்டு எடுத்துக்காட்டு தருக.
22. கிளிசரால் நீர்நீக்க வினையை எழுதுக.
23. யூரோடீரோபின் என்றால் என்ன? அது எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?
24. கீழ்க்காணும் பொருட்களின் pH மதிப்பு எழுதுக.
 1) வினிகர் 2) கரும்காபி 3) சமையல் சோடா 4) சோப்பு நீர்

பகுதி - III

III ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண். 33-க்கு கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். $6 \times 3 = 18$

25. பொது அயனி விளைவு என்றால் என்ன? சான்று தருக.
26. வேறுபடுத்துக : வினைவகை மற்றும் மூலக்கூறு எண்.
27. புள்ளிக் குறைபாடுகளை வகைப்படுத்துக.
28. சிறுகுறிப்பு வரைக. புவிமீர்ப்பு முறை.
29. CO மற்றும் CO₂ வின் வடிவங்களைத் தருக.
30. கந்தக அமிலம் இருகாரத்துவமுடையது. ஏன்?
31. லாந்தனைடு குறுக்கத்தின் விளைவுகளை தருக.
32. பென்சாயின் குறுக்க வினையை எழுதுக.
33. $C_6H_5OH \xrightarrow{Zn\text{ தூள்}} A \xrightarrow[\text{AlCl}_3]{\text{நீர்நீர்}} B \xrightarrow[\text{KMnO}_4]{\text{அமிலம் காந்த}} C$ A, B மற்றும் C கண்டறிந்து பெயரிடுக.

பகுதி - IV

IV அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். $5 \times 5 = 25$

34. அ) அலுமினியத்தின் மின்னாற் உலோகவியல் முறையை விளக்குக. (அல்லது)
 ஆ) 1°, 2°, 3° ஆல்கஹால்களை வேறுபடுத்தி அறியும் லூகாஸ் சோதனைகளை விவரி.
35. அ) டைபோரேனின் வடிவமைப்பை விவரி. (அல்லது)
 ஆ) பொட்டாசியம் டை குரோமேட் தயாரிக்கும் முறையை விளக்குக.
36. அ) i) மந்த இணை விளைவு என்றால் என்ன? ii) நைட்ரஜனின் முரண்பட்ட பண்புக்கு காரணம் தருக.
 (அல்லது)
 ஆ) ஆல்டால் குறுக்க வினைமுறையினை விவரி.
37. அ) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதிக்கான சமன்பாட்டினை தருவிக்கவும். (அல்லது) ஆ) உலோகம் அதிகமுள்ள குறைபாடு மற்றும் உலோகம் குறைவுபடும் குறைபாடுகளை உதாரணத்துடன் விளக்குக.
38. அ) ஒரு வினையின் அரை வாழ்வு காலத்தை வரையறு மற்றும் முதல் வகை வினையின் அரைவாழ்வு கால சமன்பாட்டை வருவி.
 (அல்லது)
 ஆ) C₆H₆O என்ற வாய்ப்பாட்டை உடைய சேர்மம் A நடுநிலை FeCl₃ உடன் ஊதா நிறத்தை தருகிறது. சேர்மம் A அம்மோனியாவுடன் வினைபுரிந்து B என்ற சேர்மத்தையும், மேலும் 20 தூளுடன் வினைபுரிந்து C என்ற சேர்மத்தையும் தருகிறது. A, B மற்றும் C யை கண்டறிந்து வினைகளை எழுதுக.

QL 12 - CHEMISTRY பக்கம் - 2