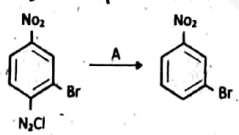


இரண்டாம் திருப்புதல் தேர்வு - 2024	12 ஆம் வகுப்பு	
வேதியியல்	மதிப்பெண்கள் 70	நேரம் 3.00 மணி

I. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக.

15 x 1 = 15

- ZnO விலிருந்து துத்தநாகம் (Zinc) பெறப்படும் முறை
அ) கார்பன் ஓடுக்கம் ஆ) வெள்ளியைக் கொண்டு ஓடுக்குதல் (Ag)
இ) மின்வேதி செயல்முறை ஈ) அமிலக் கழுவதல்
- பின்வருவனவற்றுள் எது போரேன் அல்ல?
அ) B₂H₆ ஆ) B₃H₆ இ) B₄H₁₀ ஈ) இவை எதுவுமல்ல
- PCl₃ ன் நீராற்பகுப்பினால் உருவாவது
அ) H₃PO₃ ஆ) PH₃ இ) H₃PO₄ ஈ) POCl₃
- +3 ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை மட்டும் கொண்டுள்ள இடைநிலைத் தனிமம்
அ) Ni ஆ) Mn இ) Cr ஈ) Sc
- [M(e_n)₂(ox)]Cl என்ற அணைவுச் சேர்மத்தில் உள்ள உலோக அணு / அயனி M ன் முதன்மை மற்றும் இரண்டாம் நிலை இணைதிற மதிப்புகளின் கூடுதல்
அ) 3 ஆ) 6 இ) -3 ஈ) 9
- முகப்பு மைய கனசதுர அலகு கூட்டின் (fcc) பொதிவு திறன்
அ) 74% ஆ) 68% இ) 52.38% ஈ) 48%
- ஒரு வினையின் வினைவேக மாறிலியின் மதிப்பு 5.8 x 10⁻² s⁻¹. எனவே வினைவகை
அ) 2 ஆ) 0 இ) 3 ஈ) 1
- லூயி காரமாக செயல்படாது எது?
அ) BF₃ ஆ) PF₃ இ) CO ஈ) F⁻
- பின்வரும் மின்பகுளிக் கரைசல்களில் குறைந்தபட்ச நியம கடத்திறனை பெற்றுள்ளது எது?
அ) 2N ஆ) 0.002.N இ) 0.02N ஈ) 0.2N
- w/o பால்மத்தை o/w பால்மமாக மாற்றும் செயல்முறையானது.....
அ) திரிந்து போதல் ஆ) பால்மமாக்கல் இ) சிதைவடைதல் ஈ) நிலைமை நேர்மாற்றம்
- செயற்கை கம்பளி செய்யப்படும் பல்படி
அ) பாலிஸ்டைரீன் ஆ) PAN இ) பாலி எஸ்டர் ஈ) பாலித்தீன்
- வில்லியம்சன் தொகுப்பு முறையில் டைமெத்தில் ஈதரை உருவாக்கும் வினை
அ) S_N¹ வினை ஆ) S_N² வினை
இ) எலக்ட்ரான் கவர் பொருள் சேர்க்கை வினை ஈ) எலக்ட்ரான் கவர் பொருள் பதிலீட்டு வினை
- பாலன்ஸ் வினைக்கரணியை ஓடுக்கும் தன்மையுடையது?
அ) அசிட்டிக் அமிலம் ஆ) பென்சோபீனோன் இ) பார்க்க அமிலம் ஈ) எதுவுமில்லை.
-  A என்பது
அ) H₃PO₂ மற்றும் H₂O ஆ) H⁺ / H₂O இ) HgSO₄ / H₂SO₄ ஈ) Cu₂Cl₂
- கைலோஸிஸ் என்ற வைட்டமின் குறைபாட்டு நோய் ஏற்பட காரணம்
அ) வைட்டமின் B₆ ஆ) வைட்டமின் B₉ இ) வைட்டமின் B₇ ஈ) வைட்டமின் B₂

12ஆம் வகுப்பு - வேதியியல் - பக்கம் 1

II. ஏதேனும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண். 24 கட்டாய வினா

6 x 2 = 12

16. கனிமம் மற்றும் தாது ஆகியவற்றிற்கிடையேயான வேறுபாடுகள் யாவை?
17. போரிக் அமிலம் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?
18. Gd^{3+} அயனியானது நிறமற்றது. ஏன்?
19. பின்வரும் திண்மங்களை வகைப்படுத்துக. அ) வைரம் ஆ) NaCl இ) P_4 ஈ) பித்தளை
20. கால்வானிக் மின்கலன்களில் உப்புப்பாலத்தின் பங்கு என்ன?
21. வரையறு-கோல்டு எண்.
22. கார்பாக்சிலிக் அமில தொகுதிகளை கண்டறியும் கிரண்டு சோதனைகளை கூறு.
23. பெப்டைடு பிணைப்பு என்றால் என்ன?
24. ஈதர்களில் C-O-C பிணைப்பு கோணம் அதிகமாக இருப்பது ஏன்?

III. ஏதேனும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண். 33 கட்டாய வினா

6 x 3 = 18

25. குறிப்பு வரைக - புவிவீர்ப்பு முறை.
26. ஜியோலைட்டுகள் பற்றி குறிப்பு தருக.
27. அம்மோனியாவின் வடிவமைப்பை எழுதுக.
28. வினைவேக மாற்றியின் சிறப்பியல்புகள் மூன்று எழுதுக.
29. பூஜ்ய வகை வினையின் அரைவாழ்வு காலத்தை கண்டறியும் சமன்பாட்டை வரவி.
30. கிளைக்கால் அடர் H_2SO_4 உடன் வினை யாது?
31. நைட்ரோ வடிவம் மற்றும் அசிவடிவம் வேறுபடுத்துக.
32. லிப்பிடுகளை வகைப்படுத்துக.
33. $1.5 \times 10^{-3} M Ba(OH)_2$ கரைசலின் pH மதிப்பை கணக்கிடுக.

IV. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி.

5 x 5 = 25

34. அ) i) எதிர் உயிரிகள் என்றால் என்ன?
ii) இரப்பரின் வல்கனையாக்கல் பற்றி குறிப்பு வரைக. (அல்லைது)
- ஆ) i) பிக்ரிக் அமிலம் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?
ii) 1° , 2° மற்றும் 3° ஆல்கஹாலைகளை வேறுபடுத்தும் ஜாகான் சோதனைகளை விவரி.
35. அ) குளுக்கோஸ் அமைப்பை விவரி. (அல்லைது)
ஆ) i) வினைவேக நச்சு என்றால் என்ன? சான்று தருக.
ii) கூழ்மங்களை தயாரிக்கும் ஏதேனும் மூன்று தொகுப்பு முறைகளை விளக்குக.
36. அ) i) பழகாரத்தின் பயன்களை தருக.
ii) டைபோரேனின் வடிவமைப்பினை விவரி. (அல்லைது)
ஆ) பழக திண்மங்களை பழக வடிவமற்ற திண்மங்களிலிருந்து வேறுபடுத்துக.
37. அ) இணைதிறன் பிணைப்பு கொள்கையின் முக்கிய கருதுகோள்கள் யாவை? (அல்லைது)
ஆ) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதியை விவரி.
38. அ) i) தன்னிழப்பு பாதுகாத்தல் என்றால் என்ன?
ii) திட்ட ஹைடரஜன் மின் முனை பற்றி எழுதுக. (அல்லைது)
ஆ) i) பொது அயனி விளைவு என்றால் என்ன?
ii) Hg_2Cl_2 இன் கரைதிறன் பெருக்கத்திற்கான சமன்பாட்டை எழுதுக.

12ஆம் வகுப்பு - வேதியியல் - பக்கம் 2