

வேதியியல்

Reg.No. :

--	--	--	--	--	--

Total Marks : 70

Time : 02:30:00 Hrs

மிகவும் சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து, குறியீட்டுடன் விடையினையும் சேர்த்து எழுதுக :

- மந்தவாயுக்களின் அயனியாக்கும் ஆற்றல் மற்றும் எலக்ட்ரான் நாட்டம் ஆகியன முறையே
 - அதிகம் மற்றும் குறைவு
 - குறைவு மற்றும் அதிகம்
 - குறைவு மற்றும் குறைவு
 - அதிகம் மற்றும் அதிகம்
- ஆக்ஸிஜன் தொகுதி தனிமங்களின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு
 - ns^2np^1
 - ns^2np^2
 - ns^2np^3
 - ns^2np^4
- d-தொகுதி தனிமங்களைப் பொருத்த சரியான கூற்றுகள் எது?
 - அவை அனைத்தும் உலோகங்கள்
 - அவை வேறுபட்ட இணைதிறன்களை கொண்டுள்ளன.
 - அவை நிறமுள்ள அயனிகளையும், அனைவு சேர்மங்களையும் உருவாக்குகின்றன.
 - மேற்கூறிய அனைத்தும் சரியானவை.
- $[Fe^{II}(CN)_6]^{4-}$ அயனியில் மைய உலோக அயனி
 - Fe
 - Fe^{+2}
 - Fe^{+3}
 - CN^-
- ஒரு குறிப்பிட்ட சிதைவு வினையின் மதிப்பு வருடங்கள் எனில் இதன் சிதைவு மாறிலி
 - 0 ஆண்டு^{-1}
 - 10 ஆண்டு^{-1}
 - 0.01 ஆண்டு^{-1}
 - 0.1 ஆண்டு^{-1}
- பதிகத்தில் நிரப்பப்படாத புள்ளிகள் எவ்வாறு அழைக்கப்படுகிறது?
 - படிக இடைவெளிகள்
 - அணிக்கோவை வெற்றிடங்கள்
 - அயனி வெற்றிடங்கள்
 - புள்ளி வெற்றிடங்கள்
- அனைத்து இயற்கை செயல்முறைகளும் தன்னிச்சையாக _____ திசையை நோக்கி செயல்படுகின்றன.
 - என்ட்ரோபி குறைதல்
 - என்தால்பி அதிகரித்தல்
 - கட்டிலா ஆற்றல் அதிகரித்தல்
 - கட்டிலா ஆற்றல் குறைதல்
- $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$ என்ற சமநிலையில் சமமோல்கள் எண்ணிக்கையுள்ள H_2 , I_2 மற்றும் HI காணப்பட்டது எனில் K_c மதிப்பு
 - 1
 - 0
 - 4
 - 100
- வினைபடு மூலக்கூறுகள் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட வழிகளில் வினைபட்டு வெவ்வேறு விளைபொருள்களை தரும் வினை
 - அடுத்தடுத்து நிகழும்வினை
 - இணை வினை
 - எதிரெதிர் வினை
 - சங்கிலி வினை
- அமிலம் கலந்த பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டைக் கொண்ட ஆக்சாலிக் அமிலத்தை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும் வினையில் Mn^{2+} செயல்படுவது.
 - தூண்டப்பட்ட வினைவேகமாற்றி
 - ஊக்க வினைவேகமாற்றி
 - தளர்வு வினைவேகமாற்றி
 - தன் வினைவேகமாற்றி
- டிபை-ஹக்கல் - ஆன்சாகர் சமன்பாட்டின் படி $\lambda_C =$
 - $\lambda_\infty + (A + B\lambda_C) \sqrt{C}$
 - $\lambda_\infty - (A + B\lambda_\infty) \sqrt{C}$
 - $\lambda_\infty + (A\lambda_C + B) \sqrt{C}$
 - $\lambda_\infty - (A\lambda_\infty + B) \sqrt{C}$
- பீனால், நிக்கல் முன்னிலையில் ஹைட்ரஜனுடன் வினைபுரிந்து தருவது

- (a) பெசோயிக் அமிலம் (b) பென்சீன் (c) வளைய ஹெக்சனால் (d) பென்சைல் ஆல்கஹால்
- 13) அஸ்பிரின் தயாரித்தலின் பயன்படும் சேர்மம் எது?
- (a) அசிட்டைமேடு (b) அசிட்டைல் குளோரைடு (c) அசிட்டிக் நிரிலி (d) அசிட்டிக் அமிலம்
- 14) நைட்ரோ பென்சின்னை நைட்ரோ ஏற்றம் செய்தால் கிடைப்பது
- (a) O-டை நைட்ரோ பென்சீன் (b) 1,3,5-டிரைநைட்ரோ பென்சீன் (c) p-டைநைட்ரோ பென்சீன்
- (d) m-டைநைட்ரோ பென்சீன்
- 15) குளுக்கோஸில் உள்ள சீர்மையற்ற கார்பன் அணுக்களின் எண்ணிக்கை-----
- (a) 3 (b) 4 (c) 6 (d) 2

பகுதி -II

6 x 2 = 12

எவையேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண் 24க்கு கட்டாயம் விடையளிக்க வேண்டும்.

- 16) ஓர் எலக்ட்ரானை 10 MeV முடுக்கம் செய்யும்போது அதன் அலைநீளத்தைக் கணக்கிடுக (10 MeV = 10^6 eV)
- 17) லாந்தனைடு குறுக்கத்தின் காரணங்கள் யாவை?
- 18) வேதிவினைகள் மற்றும் உட்கரு வினைகளுக்கும் உள்ள இரு வேறுபாடுகளைத் தருக.
- 19) கீழ்க்காணும் அமைப்புகளுக்கு என்ட்ரோபி மாற்றம் எவ்வாறு குறிக்கப்படுகிறது?
- 20) முதல்வகை வினைக்கு சான்றுகள் தருக
- 21) ஒரு மின்கல வினையை எவ்வாறு முன்கூட்டி அறிவிப்பாய்?
- 22) n- பியூட்டேனின் வச அமைப்புகள், சமநிலையில் எந்த இயைபில் உள்ளன என்பதை வரிசைப்படுத்திக் காட்டுக .
- 23) கால்சியம் அசிட்டேட்டை உலர் காய்ச்சி வடித்தால் என்ன நிகழும் ?
- 24) அனிலீன் மெத்திலமினை விட வலிமை குறைந்த காரம் -ஏன் ?
- 25) (i) செயற்கை இனிப்புச் சுவையூட்டிகள் மற்றும்
- (ii) எதிர் ஆக்சிஜனேற்றிகள் பற்றி எழுதுக

பகுதி-III

6 x 3 = 18

எவையேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண் 34க்கு கட்டாயம் விடையளிக்க வேண்டும்

- 26) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ என்ற எலக்ட்ரான் அமைப்பு கொண்ட அணுவின் கடைசி எலக்ட்ரானுக்கு நிகர அணுக்கரு மின் சுமையைக் கணக்கிடு .
- 27) ∴ புளோரின், அயோடினைவிட அதிக எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை கொண்டபோதிலும், HI ஐவிட HF ஏன் குறைந்த அமில வலிமையை கொண்டுள்ளது என்பதை விளக்குக.
- 28) $K_2Cr_2O_7$ ன் பயன்களை தருக .
- 29) மைய உலோக அயனி என்றால் என்ன?
- 30) α, β, γ என்பவை கதிரியக்கத்தில் எவ்வாறு குறிக்கப்படுகின்றன?
- 31) $Q > K_C$ எனில் என்ன நிகழும்?
- 32) எதிரெதிர் வினைகள் என்றால் என்ன? எடுத்துக்காட்டு தருக .
- 33) N_2O_5, CCl_4 -ல் சிதைவடையும் வினையில் வேக மாறிலி எவ்வாறு கணக்கிடப்படுகிறது?
- 34) மேற்கண்ட வினைகளை விவரி 1) ரீ மர்-டெமன் வினை 2) எஸ்டராக்குதல் வினை
- 35) அரோமேட்டிக் ஈதருக்கும் சீர்மையற்ற ஈதருக்கும் ஒவ்வொரு எடுத்துக்காட்டு தருக.

பகுதி-IV

5 x 5 = 25

அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி :

- 36) a) நைட்ரஜன் மூலக்கூறு உருவாவதை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கையின்படி விவரி.

(OR)

- b) கதிரியக்கம் என்றால் என்ன? இந்நிகழ்வு எவ்வாறு கண்டறியப்பட்டது?

- 37) a) எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை மதிப்பைக் கொண்டு, முனைவு சக பிணைப்பின் சதவீத அயனித்தன்மையை எவ்வாறு கண்டறிவாய்?
(OR)
- b) வளைய ஹெக்செனில் காணப்படும் வச அமைப்புகள் விவரி.
- 38) a) எளிய மற்றும் சிக்கலான வினைகளுக்கு இடையே உள்ள வேறுபாடுகளில் மூன்றைக் கூறுக .
(OR)
- b) ஆல்கஹாலிலிருந்து ஈதர்பெறும் முறைகளில் ஏதேனும் இரண்டினை எழுதவும்.
- 39) a) கீழ்க்கண்ட மாற்றங்கள் எவ்வாறு நிகழ்கின்றன ? i) சாலிசிலிக் அமிலம் → ஆஸ்பிரின் ii) லாக்டிக் அமிலம் → லாக்டைடு iii) பென்சாயிக் அமிலம் → பென்சைல் ஆல்கஹால்.
(OR)
- b) ஓரிணைய, ஈரிணைய, மூவிணைய அமின்களுடன் நைட்ரஸ் அமிலத்தின் வினை யாது?
- 40) a) தொகுதி 11 வரிசை எண் 4 ஐ சேர்ந்த (A) என்ற தனிமம் செம்பழுப்பு நிறமுள்ள உலோகம் சேர்மம் (A) என்ற தனிமம் செம்பழுப்பு நிறமுள்ள உலோகம் சேர்மம் (A)யானது காற்றின் முன்னிலையில் HCL உடன் வினைபுரிந்து (B) என்ற சேர்மத்தை தருகிறது. சேர்மம் (A) மேலும் அடர் HNO₃ உடன் வினைபுரிந்து NO₂ வாயுவுடன் (C) என்ற சேர்மத்தை தருகிறது. (A),(B), மற்றும் (C) யை கண்டறிக. வினைகளை விளக்குக.
(OR)
- b) யூரியா நீராட் பகுப்படைந்து அம்மோனியா மற்றும் கார்பன்-டை-ஆக்சைடைத் தருகிறது. யூரியா, H₂O(l), CO₂(g) மற்றும் NH₃(g) திட்ட என்ரோபி மதிப்புகள் பின்வருமாறு 41.55, 16.72, 51.06 மற்றும் 46.01 cal. mol⁻¹. K⁻¹ ஆகும். இவ்வினையின் திட்ட என்ரோபி மாற்றத்தைக் கணக்கிடு. வினை தன்னிச்சையானதா எனக் கூறு.

**** ALL THE BEST ****
