

11

R

Reg. No.

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

நேரம் : 3.00 மணி

முதல் திருப்புத் தேர்வு - 2023 வேதியியல்

மதிப்பெண்கள் : 70

பகுதி - அ

சரியான விடையினைத் தேர்ந்தெடு.

15 x 1 = 15

- 50 ml 8.5% AgNO₃ கரைசலை 100 ml 1.865% KCl கரைசலுடன் சேர்க்கும்போது கிடைக்கும் வீழ்படிவின் எடை என்ன? a) 3.59 g b) 7 g c) 14 g d) 28 g
- 3d ஆர்ப்பிட்டாலில் yz தளத்தில் எலக்ட்ரான் அடர்த்தி a) 0 b) 0.50 c) 0.75 d) 0.90
 $x^2 - y^2$
- mg -ன் IE₁ மற்றும் IE₂ முறையே 179 மற்றும் 348 Kcalmol⁻¹ ஆகும். $mg \rightarrow mg^2 + 2e^-$ என்ற வினைக்கு தேவைப்படும் ஆற்றல்..... a) +169 Kcal mol⁻¹ b) -169 Kcal mol⁻¹ c) +527 Kcalmol⁻¹ d) -527 Kcal mol⁻¹.
- H₃PO₂ + D₂O → H₂DPO₂ + HDO என்ற வினையில் இருந்து ஹைப்போ பாஸ்பரஸ் அமிலம் ஒரு.....
a) முக்காரத்துவ அமிலம் b) இருகாரத்துவ அமிலம் c) ஒரு காரத்துவ அமிலம் d) இவற்றுள் ஏதுமில்லை
- சோடியம் எதில் சேமிக்கப்படுகிறது? a) ஆல்கஹால் b) நீர் c) மண்ணெண்ணெய் d) இவற்றில் ஏதுமில்லை
- இயல்பு வாயுக்கள் குறிப்பிட்ட அழுத்த வரம்பில் நல்லியல்பு வாயுக்களாக நடக்கும் வெப்பநிலை
a) நிலைமாறு வெப்பநிலை b) பாயில் வெப்பநிலை c) எதிர்மாறு வெப்பநிலை d) குறைக்கப்பட்ட வெப்பநிலை
- ஒரு மீன் செயல்முறையில் அண்டத்தின் என்றோபி மாற்றம்..... a) >0 b) ≥0 c) <0 d) = 0
- கரைசலின் சவ்வூடுபரவல் அழுத்தத்தை (P) தரும் சமன்பாடு
a) $\pi = nRT$ b) $\pi V = nRT$ c) $\pi RT = n$ d) இவற்றில் ஏதுமில்லை
- H₂O₂, O₃, O₂ ஆகியவற்றின் 0 - 0 பிணைப்பு நீளத்தின் சரியான வரிசை a) H₂O₂ > O₃ > O₂
b) O₂ > O₃ > H₂O₂ c) O₂ > H₂O₂ > O₃ d) O₃ > O₂ > H₂O₂
- பின்வருவனவற்றுள் டையா காந்தத்தன்மை கொண்டது எது?
a) O₂ b) O₂²⁻ c) O₂⁺ d) இவற்றில் ஏதுமில்லை
- CH₃ - CH = CH - C ≡ CH -ன் IUPAC பெயர் a) பென்ட் - 4 - ஐன் - 2 - ஈன்
b) பென்ட் - 3 - ஈன் - 1 - ஐன் c) பென்ட் - 2 - ஈன் - 4 - ஐன் d) பென்ட் - 1 - ஐன் - 3 - ஈன்
- கார்பன் நேரயனியின் வடிவமைப்பு a) நேர்கோடு b) நான்முகி c) தள அமைப்பு d) பிரமீடு
- பின்வருவனவற்றுள் எது அலிபாட்டிக் நிறைவுற்ற ஹைட்ரோ கார்பன்
a) C₈H₁₈ b) C₉H₁₈ c) C₈H₁₄ d) அனைத்தும்
- போபால் வாயு துயரம் என்பது.....
a) வெப்ப மாகபாடு b) காற்று மாகபாடு c) கதிர்வீச்சு மாகபாடு d) நில மாகபாடு
- எத்திலின் குளோரைடை del. KOH உடன் வினைபடுத்தும் போது பெறப்படுவது.....
a) எத்திலின் கிளைக்கால் b) பார்மால்டிஹைடு c) பார்மால்டிஹைடு d) கிளையாக்சால்

பகுதி - ஆ

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண்.24 கட்டாயம் விடையளிக்கவும். 6 x 2 = 12

- KO₂ - சூப்பர் ஆக்ஸைடில் ஆக்ஸிஜனுக்கு ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் காண்.
- பரிமாற்ற ஆற்றல் என்றால் என்ன?
- H₂O மற்றும் H₂O₂ ன் வடிவமைப்புகளை ஒப்பிடுக.
- சமவெப்ப அழுத்த நிலையில், ஒரு குறிப்பிட்ட வாயுவின் 'விரவுதல் வீதம், நைட்ரஜனைக் காட்டிலும் 0.5 மடங்கு அடிதிகம். அக்குறிப்பிட்ட வாயுவின் மோலார் நிறையினைக் கணக்கிடுக.
- ஒரு தானியங்கி மோட்டார் வாகன இயந்திரத்தில், பெட்ரோல் 816°C வெப்பநிலையில் எரிக்கப்படுகிறது. சூழலின்

வெப்பநிலை 21°C ஆக இருக்கும்போது இயந்திரத்தின் அதிகபட்ச திறனைக் கணக்கிடு.

21. தொகைசார பண்பு என்றால் என்ன? தொகைசார பண்புகள் யாவை?
22. வண்ணப்பிரிகை முறையின் வகைகளை எழுது?
23. மீசோமெரிக் வினைவு என்றால் என்ன?
24. கூப்பியான்கள் என்பவை யாவை?

பகுதி - இ

எதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி. வினா எண்.33 கட்டாயம் விடையளிக்கவும். $6 \times 3 = 18$

25. $z = 118$ ஐக் கொண்ட தனிமம், எந்த வரிசை மற்றும் தொகுதியில் இடம் பெற்றுள்ளது?
26. ஹைட்ரோடுகளின் வகைகளை எழுது?
27. ஒரு கா உலோகம் (X) அதன் நீரேற்றிய சல்பேட் $X_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ஐ உருவாக்குகிறது. அந்த உலோகம் சோடியம் அல்லது பொட்டாசியமாக இருக்க வாய்ப்புள்ளதா?
28. மார்கோவ்னிகாப் விதியினை தகுந்த உதாரணத்துடன் எழுதுக.
29. E₂ வினை வழி முறையினை எடுத்துக்காட்டுடன் எழுது.
30. வினைக்குணகம் என்றால் என்ன?
31. துகள் மாசுக்கள் என்றால் என்ன?
32. நார்மாடிஸ்டிடி - வரையறு.
33. சதவீத சகப்பிணைப்பை எடுத்துக்காட்டுடன் எழுது.

பகுதி - ஈ

அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி.

$5 \times 5 = 25$

34. a) (i) ஒப்பு அணுநிறை - வரையறு. 2
- ii) திரைமறைப்பு வினைவு என்றால் என்ன? 3
- (அல்லது)
- b) காலத்தைச் சார்ந்து அமையாத ஷ்ரேடிங்கர் அலைச்சமன்பாட்டை கருக்கமாக விளக்குக.
35. a) ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா ஹைட்ரஜனை விவரி. 5
- (அல்லது)
- b) i) மூன்றாம் வரிசையைச் சார்ந்த காரமண் உலோகம் (A) ஆக்ஸிஜன் மற்றும் நைட்ரஜனுடன் வினைபெறும் முறையே சேர்மங்கள் (B) மற்றும் (C) ஐ தருகின்றன. இது AgNO_3 கரைசலுடன் உலோக இடப்பெயர்ச்சி வினைக்குட்பட்டு சேர்மம் (D) ஐத் தருகிறது. A, B, C D காண். 3
- ii) ஜூல்-தாம்சன் விளைவை எழுது. 2
36. a) i) கிப்ஸ் கட்டிலா ஆற்றல் வரையறு. 2
- ii) நிறைதாக்க விதி வரையறு. 3
- (அல்லது)
- b) கசைரல்கள் ரொளல்ட் விதியிலிருந்து விலகலடைவதற்கு காரணமான காரணிகளை எழுது. 5
37. a) N_2 - மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் வரைபடம் வரைக. 5
- (அல்லது)
- b) 0.30 g கரிமச்சேர்மம் 0.88 g CO_2 மற்றும் 0.54 g H_2O தருகிறது. அச்சேர்மத்தில் உள்ள கார்பன் மற்றும் ஹைட்ரஜனின் சதவீதத்தினைக் காண். 5
38. a) SN^1 மற்றும் SN^2 வினைவழிமுறைகளை ஒப்பிடு. (அல்லது) 5
- b) வேறுபடுத்துக. i) BOD மற்றும் COD 2
- ii) உயிருள்ள துகள் பொருள் மாசுபடுத்தி மற்றும் உயிரற்ற துகள் பொருள் மாசுபடுத்தி 3