

T

அரையாண்டுப் பொதுத் தேர்வு - 2024

பன்னிரண்டாம் வகுப்பு

பதிவு
எண்:

--	--	--	--	--

நேரம்: 3.00 மணி

வேதியியல்

மதிப்பெண்கள்: 70

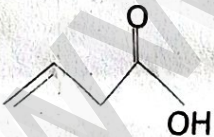
பகுதி - I

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக:

15x1=15

- ஹால் ஹெரால்ட் செயல்முறையின்படி பிரித்தெடுக்கப்படும் உலோகம்
a) Al b) Ni c) Cu d) Zn
- கனிம பென்சீனின் வாய்பாடு
a) B_3N_3 b) $B_3N_3H_3$ c) $B_3N_3H_6$ d) $B_6N_6H_6$
- மிக எளிதாக திரவமாக்க இயலும் வாயு எது?
a) Ar b) Ne c) He d) Kr
- ஆக்டினைடுகளின் பொதுவான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை
a) +2 b) +3 c) +4 d) +6
- அணைவுச் சோமங்களின் நிறங்களை விளக்கும் கொள்கை
a) இணைதிர் பிணைப்புக் கொள்கை b) வொனா கொள்கை
c) படிக புலக்கொள்கை d) மூலக்கூறு ஆபிட்டால் கொள்கை
- A^+ மற்றும் B^- ஆகியனவற்றின் அயனி ஆர மதிப்புகள் முறையே 0.98×10^{-10} m மற்றும் 1.81×10^{-10} m ஆகும். ABல் உள்ள ஒவ்வொரு அயனியின் அணைவு எண்
a) 8 b) 2 c) 6 d) 4
- ஒரு முதல் வகை வினை 99.9% முற்றுப் பெறுவதற்கு தேவைப்படும் காலம்
a) $2^{t/2}$ b) $5^{t/2}$ c) $10^{t/2}$ d) $100^{t/2}$
- தெவிட்டிய $Ca(OH)_2$ கரைசலின் pH மதிப்பு 9 எனில், $Ca(OH)_2$ இன் கரைதிறன் பெருக்க (K_{sp}) மதிப்பு
a) 0.5×10^{-15} b) 0.25×10^{-10} c) 0.125×10^{-15} d) 0.5×10^{-10}
- பின்வரும் மின்பகுளிக் கரைசல்களில் குறைந்தபட்ச நியம கடத்துத்திறனைப் பெற்றுள்ளது எது?
a) 2N b) 0.002N c) 0.02N d) 0.2N
- கிராஃபைட் கூழ்மங்கள் தயாரிக்க பயன்படும் முறை
a) கூழ்மமாக்கல் b) இயந்திரப் பிரிகை முறை
c) மீயொலிப் பிரிகை முறை d) இரட்டைச் சிதைவு முறை
- பின்வருவனவற்றுள் எது வலிமை மிக்க அமிலம்?
a) 2-நைட்ரோபீனால் b) 4-குளோரோபீனால்
c) 4-நைட்ரோபீனால் d) 3-நைட்ரோபீனால்

12)



இன் IUPAC பெயர்

- a) பியூட்-3-ஈனாயிக் அமிலம் b) பியூட்-1-ஈன்-4-ஆயிக் அமிலம்
c) பியூட்-2-ஈன்-1-ஆயிக் அமிலம் d) பியூட்-3-ஈன்-1-ஆயிக் அமிலம்
- பின்வரும் அமின்களில் அசிட்டைலேற்ற வினைக்கு உட்படாதது எது?
a) மூவிணைய பியூட்டைலமீன் b) எத்தில் அமீன்
c) டைஎத்தில் அமீன் d) ட்ரை எத்தில் அமீன்
- கைலோலிஸ் என்ற வைட்டமின் குறைபாட்டு நோய் ஏற்படக் காரணம்
a) வைட்டமின் B₆ b) வைட்டமின் B₉
c) வைட்டமின் B₇ d) வைட்டமின் B₂
- போவைகள் (செயற்கை கம்பளி) செய்ய பயன்படும் பலபடி
a) பாலிஸ்டைர்ன் b) PAN c) பாலிஎஸ்டர் d) பாலித்தீன்

பகுதி - II

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும்:
வினா எண் 24க்கு கட்டாயமாக விடையளிக்கவும்.

6×2=12

- 16) பொட்டாஷ் படிகாரத்தின் பயன்களை எழுதுக.
- 17) ஏன் புளூரின் எப்பொழுதும் (-1) ஆக்சிஜனேற்ற நிலையினைப் பெற்றுள்ளது?
- 18) படிகப்புல நிலைப்படுத்துதல் ஆற்றல் (CFSE) என்றால் என்ன?
- 19) பிராக் சமன்பாட்டை எழுதுக.
- 20) லூயி அமிலம் - லூயி காரம் வேறுபடுத்துக.
- 21) திரிந்துபோதல் என்றால் என்ன?
- 22) டை எத்தில் ஈதரின் பயன்களை எழுதுக.
- 23) ஹாப்மென் இறக்க வினையை எழுதுக.
- 24) யூரோட்ரோபின் அமைப்பை தருக.

பகுதி - III

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும்:
வினா எண் 33க்கு கட்டாயமாக விடையளிக்கவும்.

6×3=18

- 25) கனிமம், தாது வேறுபடுத்துக.
- 26) H_3PO_4 மற்றும் $H_4P_2O_7$ அமைப்பு வாய்பாட்டை தருக.
- 27) Cr^{2+} வலிமையான ஆக்சிஜன் ஒடுக்கி ஆனால் Mn^{3+} வலிமையான ஆக்சிஜனேற்றி ஏன்?
- 28) வினைவேகம் மற்றும் வினைவேக மாறிலி வேறுபடுத்துக.
- 29) 0.04M HNO_3 கரைசலின் P^H மதிப்பை கண்டுபிடி.
- 30) கோல்ராஷ் விதியை கூறு.
- 31) பாபு விதியை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.
- 32) ஹாமோன்கள் என்றால் என்ன? எடுத்துக்காட்டுகள் தருக.
- 33) காப்ரியல் தாலிமைடு தொகுப்பு வினையை எழுதுக.

பகுதி - IV

அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்:

5×5=25

- 34) a) i) சுய ஒடுக்கம் என்றால் என்ன? (2)
ii) ஆர்த்தோ சிலிக்கேட்டுகள் மற்றும் பைரோ சிலிக்கேட்டுகள் குறிப்பு வரைக. (3)
(அல்லது)
- b) i) குளோரின் குளிர்ந்த NaOH மற்றும் குடான NaOH உடன் புரியும் வினையை எழுதுக. (3)
ii) இடைநிலைத் தனிமங்கள் வினைவேக மாற்றியாக செயல்படுகின்றன. ஏன்? (2)
- 35) a) $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$ ன் நீக்கரைசல் பச்சை நிறமுடையது. ஆனால் $[Ni(CN)_4]^{2-}$ ன் கரைசல் நிறமற்றது. விளக்குக. (5)
- b) i) ஷாட்கி குறைபாடு, ப்ரெங்கல் குறைபாடு வேறுபடுத்துக. (3)
ii) கிளாவு ஆற்றல் என்றால் என்ன? (2)
- 36) a) நொன்ஸ்ட் சமன்பாட்டைத் தருவி. (5)
(அல்லது)
- b) வினைவேக மாற்றி என்றால் என்ன? அதன் சிறப்பியல்புகளை எழுதுக. (1+4)
- 37) a) i) ஆல்டால் குறுக்க வினையின் வினை வழிமுறையை எழுதுக. (3)
ii) காம்பொக் வினையை எழுதுக. (2)
(அல்லது)
- b) குளுக்கோஸ் அமைப்பை விவரி.
- 38) a) சோப்புகள் மற்றும் டிடாஜென்ட்களின் அழுக்கு நீக்கும் செயல்பாட்டின் வழிமுறையை விளக்குக. (அல்லது) (5)
- b) C_6H_6O என்ற கரிமச்சோமம் (A)ஐ Zn துகளுடன் வெப்பப்படுத்தும் போது சோமம் (B) C_6H_6 ஐக் கொடுக்கிறது. சோமம் (B)ஐ புரப்பைல் குளோரைடுடன் சேத்து பிரிடல்-கிராப்ட் ஆல்கைல் ஏற்ற வினைக்கு உட்படுத்தும்போது சோமம் (C)ஐக் கொடுக்கிறது. சோமம் (C)ஐ $KMnO_4$ உடன் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும்போது சோமம் (D) $C_7H_6O_2$ ஐக் கொடுக்கிறது. சோமம் A, B, C மற்றும் Dஐக் கண்டுபிடி. (5)