

V11C

விருதுநகர் மாவட்டம்
இரண்டாம் இடைப் பருவ பொதுத் தேர்வு - 2024



வகுப்பு 11

நேரம் : 1.30 மணி

வேதியியல்

மதிப்பெண்கள்: 50

பகுதி - I

குறிப்பு: அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

10×1=10

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து குறியீட்டுடன் எழுதுக.

- காரமண் உலோகங்களின், கார்பனேட்டுகளின் கரைதிறன்களின் சரியான வரிசை
 - $BaCO_3 > SrCO_3 > CaCO_3 > MgCO_3$
 - $MgCO_3 > CaCO_3 > SrCO_3 > BaCO_3$
 - $CaCO_3 > BaCO_3 > SrCO_3 > MgCO_3$
 - $BaCO_3 > CaCO_3 > SrCO_3 > MgCO_3$
- கூற்று : பொதுவாக கார மற்றும் காரமண் உலோகங்கள் சூப்பர் ஆக்சைடுகளை உருவாக்குகின்றன.
காரணம் : சூப்பர் ஆக்சைடுகளில் O மற்றும் O அணுக்களுக்கிடையே ஒற்றை பிணைப்பு உள்ளது.
 - கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்.
 - கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
 - கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
 - கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.
- ஒரு இருகூறு நல்லியல்புக் கரைசலில், தூய திரவக் கூறுகள் 1 மற்றும் 2 இன் ஆவி அழுத்தங்கள் முறையே P_1 மற்றும் P_2 ஆகும். X_1 என்பது கூறு 1 இன் மோல் பின்னம் எனில் கூறுகள் 1 மற்றும் 2 ஆகியவற்றால் உருவாக்கப்பட்ட கரைசலின் மொத்த அழுத்தம்
 - $P_1 + X_1(P_2 - P_1)$
 - $P_2 - X_1(P_2 + P_1)$
 - $P_1 - X_2(P_1 - P_2)$
 - $P_1 + X_2(P_1 - P_2)$
- பின்வரும் இருகூறு திரவ கலவைகளில் எது, ரெளல்ட் விதியிலிருந்து நேர் குறி விலக்கத்தை காட்டுகிறது?
 - அசிட்டோன் + குளோரோஃபார்ம்
 - நீர் + நைட்ரிக் அமிலம்
 - HCl + நீர்
 - எத்தனால் + நீர்
- பின்வருவனவற்றில் எது டையா காந்தத்தன்மை கொண்டது?
 - O_2
 - O_2^{2-}
 - O_2^+
 - இவற்றில் ஏதுமில்லை
- IF_5 மூலக்கூறின் வடிவம் மற்றும் இனக்கலப்பு
 - முக்கோண இரு பிரமிடு வடிவம், sp^3d^2
 - முக்கோண இரு பிரமிடு வடிவம், sp^3d
 - சதுர பிரமிடு வடிவம், sp^3d^2
 - எண்முகி வடிவம், sp^3d^2
- சைக்ளோ ஆல்கேன்களின் பொது வாய்பாடு
 - C_nH_n
 - C_nH_{2n}
 - C_nH_{2n-1}
 - C_nH_{2n+2}
- பொட்டாசியம் அசிட்டேட்டின் நீர்க்கரைசலை மின்னாற்பகுக்கும் போது நேர்மின்வாயில் உருவாகும் சேர்மம்
 - CH_4 மற்றும் H_2
 - CH_4 மற்றும் CO_2
 - C_2H_6 மற்றும் CO_2
 - C_2H_5 மற்றும் Cl_2
- பின்வரும் வினையில் சேர்மம் (A) ஐக் கண்டறிக.

 -
 -
 -
 -

10) பெராக்சைடு விளைவு பின்வருவனவற்றுள் எச்சேர்மத்தில் உணர முடியும்?

- ஆக்ட்-4-ஈன்
- ஹக்ஸ்-3-ஈன்
- பென்ட்-1-ஈன்
- பியூட்-2-ஈன்

பகுதி - II

ஏதேனும் ஐந்து வினாக்களுக்கு மட்டும் விடையளிக்கவும்:

5×2=10

வினா எண் 17க்கு கட்டாயம் விடையளிக்கவும்.

- நீரில் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடன் கரைதிறன், சோடியம் குளோரைடன் கரைதிறனைவிட மிக அதிகம். ஏன்?

V11C

2

- 12) ஹென்றி விதியைக் கூறி விளக்குக.
- 13) 500g நீரில் 7.5g கிளைசீன் ($\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$) கரைந்துள்ள கரைசலின் மோலாலிட்டியை கணக்கிடுக.
- 14) PH_4^+ ன் பிணைப்புக் கோணமானது PH_3 ன் பிணைப்புக் கோணத்தைக் காட்டிலும் அதிகம் ஏன்?
- 15) BF_3 மூலக்கூறில் காணப்படும் $5P^2$ இனக்கலப்பை விவரி.
- 16) புரப்பேன் மற்றும் புரப்பீனை வேறுபடுத்தி அறிய உதவும் எளிய சோதனையைக் கூறுக.
- 17) சேர்மம் (A)ஐ வெப்பப்படுத்தும்போது நிறமற்ற வாயுவையும், ஒரு வீழ்ப்படிவு (B)யையும் தருகிறது. அந்த வீழ்ப்படிவு (B)யை நீரில் கரைத்து சேர்மம் (C) பெறப்படுகிறது. சேர்மம் A, B, Cயைக் கண்டறிந்து அதற்கான சரியான சமன்பாட்டைத் தருக.

பகுதி - III

ஏதேனும் ஐந்து வினாக்களுக்கு மட்டும் விடையளிக்கவும்:

5×3=15

வினா எண் 24-க்கு கட்டாயம் விடையளிக்கவும்.

- 18) சோடியம் கார்பனேட்டை தயாரிக்கும் சால்வே முறையில் நிகழும் வேதிவினைகளின் சமன்பாடுகளை எழுதுக.
- 19) திரவத்தின் ஆவிஅழுத்தம் என்றால் என்ன? ஒப்பு ஆவி அழுத்தக் குறைவு என்றால் என்ன?
- 20) நீர்வாழ் விலங்குகள் கோடைக்காலத்தில் வெதுவெதுப்பான நீரில் இருப்பதைக் காட்டிலும், குளிர்காலத்தில் குளிர்ந்த நீரில் வசதியாக உணர்கின்றன ஏன்? விளக்குக.
- 21) CH_4 , NH_3 மற்றும் H_2O ஆகியவற்றிலுள்ள மைய அணுக்கள் sp^3 இனக்கலப்பிற்கு உட்பட்டுள்ளன. எனினும் அவற்றின் பிணைப்புக் கோணங்கள் வெவ்வேறாக உள்ளன. ஏன்?
- 22) பின்வருவனவற்றை வரையறு: (i) பிணைப்புத்தரம் (ii) இனக்கலப்பு
- 23) ஒரு சேர்மத்தின் அரோமேட்டிக் தன்மையை ஹக்கல் விதிப்படி எவ்வாறு தீர்மானிக்கலாம்?
- 24) ஒரு குறிப்பிட்ட கரைசலுக்கு உறைநிலையில் ஏற்படும் தாழ்வு 0.093°C என கண்டறியப்பட்டுள்ளது. கரைசலின் செறியை மோலாலிட்டியில் கணக்கிடுக. நீரின் மோலால் உறைநிலைத் தாழ்வு மாறிலி மதிப்பு $1.86 \text{ K Kg mol}^{-1}$.

பகுதி - IV

அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்:

3×5=15

- 25) a) மூன்றாம் வரிசையை சேர்ந்த காரமண் உலோகம் (A), ஆக்ஸிஜன் மற்றும் நைட்ரஜனுடன் வினைப்பட்டு முறையே சேர்மங்கள் (B) மற்றும் (C)ஐ தருகின்றன. இது AgNO_3 கரைசலுடன் உலோக இடப்பெயர்ச்சி வினைக்குட்பட்டு சேர்மம் (D)ஐத் தருகிறது. (A), (B), (C) மற்றும் (D)ஐக் கண்டுபிடி. (OR)
- b) i) பெரிலியம் மற்றும் அலுமினியத்திற்குமான ஒத்தத் தன்மைகளை விவரிக்க.
ii) கார உலோகங்களைவிட காரமண் உலோகங்கள் கடினமானவை. ஏன்?
- 26) a) ரெளல்ட் விதியைக் கூறு. மேலும் எளிதில் ஆவியாகாத கரைபொருளை கரைப்பானில் கரைக்கும் போது ஏற்படும் ஆவி அழுத்தக் குறைவிற்கான சமன்பாட்டைத் தருவி. (OR)
- b) N_2 மூலக்கூறு உருவாதலை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் (MO) கொள்கை மூலம் விவாதிக்கவும்.
- 27) a) n-பியூட்டேனின் வச அமைப்புகளை விவரிக்க. (OR)
- b) பின்வருவனவற்றை நிறைவு செய்க:
 - i) 2-பியூட்டேன் $\xrightarrow{\text{லிண்ட்லர் வினையூக்கி}}$
 - ii) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{I}_2}$
 - iii) $\text{CH}_2 - \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{Zn/C}_2\text{H}_5\text{OH}}$
| |
Br Br
 - iv) $\text{CaC}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$