

V11C

வினாக்கள் மாவட்டப் பொதுத் தேர்வுகள்
முதல் திருப்புகல் தேர்வு, நவம்பர் - 2023



வகுப்பு 11
வேதியியல்
பகுதி - I

நேரம்: 3.00 மணி

மொத்த மதிப்பெண்கள்: 70

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்த எழுத்து.

15 x 1 = 15

- 1) பின்வருவனவற்றுள் எதன் காம்பன் சதவீதம், எத்திலீனின் (C₂H₄) காம்பன் சதவீதத்தை ஒத்துள்ளது?
 - a) புரப்பீன்
 - b) ஈத்தைன்
 - c) பென்சீன்
 - d) ஈத்தேன்
- 2) கீழ்க்காணும் வரிசை-I மற்றும் வரிசை-IIஐ சரியானவற்றுடன் பொருத்துக
வரிசை - I
A. முதன்மை குவாண்டம் எண்
B. கோண உந்தக்குவாண்டம் எண்
C. காந்தக் குவாண்டம் எண்
D. தற்சுழற்சி குவாண்டம் எண்

	A	B	C	D		A	B	C	D
a)	3	4	1	2	c)	2	1	4	3
b)	4	2	3	1	d)	1	3	2	4
- 3) கூற்று : கண்டுபிடிக்கப்பட்டுள்ள அனைத்து தனிமங்களுள் ஹீலியம் அதிக அயனியாக்கும் ஆற்றல் மதிப்பினைப் பெற்றுள்ளது
காரணம்: கண்டுபிடிக்கப்பட்டுள்ள அனைத்து தனிமங்களுள் ஹீலியம் அதிக எலக்ட்ரான் நாட்ட மதிப்பினை பெற்றுள்ளது
 - a) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானது. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் ஆகும்.
 - b) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரியானது ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
 - c) கூற்று சரியானது. ஆனால் காரணம் தவறானது
 - d) கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறானது
- 4) H₂O மற்றும் H₂O₂ மூலக்கூறுகள் உள்ள ஆக்ஸிஜன் அணுவின் இனக்கலப்பாதல் முறையே -----
 - a) SP மற்றும் SP³
 - b) SP மற்றும் SP
 - c) SP மற்றும் SP²
 - d) SP³ மற்றும் SP³
- 5) கார உலோகங்களின் இரண்டாம் அயனியாக்கும் ஆற்றல் _____ ஆக இருக்கும்.
 - a) பூஜ்யம்
 - b) குறைவாக
 - c) அதிகமாக
 - d) மிகக் குறைவாக
- 6) எதனைப் பொருத்து வாயு மாநிலியின் மதிப்பு அமையும்?
 - a) வாயுவின் வெப்பநிலை
 - b) வாயுவின் கனஅளவு
 - c) வாயுவின் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை
 - d) அழுத்தம் மற்றும் கனஅளவின் அலகுகள்
- 7) பின்வருவனவற்றுள் எது வெப்ப இயக்கவியல் சார்பு அல்ல?
 - a) அக ஆற்றல்
 - b) உராய்வு ஆற்றல்
 - c) என்ட்ரோபி
 - d) என்தால்பி
- 8) கீழ்க்கண்ட எவ்வினையில் K_p > K_c?
 - a) 2NO_(g) ⇌ N_{2(g)} + O_{2(g)}
 - b) 2NH_{3(g)} ⇌ N_{2(g)} + 3H_{2(g)}
 - c) 2H_{2(g)} + O_{2(g)} ⇌ 2H_{2O(g)}
 - d) 2SO_{2(g)} + O_{2(g)} ⇌ 2SO_{3(g)}
- 9) பின்வருவனவற்றுள் எந்த நீர்க்கரைசல், அதிக கொதிநிலையைக் கொண்டுள்ளது?
 - a) 0.1 M KNO₃
 - b) 0.1 M Na₃PO₄
 - c) 0.1 M BaCl₂
 - d) 0.1 M K₂SO₄
- 10) 1, 3-பியூட்டாடையீனில் உள்ள நான்கு காம்பன் அணுக்களின் இனக்கலப்பு வகைகள்
 - a) SP, SP, SP, SP
 - b) SP, SP², SP², SP
 - c) SP², SP², SP², SP²
 - d) SP², SP, SP², SP
- 11)
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ | \\ \text{COOH} \end{array}$$
 என்ற சேர்மத்தின் IUPAC பெயர்
 - a) 2-எத்தில்பியூட்-3-ஈனாயிக் அமிலம்
 - b) 3-எத்தில்பியூட்-2-ஈனாயிக் அமிலம்
 - c) 2-எத்தில்பியூட்-2-ஈனாயிக் அமிலம்
 - d) 3-எத்தில்பியூட்-3-ஈனாயிக் அமிலம்
- 12) கருக்கவர் திறனின் இறங்கு வரிசை
 - a) OH⁻ > NH₂⁻ > -OCH₃ > RNH₂
 - b) NH₂⁻ > OH⁻ > -OCH₃ > RNH₂
 - c) NH₂⁻ > CH₃O⁻ > OH⁻ > RNH₂
 - d) CH₃O⁻ > NH₂⁻ > OH⁻ > RNH₂
- 13) 2C₂H₅Br + 2Na $\xrightarrow{\text{உவர் ஈதர்}}$ C₄H₁₀ + 2NaBr மேற்கண்டுள்ள வினை பின்வரும் எவ்வினைக்கான எடுத்துக்காட்டாகும்?
 - a) ரீமர்-டீமன் வினை
 - b) உர்ட்ஸ் வினை
 - c) ஆல்டால் குறுக்க வினை
 - d) ஹாஃப்மென் வினை

V11C

- 14) பின்வரும் சேர்மங்களில், அதிக கொதிநிலை உடைய சேர்மம் எது?
 a) n-பியூட்டைல் குளோரைடு
 b) ஐசோபியூட்டைல் குளோரைடு
 c) t-பியூட்டைல் குளோரைடு
 d) n-புரப்பைல் குளோரைடு
- 15) இரத்தத்திலுள்ள ஹீமோகுளோபின் உடன் காப்பாக்கி ஹீமோகுளோபினை உருவாக்குகிறது
 a) கார்பன் டைஆக்சைடு
 b) கார்பன் டெட்ரா குளோரைடு
 c) கார்பன் மோனாக்சைடு
 d) கார்பானிக் அமிலம்

பகுதி - II

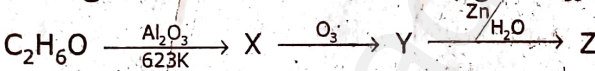
ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். (வினா எண் 24க்கு கட்டாயம் விடையளி) 6x2=12

- 16) அமிலத்துவம், காரத்துவம் என்றால் என்ன?
 17) பெளலி தவிர்க்கைத் தத்துவத்தினைக் கூறு.
 18) எதிர்க்கரைதிறன் என்றால் என்ன? எடுத்துக்காட்டு தருக.
 19) விரவுதல் மற்றும் பாய்தல் வேறுபாடு தருக.
 20) பொருண்மைசாரா பண்பை இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகளுடன் விளக்குக.
 21) கரிமச் சேர்மங்களின் பொதுப்பண்புகளைத் தருக.
 22) தூண்டல் விளைவினை தகுந்த உதாரணத்துடன் விளக்குக.
 23) டௌ முறையில் பீனாலி எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?
 24) பின்வருவற்றிற்கு லூயி வடிவமைப்புகளை வரைக. (i) HNO₃ (ii) O₃

பகுதி - III

ஏதேனும் 6 வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண் 33க்கு கட்டாயம் விடையளி) 6x3=18

- 25) மூலக்கூறு நிறைக்கும், மோலார் நிறைக்கும் இடையே உள்ள வேறுபாடுகள் யாவை? கார்பன் மோனாக்சைட்டின் மூலக்கூறு நிறை, மோலார் நிறைகளைக் காண்க.
 26) மூலைவிட்டத் தொடர்பினை விவரி.
 27) டியூட்டிரியத்தின் பதிலீட்டு வினைகளை விளக்குக.
 28) நல்லியல்பு வாயுச் சமன்பாட்டைத் தருவி.
 29) செறிவில் எந்தவித மாற்றமும் இல்லை எனில், சமநிலையானது ஏன் இயங்குச் சமநிலை என கருதப்படுகிறது?
 30) 370.28 K வெப்பநிலையில், 0.25 M குளுக்கோஸ் கரைசலானது ஏறத்தாழ இரத்தத்திற்கு சமமான சுவ்வுபுரவல் அழுத்தத்தை கொண்டுள்ளது. இரத்தத்தின் சுவ்வுபுரவல் அழுத்தம் என்ன?
 31) எலக்ட்ரான் கவர் பொருள் பதிலீட்டு வினையை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.
 32) பசுமைக்குடி விளைவு எவ்வாறு உலக வெப்பமயமாதலுக்கு காரணமாகிறது என்பதை விளக்குக.
 33) பின்வரும் வினையில் சேர்மம் X, Y மற்றும் Z-ஐக் கண்டறிக.



பகுதி - IV

அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி:

5 x 5 = 25

- 34) a) (i) மோல் வரையறு. [2]
 (ii) ஐசோ எலக்ட்ரானிக் அயனிகள் என்றால் என்ன? உதாரணங்கள் கொடு. [3]
 (OR)
 b) (i) பருப்பொருட்களின் ஈரியல்புத் தன்மையை விளக்கும் டிபிராக்ளி சமன்பாட்டைத் தருவி. [3]
 (ii) போர் அணுமாதிரியின் வரம்புகள் இரண்டினைத் தருக. [2]
- 35) a) (i) ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு கரைசல் ஏன் நெகிழிகலனில் சேமிக்கப்படுகிறது? [3]
 (ii) நவீன ஆவர்த்தன விதியைக் கூறு. [2]
 (OR)
 b) (i) பெரிலியம் மற்றும் அலுமினியத்திற்குமான ஒத்த நன்மைகள் இரண்டினை எழுதுக. [2]
 (ii) பாரீஸ் சாந்தின் பயன்களைக் குறிப்பிடுக. [3]
- 36) a) வெப்ப இயக்கவியலின் இரண்டாம் விதியின் பல்வேறு கூற்றுகளை கூறு. [5]
 (OR)
 b) (i) வான்ட் ஹாஃப் சமன்பாட்டினை வருவி. [3]
 (ii) 'ஐசோடானிக் கரைசல்கள்' எனும் சொற்பதத்தை வரையறு. [2]
- 37) a) VSEPR கொள்கையை விளக்குக. இக்கொள்கையை பயன்படுத்தி IF₇-ன் வடிவமைப்பை கண்டறிக. (OR) [5]
 b) (i) வடிவமைப்பைப் பொருத்து கரிமச்சேர்மங்களின் வகைப்படுத்துதலை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. [2]
- 38) a) (i) பிரீடல்-கிராப்ட் அசிட்டலைற்ற வினையை எழுதுக. [3]
 (ii) உயிருள்ள மற்றும் உயிரற்ற துகள் பொருள் மாசுபடுத்திகள்-வேறுபடுத்துக. [2]
 (OR)
 b) (i) ஸ்வார்ட் வினையை எழுதுக. [2] (ii) சாண்ட்மேயர் வினையை எழுதுக. [3]