

PART - III வேதியியல்/CHEMISTRY

(தமிழ் மற்றும் ஆங்கில வழி / Tamil & English Version)

J மொத்த மதிப்பெண்_{கள்} : 70 [Maximum Marks : 70

கால அளவு : 3.00 மணி நேரம்] Time Allowed : 3.00 Hours]

அனைத்து வினாக்களும் சரியாகப் பதிவாகி உள்ளதா என்பதனை சரிபார்த்துக் கொள்ளவும். அச்சுப்பதிவில் குறையிருப்பின், அறைக் கண்காணிப்பாளரிடம் அறிவுரைகள் : (1) உடனடியாகத் தெரிவிக்கவும்.

- மட்டுமே எழுதுவதற்கும் மையினை அல்லது கருப்பு நீலம் அடிக்கோடிடுவதற்கும் பயன்படுத்த வேண்டும். படங்கள் வரைவதற்கு (2) பென்சில் பயன்படுத்தவும்.
- Check the question paper for fairness of printing. If there is any lack of fairness, Instructions : (1)inform the Hall Supervisor immediately.
 - Use Blue or Black ink to write and underline and pencil to draw diagrams. (2)
- குறிப்பு : தேவையான இடத்தில் படம் வரைந்து, சமன்பாடுகளை எழுதவும்.

Draw diagrams and write equations wherever necessary. Note :

பகுதி - I / PART - I

குறிப்பு : அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும். (i)

- கொடுக்கப்பட்டுள்ள **நான்கு** மாற்று விடைகளில் மிகவும் ஏற்புடைய (ii) விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து குறியீட்டுடன் விடையினையும் சேர்த்து எழுதவும்.
- Answer all the questions. (i) Note :
 - Choose the most appropriate answer from the given four alternatives and write (ii)

[திருப்புக / Turn over

15x1=15

www.freetnbooks.com

8322

1.

B

, புரதத்தின் இரண்டாம் நிலை ^{அமைப்பானது} எதைக் குறிக்கின்றது ?

(அ) α-அமினோ அமிலங்களின் வரிசை

- (ஆ) பாலிபெப்டைடு முது_{கெலும்}பின் நிலையான வசஅமைப்பு
- 🔏 -சுருள் முதுகெலும்பு (Q)
- (ஈ) நீர்வெறுக்கும் இடையீடுகள்

The secondary structure of a protein refers to _____

- sequence of α -amino acids (a)
- fixed configuration of the polypeptide backbone (b)
- (c) α-helical backbone
- (d) hydrophobic interaction
- நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து மஞ்சள் நிற எண்ணெய் போன்ற நீர்மத்தைத் 2. தருவது .
 - (அ) N-மெத்தில் அனிலீன்

(ஆ) நைட்ரோ பென்சீன்

(இ) N,N-டைமெத்தில் அனிலீன் (ஈ) அனிலீன்

The compound that reacts with nitrous acid to give yellow oily liquid is _____

- (a) N-methylaniline (b) Nitro benzene
- N,N-dimethyl aniline (c) (d) Aniline
- மொத்தமாக 9650 கூலூம்கள் மின்னூட்டத்தை பெற்றுள்ள எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை : 3. a) (022×1022) (౨.) 6.22×10²³ (@) 6.022×10^{-34} (FF) 6.022×10^{24} The number of electrons that have a total charge of 9650 coulombs is : 6.022×10^{22} (a)

3 ஃபுளூரைட் வடிவமைப்பைப் பெற்றுள்ள கால்சியம் ஃபுளூரைடில் காணப்படும் 4. Ca²⁺ மற்றும் F[–] அயனிகளின் அனைவு என்கள் முறையே : (ஈ) 6 மற்றும் 6 (ஆ) 4 மற்றும் 2 (இ) 4 மற்றும் 8 (அ)⁄8 மற்றும் 4 In calcium fluoride, having the flurite structure, the coordination number of Ca^{2+} ion and E^{-} ion F⁻ ion are : (d) 6 and 6 (c) 4 and 8 (a) (b) 4 and 2 8 and 4 H₂O₂ சிதைவடைந்து O₂ -வைத் தரும் வினையில் ஒரு குறிப்பிட்ட நேரத்தில் ஒரு 5. நிமிடத்திற்கு 48 g O₂ உருவானால் அக்குறிப்பிட்ட நேரத்தில் நீரின் உருவாதல் வேகம் : (굋) 0.75 mol min⁻¹ (அ) 2.25 mol min⁻¹ (〒) 1.5 mol min⁻¹ 3.0 mol min^{-1} During the decomposition of H_2O_2 to give dioxygen, 48 g O_2 is formed per minute at certain point of time. The rate of formation of water at this point is : 0.75 mol min⁻¹ 2.25 mol min⁻¹ (b) (a) 1.5 mol min^{-1} 3.0 mol min^{-1} (d) (c) [Pt(NO₂)(H₂O)(NH₃)₂]Br என்ற அணைவில் மைய உலோக அயனியின் ஆக்சிஜனேற்ற 6. எண் என்ன ? (a) + 2 ()) + 6((下) + 3 () +4 What is the oxidation number of the central metal ion in the complex, [Pt(NO2)(H2O)(NH3)2]Br ? +3(c) +6(d) +2(b) +4(a) பின்வருவுனவற்றுள் எது வலிமை மிக்க அமிலம் ? 7. (ஆ) 2-நைட்ரோபீனால் (அ) 4 நைட்ரோபீனால் (ஈ) 4-குளோரோபீனால் (இ) 3-நைட்ரோபீனால் Which one of the following is the Strongest acid ? (b) 2-nitrophenol 4-nitrophenol (a) 4-chlorophenol (d) 3-nitrophenol (c)

[திருப்புக / Turn over

B

www.freetnbooks.com

- 8. கூற்று : குளோரின் வாயுவைக் காட்டிலும் ஃபுளூரினின் பிணைப்பு பிளவு ஆற்றல் அதிகம்.
 - காரணம் : குளோரினானது, ஃபுளூரினைக் காட்டிலும் அதிக எலக்ட்ரான் விலக்கு விசையினை பெற்றுள்ளது.
 - (அ) கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
 - (ஆ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.

(இ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

(ஈ) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.

Assertion : Bond dissociation energy of Fluorine is greater than Chlorine gas.

Reason : Chlorine has more electronic repulsion than Fluorine.

- (a) Assertion is true but Reason is false.
- (b) Both Assertion and Reason are true and Reason is the correct explanation of Assertion.
- (c) Both Assertion and Reason are false.
- (d) Both Assertion and Reason are true but Reason is not the correct explanation of Assertion.
- போரிக் அமிலம் ஒரு அமிலமாகும். ஏனெனில் அதன் மூலக்கூறு :

(அ) புரோட்டானுடன் இணைந்து நீர் மூலக்கூறினைத் தருகிறது.

- (ஆ) இடப்பெயர்ச்சி அடையும் தன்மையுடைய H⁺ அயனியைக் கொண்டுள்ளது.
- (இ) நீர் மூலக்கூறிலிருந்து OH⁻ அயனியை ஏற்றுக் கொண்டு புரோட்டானைத் தருகிறது.
- (ஈ) புரோட்டானைத் தரவல்லது.

Boric acid is an acid because its molecule :

- (a) combines with proton to form water molecule.
- (b) contains replaceable H⁺ ion.
- (c) accepts OH⁻ from water, releasing proton.
- (d) gives up a proton.

B

Product (C) is :

- (a) chloro acetic acid
- (b) α-chlorocyano ethanoic acid
- (c) acetylchloride
- (d) none of these

சில்வர் மற்றும் தங்கம் பிரித்தெடுத்தல் முறையானது சயனைடைக் கொண்டு கழுவுதலை 11. உள்ளடத்கியது. இம்முறையில் பின்னர் சில்வர் மீளப் பெறப்படுதல் :

🝽 துத்தநாகத்துடன் உலோக இடப்பெயர்ச்சி வினை

(ஆ) வாலை வடித்தல்

(இ) நீர்மமாக்கல்

(ஈ) புல தூய்மையாக்கல்

Extraction of gold and silver involves leaching with cyanide ion. Silver is later recovered by :

- Displacement with Zinc (a)
- Distillation (b)
- Liquation (c)
- (d) Zone refining

நீரின் அயனிப் பெருக்க மாறிலி K $_{
m w}$ -இன் மதிப்பு 25°C வெப்பநிலையில் 1.00imes10 $^{-14}$ 12. எனில், 40°C வெப்பநிலையில் அதன் மதிப்பு ______. 0.00 (ஆ) 1.14×10⁻¹⁵ (அ) 1.00×10⁻¹⁴

(FF) 2.95×10⁻¹⁵ (@) 2.71×10^{-14}

- At 25°C, ionic product constant K_w of water is 1.00×10^{-14} . Its value at 40°C is _____ 1.14×10^{-15} (b) 1.00×10^{-14}
- (a) 2.95×10^{-15} 2.71×10^{-14} (d)
- (c)

B

[திருப்புக / Turn over

0.25

2.26

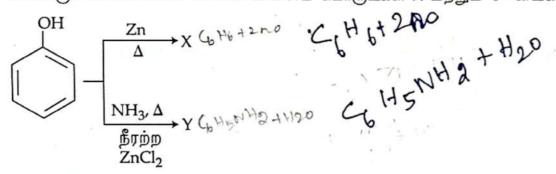
www.freetnbooks.com

6

8322

0022	
13.	1 மோல் பொட்டாசியம் டைகு _{ரோ} மேட் ஆனது பொட்டாசியம் அயோடைடு _{டன்}
-0.	ப மோல் பொட்டாசியம் இடுப்படின் மோல்களின் எண்ணிக்கை ?
	1 மோல் பொட்டாசியம் டைகுரோமேட் ஆனது பொட்டாசியம் அயோடைடுடன வினைபட்டு வெளியேற்றும் ^{அயோடி} ன் மோல்களின் எண்ணிக்கை ? (வ) 4 (ஈ) 2
	$(\textcircled{g})^{4}$ $(\textcircled{H})^{2}$ ($\textcircled{g})^{1}$ $(\textcircled{g})^{1}$ $(\textcircled{H})^{2}$ How many moles of I_2 are liberated when 1 mole of potassium dichromate react with potassium
	How many moles of I ₂ are liberated
	iodide? (c) 4 (d) 2
	(a) 3 (b) 1 (c) 1 (d) 2
14.	பொதுவாக, ஒட்டா சமையல் பாத்திரங்களின் மேற்பரப்பில் பலபடி பூசப்பட்டுள்ளது.
14.	பொதுவாக, ஒட்டா சமையல் பாத்தா
1	அந்த பலபடியின் ஒற்றைப்படி மூலக்கூறு : (ஆ) ஈத்தேன்
	(அ) குளோரோஈத்தீன் (இ) 1,1,2,2–டெட்ராஃபுளரோஈத்தேன் (ஈ) புரப்–2–ஈன்நைட்ரைல்
	Non-stick cookwares generally have a coating of a polymer, whose monomer is :
	(a) chloroethene (d) prop 2 openitrile
	(c) 1,1,2,2-tetrafluoroethane (d) prop-2-enentrie
15	மின்புலத்தில் வைக்கப்பட்டுள்ள ஒரு கூழ்மநிலை அமைப்பில் உள்ள துகள்கள்
15.	எதிர்மின்முனையை நோக்கி நகருகின்றன. அதே கூழ்மக்கரைசலின் திரிதல் நிகழ்வானது
	(i) K_2SO_4 , (ii) Na_3PO_4 , (iii) $K_4[Fe(CN)_6]$ மற்றும் (iv) $NaCl$ ஆகியவற்றைக் கொண்டு
	(1) K_2SO_4 , (11) Na_3PO_4 , (11) $K_4PE(CPV)_6$ momentum (11) $Pace = g_{ab}$ momentum momentum (11)
	ஆய்வு செய்யப்படுகின்றது. அவற்றின் வீழ்படிவாகும் திறன்
	(\textcircled{A}) $(\amalg) > (\amalg) > (i) > (iv)$ (\textcircled{A}) $(\textcircled{A}) > (\amalg) > (\amalg) > (iv)$ (\textcircled{A}) $(\textcircled{A}) > (\o) > (iv)$
	(இ) (ii) > (i) > (iii) (ஈ) இவற்றில் எதுவுமில்லை
	In an electrical field, the particles of a Colloidal system move towards cathode. The
	coagulation of the same sol is studied using (i) K_2SO_4 , (ii) Na_3PO_4 , (iii) $K_4[Fe(CN)_6]$ and
	(iv) NaCl. Their coagulating power should be :
	(a) $(iii) > (ii) > (i) > (iv)$ (b) $(i) > (iii) > (iv)$
	(c) $(ii) > (i) > (iv) > (iii)$ (d) None of these
	பகுதி – II / PART - II
ഗ് ന ം നി	ப்பு : எவையேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளிக்கவும். வினா எண் 24 –க்கு
60	கட்டாயமாக விடையளிக்கவும். 6x2=12
Note	
	Question No. 24 is completely
16.	எவ்வகை தாதுக்களை அடர்ப்பிக்க நுரை மிதப்பு முறை ஏற்றது ? அத்தகைய
	தாதுக்களுக்கு ஓர் எடுத்துக்காட்டு தருக.
	Which type of ores can be concentrated by froth floatation method ? Give an example for ores.
17.	PCI ₅ -ஐ வெப்பப்படுத்தும் போது நிகழ்வது யாது ? What happens when PCL :
	What happens when PCI ₅ is heated ?
В	

- 18. சிர்கோனியம் மற்றும் ஹாப்னியம் ஒத்தப் பண்புகளைப் பெற்றுள்ளன. ஏன் ? Why do Zirconium and Hafnium exhibit similar properties ?
- கரைதிறன் பெருக்கம் வரையறுக்கவும்.
 Define Solubility Product.
- 20. 'சமான கடத்துத்திறன்' வரையறுக்கவும். Define Equivalent Conductance.
- வீழ்படிவை கூழ்மக் கரைசலாக மாற்றுவதற்காக கூழ்மமாக்கி சேர்க்கப்படுகிறது. இக்கூற்றை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. Peptising agent is added to convert precipitate into colloidal solution. Explain this statement with an example.
- 22. காட்டர்மான் கூச் வினையை எழுதுக. Write Gattermann - Koch reaction.
- 23. மருந்துப் பொருட்கள் எவ்வாறு வகைப்படுத்தப்படுகின்றன ? How are drugs classified ?
- பின்வரும் வினைகளில் வினை விளைப் பொருட்கள் X மற்றும் Y -யைக் கண்டறிக.



Find the products X and Y in the following reactions.

 $\bigcup_{\substack{\text{OH}\\ \Delta}} X$ $\bigcup_{\substack{\text{NH}_3, \Delta\\ \text{anhydrous}\\ \text{ZnCl}_2}} X$

B

[திருப்புக / Turn over

1.

9

- 31. குறுக்க பலபடி என்றால் என்ன ? இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகள் தருக. What is Condensation Polymer ? Give two examples.
- உயிரினங்களில் லிப்பிடுகளின் ஏதேனும் மூன்று செயல்பாடுகளை குறிப்பிடுக. Mention any three functions of lipids in living organism.
- 33. ஒரு முதல் வகை வினையின் வினைவேக மாறிலி 1.54×10⁻³ s⁻¹. அதன் அரை வாழ் காலத்தினை கண்டறிக. ユーラトン The rate constant for a first order reaction is 1.54×10⁻³ s⁻¹. Calculate its half life time.

பகுதி – IV / PART - IV

குறிப்பு : அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

Note : Answer all the questions.

- 34. (அ) (i) பின்வரும் செயல்முறைகளில் கொடுக்கப்பட்டுள்ளவற்றின் பயன்பாட்டினை விவரிக்க.
 - (1) அலுமினியம் பிரித்தெடுத்தலில் கிரையோலைட்
 - (2) சிர்கோனியத்தின் மீதூய்மையாக்கலில் அயோடின்
 - (ii) ஹேலஜன் இடைச் சோமங்களின் ஏதேனும் மூன்று பண்புகளைக் கூறுக.

அல்லது

- (ஆ) (i) போரேட் உறுப்பை எவ்வாறு கண்டறிவாய் ?
 - (ii) போராக்ஸ் -ன் பயன்களைத் தருக.
- (a) (i) Describe the role of the following in the process mentioned.
 - (1) Cryolite in the extraction of Aluminium.
 - Iodine in the refining of Zirconium.
 - (ii) State any three properties of inter halogen compounds.

OR

- (b) (i) How will you identify borate radical ?
 - (ii) Give the uses of Borax.

[திருப்புக / Turn over

5x5=25