

Time : Three hours

Maximum : 75 marks

PART A — (10 × 2 = 20 marks)

Answer any TEN questions each in 30 words.

1. Write the structure of EDTA. Mention its uses.

EDTA—யின் அமைப்பை எழுதுக. அதன் பயன்பாடுகளைக் குறிப்பிடுக.

2. How Cu and Cd ions are separated?

காப்பர் மற்றும் காட்டமியம் அயனிகள் எவ்வளவு இரித்தெடுக்கப்படுகிறது?

3. What are ligands? How are they classified?

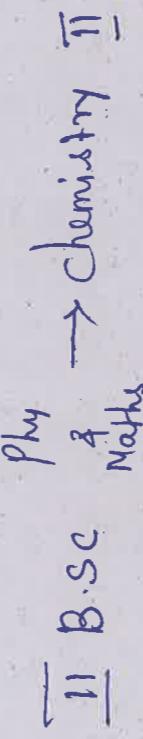
ஈவிகள் என்பதை யானைவா? அவை எவ்வளவாக வகைப்படுத்தப்படுகின்றன?

4. Mention any two important properties of Starch and Cellulose.

ஸ்டார்ச் மற்றும் செல்லுலோஸின் ஏதேனும் இரண்டு முக்கியமான பண்புகளைக் குறிப்பிடுக.

5. How is alanine prepared?

அலானைன் எங்களும் தயாரிக்கப்படுகிறது?



2

50310/SBADD

6. Define phase rule and reduced phase rule.

சிலைலைம் விதி மற்றும் குறைக்கப்பட விலைகளை விதி - வரையறி.

7. Give examples for completely miscible and partially miscible liquids.

முழுவதும் கண்டியக் கூடிய மற்றும் ஓரளவு கண்டிய நிரவங்களுக்கு எடுத்துக்காட்டுகள் தருக.

8. Why are certain salts hydrolysed? Give suitable examples.

ஒன் சில உடபுக்கள் மட்டுமே நிறந் பகுக்கப்படுகின்றன? தன்நீத் உதாரணங்கள் தருக.

9. What is meant by buffer solution? How is it classified? Give examples for each type.

தாங்கல் கரைசல் என்றால் என்ன? அது எத்தனை வகைப்படும்? உதாரணங்கள் தருக.

10. Define "Standard electrode potential".

வரையறி. "திட்டமின் முனை அழுத்தம்".

11. Define: "Crystallization".

வரையறி: "படிகமாக்குதல்".

12. Write any four acid and basic radicals.

எதேனும் நான்கு அமில உருபுகள் மற்றும் கார் உருபுகள் பெயர்களை எழுதுக.

PART B — (5 × 5 = 25 marks)

Answer any FIVE questions each in 200 words.

13. Discuss about Alfred Werner's co-ordination theory.

ஆல்பர்ட் வெர்னரின் அணைவச் சேர்மம் பற்றிய கோட்டாட்டினை விளக்குக.

14. How can you identify Copper, Iron and Nickel ions?

காப்பர், இருப்பு மற்றும் நிக்கல் போன்ற உலோக அயனிகளை நீலிர் எங்களும் கண்டறிவோப்ப?

15. How can you convert glucose into fructose?

குளுக்கோலை நீரிர் எங்களும் சூப்ரிக்டோலாக மற்றுவாப?

16. Draw and explain the phase diagram of water system.

நீர் அமைப்பின் நிலைகளை வரைபடம் வரைந்து விளக்குக.

17. Define: p^H . How is it determined by Calorimetric Method? Mention its applications.வரையறி: p^H கலோரிமெட்ரிக் முறை மூலம் p^H தீவிர எங்களும் கண்டறிவோப்ப? p^H கள் பயன்களைக் குறிப்பிடுக.

(ஆ) அணைவுச் சேர்மங்களின் பயன்கள் யானை?

3 50310/SBADD

[P.T.O.]

4

50310/SBADD

[P.T.O.]

21. (a) Explain the preparation properties and open structure of glucose. (7)
 (b) Distinguish between DNA and RNA. (3)
- (அ). குளுக்கோஸ் தயாரிக்கும் முறை, பண்டுகள் மற்றும் அதன் திறந்த அமைப்பு பற்றி விளக்குக
 (ஆ) DNA மற்றும் RNA – ஆகியவற்றின்கிடேயேயன வேறுபாடுகளை எழுதுக.

22. (a) Draw and explain the phase diagram of water system. (6)
 (b) What is mean by CST? What is the effect of impurities on CST? (4)

- (அ) நீர் அமைப்பின் நிலைமை வரைபடம் வரைந்து விவரி.
 (ஆ) கனிரசலின் நிலை மாறு வேப்ப நிலை என்ன? அதன் மீது அகத்தங்கள் ஏற்படுத்தும் விளைவு யாது?

23. (a) Derive Henderson's equation. (5)

- (b) What is meant by corrosion? How is it classified? Explain various methods of prevention of corrosion. (5)

- (அ) வெண்டார்சன் கமன்டாட்டோட் வருளி.
 (ஆ) அரிமானம் என்றால் என்ன? அது எத்தனை வகைப்படும்? அரிமானத்தைத் தடுக்கும் பல்வேறு மேறைகள் பற்றி விளக்குக.

24. (a) Define molarity, molality, normality and molefraction of a solution. (6)
 (b) What is the principle and applications of TLC and Ion-exchange chromatography? (4)
- (அ) ஓர் கனிரசலின் மோலாரிடி, மோலாலிடி, நாரமாலிடி மற்றும் மேல்பின்னேம் என்ற பத்தினை வரையறு.
 (ஆ) மெல்லிய படல வெண்ணப்பிரிகை முறை மற்றும் அயனிப் பரிமாற்ற வண்ணப் பிரிகை முறையின் தக்கவைம் மற்றும் பயண்பாடுகள் யாலை?