

PART - C (3 X 10 = 30)

ANSWER ANY THREE QUESTIONS

16. Explain the Pauling's Coordination theory.
பவுலிங் அணைவுக் கொள்கையை விவரி.
17. Discuss the application of solar energy.
சூரிய ஆற்றல் பயன்பாடுகளை விளக்குக.
18. Describe the preparation, properties and uses of Furan.
பிபுரான் தயாரித்தல் பண்புகள் மற்றும் பயன்களை விவரிக்க.
19. Account for fluorescence and phosphorescence.
ஒளிர்தல் மற்றும் நின்று ஒளிர்தல் பற்றி குறிப்பிடுக.
20. Narrate the methods of prevention of corrosion.
அரிமானத்தைத் தடுக்கும் முறைகளை விளக்குக.

879

2015-17 BPH/BBO/BZO 44A

REG. NO.....

B.Sc. DEGREE EXAMINATIONS, APRIL 2019
PHYSICS/BOTANY/ZOOLOGY SEMESTER – IV
ALLIED CHEMISTRY - II

Time: 3 Hrs

Max. Marks:60

PART - A (10 X 1 = 10)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

1. Write the formula of diammine dichloro platinum(II).
டைஅம்மீன் டை குளோரோ பிளாட்டினம் (II) ன் மூலக்கூறு வாய்பாட்டை எழுதுக.
2. Name two bio coordination compounds.
உயிர் அணைவுச் சேர்மங்கள் இரண்டின் பெயரைக் குறிப்பிடுக.
3. What is non-renewable energy?
புதுப்பிக்க முடியாத ஆற்றல் என்றால் என்ன?
4. Mention the uses of water gas.
நீர் வாயுவின் பயன்களை குறிப்பிடுக.
5. Mention the uses of thiophene.
தயோபினின் பயன்களைக் குறிப்பிடுக.
6. How is Teflon prepared?
டெப்லான் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?
7. What is activation energy?
கிளர்வு கொள் ஆற்றல் என்றால் என்ன?
8. Write the principle of column chromatography.
பத்தி வண்ணப்பிரிகையின் தத்துவத்தை எழுதுக.
9. Define equivalent conductance.
சமமான கடத்திறனை வரையறு.
10. What is the chemical formula of rust?
குருப்பிடித்தலின் வேதியியல் வாய்ப்பாடு என்ன?

PART - B (5 X 4 = 20)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

11. a. State the postulates of Werner's theory of coordination compounds.
வெர்னரின் அணைவுச் சேர்மம் கருதுகோள்களை கூறுக.

(or)

- b. What are chelates? Write examples.
கொடுக்கு பிணைப்பு என்றால் என்ன? உதாரணங்கள் எழுதுக.
12. a. Explain the non - conventional energy.
புதுப்பிக்கதக்க ஆற்றலை விவரி.
(or)
b. Write the composition and uses of oil gas.
எண்ணெய் வாயுவின் கூட்டமைப்பு மற்றும் பயன்களை எழுதுக.
13. a. Explain the reaction of pyridine with the following.
(i) HCl (ii) HNO₃ (iii) H₂SO₄ (iv) Br₂
கீழ்க்கண்டவற்றின் பிரிடின் வினையை விவரி.
(i) HCl (ii) HNO₃ (iii) H₂SO₄ (iv) Br₂
(or)
b. Discuss the primary structure of proteins.
புரதங்களின் முதன்மை அமைப்பை விளக்குக.
14. a. Discuss the various types of catalyst.
வினையூக்கியில் பல்வேறு வகைகளை விளக்குக.
(or)
b. State the following.
(i) Beer Lambert's law (ii) Growths-Draper law
கீழ்வருவனவற்றை பற்றி கூறுக.
i) பீர்லாம்பர்ட்சு விதி ii) குரோத் ட்ராபர் விதி
15. a. State and explain Kohlrausch's law.
கோல்ராஷ் விதியைக் கூறி விவரி.
(or)
b. Write a note on water pollution.
நீர் மாசுபடுதலை பற்றி குறிப்பு எழுதுக.

P.T.O

17. How is Beryllium extracted from its ore? Explain its properties and uses.
பெரிலியம் அதன் தாதுவிலிருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது? அதன் பண்புகள் மற்றும் பயன்களை விவரி.
18. i) Mention the 1,2 and 1,4 - addition reaction of dienes.
ii) Write the addition reaction of HBr to butadiene.
டைன்களின் 1,2 மற்றும் 1,4 இணைப்பு வினையை குறிப்பிடுக.
ஆ. பீட்டா-டையீன் HBr உடன் இணைப்பு வினையை எழுதுக.
19. Enumerate the electrophilic substitution reaction of benzene, with an example.
பென்சீனின் எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினையை உதாரணத்தடன் தருக.
20. Sketch and explain Bomb Calorimeter.
பாப் கலோரி மீட்டரின் படம் வரைந்து விவரி.

For Candidates Admitted From 2018

2018 BCH 23C

REG. NO.....

B.Sc. DEGREE EXAMINATIONS, APRIL, 2019

CHEMISTRY SEMESTER - II

GENERAL CHEMISTRY - II

Time: 3 Hrs

Max. Marks:75

PART - A (10 X 2 = 20)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

1. Write the principle of steam distillation.

காய்ச்சி வடித்தலின் தத்துவத்தை எழுதுக.

2. What is meant by ore dressing?

தாது பதப்படுத்தல் என்றால் என்ன?

3. Write the electro negativity trends of alkalimetals.

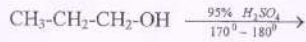
கார உலோகத்தின் எதிர் எலக்ட்ரான் நாட்டத்தினை எழுதுக.

4. List out any two uses of alkali earthmetals.

காரமண் உலோகத்தின் இரண்டு பயனை வரிசை படுத்து.

5. Predict the product.

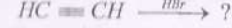
கீழ் வரும் வினைவை எழுதுக



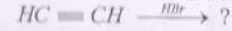
6. What are dienes? Give one example.

டையீன்கள் என்றால் என்ன? உதாரணம் ஒன்று தருக.

7. Complete the following reaction.



கீழ் வரும் வினையை முடிந்தி செய்து.



8. State Huckel's rule .

ஹக்ஸின் விதியை கூறுக.

9. What is bond energy?

பிணைப்பு ஆற்றல் என்றால் என்ன?

10. Define Enthalpy.

எந்தால்பியை வரைபறு.

PART - B (5 X 5 = 25)

ANSWER ALL QUESTIONS

11. a) Explain with example Crystallization.

படிமமாக்கலை உதாரணத்துடன் விவரி.

(or)

b) Discuss the electrolytic refining of metals.

உலோகங்களைப் பின்னாற் பிரித்தனை விளக்குக.

12. a) Describe the physical properties of alkalimetals.

கார உலோகங்களின் இயற்பியல் பண்புகளை விவரிக்க.

(or)

b) How is lithium extracted from its ore?

லித்தியம் அதன் தாதுவிலிருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது?

13. a) Discuss the hydrohalogenation reaction of alkenes.

ஆல்கீன்களின் ஹைட்ரோஹலஜனேற்ற வினையை விளக்கு.

(or)

b) State and explain Saytzeff's rule

செயிட்சப் விதியை கூறி விவரிக்க.

14. a) How will you prepare acetylene from 1,2- dibromoethane.

1,2-டை ப்ரோமோ எத்தேனில் இருந்து அசிட்டிலீன் எவ்வாறு தயாரிப்பாய்?

(or)

b) Write the sulphonation and nitration reaction of benzene.

பென்சினின் சல்போனேற்றம் மற்றும் நைட்ரோ ஏற்றம் வினையை எழுதுக.

15. a) State and explain Hess's law.

ஹெஸ்ஸின் விதியை கூறி விளக்குக.

(or)

b) Discuss the resonance energies of an ideal gas.

நல்லியல்பு வாயுவின் ஒத்திசைவு ஆற்றலை விளக்குக.

PART - C (3 X 10 = 30)

ANSWER ANY THREE QUESTIONS

16. Explain the following : i) Van-Arkel process ii) Zone refining

கீழ்வருவனவற்றை விவரி.

அ. வான் ஆர்கெல் முறை ஆ. வெப்பப் பகுதி தூய்மைப் படுத்துதல்

P.T.O

PART - C (3 X 10 = 30)
ANSWER ANY THREE QUESTIONS

16. Explain the following
(i) Schottky defect (ii) Frenkel defect (iii) F - Centre
கீழ்வருவனவற்றை விளக்குக.
அ) ஓராட்கி குறைபாடு ஆ) ப்ரெங்கல் குறைபாடு இ) F - நிலைமை
17. How is nickel extracted from its ore? Write its chemical properties and uses.
நிக்கல் எவ்வாறு அதன் தாதுவிலிருந்து பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது? அதன் வேதியியல் பண்புகள் மற்றும் பயன்களை எழுதுக.
18. Discuss the synthetic application of acetoacetic ester.
அசிட்டோ அசிட்டிக் எஸ்டரின் தொகுப்பு முறை பயன்பாட்டினை விவரிக்க.
19. Describe the application of Nernst heat theorem.
நெர்ன்ஸ்ட் வெப்பக் கொள்கையின் பயன்பாடுகளை விவரி.
20. Derive Gibbs-Duhem Margules equation.
கிபஸ் டுஹெம் மார்குளஸ் சமன்பாட்டை தருவி.

For Candidates Admitted From 2015-2017

2015-17 BCH 43C

REG. NO.....

B.Sc. DEGREE EXAMINATIONS, APRIL 2019

CHEMISTRY SEMESTER – IV

GENERAL CHEMISTRY - IV

Time: 3 Hrs

Max. Marks: 75

PART - A (10 X 2 = 20)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

1. Define isotropy.

சீரமத்திசையை வரையறு.

2. What is space lattice?

புறவெளி கூட்டமைப்பு என்றால் என்ன?

3. What is meant by ore dressing?

தாதுப்பிரிப்பு என்றால் என்ன?

4. Name the important ores of nickel.

நிக்கலின் முக்கிய தாதுவின் பெயர்களை எழுதுக.

5. How is benzoic acid obtained from phenyl cyanide?

பினைல் சயனைடில் இருந்து பென்சோயிக் அமிலம் எவ்வாறு உருவாகிறது?

6. Complete the following reaction.

கீழ்வரும் வினையை பூர்த்தி செய்

COOH

|

+ 2NH₃ →

COOH

7. What are colligative properties?

தொகைசார் பண்புகள் என்றால் என்ன?

8. Write Van't Hoff's isochore equation.

வான்ஹோஃபின் சமகனஅளவு சமன்பாட்டை எழுதுக.

9. State Raoult's law.

ரவுல்ட்ஸ் விதியைக் கூறுக.

10. Define degree of freedom.

கட்டின்மையளவை வரையறு.

PART - B (5 X 5 = 25)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

11. a) Write notes on crystalline and amorphous solids.

படிக திட மற்றும் படிகவடிவமற்ற திடப்பொருளை பற்றி குறிப்பு எழுதுக.
(or)

b) Discuss about radius ratio rule.

ஆர விகித விதி பற்றி விளக்குக.

12. a) List out the chemical properties and uses of copper.

காப்பரின் வேதியியல் பண்புகள் மற்றும் பயன்களை பட்டியலிடுக.

(or)

b) Mention the important Ores of Cobalt. How is cobalt extracted from its chief ore?

கோபால்டின் முக்கியத் தாதுவை குறிப்பிடுக. கோபால்ட் அதன் முக்கியத் தாதுவிலிருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது?

13. a) Explain the preparation of benzene sulphonic acid.

பென்சீன் சல்போனிக் அமிலம் தயாரித்தலை விளக்குக.

(or)

b) How is oxalic acid prepared from sodium formate? Explain.

சோடியம் பார்மேட்டிலிருந்து எவ்வாறு ஆக்ஸாலிக் அமிலம் தயாரிக்கப்படுகிறது? விளக்குக.

14. a) Prove that the depression in freezing point is a colligative property.

தொகைசார் பண்புகளை உரைநிறைத் தாழ்வு முறையில் நிரூபிக்க.

(or)

b) State and explain Nernst distribution law.

நெர்ன்ஸ்ட் பங்கீட்டு விதியைக் கூறி விளக்குக.

15. a) Explain the theory of fractional distillation.

பின்னக்காய்ச்சி வடித்தல் கொள்கையை விளக்குக.

(or)

b) Sketch and explain phase diagram of water system.

நீர்ம நிலைமையின் அமைப்பை படம் வரைந்து விளக்குக.

P.T.O

PART -C (3 X 10 =30)

ANSWER ANY THREE QUESTIONS

16. i) Describe crystal field splitting in tetrahedral complexes with an example.

ஒரு உதாரணத்துடன் நான்குகி வளாகங்களில் படிபுலம் பிளட்சியை விவரி.

- ii) Write a note on theories of metal – ligand bond.

உலோக-லிண்டி பிணைப்பு கோட்பாடுகளை பற்றி ஒரு குறிப்பு எழுதுக.

- iii) Briefly note on optical isomerism with an example.

ஒரு உதாரணம் மூலம் ஒளி மாற்றியம் குறித்து குறிப்பிடுக.

17. i) Explain in detail about the isolation of lanthanides

லாந்தனைடுகளைப் பிரித்தெடுத்தல் பற்றி விரிவாக விளக்குக.

- ii) Discuss the important properties of uranium.

யுரேனியத்தின் முக்கிய பண்புகள் பற்றி விவாதி.

- iii) Explain the element with atomic number 104 and 105.

ஆணு எண் 104 மற்றும் 105 கொண்ட தனிமங்களை விளக்குக.

18. i) Account on chemical reactions in liquid NH_3 with ionizing solvents.

அயனியாக்கும் கரைப்பான்களுடன் திரவ NH_3 இல் இரசாயன எதிர்வினைகளைப் பற்றி கூறுக.

- ii) Explain the synthesis, structure and uses of silicones.

சிலிக்கோனின் தொகுப்பு, கட்டமைப்பு மற்றும் பயன்களை விளக்குக.

19. i) Discuss the properties and uses of extrinsic semiconductors.

வெளிப்புற அரைக்கடத்திகளின் பண்புகள் மற்றும் பயன்களைப் பற்றி விவாதி.

- ii) Briefly account on close packing of atoms in metals

உலோகங்களில் அணுக்களின் நெருங்கிய கட்டமைப்பு பற்றி சுருக்கமாக கணக்கிடுக.

- iii) Write a note on free electron theory.

தனி எலக்ட்ரான் கோட்பாட்டில் ஒரு குறிப்பு எழுதுக.

20. i) Mention the agricultural applications of carbon dating.
கார்பன் டேட்டிங்கின் விவசாய பயன்பாடுகளை குறிப்பிடுக.

- ii) Distinguish between nuclear fission and nuclear fusion.

அணுக்கரு பிளவு மற்றும் அணுக்கரு பிணைப்பு ஆகியவற்றின் வேறுபாடுகளைத் தருக.

- iii) Explain the significance of radioactive series.

கதிரியக்க தொடர் முக்கியத்துவத்தை விளக்குக.

For Candidates Admitted From 2015-2017

15 BCH 61C

REG.NO.....

B.Sc. DEGREE EXAMINATIONS, APRIL 2019

CHEMISTRY SEMESTER :IV
INORGANIC CHEMISTRY

Time : 3 Hrs.

Max.Marks: 75

PART -A (10 X 2 =20)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

1. Comment on EAN rule.
EAN விதி மீது கருத்து கூறு.
2. Classify structural isomerism
கட்டமைப்பு சமச்சீரற்ற தன்மையை வகைப்படுத்துக.
3. Write down the important uses of uranium.
யுரேனியத்தின் முக்கியமான பயன்களை எழுதுக.
4. What do you understand by lanthanide contraction?
லாந்தனைட்ஸ் சுருக்கத்தை நீ எவ்வாறு புரிந்து கொள்ளவாய்?
5. List out any two uses of nitrides.
நைட்ரைட்களின் ஏதாவது இரண்டு பயன்பாடுகளை பற்றி பட்டியலிடுக.
6. Write the structure of mononuclear carbonyls of iron metal.
இரும்பு உலோகத்தின் ஒற்றைக் கரு கார்பனைல் கட்டமைப்பை எழுதுக.
7. Explain the term 'Metallic bonding'.
'உலோகப் பிணைப்பு' என்ற வார்த்தையை விளக்குக.
8. Write any two uses of 'n' type semiconductor.
'n' வகை அரைக்கடத்தியின் ஏதாவது இரண்டு பயன்பாடுகளை எழுதுக.
9. What do you mean by 'magic number'?
'மேஜிக் எண்' என்றால் என்ன?
10. Briefly note on 'spallation'.
சுருக்கமாக 'spallation' பற்றி குறிப்பிடுக.

PART -B (5 X 5 =25)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

11. a. Discuss the postulates of Valence bond theory.
வேலன்ஸ் பிணைப்புக் கோட்பாட்டின் அனுமானங்களை பற்றி

விவாதி.

(or)

- b. Compare Valence bond theory and Crystal Field theory.
வேலன்ஸ் பிணைப்புக் கோட்பாடு மற்றும் படிக புலம் கோட்பாடு ஆகியவற்றை ஒப்பிடுக.
12. a. Explain the extraction and uses of thorium.
தோரியம் பிரித்தெடுத்தல் மற்றும் பயன்பாடுகளை விளக்குக.
(or)
- b. Compare lanthanides and actinides.
லாந்தனைட்ஸ் மற்றும் ஆக்டினைடுகளை ஒப்பிடுக.
13. a. How do you synthesis binuclear carbonyls of nickel metal?
Explain.
எவ்வாறு நிக்கல் உலோகத்தின் இரட்டைக் கருவணு கார்பனைல்களை தொகுப்பாய்? விளக்குக.
(or)
- b. Briefly account on the preparation and properties of carbides.
சுருக்கமாக கார்பைட்ஸ் தயாரிப்பு மற்றும் பண்புகளை பற்றி கணக்கிடுக.
14. a. Explain the structure of alloys with an example.
ஒரு உதாரணத்துடன் கலக்கங்களின் கட்டமைப்பை விளக்குக.
(or)
- b. Discuss the basic concepts and applications of super conductors.
உயர் கடத்திகளின் அடிப்படை கருத்துகள் மற்றும் பயன்பாடுகளை பற்றி விவாதி.
15. a. Describe the Fast type reactors with neat diagram.
நேர்த்தியான வரைபடத்துடன் வேகமான வகை உலைகளை பற்றி விவரி.
(or)
- b. Write a short note on Aston's mass spectrograph.
ஆஸ்தானின் நிறை நிறமாலை பற்றி ஒரு சிறு குறிப்பு எழுதுக.

P.T.O

PART -C (3 X 10 =30)
ANSWER ANY THREE QUESTIONS

16. Establish the structure of nicotine.
நிகோட்டினின் வடிவமைப்பை விளக்குக.
17. Outline the structural elucidation of α - terpeniol.
 α - டெர்பினாலின் மூலக்கூறு வடிவமைப்பினை வருவி.
18. Describe the biological functions and deficiency disease of the following:
பின்வருவனவற்றின் உயிரியல் செயல்பாடுகள் மற்றும் குறைபாட்டு நோய்களைப் பற்றி எழுதுக.
i) thiamine ii) ascorbic acid
i) தையமின் ii) அஸ்கார்பிக் அமிலம்
19. Discuss the following:
பின்வருவனவற்றை விவாதிக்க.
i) Open chain structure of D- fructose.
பிரக்டோஸின் திறந்த சங்கிலி அமைப்பு
ii) Structure of cellulose
செல்லுலோஸின் அமைப்பு
20. Enumerate the primary and secondary structure of proteins and write their biological importances.
புரோட்டீன்களின் ஒருமைய மற்றும் ஈரிமைய வடிமைப்பு மற்றும் உயிரியல் முக்கியத்துவத்தினை விளக்குக.

For Candidates Admitted From 2015-2017

18 BCH 62C

REG.NO.....

B.Sc. DEGREE EXAMINATIONS, APRIL 2019

CHEMISTRY SEMESTER :VI

ORGANIC CHEMISTRY-II

Time : 3 Hrs

Max.Marks: 75

PART -A (10 X 2 =20)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

1. What is Hofmann exhaustive methylation?
ஹாப்மேன் முழுமையான மெத்திலேற்றம் என்றால் என்ன?
2. Draw the structure of Atropine.
அட்ரோபினின் அமைப்பை வரைக.
3. What are terpenoids? Give an example.
டெர்பினாய்டுகள் என்றால் என்ன? உதாரணம் தருக.
4. How will you convert limonene into carvone?
லிமோனின் எவ்வாறு கார்வோனாக மாற்றப்படுகிறது?
5. Write the structure of Vitamin A.
வைட்டமின் Aன் அமைப்பினை எழுதுக.
6. Name any four water soluble vitamins.
நீரில் கரையும் ஏதேனும் நான்கு வைட்டமின்களின் பெயர்களை தருக.
7. Give two examples for di and polysaccharides.
இரட்டை மற்றும் பலபடி சாக்கரைடுகளின் இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகளை தருக.
8. What is called epimerization?
எபிமெரைசேஷன் என்றால் என்ன?
9. Indicate Gabriel's phthalimide synthesis to prepare glycine.
கிளைசினின் காப்ரியல் தாலிமைடு தயாரிப்பு முறையினைக் குறிப்பிடுக?
10. What are peptides?
பெப்டைடுகள் என்றால் என்ன?

PART -B (5 X 5 =25)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

11. a. How are alkaloids classified and isolated? Discuss.
அல்கலாய்டுகள் எவ்வாறு வகைப்படுத்தப்படுகிறது மற்றும் பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது? விவாதிக்க.
(or)
b. Elucidate the structure of piperine.
பிப்பெரினின் மூலக்கூறு அமைப்பினை வருவி.
12. a. State and explain isoprene rule.
ஐசோபிரினின் விதியினை வரையறுத்து விளக்குக.
(or)
b. Discuss the structural elucidation of geraniol.
ஜெரானியாலின் அமைப்பை விவாதிக்க.
13. a. Name the sources of vitamin A. Mention the deficiency diseases caused by it.
வைட்டமின் A-ன் மூலங்களின் பெயர்களைத் தருக மற்றும் அதன் குறைப்பாட்டினால் ஏற்படும் நோய்களை குறிப்பிடுக.
(or)
b. Draw the structure of thyroxine. Bring out the function of it.
தைராக்ஸினின் வடிவமைப்பை வரைக. அதன் செயல்பாடுகளைக் கொண்க.
14. a. Explain the mutarotation exhibited by glucose.
குளுக்கோஸில் மாற்றுச் சுழற்சியினை விளக்குக.
(or)
b. How is glucose converted in to fructose? Explain.
குளுக்கோஸ் எவ்வாறு பிரக்டோஸாக மாற்றப்படுகிறது விளக்குக.
15. a. Account on Erlenmeyer Aza lactone synthesis.
எர்லன்மேயர் அஜாலாக்டோன் தயாரிப்பு முறை பற்றி குறிப்பு வரைக.
(or)
b. How are proteins classified? Explain.
புரோட்டீன்கள் எவ்வாறு வகைப்படுத்தப்படுகிறது விளக்குக.

P.T.O

18. i. Discuss the pharmacological action of pethidine. (5)
பெத்திடின் மருந்தியில் செயல்பாட்டைப் பற்றி எழுதுக.
ii. Write a note on the structures of Aspirin. (5)
ஆஸ்பிரினின் அமைப்பு பற்றி குறிப்பு வரைக.
19. Discuss Chloroform nitrous oxide and ether as anaesthetics (4+3+3)
குளோரோ஫ார்ம் நைட்ரஸ் ஆக்சைடு மற்றும் ஈதர் ஆகிய உணர்
விழ்ப்புக்கிகள் பற்றி விவரி.
20. i. Illustrate the use of phytochemicals in cancer therapy. (6)
கேள்சருக்கான சிகிச்சையில் தாவர வேதிப்பொருட்களின்
பயன்பாட்டினை விளக்குக.
ii. Give an account on Chlorpromazine. (4)
குளோர்ப்ரோமசீன் பற்றி குறிப்பு வரைக.

2015-17 BCH 47S

REG. NO.....

B.Sc. DEGREE EXAMINATIONS, APRIL 2019

CHEMISTRY SEMESTER – IV

SBS: PHARMACEUTICAL CHEMISTRY

Time: 3 Hrs

Max. Marks:75

PART - A (10 X 2 = 20)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

1. What do you understand by LD 50?
LD 50 என்பதின் மூலம் புரிந்து கொள்வது என்ன?
2. Define bacteria
பாக்டீரியா வரையறு.
3. What are antibiotics?
நுண்ணுயிரக்கொல்லிகள் என்பவை யாவை?
4. Mention the uses of sulphapyridine
சல்.பா பிரிடினின் பயன்களைக் குறிப்பிடுக.
5. What do you mean by analgesics?
வலிநீக்கிகள் என்பவை யாவை?
6. Give the meaning of narcotics .
தூக்கம் உண்டாக்கும் மருந்துகள் என்பன யாவை?
7. Write the difference between antiseptic and disinfectant
நோய்க்கிருமி எதிர்ப்பானுக்கும் கிருமிநாசினிக்கும் உள்ள வேறுபாட்டை எழுதுக.
8. What do you mean by local anaesthetics?
குறிப்பிட்ட பகுதி உணர்விழக்கிகள் என்றால் என்ன?
9. Explain the term chemotherapy .
வேதிமுறை நோய் நீக்கி என்பது என்ன?
10. Give two examples for tranquilizers
தூக்கமூட்டிகளுக்கு ஏதாவது இரண்டு உதாரணங்கள் தருக.

PART - B (5 X 5 = 25)

ANSWER ALL THE QUESTIONS

11. a) Discuss how the therapeutic index is used in the selection of drugs
மருந்துப்பொருட்களை தெரிவு செய்வதில் மருந்தியில் குறியீடு

எவ்வாறு பயன்படுகிறது என்பதை விவரி.

(or)

- b) Define the following i. Drug ii. Metabolite iii. ED50
வரையறு அ) மருந்துப்பொருட்கள் ஆ. வளர்சிதை மாற்றம் பொருட்கள் இ) ED50
12. a) Discuss the mechanism and action of sulpha drugs.
சல்.பா மருந்துப் பொருட்களின் செயல்பாட்டை விவரி.
(or)
- b) Write a short note on the classification of antibiotics.
நுண்ணுயிரக் கொல்லிகளின் வகைப்படுத்தல் பற்றி குறிப்பு வரைக.
13. a) Write briefly about Morphine.
மார்.பின் பற்றி சுருக்கமாக எழுதுக.
(or)
- b) Discuss the structure of ibuprofen .
இபுப்ரோ.பெனின் வடிவமைப்பை விவரி.
14. a) Give an account on the action of crystal violet .
படிக ஊதா சாயத்தின் செயல்பாட்டை பற்றி எழுதுக.
(or)
- b) Discuss about the cationic surfactants.
நேரயனியப் புறப்பரப்பு செயலிகள் பற்றி விளக்குக.
15. a) What are sedatives? Write their function.
அமைதிப்படுத்தும் மருந்துகள் என்பவை யாவை? அவற்றின் செயல்பாட்டைப் பற்றி எழுதுக.
(or)
- b) Discuss the structure of biguanides .
பைகுவானைடன் வடிவமைப்பை விளக்குக.

PART - C (3 X 10 = 30)

ANSWER ANY THREE QUESTIONS

16. Give a detailed account on the assay of drugs
மருந்துப்பொருட்களின் மதிப்பீடு பற்றி விரிவாக எழுதுக.
17. Draw and discuss the structure of i. Penicillin ii. Chloramphenicol
ஆ) பெனிசிலின் ஆ. குளோரம்.பெனிகாலின் அமைப்பை வரைந்து விளக்குக.

P.T.O.