11th - Chemistry **Unit Test : Lesson -1** வேதியியலின் அடிப்படைக் கருத்துக்கள் மற்றும்வேதிக்கணக்கிடுகள் **(Basic Concepts of Chemistry and Chemical Calculations)**	**Time : 1 Hour** **Marks : 30** **Date :**

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. ஒப்பு அணு நிறை வரையறு. **Define Relative atomic mass.**
2. மோல் வரையறு. **Define mole.**
3. மோலார் கனஅளவு வரையறு. **Define molar mass.**
4. சமானநிறை வரையறு. **Define equivalent mass.**
5. ஆக்சிஜனேற்ற எண் எனும் வார்த்தையில் இருந்து நீ என்ன புரிந்து கொண்டாய்?
   What do you understand by the term oxidation number?
6. ஆக்ஸிஜனேற்றம் , ஒடுக்கம் வேறுபடுத்துக.
   Distinguish between oxidation and reduction.
7. பின்வருவனவற்றின் மோலார் நிறைகளைக் காண்க.
   அ) யூரியா $[CO(NH_2)_2]$ ஆ) அசிட்டோன் $[CH_3COCH_3]$
   Calculate the molar mass of the following compounds.
   a) urea $[CO(NH_2)_2]$ b) acetone $[CH_3COCH_3]$
8. இணையும் வினைகள் என்றால் என்ன? **What are the combination reactions?**
9. சிதைவடையும் வினைகள் என்றால் என்ன ? **what are the decomposition reaction ?**
10. உலோக இடப்பெயர்ச்சி என்றால் என்ன? **What are the displacement reaction?**
11. வினைக்கட்டுபாட்டுக் காரணி என்றால் என்ன ? **what is limiting reagent?**
12. $KMnO_4$ ல் ஒரு மோலில் காணப்படும் உட்பொருட்களின் எண்ணிக்கையை கணக்கிடுக. **Calculate the number of entities in one mol of $KMnO_4$.**

********** ********** **********

11th - Chemistry **Unit Test : Lesson -2**	**Time : 1 Hour** **Marks : 30** **Date :**

அணுவின் குவாண்டம் இயக்கவியல் மாதிரி / Quantum Mechanical Model of Atom

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions *10x3=30*

1. ஹெய்சென்பர்க்கின் நிச்சியமற்ற தன்மை கோட்பாட்டை கூறு / *Heisenberg uncertainty principle*
2. முதன்மைக் குவாண்டம் எண்கள் பற்றி கூறுக/ *write a note on principle quantum number.*
3. கோண உந்தக்குவாண்டம் எண்கள் பற்றி கூறுக /*write a note on azimuthal(on subsidiary) quantum number.*
4. ஆஃபா தத்துவத்தினைக் கூறு / *Define Aufbau principle*
5. பௌலி தவிர்க்கைத் தத்துவத்தினைக் கூறு / *state Pauli's exclusion principle.*
6. ஹுண்ட் விதி கூறு ./ *Define Hund's rule.*
7. ஆர்பிட்டாலின் வடிவம், ஆற்றல் திசையொப்பு அமைவு உருவளவு ஆகியவற்றினை தரும் குவாண்டம் எண்கள் எவை? / *Which quantum number reveal information about the shape, energy, orientation and size of orbitals?*
8. குரோமியம் மற்றும் காப்பரின் எலக்ட்ரான் அமைப்பினை எழுதுக / *write the electronic configuration of chromium and copper.*
9. *3px* மற்றும் *4dx2-y2* ஆற்பிட்டாலில் உள்ள எலக்ட்ரானுக்கு *n* மற்றும் *l* மதிப்புகளைக் கூறுக *Define orbital? what are the n and l values for 3px and 4dx2-y2 electron?*
10. *2s, 4p, 5d* மற்றும் *4f* ஆர்பிட்டால்களுக்கு எத்தனை ஆரக்கணுக்கள் காணப்படுகின்றன ? எத்தனை கோணக்கணுக்கள் காணப்படுகின்றன? *How many radial nodes for 2s, 4p, 5d and 4f orbitals exhibit? How many angular nodes?*
11. ஷ்ரோடிங்கர் அலைசமன்பாட்டினை எழுதுக / *Write the Schrödinger wave equation.*
12. ரூதர் ஃபோர்டின் ஆல்ஃபா கதிர்சிதறல் ஆய்வின் முடிவுகள் என்ன ?

Conclusion of Rutherford α-ray scattering experiment.

********** ********** **********

11th - Chemistry Unit Test : Lesson -3	Time : 1 Hour Marks : 30 Date :

தனிமங்களின் ஆவர்த்தன வகைப்பாடு Periodic Classification Of Elements

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி *Answer any ten questions* *10x3=30*

1 . நவீன ஆவர்த்தன விதியை வரையறு ? Define modern periodic law.

2. ஐசோ எலக்ட்ரானிக் அயனிகள் என்றால் என்ன ? What are isoelectronic ions?

3. செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமை என்றால் என்ன ? What is effective nuclear charge ?

4. மூலைவிட்ட தொடர்பினை விவரி ? Explain the diagonal relationship.

5. திரைமறைப்பு விளைவு என்றால் என்ன ?what is screening effect?

6. நியூலண்ட் எண்ம விதி – வரையறு ? State the Newland's law of octaves.

7. வரையறு – அயனியாக்கும் ஆற்றல். Define ionization energy?

8. Be மற்றும் B அயனியாக்கும் ஆற்றலை ஒப்பிடுக ? Compare ionization energy of Be and B.

9. ஸ்கேண்டியத்தின் 4s எலெக்ட்ரானுக்கான செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமை கணக்கிடுக.
Calculate the effective nuclear charge on 4s electron in scandium.

10. எலக்ட்ரான் நாட்டம் மற்றும் எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை வேறுபடுத்துக.
Distinguish between electron affinity and electron negativity.

11. அயனி ஆரத்தைப் பாதிக்கும் காரணிகள் எழுதுக. write the factors that affect the Ionic radius.

12. s, p ,d, f தொகுதி தனிமங்களின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக
Write the general electronic configuration of the s,p,d,f block elements.

******** ******** ********

11th - Chemistry **Unit Test : Lesson -4**	**Time : 1 Hour** **Marks : 30** **Date :**

ஹைட்ரஜன் / Hydrogen

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions **10x3=30**

1. மூன்று வகையான சகப்பிணைப்பு ஹைட்ரைடுகளை குறிப்பிடுக .
   Discuss the three types of Covalent hydrides.
2. நீர்வாயு மாற்ற வினை என்றால் என்ன ? / **What is water-gas shift reaction ?**
3. கனநீரின் பயன்களைத் தருக. / **Give the uses of heavy water.**
4. டியூட்ரியத்தின் பதிலீட்டு வினைகளை விளக்குக . / **Explain the exchange reactions of deuterium.**
5. மின்னாற் பகுப்பு முறையில் ஹைட்ரஜன் தயாரித்தலை விளக்குக.
   Explain preparation of hydrogen using electrolysis.
6. H_2O மற்றும் H_2O_2 ன் வடிவமைப்புகளை ஒப்புடுக .
   Compare the structures of H_2O and H_2O_2 .
7. ஹைட்ரஜன் பெராக்ஸைடு தொழிற்முறையில் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது ?
   How is hydrogen peroxide prepared in industry.
8. ஆர்த்தோ - பாரா ஹைட்ரஜன் குறிப்பு வரைக .
   Explain about ortho and para hydrogen.
9. கனநீர் , மென்னீர் – வேறுபடுத்துக .
   Difference between hard water and soft water.
10. தனிம வரிசை அட்டவணையில் ஹைட்ரஜன் ஏன் ஹேலஜன்களுடன் வைக்கப்படவில்லை.
    Explain why hydrogen is not placed with the halogen in the periodic table
11. NH_3, H_2O மற்றும் HF ஆகியவற்றைஅவற்றின் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புத் தன்மையின் ஏறு வரிசையில் வரிசைப்படுத்துக. தங்களது வரிசைப்படுத்தலுக்கானஅடிப்படையினைவிளக்குக.
    Arrange NH_3, H_2O and HF in the order of increasing magnitude of hydrogen banding and explain the basis for your arrangement.
12. ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு என்றால் என்ன ?
    Write note on hydrogen bonding?

******** ******** ********

PG ASST IN CHEMISTRY, THENI
8144870086
www.Padasalai.Net

11th - Chemistry **Unit Test : Lesson -5**	**Time : 1 Hour** **Marks : 30** **Date :**

காரம் மற்றும் காரமண் உலோகங்கள் / Alkali and Alkaline Earth Metals

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி **Answer any *ten* questions** **10x3=30**

1. பாரீஸ் சாந்து எவ்வாறு தயாரிக்கப் படுகிறது ?
   How is plaster of paris prepared?

2. ஜிப்சத்தின் பயன்களைத் தருக.
   Give the uses of gypsum.

3. லித்தியம் மற்றும் சோடியம் எவ்வாறு காற்றுடன் வினைபுரிகிறது ?
   What is the action of air with Li and Na ?

4. சோடா சாம்பல் (அல்லது) சலவை சோடா எவ்வாறு தயாரிக்கப் படுகிறது ?
   write the preparation of Soda ash?

5. கேஸ்ட்னர் - கெல்னர் முறையை எழுதுக.
   How to prepare Sodium hydroxide by Castner-kellner cell method ?

6. $BeCl_2$ ன் தயாரிப்பு முறையை எழுதுக.
   write the preparation of $BeCl_2$.

7. பாலைவன ரோஜா – குறிப்பு வரைக.
   What is Desert rose?

8. தூள் பூத்தல் என்றால் என்ன ?
   Explain what to meant by efflorescence.

9. Li மற்றும் Mg இடையே உள்ள ஒற்றுமைகள் மூன்றினை எழுதுக.
   Write any three similarities between Li and Mg.

10. ஸ்ட்ரான்சியத்தின் பயன்கள் யாவை ?
    write the uses of strontium.

11. கால்சியம் மற்றும் மெக்னீசியத்தின் உயிரியல் முக்கியதுவத்தை சுருக்கமாக விவரி ?
    Write Biological importance of Magnesium and Calcium ?

12. $CaCO_3$ மீது அதிக அளவு CO_2 நிகழ்த்தும் வினை யாது ?
    what is the reaction of $CaCO_3$ on passing excess of CO_2 ?

******** ******** ********

PASSION IN CHEMISTRY, THENI
8144870086
MANIYAMPATTI - BODINAYAKKANUR
www.Padasalai.Net

11th - Chemistry

Unit Test: Lesson -6 (வாயு நிலைமை / Gaseous State)

Time :1 hour Max marks: 30 Date:

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. கேலூசாக்கின் விதி – வரையறு.
   Define Gay – Lussac's law.

2. வாயுக்களைத் திரவமாக்கும் பல்வேறு முறைகளை பற்றி எழுதுக ?
   What are the methods used for liquefaction of gases?

3. எதிர்மாறு வெப்பநிலை(T_i) என்றால் என்ன?
   What is meant by Inversion temperature (T_i) ?

4. கிரஹாமின் வாயு விரவுதல் விதி – வரையறு?
   Define : Graham's law of Diffusion.

5. இயல்பு வாயுக்களுக்கான அமுக்கத்திறன் காரணி (Z) பற்றி குறிப்பு வரைக .
   Write note about compressibility factor (Z) for real gases.

6. ஜூல் தாம்சன் விளைவு என்றால் என்ன ?
   What is Joule Thomson effect?

7. விரவுதல் மற்றும் பாய்தல் வேறுபாடு தருக ?
   Distinguish between diffusion and effusion ?

8. பாயிலின் விதியினை தருக.
   State Boyle's law.

9. நிலவில் வளிமண்டலம் ஏன் இல்லை ?
   Why does the moon have no atmosphere?

10. டால்டனின் பகுதி அழுத்த விதி – வரையறு ?
    Define : Dalton's law of partial pressures.?

11. நிலைமாறு அழுத்தம் (P_c) என்றால் என்ன ?
    Define : Critical pressure (P_c)?

12. வாயு மாறிலி (R)ன் பல்வேறு அலகுகளை எழுதுக?
    Write the various units of Gas constant (R)?

******** ******** ********

PGT ASSISTANT IN CHEMISTRY, TNTET
9944870086
MANIYAMPATTI - BODINAYAKKANUR
www.Padasalai.Net

11th - Chemistry

Unit Test: Lesson -7 (வெப்ப இயக்கவியல் / *Thermodynamics*)

Time :1 hour Max marks: 30 Date:

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. வெப்ப இயக்கவியலின் முதல் விதியை கூறு.

State the first law of thermodynamics.

2. எரிதல் என் தால்பி – வரையறு.

Define enthalpy of combustion.

3. படிகக்கூடு ஆற்றல் என்றால் என்ன?

What is lattice energy?

4. மீள் செயல்முறை என்றால் என்ன? எ.கா தருக.

What is reversible process? Give example.

5. அகஆற்றல்(U) என்றால் என்ன?

What is meant by internal energy(U)?

6. திட்ட வினை என்தால்பி($\Delta H^o r$) – வரையறு.

Define : Standard enthalpy of reaction($\Delta H^o r$).

7. பாம்கலோரி மீட்டரின் பயன்கள் யாவை?

What are the applications of Bomb calorimeter?

8. நிலைச்சார்புகள் மற்றும் வழிச்சார்புகள் என்றால் என்ன? எ .கா தருக.

What are state function and path functions? Give example.

9. வெப்பம் கொள்வினை , உமிழ்வினை வேறுபடுத்துக .

Difference between endothermic reaction and exothermic reaction.

10. ஆவியாதல் என்ட்ரோபி மாற்றம் -வரையறு.

Define : Entropy of vaporization.

11. வினை குணகம் -வரையறு.

Define : Reaction Quotient.

12. கிப்ஸ் கட்டிலா ஆற்றல் – வரையறு.

What is Gibb's free energy?

******** ******** ********

PG ASSIST IN CHEMISTRY, THENI
8144870086
MUTHUSAMPATTI - BODINAYAKKANUR
www.Padasalai.Net

11th - Chemistry

Unit Test: Lesson -8

Time :1hour Max marks: 30 Date:

8.இயற் மற்றும் வேதிச் சமநிலை /Physical and Chemical Equilibrium

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions 10x3=30

1. ***லீசாட்லியர் தத்துவத்தை கூறு. State Le-chatelier principle.***
2. ***நிறை தாக்க விதி கூறு.***
   State law of mass action.
3. ***ஒரு படித்தான மற்றும் பலபடித்தான சமநிலை வினைகள் – வேறுபடுத்துக***
   Differentiate Homogeneous and Heterogeneous equilibrium?
4. ***குறிப்பு வரைக: திட – கரைசல் சமநிலை ?***
   what is solid -solution equilibrium?
5. ***$CaCO_{3(s)} \longleftrightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ என்ற வினையின் சமநிலை மாறிலி Kp மற்றும் Kc க்கான மதிப்பை எழுதுக.***

   Write Kp and Kc for the given reaction. $CaCO_{3(s)} \longleftrightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$
6. ***K_P மற்றும் K_C க்கு இடையேயான தொடர்பினை வருவி.***

   Derive the relation between K_p and K_c.
7. ***HI உருவதால் வினையின் Kp மற்றும் Kc மதிப்பை எழுதுக.***

   The value of Kp and Kc for the formation of HI.
8. ***வரையறு : வினை குணகம் (Q).***

   Define: Reaction Quotients(Q).
9. ***செறிவில் எந்தவித மாற்றமும் இல்லை எனில் , சமநிலையானது ஏன் இயங்குச் சமநிலை என கருதப்படுகிறது ?***

   If there is no change in concentration, why is the equilibrium state considered dynamic?
10. ***ஒரு படித்தான சமநிலை என்றால் என்ன? எ.கா தருக.***

    What is Homogeneous equilibrium? Give example.
11. ***வினைவேக மாற்றியால் சமநிலையில் ஏற்படும் விளைவு யாது ?***

    Write the effect of Catalyst on equilibrium.
12. ***1L மூடிய கலனில் 28g N_2 மற்றும் 6g H_2 கலக்கப்படுகிறது. சமநிலையில் 17g NH_3 உருவாகிறது. நைட்ரஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜனின் எடையினை சமநிலையில் கணக்கிடுக.***
    28 g of Nitrogen and 6 g of hydrogen were mixed in a 1 litre closed container. At equilibrium 17 g NH_3 was produced. Calculate the weight of nitrogen, hydrogen at equilibrium.

******** ******** ********

PGA SISTIN CHEMISTRY, THENI 8144870086 KANIYAMPATTI - BODINAYAKKANUR www.Padasalai.Net

11th - Chemistry
Unit Test: Lesson – 9
Time :1hour Max marks: 30 Date:

9.கரைசல்கள் / Solutions

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி **Answer any *ten* questions** **10x3=30**

1. வரையறு : i) மோலாலிட்டி ii) நார்மாலிட்டி.
   Define: i) Molality ii) Normality.
2. சவ்வூடு பரவல் என்றால் என்ன ?
   What is Osmosis?
3. ரௌலட் விதியைக் கூறு.
   State: Raoult's Law.
4. கொதிநிலை ஏற்றம் (ΔT_b) என்றால் என்ன?
   Define: Elevation of boiling point (ΔT_b).
5. உறைநிலை(ΔT_f) என்றால் என்ன ?
   Define: Depression of freezing point (ΔT_f).
6. தொகைசார் பண்புகள் என்றால் என்ன? எ.கா தருக.
   What is colligative properties. Give example.
7. எதிர் சவ்வூடு பரவல் கடல் நீர் சுத்திகரிப்பில் எவ்வாறு பயன்படுகிறது?
   How is Reverse Osmosis used in the desalination of sea water?
8. வாண்ட் ஹஃப் காரணி(i) – வரையறு.
   Define: Van't Hoff factor(i).
9. பிரிகையடைதல் (அ) பிரிகை வீதம் என்றால் என்ன?
   Define: Degree of dissociation.
10. ஹைப்போடானிக் மற்றும் ஹைப்பர்டானிக் கரைசல்கள் என்றால் என்ன?
    What are hypotonic and hypertonic solutions?
11. ஹென்றி விதியை கூறு?
    State: Henry's Law.
12. ஒரு லிட்டர் 10^{-4} M பொட்டாசியம் சல்பேட் கரைசலில் எத்தனை மோல்கள் கரைபொருள் துகள்கள் உள்ளன?
    How many moles of solute particles are present in one litre of 10^{-4} M potassium sulphate?

******** ******** ********

11th - Chemistry
Unit Test: Lesson - 10
Time :1hour Max Marks: 30 Date:

10.வேதிப் பிணைப்புகள் / Chemical Bonding

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. பை (π) பிணைப்பு என்றால் என்ன ?
   what is a pi (π) bond?
2. இரு முனை திருப்புத் திறன் என்றால் என்ன ?
   what is dipole moment?
3. அயனிப் பிணைப்பிலுள்ள சகப்பிணைப்புத் தன்மையை விளக்குக.
   Explain the covalent character in ionic bond.
4. ஃபஜான் விதியை எழுதுக.
   Write Fajan's rule.
5. எண்ம விதி – வரையறு ?
   Define Octet rule.
6. பின்வரும் மூலக்கூறின் ஹூயிஸ் வடிவமைப்பை வரைக.
   அ) SO_3 ஆ) CH_4 இ) N_2O_5
   Draw the Lewis dot structure of the following molecules.
   a) SO_3 b) CH_4 c) N_2O_5
7. sp^3 இனக்கலப்பை ஓர் எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.
   Explain sp^3 hybridisation with an example.
8. C_2 மூலக்கூறு உருவாதலை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கைபடி விளக்குக.
   Draw the M.O diagram of C_2 molecule.
9. MgO மற்றும் CaF_2 ல் அயனிப்பிணைப்பு உருவாதலை விளக்குக.
   Explain the ionic bond formation in MgO and CaF_2.
10. CO_2 வின் முறைசார் மின்சுமையை கணக்கிடுக.
    Calculate Formal charge on all atoms in CO_2.
11. VSEPR கொள்கையை விளக்குக.
    Explain VSEPR theory.
12. பிணைப்புத் தரம் என்றால் என்ன ?
    What is bond order?

******** ******** ********

PG ASSIST IN CHEMISTRY, THENI
www.Padasalai.Net

11th - Chemistry

Unit Test: Lesson – 11

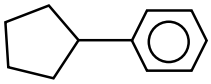
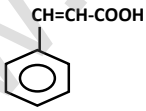
Time :1hour Max marks: 30 Date:

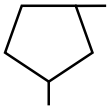
11. கரிம வேதியியலின் அடிப்படைகள் / Fundamentals of Organic Chemistry

2 & 3 Marks

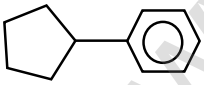
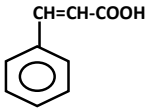
ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

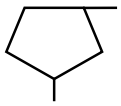
1. அமைப்பின் அடிப்படையில் கரிமச் சேர்மத்தை வகைப்படுத்தலை விவரி .
   Describe the classification of organic compounds based on their structure.
2. கரிம சேர்மங்களின் பொதுப்பண்புகளைத் தருக.
   Give the general characteristics of organic compounds.
3. வினைச்செயல் தொகுதி மாற்றியம் என்றால் என்ன? எ.கா தருக.
   What is functional isomerism? Give an example.
4. சிஸ் மற்றும் டிரான்ஸ் மாற்றியத்திற்கும் உள்ள வேறுபாடுகள் யாவை ?
   Write any difference between cis and trans isomers.
5. ஒளிச்சுழற்சி மாற்றியத்தை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.
   Describe optical isomerism with suitable example.
6. லாசிகன் சாறு (அ) சோடியம் உருக்கு சாறு எவ்வாறு தயாரிப்பாய்?
   How will you prepare Lassaigne's extract?
7. கரிமச் சேர்மத்தில் உள்ள ஹாலஜன்களை எவ்வாறு கண்டறிவாய்?
   How will you detect Halogens in a organic compounds?
8. கரிமச் சேர்மத்தில் உள்ள பாஸ்பரசை எவ்வாறு கண்டறிவாய்?
   How will you detect phosphorous in a organic compounds?
9. வண்ணப்பிரிகை முறையின் தத்துவம் யாது?
   Define: chromatography.
10. சீர்மையற்ற கார்பன்(C*) என்றால் என்ன?
    What is asymmetric (or) Chiral carbon(C*).
11. தாள் வண்ணப்பிரிகை முறையினை விளக்குக.
    Explain paper chromatography.
12. பின்வரும் சேர்மங்களுக்கு IUPAC முறையில் பெயரிடுக.

i)  ii) 

iii) 

Give the IUPAC names of the following compounds.

i)  ii) 

iii) 

******** ******** ********

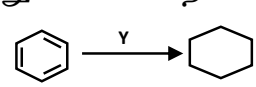
11th - Chemistry
Unit Test: Lesson - 12
Time :1hour Max marks: 30 Date:

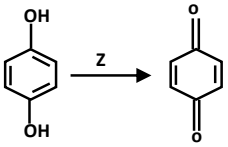
12.கரிம வேதி வினைகளின் அடிப்படைக் கருத்துக்கள் / Basic Concepts Of Organic Reactions

2 & 3 Marks

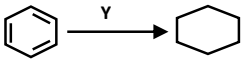
ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

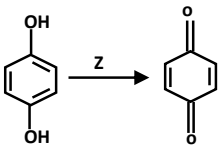
1. ***கருக்கவர் பொருள் மற்றும் எலக்ட்ரான் கவர்பொருள் வேறுபடுத்துக.***
   What are the difference between electrophiles and nucleophiles.
2. ***எத்திலீனை எத்தில் புரோமைடாக எவ்வாறு மாற்றுவாய்*** ?
   How will you change ethylene into ethylbromide?
3. +I ***தொகுதி என்றால் என்ன*** ? ***எ.கா தருக.***
   What are +I groups? Give example.
4. ***தனிஉறுப்பு துவக்கி என்றால் என்ன*** ? ***எ.கா தருக.***
   What are called free radical initiators? Give example.
5. ***தூண்டல் விளைவினை தகுந்த உதாரணங்களுடன் விளக்குக***?
   Explain Inductive effect with suitable example?
6. ***நேர் மீசோமெரிக் விளைவு பற்றி குறிப்பு எழுதுக***?
   Write note on Positive mesomeric effect.
7. +E ***மற்றும்*** – E ***விளைவு என்பதன் பொருள் யாது***?
   What is meant by +E and -E effect?
8. ***எலக்ட்ரோமெரிக் விளைவு என்றால் என்ன***?
   Explain electromeric effect.
9. ***எலக்ட்ரான் இடம்பெயர்வின் வகைகளை எழுதுக.***
   Mention the types of electron displacements?
10. ***பீனாலின் அமிலத்தன்மைக்கு காரணம் யாது*** ?
    Write note about acidity of phenol?
11. ***பார்மிக் அமிலம் அசிட்டிக் அமிலத்தை விட அதிக அமிலத்தன்மை பெற்றுள்ளது ஏன்*** ?
    Formic acid is more acidic than Acetic acid why?
12. ***பின்வரும் வினைகளில்*** X ,Y ***மற்றும்*** Z ***கண்டறிக.***

அ) $CH_3CHO \xrightarrow{X} CH_3COOH$ ***ஆ***) 

இ) 

Identify the X,Y,Z in the following reaction.

a) $CH_3CHO \xrightarrow{X} CH_3COOH$ b) 

c) 

******** ******** ********

11th - Chemistry
Unit Test: Lesson - 13
Time :1hour Max marks: 30 Date:

13.ஹைட்ரோகார்பன்கள் / Hydrocarbons

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. அசிட்டிலீன் ⟶ மெத்தனாயிக் அமிலம் எவ்வாறு மாற்றுவாய் ?

   Convert Acetylene ⟶ Methanoic acid ?

2. 2- பியூட்டைனிலிருந்து சிஸ் மற்றும் டிரான்ஸ் 2- பியூட்டீன் எவ்வாறு தயாரிப்பாய்?

   How to prepare cis and trans 2- butene from 2- butyne.

3. மார்கோவ்னிகாப் விதியினை தகுந்த உதாரணத்துடன் விளக்குக .

   Explain Markovnikoff's rule with suitable example.

4. பிர்க் ஒடுக்க வினையை எழுதுக.

   What is Birch reduction?

5. BHC என்றால் என்ன? அதன் தயாரிப்பு முறையை எழுதுக.

   What is BHC? Write its Preparation.

6. ஆல்கைன்களின் பயன்களை எழுதுக.

   Write the uses of alkyne.

7. பலபடியாக்கல் வினை என்றால் என்ன? எ.கா எழுதுக.

   What is polymerisation reaction ? Give an example.

8. ஓசோனேற்ற வினையை எழுதுக .

   Write ozonolysis reaction?

9. புரப்பீன →2- புரப்பனால் எவ்வாறு மாற்றுவாய் ?

   How will convert propene to 2- propanol?

10. பைரோலிசிஸ் (அ) காற்றில்லா வெப்பமூட்டல் என்றால் என்ன ? எ.கா தருக.

    What is Pyrolysis? Give an example.

11. கொழுப்பு அமிலங்களின் சோடியம் உப்புகளிலிருந்து புரப்பேனை எவ்வாறு தயாரிப்பாய்?

    How will you prepare propane from sodium salt of fatty acid?

12. n – பியூட்டேன் வச அமைப்புகளை விவரிக்க.

    Describe the conformers of n- Butane.

******** ******** ********

PG ASSIST IN CHEMISTRY, THENI * 8144870086 * PERIYAMPATTI - BODINAYAKKANUR
www.Padasalai.Net

11th - Chemistry

Unit Test: Lesson - 14

Time :1 hour **Max marks: 30** **Date:**

14.ஹேலோ ஆல்கேன்கள் மற்றும் ஹேலோ அரீன்கள் / Haloalkanes and Haloarenes

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. பின்வரும் சேர்மங்களின் தயாரிப்பினை விளக்குக. அ) DDT ஆ) குளோரோபார்ம்
   Explain the preparation of the following compounds. a) DDT b) chloroform
2. ஸ்வார்ட் வினையை எழுதுக.
   Write Swarts reaction.
3. ஹீன்ஸ்டிக்கர் வினையை எழுதுக.
   Write Hunsdiccker reaction?
4. வால்டன் மாற்றம் என்றால் என்ன?
   What is called walden inversion?
5. வில்லியம்சன் ஈதர் தொகுப்பு முறையை எழுதுக.
   Write Williamson ether synthesis.
6. E^1 நீக்க வினை வழிமுறையை எழுதுக.
   Explain E^1 reaction mechanism with an example.
7. CH_3MgI லிருந்து கீழ்கண்ட சேர்மங்களை எவ்வாறு தயாரிப்பாய்.
   அ) மீத்தேன் ஆ) அசிட்டால்டிஹைடு
   How will you prepare the following compounds from CH_3MgI.
   a) Methane b) Acetaldehyde
8. காட்டர்மேன் மற்றும் சாண்ட்மேயர் வினையை எழுதுக.
   Write Gattermann reaction and Sandmeyer reaction.
9. உர்ட்ஸ் ஃபிட்டிக் வினையை எழுதுக.
   Write Wurtz Fittig reaction.
10. குளோரோ பென்சீனின் பயன்கள் யாவை?
    Write the uses of chlorobenzene.
11. கார்பைலமீன் வினையை எழுதுக.
    Write carbylamine reaction.
12. DDT யின் பயன்கள் யாவை?
    Mention the uses of DDT.

******** ******** ********

www.Padasalai.Net

11th - Chemistry

Unit Test: Lesson -15

Time :1hour Max marks: 30 Date:

15.சுற்றுச்சூழல் வேதியியல் / Environmental Chemistry

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any *ten* questions 10x3=30

1. பனிப்புகை -வரையறு.

   Define smog.

2. காற்றை மாசுபடுதலில் NO_2 வின் பங்கினை எழுதுக?

   What is the role of NO_2 in air pollution?

3. துகள் மாசுக்கள் என்றால் என்ன ? ஏதேனும் மூன்றை விளக்குக.

   What are Particulate pollutants? Explain any three.

4. BOD மற்றும் COD வேறுபடுத்துக?

   Differentiate BOD and COD?

5. PAH என்றால் என்ன?

   what is PAH?

6. கல்குஷ்டம் – விளக்குக .

   Define term stone leprosy.

7. ஃப்ரியான்கள் என்றால் என்ன?

   What are Freons?

8. காற்று மாசுப்படுவதில் SO_2 மற்றும் SO_3 வாயுவின் பங்கு யாது?

   What is the role of SO_2 and SO_3 in air pollution?

9. மொத்த கரைந்த திண்மங்கள் (TDS) பற்றி எழுதுக.

   What is meant by TDS?

10. ஒளி வேதி பனிப்புகையில் உள்ள ஓசோன் எங்கிருந்து வந்தது ?

    From where does ozone come in the photo chemical smog?

11. நீர் மாசுப்படுத்திகளின் முக்கிய மூலங்கள் ஏதேனும் ஐந்தினை எழுதுக.

    List out any five major water pollutants and their sources.

12. அன்றாட வாழ்வில் பசுமை வேதியியலின் பங்கு என்ன?

    Write the uses of Green chemistry in day to day life?

******** ******** ********

PGCASIET IN CHEMISTRY, THENI * MANIYAMPATTI - BODINAYAKKANUR * 8144870086

www.Padasalai.Net