SHRI VIDHYABHARATHI MATRIC HR.SEC.SCHOOL
SAKKARAMPALAYAM , AGARAM (PO) ELACHIPALAYAM
TIRUCHENGODE(TK), NAMAKKAL (DT) PIN-637 202.
Cell :99655-31727, 99655-35967,94422-88402, 80726-68664

PUBLIC EXAMINATION - MARCH - 2024

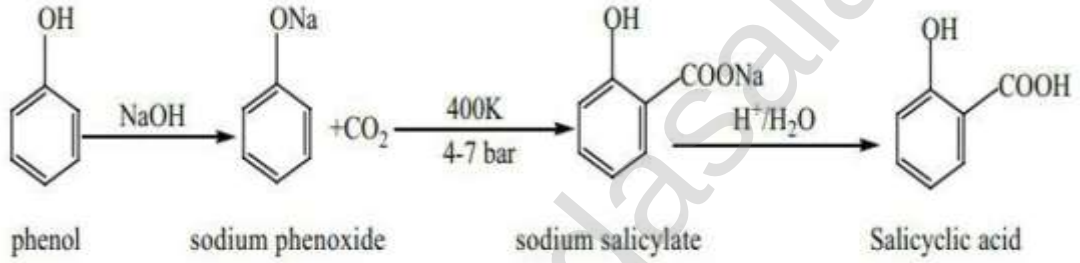
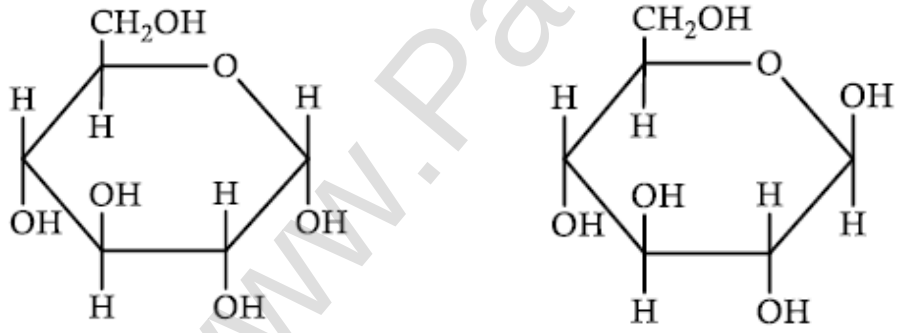
STD: XII **11.03 . 2024**

SUBJECT: CHEMISTRY **TENTATIVE ANSWER KEY** **MARKS : 70**

Q.N	SECTION - I		MARKS
	CODE – A	CODE - B	
1.	b) Both Assertion and Reason are true and Reason is the correct explanation of Assertion	b) First order	1
2.	c) Potassium trioxalato aluminate (III)	b) acetyl salicylic acid	1
3.	b) HI	d) carbon dioxide	1
4.	c) Dry ice	c) Potassium trioxalato aluminate (III)	1
5.	c) Cytosine and Uracil	a) Sodium Chloride	1
6.	b) acetyl salicylic acid	b) (i) and (iv)	1
7.	d) carbon dioxide	d) Impure copper	1
8.	c) acetanilide	b) Both Assertion and Reason are true and Reason is the correct explanation of Assertion	1
9.	a) Sodium Chloride	c) nucleophilic addition	1
10.	b) (i) and (iv)	c) Dry ice	1
11.	c) nucleophilic addition	d) PCC	1
12.	b) First order	b) HI	1
13.	d) Impure copper	c) acetanilide	1
14.	c) Al_2O_3	c) Cytosine and Uracil	1
15.	d) PCC	c) Al_2O_3	1

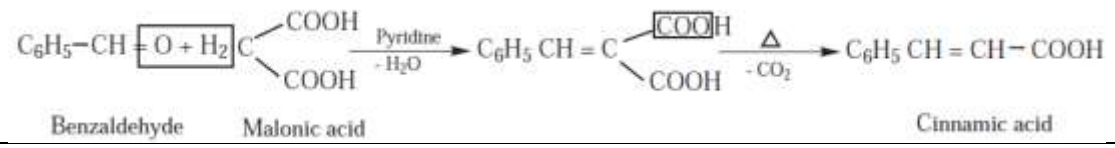
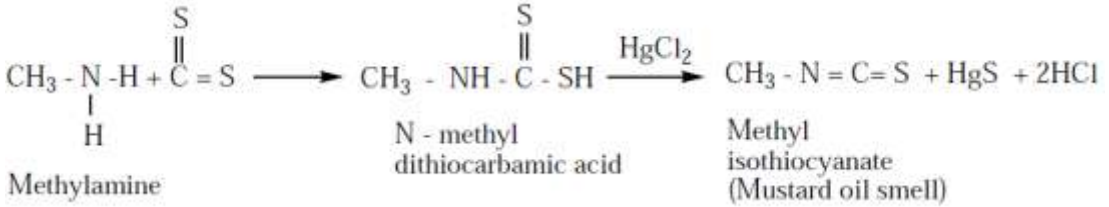
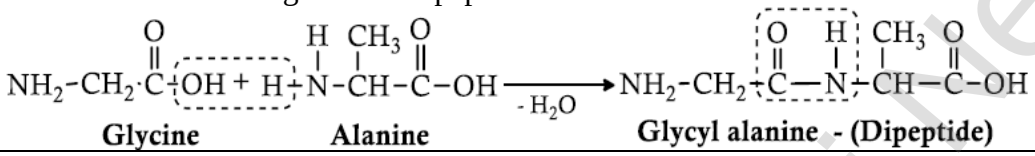
Q.N	SECTION-II	MARKS
16.	**Calcination :** ❖ Calcination is the process in which the concentrated ore is strongly heated in the absence of air.	2
17.	**Boric acid to Boron nitride:** $H_3BO_3 + NH_3 \xrightarrow{800K} BN + 3H_2O$ Boric acid → Boron nitride	2
18.	**Sulphuric acid is a dehydrating agent:** It is highly soluble in water and has strong affinity towards water and hence it can be used as a dehydrating agent.	1

www.Padasalai.Net

	$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2SO_4 \rightarrow 12C + H_2SO_4.11H_2O$ $(COOH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow CO + CO_2 + H_2SO_4.H_2O$ $HCOOH + H_2SO_4 \rightarrow CO + H_2SO_4.H_2O$ (Any ONE example)	1
19.	**Common ion effect with Example:** When the salt of the weak acid is added to the acid, the dissociation of the weak acid decreases. This is known as common ion effect. • Ex. When sodium acetate is added to acetic acid, the dissociation of acetic acid decreases. Here $CH3COO^-$ is the common ion present.	1 1
20.	**Fe^{3+} oxidise bromide to bromine under standard conditions:** $E^\circ_{cell} = (E^\circ_{ox}) + (E^\circ_{red})$ $= -1.09 + 0.771$ $= -0.319V$ E°_{cell} is – ve; ΔG is +ve and the cell reaction is non spontaneous. Hence Fe^{3+} cannot oxidises Br^- to Br_2	1 1
21.	**Kolbe's reaction:** Sodium phenoxide prepared from phenol by adding NaOH and it is heated with CO_2 at 400 K and 4 -7 bar pressure sodium salicylate is formed then it reacts with dil.HCl, salicylic acid is formed  phenol sodium phenoxide sodium salicylate Salicyclic acid	2
22.	**α & β D-glucopyranose structure:**  α - D(+) glucopyranose. β - D(+) glucopyranose.	1+1
23.	**Antibiotics:** The medicines that have the ability to kill the pathogenic bacteria are grouped as antibiotics.	2
24.	**Order of a reaction:** It is the sum of the powers of concentration terms involved in the experimentally determined rate law.	2

Q.N	SECTION-III	MARKS
25.	**Uses of Helium:** 1. It is much less denser than air and hence used for filling air balloons. 2.Helium has lowest boiling paint and hence used in cryogenics. 3.Helium is used to provide inert atmosphere in electric arc welding metals. 4.Helium and oxygen mixture is used by the divers in place of air oxygen mixture. This prevents the painful dangerous condition called bends. (Any 3 points)	**3**
26.	**More stable Fe^{3+} or Fe^{2+}** Fe^{3+}: Electronic configuration =[Ar] $3d^5 4s^0$ — **1** Fe^{2+}: ...nic configuration =[Ar] $3d^6 4s^0$ Fe^{3+}: It consists of 5 unpaired electrons — **1** Fe^{2+}: It consists of 4 unpaired electrons. Fe^{3+}: If filled d sub shell and more stable. Fe^{2+}: Partially filled d sub shell and less stable Hence Fe^{3+} is more stable than Fe^{2+}.	**1**
27.	**Edge length of unit cell:** **Given:** r = 125pm. For ccp $r = \frac{a\sqrt{2}}{4} = \frac{a\sqrt{2}}{2x\sqrt{2x\sqrt{2}}} = \frac{a}{2\sqrt{2}}$ $a = 2\sqrt{2}\, r$ = 2 x 1.414 x 125 pm = 353.5 pm	**1** **1** **1**
28.	**Arrhenius equation:** $k = Ae^{-\frac{E_a}{RT}}$ k is rate constant A is Frequency factor E_a is Activation energy($Jmol^{-1}$) T is Temperature in Kelvin R is gas constant (8.314 $JK^{-1}mol^{-1}$)	**1** **2**
29.	**Chemical adsorption:** ❖ Chemical adsorption is fast with increase pressure, it cannot alter the amount. ❖ When temperature is raised chemisorption first increases and then decreases. **Physisorption:** ❖ In Physisorption, when pressure increases the extent of adsorption increases. ❖ Physisorption decreases with increase in temperature.	**1 ½** **1 ½**
30.	**Knoevenagal reaction:** Benzaldehyde condenses with malonic acid in presence of pyridine forming cinnamic acid, Pyridine act as the basic catalyst.	**1**

www.Padasalai.Net

		2
31.	**Reaction of Primary amine with Carbon disulphide(CS_2):** 	3
32.	**Peptide bond:** The carboxyl group of the first amino acid react with the amino group of the second amino acid to give an amide linkage between these amino acids. This amide linkage is called peptide bond 	2 1
33.	(Mere attempt)	3
Q.N	**SECTION - IV**	**MARKS**
34. a)	**i) Minerals and Ores:** See table below **ii) Role of Silica in the extraction of copper:** In the extraction of copper, silica acts as an acidic flux to remove FeO as slag $FeSiO_3$. $FeO_{(s)} + SiO_{2(s)} \rightarrow FeSiO_{3(s)}$ Flux Slag	3 2
b)	**i) Uses of Boric acid :** • Boric acid is used in the manufacture of pottery glases,enamels and pigments • It is used as an antiseptic and as an eye lotion • It is also used as a food preservative. **ii) Silicates :** The mineral which contains silicon and oxygen in tetrahedral $[SiO_4]^{4-}$ units linked together in different patterns are called silicates.	3 2

SN	Minerals	Ores
1	Naturally occurring substances obtained by mining which contain the metals in free state or in the form of compounds like oxides, sulphides, etc. are called minerals	Minerals that contain high percentage of metal from which it can be extracted conveniently and economically are called ores.
2	All the minerals are not ores	All the ores are minerals
3	Mineral of Al is Bauxite ($Al_2O_3 nH_2O$) and China clay ($Al_2O_3 SiO_2 .2H_2O$)	Ore of Al is Bauxite ($Al_2O_3 nH_2O$)

www.Padasalai.Net

35. a) Lanthanoid contraction :

As we move across 4f series, the atomic and ionic radii of lanthanoids show gradual decrease with increase in atomic number. This decrease in ionic size is called lanthanoid contraction. **2**

Consequences of lanthanoid contraction:

1) As we move from Ce^{3+} to Lu^{3+}, the basic character of Ln^{3+} ions decreases. Due to the decrease in the size of Ln^{3+} ions, the ionic character of Ln-OH bond decreases (covalent character increases) which results in the decrease in the basicity.

2) Because of this very small change in radii of lanthanoids, their chemical properties are quite similar.

3) The elements of the second and third transition series resemble each other more closely than the elements of the first and second transition series. **3**

b) i) Double salts and Co-ordination compounds:

S.n	Double salts	Co-ordination compounds
1	Double salts lose their identity in aqueous solution by completely dissociating in to ions in the solvent	They don't lose their identity in aqueous solution as they do not ionize completely (the complex ion further doesnot get ionized)
2	They give test for all the constituent ions	They do not show test for all their constituent ions for example in $K_4[Fe(CN)_6]$, it does not show the test for Fe^{2+} and CN^-
3	Example : $K_2SO_4.Al_2(SO_4)_3.24H_2O$	Example : $K_4[Fe(CN)_6]$

3

ii) Coordination compound used in medicine and a biologically important coordination compound:

Coordination compound used in medicine:

Ca- EDTA chelate	radioactive poisoning	removing lead and radioactive metal ions from body.
Cis- Platin	antitumour drug	cancer treatment

1

Biologically important coordination compounds:

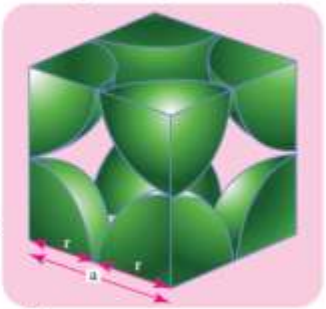
COORDINATION COMPLEX	CENTRALMETALION	USES
RBC COMPOSED OF HEME GROUP	Fe^{2+}	Carrying oxygen from lungs to tissue. CO_2 from tissue to lungs
CHLOROPHYLL	Mg^{2+}	Photosynthesis

1

36. a) simple cubic arrangement,

$$\left\{\begin{matrix}\text{Packing fraction}\\ \text{(or) efficiency}\end{matrix}\right\} = \frac{\left\{\begin{matrix}\text{Total volume occupied by}\\ \text{spheres in a unit cell}\end{matrix}\right\}}{\text{Volume of the unit cell}} \times 100$$

1



Let us consider a cube with an edge length 'a' as shown in fig.

Volume of the cube with edge length a is = a × a × a = a^3

Let 'r' is the radius of the sphere. From the figure, a=2r $\Rightarrow$ $r = \frac{a}{2}$ **1**

∴ Volume of the sphere with radius 'r'

$$= \frac{4}{3}\pi r^3$$

$$= \frac{4}{3}\pi \left(\frac{a}{2}\right)^3$$

$$= \frac{4}{3}\pi \left(\frac{a^3}{8}\right)$$

$$= \frac{\pi a^3}{6} \quad \ldots (1)$$

In a simple cubic arrangement, number of spheres belongs to a unit cell is equal to one

∴ Total volume occupied by the spheres in sc unit cell $= 1 \times \left(\frac{\pi a^3}{6}\right)$ ... (2)

Dividing (2) by (3)

$$\text{Packing fraction} = \frac{\left(\frac{\pi a^3}{6}\right)}{(a^3)} \times 100 = \frac{100\,\pi}{6}$$

$$= 52.38\%$$

1

1

1

b) i) Integrated rate of law

A reaction in which the rate is independent of the concentration of the reactant over a wide range of concentrations is called as zero order reactions. Such reactions are rare. Let us consider the following hypothetical zero order reaction.

Consider a general zero order reaction. A $\longrightarrow$ Product

At t = 0 concentration of reactant = $[A_0]$

At time t, concentration of reactant left = $[A]$

1

rate = $k[A]^0$

$$-\frac{d[A]}{dt} = k$$

$$-d[A] = k\,dt$$

Integrate between limits of $[A_0]$ at t = 0 and [A] at time 't'.

$$-\int_{[A_0]}^{[A]} d[A] = k\int_0^t dt$$

$$-([A])_{[A_0]}^{[A]} = k\,(t)_0^t$$

$$[A_0] - [A] = kt$$

1

$$k = \frac{[A_0] - [A]}{t}$$

Equation (2) is in the form of a straight line $y = mx + c$

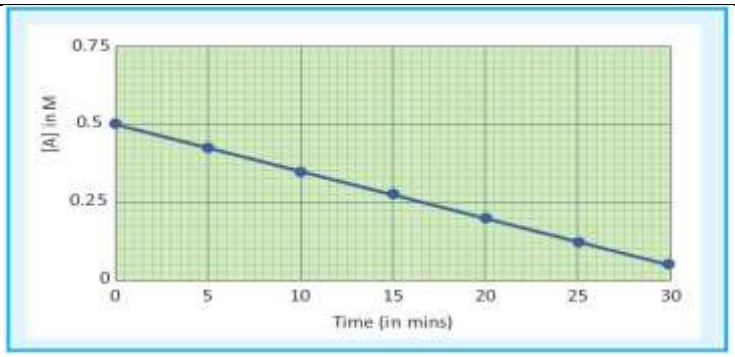
Ie., $[A] = -kt + [A_0]$

$\Rightarrow y = c + mx$

1

A plot of [A] Vs time gives a straight line with a slope of -k and y - intercept of $[A_0]$.

www.Padasalai.Net



ii) Buffer index:

It is defined as the number of gram equivalents of acid or base added to 1 litre of the buffer solution to change its pH by unity. **(OR)**

$$\beta = \frac{dB}{d(pH)}$$

dB = No.of gram equivalents of acid / base added to one litre of buffer solution.

d(pH) = The change in the pH after the addition of acid / base. **2**

37.a) i) Galvanic cell notation:

The galvanic cell is represented by a cell diagram, for example, Daniel cell is represented as

$$Zn\ (s)\ |\ Zn^{3+}(aq)||\ Cu^{2+}\ (aq)|\ Cu\ (s)$$

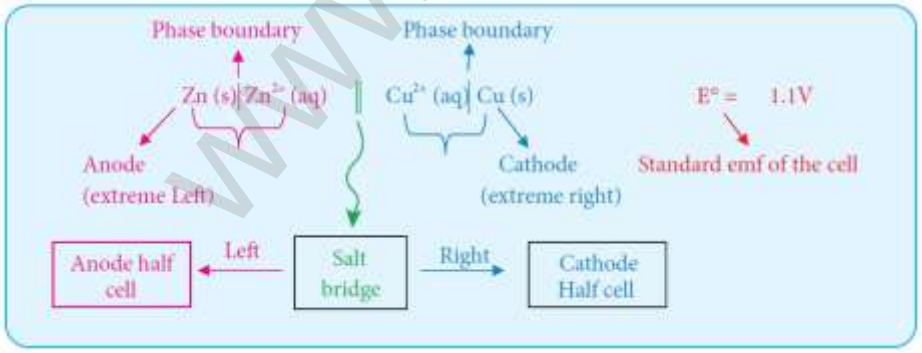
In the above notation, a single vertical bar (|) represents a phase boundary and the double vertical bar (||) represents the salt bridge.

The anode half cell is written on the left side of the salt bridge and the cathode half cell on the right side. **3**

The anode and cathode are written on the extreme left and extreme right, respectively.

The emf of the cell is written on the right side after cell diagram.

(OR)



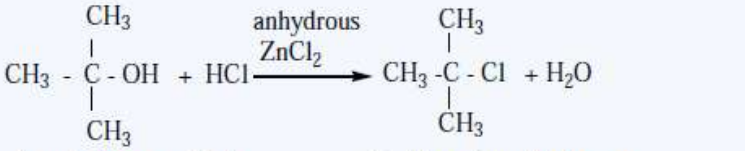
ii) Gold Number:

- Gold number is defined as the number of milligrams of hydrophilic colloid that will just prevent the precipitation of 10ml of gold sol on the addition of 1ml of 10% NaCl solution. **2**
- Smaller the gold number greater the protective power.

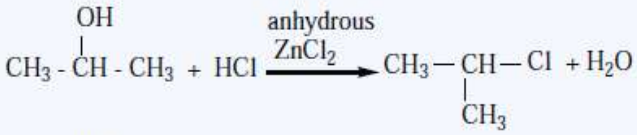
www.Padasalai.Net

b) Lucas Test:

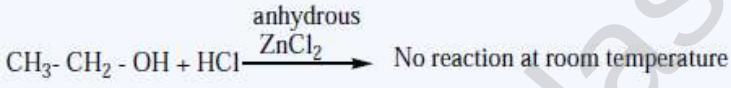
When alcohols are treated with Lucas agent (a mixture of concentrated HCl and anhydrous $ZnCl_2$) at room temperature, tertiary alcohols react immediately to form a turbidity due to the formation of alkyl chloride which is insoluble in the medium. Secondary alcohols react within 10 minutes to form a turbidity of alkyl chloride where primary alcohols do not react at room temperature.



2-methylpropan-2-ol — 2 -chloro-2-methylpropane (immediate appearance of turbidity)



propan-2-ol — 2 -chloropropane (slow appearance of turbidity)



ethanol — (Turbidity appears only on heating)

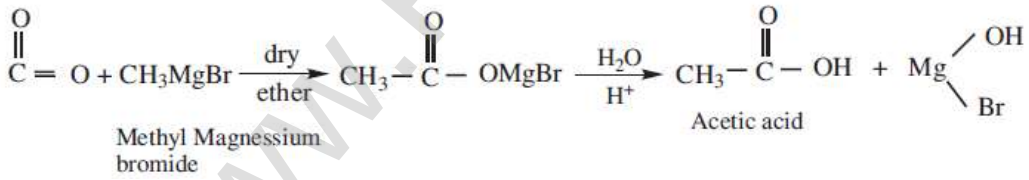
2

1½

1½

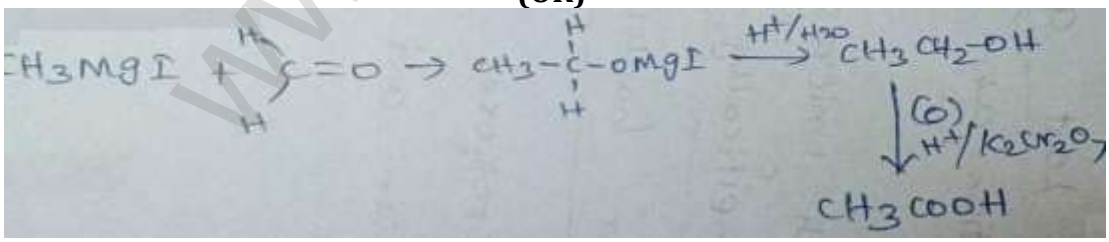
38. a) i) Grignard reagent:

Example



Methyl Magnessium bromide — Acetic acid

(OR)



2

ii) Bio-degradable polymers:

The materials that are readily decomposed by microorganisms in the environment are called biodegradable.

2

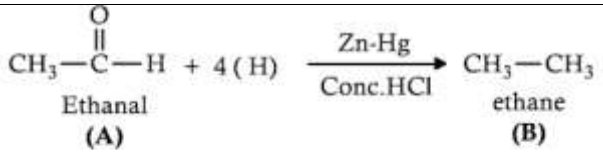
Examples:

- ❖ Poly hydroxy butyrate (PHB)
- ❖ Polyglycolic acid (PGA)
- ❖ Polylactic acid (PLA)

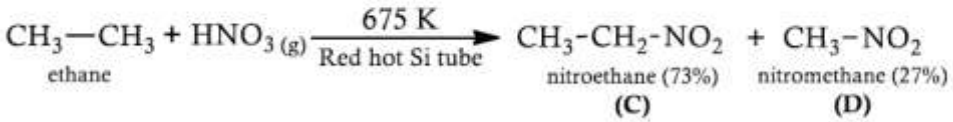
1

www.Padasalai.Net

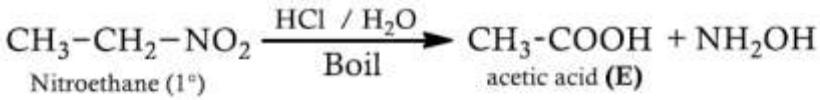
b)



Ethanal **(A)** → ethane **(B)**



ethane → nitroethane (73%) **(C)** + nitromethane (27%) **(D)**



Nitroethane (1°) → acetic acid **(E)**

2½

A	CH_3CHO	Acetaldehyde (Ethanal)
B	CH_3CH_3	Ethane
C	$CH_3CH_2NO_2$	Nitroethane
D	CH_3NO_2	Nitromethane
E	CH_3COOH	Acetic acid (Ethanoic acid)

2½

****

XII- CHEMISTRY PUBLIC QUESTION PAPER ANALYSIS (MARCH-2024)

Unit	1- Mark	2- Mark	3- Mark	5- Mark		Total
				2- Mark #	3- Mark #	
I	1	1*		1	1	8
II	1	1		1*	1*	8
III	1	1	1			6
IV			1	1		8
V	1		1*(Comp)	1	1	9
VI	1		1	1		9
VII	1	1*(Comp)	1		1	9
VIII	1*	1		1*		5
IX	1	1			1*	6
X	1*		1*	1*		6
XI	2*	1		1*		9
XII	1		1*	1*		11
				1		
XIII	1		1*			4
XIV	1*	1	1			6
XV	1	1			1	6

*- Book Inside Questions (40 Marks out of 110)	
I- Volume	57
II- Volume	53

www.Padasalai.Net

Prepared By

Department of Chemistry

SHRI VIDHYABHARATHI MATRIC HR.SEC.SCHOOL

SAKKARAMPALAYAM , AGARAM (PO) ELACHIPALAYAM
TIRUCHENGODE(TK), NAMAKKAL (DT) PIN-637202

D. ANAND M.Sc., B.Ed., - 9750081714
R. SIVAKUMAR M.Sc., B.Ed., - 9976945543
S. SAKTHIVEL M.Sc., B.Ed., - 9361313101
INDHUMATHI M.Sc.,B.Ed., - 9043882517

*****

SVB நீட் பயிற்சி மையம்

தமிழ் மற்றும் ஆங்கில வழி

சக்கராம்பாளையம், அகரம், திருச்செங்கோடு வட்டம், நாமக்கல் மாவட்டம் - 637 202.

தமிழ்வழியில் கடந்த ஆண்டுகளில் சாதனை

சந்தோஷ் M — அரசு மருத்துவக்கல்லூரி, மதுரை.

சுனில்குமார் K — அரசு மருத்துவக்கல்லூரி, மதுரை.

காவ்யா M — அரசு மருத்துவக்கல்லூரி, திருநெல்வேலி.

கலைவாணி A — ஸ்ரீ முத்தாரம்மன் மருத்துவக்கல்லூரி, சேலம்.

சக்திநேகா R — கற்பகம் மருத்துவக்கல்லூரி, கோவை.

ராம்கி R — PSV மருத்துவக்கல்லூரி, காஞ்சிபுரம்.

தர்ஷினி C — BEST பல் மருத்துவக்கல்லூரி, மதுரை.

2024 - 2025 CRASH COURSE & Repeaters சிறப்பம்சங்கள்

2017-2018 ம் ஆண்டில் நடைபெற்ற முதல் மருத்துவ கலந்தாய்வில் நமது NEET Centre ல் பயின்ற மாணவி முதல் மாணவியாக தேர்ந்தெடுக்கப்பட்டார்.

- ☑ 15 ஆண்டுகள் அனுபவமிக்க ஆசிரியர்களைக் கொண்டு பயிற்சி அளிக்கப்படுகிறது.
- ☑ அனைத்துப் பாடங்களுக்கும் முழுமையான பாடக்குறிப்புகள் தமிழிலும் வழங்கப்படும்.
- ☑ தினந்தோறும் ஒரு பாடத்தில் Slip Test-ம் வாரம்தோறும் ஒரு Cumulative Test-ம் நடத்தப்படுகிறது.
- ☑ அனுபவமிக்க ஆசிரியர்களைக் கொண்டு தயாரிக்கப்பட்ட பயிற்சி ஏடுகள் Study Material மற்றும் Previous Year Question Bank தமிழிலேயே வழங்கப்படுகிறது.
- ☑ நீட் நுழைவுத் தேர்வில் குறைவான மதிப்பெண் பெற்ற மாணவர்களை அதிக மதிப்பெண் பெற ஒரு ஆண்டு சிறப்புப் பயிற்சி அளிக்கப்படும்.
- ☑ ஆண், பெண் இருபாலருக்கும் தனித்தனி விடுதி வசதி உண்டு.

ஸ்ரீ வித்யபாரதி

மெட்ரிக் மேல்நிலைப்பள்ளி (TM/EM)

சக்கராம்பாளையம், எலச்சிபாளையம், திருச்செங்கோடு (வ), நாமக்கல் (மா) - 637 202.
CELL : 99655 31727, 94422 88402
www.shrividhyabharathi.com Email : vidhyabharathi.123@gmail.com

தொடர்ந்து 14 ஆண்டுகளாக +2 பொதுத் தேர்வில் மாநில அளவில் சிறப்பிடம் பெற்ற ஒரே பள்ளி...

2022-2023 ஆம் ஆண்டில் ANNA UNIVERSITY & TOP 10 ENGG. கல்லூரியில் சேர்ந்த மாணவர்கள்

ECE
SRI RAM KUMARAN N
MIT, CHENNAI

AI&DS
MOUNEESWARAN S
MIT, CHENNAI

EEE
SURAJPRASAD P
CIT COVAI

EEE
RITHESH K
PSG COLLEGE, KOVAI

B.Tech.(Food Technology)
SANJAY K
PANNARIYAMMAN SATHYAMANGALAM

B.Tech.
SANJAY M
SUMARIBERU COLLEGE, KOVAI

B.Tech(I.T.)
SUJITH G
VELLAMMAL ENGINEERING COLLEGE, CHENNAI

B.E(CSE)
GOKUL PRANESH K B
SRM COLLEGE, CHENNAI

ECE
HARISHRAGAVAN S
THIYAGAJAN COLLEGE MADURAI

BE(ECE)
MONISH B
INDUSTAN ENGINEERING COLLEGE, COVAI

ECE
SANJAY S
VELLALAR COLLEGE, ERODE

CS
MEISHANTH R
PERUNDHURAI KONGU COLLEGE

ECE
MONISH V
POLLACHI MAGALINGAM

BE(CSE)
KAMAL RAJ
KONGU ENGINEERING COLLEGE, COVAI

BE(MECHATRANIC)
PRAVEEN KARTHIKEYAN D
KONGU ENGINEERING COLLEGE, PERUNDHURAI

ECE
PRAVEEN KUMAR N
SNS COLLEGE, COVAI

BE-(AI&DS)
PRAVIN M
KONGU ENGINEERING AEDS, PERUNDURAI

B-Tech(I.T)
DEEPSHIKA S N
SRM VALLIAMMAL COLLEGE ENGINEERING, CHENNAI

ECE
SHAAJITH R
PANNARIYAMMAN SATHYAMANGALAM

BE(ECE)
GOKULPRASANTH
M.KUMARASAMY COLLEGE OF ENGINEERING, KARUR

ECE
VISHWAN S
HINDHUSTHAN COLLETE, COVAI

BE(EEE)
NIKILESH KARTHICK P
RAMAKRISHNA ENGINEERING COLLEGE, COVAI

B-Tech(I.T)
BHAVANBALJI G
PAURUAL UNIVERSITY GUJARAT

BE(Mech)
NITIN P P
SRI KRISHNA ENGINEERING COLLEGE, COVAI

B-Tech(I.T)
NAVEENBALAJI S
PAURUAL UNIVERSITY GUJARAT

BE(ECE)
SUDHARSAN J
INDUSTAN ENGINEERING COLLEGE, COVAI

BE(EEE)
DHARSAN K M
POLACHI MAGALINGAM ENGINEERING COLLEGE

AI&DS
SREENATH S
KONGU, PERUNDURAI

BE-(AI&DS)
KABILESH P S
KARUNYA UNIVERSITY, COVAI

BE(EGE)
NIRESH KARTHIK N
KARUNYA UNIVERSITY, COVAI

BE(EGE)
MANOJ N
KARPAGAM ENGINEERING COLLEGE, COVAI

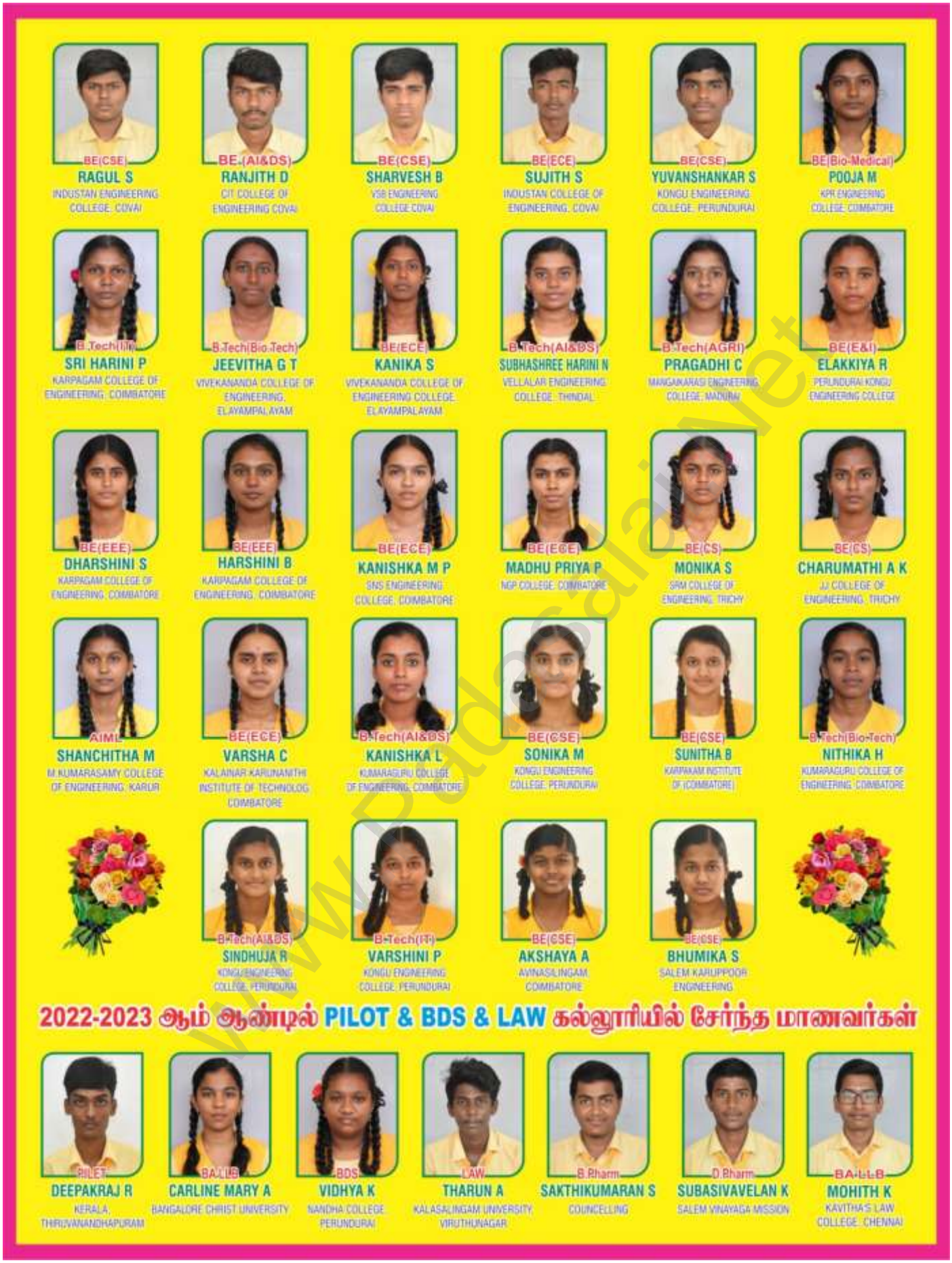
BE-(AI&DS)
MANOJKUMAR K
KARUNYA UNIVERSITY, COVAI

BE(EEE)
KANISHKUMAR S
KARPAGAM COLLEGE OF ENGINEERING, COVAI

BE(EGE)
MANOJ S
INDUSTAN ENGINEERING COLLEGE, COVAI

BE-(AI&DS)
LOGAMANYAN R
KARUNYA UNIVERSITY, COVAI

www.Padasalai.Net



2022-2023 ஆம் ஆண்டில் PILOT & BDS & LAW கல்லூரியில் சேர்ந்த மாணவர்கள்

www.Padasalai.Net

CA., B.Com., & B.B.A சேர்ந்த மாணவர்கள்

+1 மாணவர்களுக்கான மாநில அளவிலான தமிழ்மொழி இலக்கியத் திறனறித் தேர்வில் தேர்ச்சி பெற்று Rs. 36,000/- ஊக்கத்தொகை பெறுவதற்குத் தேர்வாகியுள்ள ஸ்ரீ வித்யபாரதி சாதனையாளர்கள்

தமிழ்மொழி இலக்கியத் திறனறித் தேர்வு - அக்டோபர் - 2023

தமிழ்மொழி இலக்கியத் திறனறித் தேர்வு - அக்டோபர் - 2022

ஸ்ரீ வித்யபாரதி

மெட்ரிக் மேல்நிலைப்பள்ளி

கனவுகள் மெய்ப்பட வேண்டும். சக்கராம்பாளையம், எலச்சிபாளையம், திருச்செங்கோடு (வ), நாமக்கல் (மா) - 637 202.

www.shrividhyabharathi.com Email : vidhyabharathi.123@gmail.com

2024 - 2025 ஆம் கல்வியாண்டிற்கான KG முதல் XII வரை அட்மிஷன் நடைபெறுகிறது

பள்ளியின் சிறப்பம்சங்கள்:

- FOUNDATION, NEET, JEE, UPSC ,OLYMPIAD (For VI to XII)
- குழந்தைகளுக்கு விளையாட்டு மூலம் கற்றல் கற்பித்தல் (Play Way Method)
- Montessori தரத்தில் கற்றல் கற்பித்தல் நடைபெறுகிறது.
- KG குழந்தைகளுக்கு தரமாகவும், சுவையாகவும் மதிய உணவு வழங்கப்படுகிறது.
- KG - II Std வரை CBSE கற்பித்தல் முறை பின்பற்றப்படுகிறது.
- சிறந்த அழகிய கையெழுத்துப்பயிற்சி (தமிழ், ஆங்கிலம் மற்றும் ஹிந்தி) அளிக்கப்படுகிறது.
- சிறப்பாக ஆங்கிலத்தில் பேசும் பயிற்சி (Communicative English) அளிக்கப்படுகிறது.
- ஒவ்வொரு மாணவர் மீதும் கனிவான தனிகவனம் செலுத்தப்படுகிறது.
- கதை, கவிதை, கட்டுரை, ஓவியம் மற்றும் பேச்சாற்றலுக்கான சிறப்பு பயிற்சி அளிக்கப்படுகிறது
- தமிழ், ஆங்கிலம், ஹிந்தி வாசித்தல் திறனை மேம்படுத்தும் வகையில் பயிற்சிகள் அளிக்கப்படுகிறது.
- ஹிந்தி தேர்வுகளுக்கு (ப்ராத்மிக், மத்யமா, ராஷ்ட்ரபாஷா) தேர்வு மையமாக செயல்படுகிறது.
- ஒவ்வொரு வார இறுதியிலும் புரிதல் தேர்வு (Understanding Test) நடைபெறுகிறது.
- பாடவாரியாக Club அமைத்து Activity நடைபெறுகிறது .
- சிலம்பம், வில்வித்தை, கராத்தே, பரதம், மேற்கத்திய நடனம், துப்பாக்கிச்சுடுதல் ஆகிய Extracurricular Activity வகுப்புகள் சிறந்த முறையில் நடைபெறுகிறது.

- Education Oriented Field Trip அழைத்துச் செல்லப்படுகிறது.
- Computer பயிற்சி சிறந்த முறையில் அளிக்கப்படுகிறது.
- மன அமைதி மற்றும் ஞாபக சக்தியை மேம்படுத்துவதற்காக யோகா வகுப்புகள் நடத்தப்படுகிறது.
- மாணவர்கள் Chess ல் சிறந்து விளங்க Chess வகுப்புகள் சிறந்த முறையில் நடைபெறுகிறது.
- ஒவ்வொரு பருவத் தேர்வு இறுதியிலும் School Level Achievement Survey - Test நடத்தப்படுகிறது.
- மாணவர்களின் உடல் திறனை மேம்படுத்தும் வகையில் விளையாட்டுப் பயிற்சிகள் (Indoor And Outdoor Games) அளிக்கப்படுகிறது.

செல்: 99655 31727, 99655 35967, 94422 88402, 80726 68664