

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

Questions				Correct Answer
1 The main constituent of soap is A.)Glycerin B.)HNO ₃ C.)Carbon D.)Nitrogen சோப்பில் உள்ள மூலப்பொருள் யாவை?	A			
1 A.)கிளிசரின் B.)HNO ₃ C.)கார்பன் D.)நெட்ரஜன்	A			
2 How much percentage of coconut oil present in neem soap? A.)55.5% B.)63% C.)65% D.)70% நம் சோப்பில் எத்தனை சதவீதம் தேங்காய் எண்ணெய் உள்ளது?	A			
2 A.)55.5% B.)63% C.)65% D.)70%	A			
3 How much percentage of neem oil present in neem soap? A.)11.1% B.)12% C.)13% D.)14% நம் சோப்பில் எத்தனை சதவீதம் வேம்பு எண்ணெய் உள்ளது?	A			
3 A.)11.1% B.)12% C.)13% D.)14%	A			
4 What is the chemical name of washing powder? A.)Sodium carbonate B.)Potassium C.)Chlorine D.)HCl சலவைத்துளின் வேதிப் பெயர் என்ன?	A			
4 A.)சோடியம் கார்பனேட் B.)பொட்டாசியம் C.)கிளிசரின் D.)HCL	A			
5 What is the use of washing powder? A.)Heat of water B.)Remove the dart C.)Perfume D.)Foam	B			
5 A.)நீரை சூடு செய்ய B.)அழுக்கை நீக்க C.)வாசனை திரவியமாக	B			
6 How many oxygen present in sodium carbonate? A.)3 B.)5 C.)6 D.)7 சோடியம் கார்பனேட்டில் எத்தனை ஆக்ஸிஜென் உள்ளது?	A			
6 A.)3 B.)5 C.)6 D.)7	A			
7 Which is the state of sodium carbonate? A.)Solid B.)Liquid C.)Gas D.)Gas-liquid சோடியம் கார்பனேட் எந்த நிலையில் உள்ளது?	A			
7 A.)திட B.)திரவ C.)வாயு D.)வாயு-திரவ	A			
8 How many sodium present in sodium carbonate? A.)5 B.)2 C.)3 D.)4 சோடியம் கார்பனேட்டில் எத்தனை சோடியம் உள்ளது?	B			
8 A.)5 B.)2 C.)3 D.)4	B			
9 What is the atomic number of sodium? A.)14 B.)11 C.)12 D.)13 சோடியத்தின் அணு எண் என்ன?	B			
9 A.)14 B.)11 C.)12 D.)13	B			



**H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 1

	Questions	Correct Answer
10.	What is the main chemical substance in washing powder A.)Tripsin B.)NaOH C.)KCl D.)HCl	A
10.	சலவைத்துளில் உள்ள முக்கிய வேதிப்பொருள் என்ன? A.)டிரிப்சின் B.)NaOH C.)KCl D.)HCl	
11.	_____ is the salt of higher fatty acid A.)Sodium B.)NaCH ₃ C.)CaCl ₂ D.)MgCl ₂	A
11.	_____ உப்புகள் உயர்ந்த கொழுப்பு எண்ணெய்கள் A.)சோடியம் B.)NaCH ₃ C.)CaCl ₂ D.)MgCl ₂	
12.	_____ is called hard soaps A.)Sodium Salt B.)Ammonium Salt C.)Magnesium Salt D.)Calcium Salt	A
12.	கடினமான சோப்புகள் என்று அழைக்கப்படுகிறது? A.)சோடியம் உப்பு B.)அம்மோனியா உப்பு C.)மெக்னீசியம் உப்பு D.)கால்சியம் உப்பு	A
13.	_____ is called soft Soaps A.)Calcium B.)Potassium C.)Sodium D.)Ammonium	B
13.	_____ உப்புகள் மென்மையான சோப்புகள் என்று அழைக்கப்படுகிறது? A.)கால்சியம் B.)பொட்டாசியம் C.)சோடியம் D.)அம்மோனியம்	B
14.	Hard Soap is _____ Soluble in water A.)Undissolved B.)Slow C.)Fast D.)Undisolved	B
14.	கடினமான சோப்புகள் _____ ல் கரைகிறது. A.)கரைவதில்லை B.)மெதுவாக C.)விரைவாக D.)அதிவிரைவாக	B
15.	Solid Soap is _____ dissolving in water A.)Fast B.)Slow C.)More fast D.)No dissolved	A
15.	மென்மையான சோப்புகள் _____ தண்ணீரில் கரைகிறது. A.)விரைவாக B.)மெதுவாக C.)அதிவிரைவாக D.)கரைவதில்லை	A
16.	write the main source of Hard soap is _____ A.)Plant fat B.)Animal fat C.)Acid D.)Base	B
16.	கடின சோப்பில் உள்ள முக்கிய பொருள் _____ A.)தாவரகொழுப்பு B.)விலங்குகொழுப்பு C.)அமிலம் D.)காரம்	B
17.	Write the main source of soft soap is _____ A.)Fatty B.)Castor oil C.)Lemon oil D.)Coconut oil	B
17.	மென்மையான சோப்பில் உள்ள முக்கிய பொருள் _____ எண்ணெய் ஆகும். A.)பேட்டி B.)காஸ்டர் ஆயில் C.)லெமன் ஆயில் D.)தேங்காய் ஆயில்	B
18.	_____ is prepared from coconut oil and palam oil A.)Industrial soap B.)Toilet soap C.)Detergent D.)Medicated soap	A
18.	சோப்பு தேங்காய் எண்ணெய் மற்றும் பாலாயில் எண்ணெயில் தயாரிக்கப் பயன்படுகிறது? A.)தொழிற்சாலை சோப்பு B.)கழிவறை சோப்பு C.)டிடர்ஜென்ட் சோப்பு D.)மருந்தியல் சோப்பு	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

	Questions				Correct Answer
1	The soap contain _____ acid A.) Lauric acid B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) NaOH சோப்பில் _____ அமிலம் உள்ளது.				A
2	A.) லாரிக் அமிலம் B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) NaOH The chemical formula for soap is _____				A
3	A.) C ₁₇ H ₃₅ COONa B.) NaOH C.) HCl D.) HNO ₃ சோப்பின் வெதியியல் வாய்ப்பாகு _____				A
4	A.) C ₁₇ H ₃₅ COONa B.) NaOH C.) HCl D.) HNO ₃ Transparent soaps are made from _____				A
5	A.) Methyl acetate B.) NaOH C.) HCl D.) HNO ₃ வெளிப்படையான சோப்பு தயாரிக்க பயன்படுவது _____				A
6	A.) மெத்தில் அசிட்டேட் B.) NaOH C.) HCl D.) HNO ₃ Soap powder is prepared by adding _____ with soap.				A
7	A.) Hydrate Sodium Carbonate B.) NaOH C.) HCl D.) NH ₃ சோப்பத்துள் தயாரிக்க சோப்புடன் _____ பயன்படுகிறது				A
8	A.) நீரேற்ற சோடியம் கார்பனேட் B.) NaOH C.) HCl D.) NH ₃ can be prepare by the warm soap between two rows.				A
9	A.) Soap flakes B.) NaOH C.) NH ₃ D.) HCl இரண்டு ரோல்களுக்கிடையிலுள்ள சூடான சோப்பு மூலம் _____ தயாரிக்கலாம்?				A
10	A.) சோப்பு B.) NaOH C.) NH ₃ D.) HCl செதில்கள்				A
11	Contains a considerable amount of potassium soap and stearic acids. A.) Medicated soap B.) Shaving soap C.) NaOH D.) HCl				B
12	_____ உள்ளவை பொட்டாசியம் சோப்பு மற்றும் ஸ்ட்ரிக் அமிலம் A.) மருத்துவ சோப்பு B.) சேவிங் சோப்பில் C.) NaOH D.) HCl				B
13	_____ have some phenolic anti-septic A.) HCl B.) Medicated soap C.) Shaving soap D.) NaOH				B
14	_____ உள்ளவை பினாலிக் ஆண்டி செப்டிக் ஆகும். A.) HCl B.) மருத்துவ சோப்பில் C.) சேவிங் சோப்பில் D.) NaOH				B
15	Soaps are used as cleaning agent in dye silk and Rayon Industry. A.) HCl B.) Industry soaps C.) Shaving soap D.) Medicated soap				B
16	சோப்கள் உபயோகம் துணியை சுத்தம் செய்ய மற்றும் ரேயான் தொழிற்சாலைகள் பயன்படுகிறது? A.) HCl B.) தொழிற்சாலை C.) சேவிங் சோப்பு D.) மருத்துவ சோப்பு				B

NOV 2019

Unit 1

Questions				Correct Answer
A.) Saponification B.) Filtration C.) Osmosis D.) Heat சேவிங் சோப்பு மற்றும் கழிவறை சோப்பு வேறுபடுகிறது.				A
A.) சுவர்க்காரமாக்க ல் B.) வடிக்கட்டுதல் C.) சவ்வுடுப்பரவல் D.) சூடாக்குதல்				A
Rose toilet soap can be prepared by _____ process. A.) Cold process B.) Hot process C.) Osmosis D.) filtration ரூஸ் கழிவறை சோப்பு முறையில் தயாரிக்கப்படுகிறது?				A
A.) குளிர்வித்தல் B.) சூடாக்குதல் C.) சவ்வுடுப்பரவுதல் D.) வடிக்கட்டுதல்				A
Detergents are _____ salts. A.) Ammonia B.) sodium C.) Sulphonate D.) Potassium டிடர்ஜெண்டுகள் உப்புகளால் ஆனது.				C
A.) அம்மோனியா B.) சோடியம் C.) சல்போனைட் D.) பொட்டாசியம்				C
Detergents are made from _____ methods A.) Filtration B.) Synthetic C.) Natural D.) Cold டிடர்ஜெண்டுகள் முறையில் தயாரிக்கப்படுகிறது?				B
A.) வடிக்கட்டுதல் B.) செயற்கை C.) இயற்கை D.) குளிர்விப்பு				B
In Detergents hydro carbon chain consists of _____ carbon atoms. A.) 12-18 B.) 10 C.) 12 D.) 14 டிடர்ஜெண்டு வைட்ரோகார்பன் தொடரில் உள்ளது.				A
A.) 12-18 B.) 10 C.) 12 D.) 14				A
The hydro carbon chain contains _____ group. A.) HCl B.) NaOH C.) Hydrophobic D.) HNO ₃				C
வைட்ரோகார்பன் சங்கிலியில் தொகுதி உள்ளது.				
A.) HCl B.) NaOH C.) நீர்வறங்கும் தொகுதி				C
Polar group contains _____ group. A.) Hydration B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) HNO ₃				A
போலார் தொகுதியில் தொகுதி உள்ளது.				
A.) நீர் ஏற்றம் B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) HNO ₃				A
What is meant by shampoo _____ A.) Haircure B.) Control Headache C.) Control vomit D.) Control tyroid				A
ஷாம்பு என்பது என்ன _____ A.) தலை முடியை B.) தலைவலியை நீக்க C.) வாந்தியை சுத்தம் செய்யும் பொருள்				A
A.) தலை முடியை B.) தலைவலியை நீக்க C.) வாந்தியை நிறுத்த				
D.) தைபாய்டு				
35 The nature of shampoo is _____ A.) Viscous liquid B.) Solid C.) Gas D.) Liquid				A
ஷாம்புவின் நிலைமை _____ A.) பால்ம நீர்மம் B.) திண்மம்				A
C.) வாயு D.) நீர்மம்				

NOV 2019

Unit 1

	Questions				Correct Answer
36	Melting point of shampoo _____				
	A.) 7 degree celcius	B.) 5 degree celcius	C.) 8 degree celcius	D.) 10 degree celcius	B
36	ஷாம்புவின் உருகுநிலை _____				
	A.) 7 degree celcius	B.) 5 degree celcius	C.) 8 degree celcius	D.) 10 degree celcius	B
37	Any one types of shampoo _____				
	A.) Dandruff shampoo	B.) HNO ₂	C.) NaOH	D.) NH ₃	A
37	ஷாம்புவின் வகைபாடுகளுள் ஒன்று _____				
	A.) பொடுகு ஷாம்பு	B.) HNO ₂	C.) NaOH	D.) NH ₃	A
38	Use of shampoo _____				
	A.) Silky hair	B.) Avoid Head achea	C.) Control vomit	D.) Control typoid	A
38	ஷாம்புவின் உபயோகம் _____				
	A.) முடியை பளபளக்க தலைவலியை நீக்க C.) வாந்தி நிறுத்த ட.) தெபாய்டு நிறுத்த				A
39	Shampoo from _____				
	A.) India subcontinent	B.) Rusia	C.) Sri Lanka	D.) America	A
39	ஷாம்புவின் தோற்றம் _____				
	A.)இந்திய துணைகண்டம்	B.)ரவ்யா	C.)பூந்தெங்கா	D.)அமெரிக்கா	A
40	The purpose of shampoo _____				
	A.)Dandruff and Parasistes	B.)Avoid Head acha	C.)Stop vomit	D.)Stop typoid	A
40	ஷாம்புவின் நோக்கம் _____				
	A.)பொடுகு மற்றும் ஓட்டுணர்வி நிக்க	B.)தலைவலி நீக்க	C.)வாந்தியை நிறுத்த	D.)தெபாய்டு நிறுத்த	A
41	In living environment the biosphere consists of _____ components.				
	A.)5	B.)3	C.)4	D.)6	B
41	சுற்றுப்புற உயிர்க்கோளத்தில் _____ காரணிகள் உள்ளது.				
	A.)5	B.)3	C.)4	D.)6	B
42	The presence of gas in water is indicated by _____				
	A.)Foam	B.)Cold	C.)Heat	D.)Filterarium	A
42	நீரில் வாயு உள்ளதை _____ வெளிக்காட்டுகிறது.				
	A.)நூரை	B.)குளிர்	C.)சூடாக	D.)வடிகட்டினால்	A
43	The turbidity of water can be measured by _____ meter.				
	A.)Turbidity	B.)Filtertion	C.)Thermometer	D.)Multimeter	A
43	நீரில் கலங்கள் உள்ளதை _____ மீட்டர் மூலம் காணலாம்.				
	A.)கலங்கள்	B.)வடிகட்டுதல்	C.)தெர்மாமீட்டர்	D.)மல்டிமீட்டர்	A

NOV 2019

Unit 1

Q.	Questions				Correct Answer	
44	Turbidity can be measured by _____ sensor.	A.) Thermo	B.) Filter	C.) Turbidity	D.) Neuro	C
44	நிரல் கலங்கள் உள்ளதை _____ சென்சார் மூலம் காணலாம்.	A.) தெர்மோ	B.) வடிகட்டுதல்	C.) கலங்கள்	D.) நிரோ	C
45	Normal Range of Turbidity in water _____	A.) 70	B.) 50	C.) INTU	D.) 80	C
45	நிரல் கலங்கள் அளவு _____ இருக்க வேண்டும்.	A.) 70	B.) 50	C.) INTU	D.) 80	C
46	Which of the factors the nitrogen depletion of soil?	A.) Fertilizers	B.) Soil	C.) Water	D.) Environment	A
46	மண்ணிலுள்ள நெட்டர்ஜனெ நிலை நிறுத்தும் காரணிகளை பாதிக்கும் காரணி எது?	A.) உரம்	B.) மண்	C.) நீர்	D.) சுற்றுப்புறச்ச ஓழல்	A
47	_____ is the simplest equipment used for collection of solid particulates	A.) Heat process	B.) Tuning bucket	C.) Filtration	D.) Cold process	B
47	என்பது திண்ம துகள்களை எளிமையாகச் சேகரிக்க பயன்படுகிறது.	A.) தூசெய்தல்	B.) சீர் செய்யும் கலன்	C.) வடிகட்டுதல்	D.) குளிர்விப்பதன் மூலம்	B
48	Pollution causes can be classified into _____ types.	A.) 8	B.) 6	C.) 8	D.) 9	B
48	மாசுபடுதல் காரணிகள் _____ வகைகளாக பிரிக்கப்பட்டுள்ளது.	A.) 8	B.) 6	C.) 8	D.) 9	B
49	The formula of water _____	A.) NaOH	B.) H ₂ O ₂	C.) H ₂ O	D.) H ₂ S	C
49	நின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) NaOH	B.) H ₂ O ₂	C.) H ₂ O	D.) H ₂ S	C
50	How is water polluted?	A.) By a micro organism	B.) HCl	C.) HNO ₃	D.) NaOH	A
50	நீர் மாசுபடுத்தி எது?	A.) நுண்ணுயிரி	B.) HCl	C.) HNO ₃	D.) NaOH	A
51	What are the diseases caused by water pollution?	A.) Cholera	B.) Vomit	C.) Sleepless	D.) Mouth pain	A
51	நீர் மாசுபாட்டினால் ஏற்படும் நோய்கள் யாவை?	A.) காலரா	B.) வாந்தி	C.) தூக்கமின்மை	D.) வாய் வலி	A
52	What is the main reason of water pollution?	A.) Industry	B.) House	C.) Trees	D.) Animals	A
52	நீர் மாசுடைவதற்கு முக்கிய காரணங்கள் எவை?	A.) தொழிற்சாலைகள்	B.) வீடுகள்	C.) மரங்கள்	D.) விலங்குகள்	A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

No.	Questions	Correct Answer
53	Which effect cause low oxygen level in water? A.) Direct effect B.) Heat effect C.) Cold effect D.) Side effect	B
53	எந்த விளைவின் காரணமாக நீரின் ஆக்ஸிஜன் அளவு குறைகிறது? A.) நேர் விளைவு B.) வெப்ப விளைவு C.) குளிர் விளைவு D.) பக்க விளைவு	B
54	Generally how much level of oxygen present in water? A.) 15 B.) 8 to 15 m/g C.) 5 D.) 10	B
54	பொதுவாக நீரில் ஆக்ஸிஜன் அளவு எவ்வளவு இருக்க வேண்டும்? A.) 15 B.) 8 to 15 m/g C.) 5 D.) 10	B
55	World water day? A.) March-22 B.) Jan-10 C.) Jan-20 D.) Jan-30	A
55	உலக நீர் தினம் எப்போது? A.) மார்ச்-22 B.) ஜூன் வரி-10 C.) ஜூன் வரி-20 D.) ஜூன் வரி-30	A
56	Colour of water is? A.) Colour less B.) white C.) Green D.) Blue	A
56	நீரின் நிறம் என்ன? A.) நிறமற்றது B.) வெள்ளை C.) பச்சை D.) ஊதா	A
57	Source of water is ____ A.) River B.) Well C.) House D.) Lake	A
57	தண்ணீர் கிடைக்கும் இடம் ____ A.) ஆறு B.) கிணறு C.) வீடு D.) ஏரி	A
58	Boiling point of water ____ A.) 99.98 degree celcius B.) 100.5 degree celcius C.) 102 degree celcius D.) 105 degree celcius	A
58	நீரின் கொதுநிலை ____ A.) 99.98 degree celcius B.) 100.5 degree celcius C.) 102 degree celcius D.) 105 degree celcius	A
59	Water is ____ A.) Toxic B.) Non-Toxic C.) Flamable D.) Stream	A
59	நீர் என்பது ____ A.) நச்சுத்தன்மைட்ட B.) நச்சுத்தன்மையற C.) ஏரியக் கூடியது D.) நீரோடை யைது	A
60	pH value of water is ____ ? A.) 10 B.) 7 C.) 8 D.) 9	B
60	நீரின் pH மதிப்பு ____ A.) 10 B.) 7 C.) 8 D.) 9	B
61	Molecular weight of water is ____ ? A.) 11 B.) 18 C.) 15 D.) 9	B
61	தண்ணீரின் மூலக்கூறு எடை என்ன? A.) 11 B.) 18 C.) 15 D.) 9	B



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

No.	Questions				Correct Answer
62	Molecular weight of oxygen is _____	A.)15 B.)12 C.)16 D.)13			A
62	ஆக்ஸிஜனின் மூலக்கூறு எடை _____	A.)15 B.)12 C.)16 D.)13			A
63	Molecular weight of Hydrogen _____	A.)5 B.)1 C.)2 D.)3			B
63	தெற்றரஜனின் மூலக்கூறு எடை _____	A.)5 B.)1 C.)2 D.)3			B
64	Water pollution is the _____ of water bodies.	A.)Contamination B.)Pollution C.)HCl D.)HNO ₃			A
64	நீர் மாசுபடுத்துதல் என்பது _____	A.)அசுத்தமாதல் B.)மாசு C.)HCl D.)HNO ₃			A
65	The main reason for water pollution is _____	A.)Chemical things B.)Man C.)Animal D.)Bird			A
65	நீர் மாசுபடுவதற்கு முக்கிய காரணிகள் _____	A.)வேதிப்பொருட்கள் B.)மனிதன் C.)விலங்கு D.)பறவை			A
66	In present water is polluted by _____	A.)Oil and Fat B.)Animal C.)Man D.)Bird			A
66	தற்போது நீர் மாசுபடுதலின் வழி _____	A.)எண்ணெய் (ம) B.)விலங்கு C.)மனிதன் D.)பறவை			A
67	Due to water pollution, the disease caused to humans	A.)Jaundice B.)Calora C.)Vomit D.)Mouth pain			A
67	நீர் மாசுப்பாட்டால் மனிதனுக்கு ஏற்படும் நோய் _____	A.)மஞ்சள் காமாலை B.)வயிற்றுப்போக்க C.)வாந்தி D.)வாய் வலி			A
68	How to does water get purified _____	A.)Cold B.)Filteration C.)Adsorption D.)Heat			B
68	தண்ணீர் _____ மறையில் சுத்திகரிக்கப்படுகிறது?	A.)குளிர்வித்தல் B.)வடிகட்டுதல் C.)உறிஞ்சுதல் D.)சூடாக்குதல்			B
69	Main sources of water pollution by _____	A.)Agriculture B.)Industry C.)Man D.)Animal			A
69	முக்கியமாக நீர் மாசுபாடு எப்படி ஏற்படுகிறது?	A.)விவசாய பொருள் B.)தொழிற்சாலை C.)மனிதன் D.)விலங்கு			A
70	_____ is the one of the catagories of water pollution.	A.)H ₂ SO ₄ B.)Organic pollutants C.)HCl D.)HNO ₃			B
70	ஓரு வகையான தண்ணீர் மாசுபடுத்திகள் ஆகும்.	A.)H ₂ SO ₄ B.)கரிம மாசுபடுத்திகள் C.)HCl D.)HNO ₃			B



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

No.	Questions	Correct Answer
71	_____ is the another categories of water pollution A.)H ₂ SO ₄ B.)Thermal pollution C.)HCl D.)HNO ₃	B
71	மற்றொரு வகையான நீர் மாசுபடுத்திகள் A.)H ₂ SO ₄ B.)வெப்பமாசுபடுத்திகள் C.)HCl D.)HNO ₃	B
72	_____ is the another categories of Water pollution A.)Pathogens B.)HCl C.)HNO ₃ D.)H ₂ SO ₄	A
72	மற்றொரு வகையான நீர் மாசுபடுத்திகள் A.)நோய்கிருமிகள் B.)HCl C.)HNO ₃ D.)H ₂ SO ₄	A
73	_____ is the another catogries of water pollution A.)Inorganic pollutants B.)HCl C.)H ₂ SO ₄ D.)HNO ₃	A
73	மற்றொரு வகையான நீரின் மாசுபடுத்தி ஆகும். A.)கணிமமாசுபடுத்திகள் B.)HCl C.)H ₂ SO ₄ D.)HNO ₃	A
74	What is the _____ % of the ocean polluted A.)85% B.)80% C.)90% D.)100%	B
74	கடல் எத்தனை சதவீதம் மாசு அடைந்துள்ளது. A.)85% B.)80% C.)90% D.)100%	B
75	Write the main source of water is _____ A.)Ground water B.)Tank C.)Pipe D.)Waste water	A
75	தண்ணிரின் முக்கிய ஆதாரம் _____ ஆகும். A.)நிலத்தடி.நீர் B.)தொட்டி C.)பைப் D.)கழிவுநீர்	A
76	How much percent of earth is polluted A.)45 B.)40 C.)50 D.)60	B
76	பூமி எவ்வளவு சதவீதம் மாசு அடைந்துள்ளது. A.)45 B.)40 C.)50 D.)60	B
77	_____ is one of the method to store water A.)Pord B.)Dam C.)Pipe D.)Valve	B
77	தண்ணீரை சேமிக்க ஒரு வழியாகும். A.)குட்டை B.)சுணை C.)பைப் D.)வாழ்வு	B
78	Water cycle is also called _____ A.)Hydrolic cycle B.)Earth cycle C.)Nitrogen cycle D.)Oxygen cycle	A
78	தண்ணிரின் சுழற்சி _____ என்று அழைக்கப்படுகிறது. A.)நீர்நிலை B.)பூமி சுழற்சி C.)நைட்ரஜன் சுழற்சி D.)ஆக்சிஜன் சுழற்சி	A
79	Clouds lose their water as rain it is called _____ A.)Precipitation B.)Filteration C.)Cycle D.)Loss	A
79	மேகங்கள் மழை பொழிவதன் வழியாக நீரை இழக்கிறது இந்நிகழ்ச்சி A.)வீழ்படிவாதல் B.)வடிகட்டுதல் C.)சுழற்சி D.)இழப்பு	A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 1

S.No.	Questions	Correct Answer
80	Who discovered water cycle _____ A.)Tafa B.)Bernard pallissy C.)Thomson D.)Raman	B
80	தண்ணீர் கழற்சியை கண்டறிந்தவர் _____ A.)டாபே B.)பெர்னார்டு பால்ச்சி C.)தாம்சன் D.)ராமன்	B
81	Who discovered evaporation _____ A.)Tafa B.)Nils Walkerius C.)Raman D.)Thomson	B
81	ஆவியாதல் நிகழ்ச்சியை கண்டறிந்தவர் _____ A.)டாபே B.)நீல்ஸ் வார்கிஸ் C.)ராமன் D.)தாம்சன்	B
82	Who discovered specific heat _____ A.)Goble B.)Joseph Black C.)Raman D.)Evans	B
82	குறிப்பிட்ட வெப்பத்தை கண்டறிந்தவர் _____ A.)குளோப் B.)ஜோசெப் பிளாக் C.)ராமன் D.)ஈவன்ஸ்	B
83	Who discovered fixed air _____ A.)Josep Black B.)Thomson C.)Newton D.)Globe	A
83	நிலை நிறுத்தப்பட்ட காற்றை கண்டறிந்தவர் _____ A.)ஜோசெப் பிளாக் B.)தாம்சன் C.)நியூட்டன் D.)குளோப்	A
84	Who discovered oxygen _____ A.)Joseph priestley B.)Thomson C.)Tapa D.)Raman	A
84	ஆகஸ்டினை கண்டறிந்தவர் யார் _____ A.)ஜோசெப் பிரிஸ்லே B.)தாம்சன் C.)டாபே D.)ராமன்	A
85	_____ is the molecular formula of Bleaching powder A.)CaClO ₂ B.)HCl C.)HNO ₃ D.)H ₂ SO ₄	A
85	_____ என்பது தூய்மையாக்கியின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு ஆகும். A.)CaClO ₂ B.)HCl C.)HNO ₃ D.)H ₂ SO ₄	A
86	Bleaching powder is a _____. A.)NaOH B.)Oxidising agent C.)HCl D.)H ₂ SO ₄	B
86	தூய்மையாக்கி என்பது _____. A.)NaOH B.)ஆக்சிஜன் ஏற்றி C.)HCl D.)H ₂ SO ₄	B
87	Ca(ClO ₂) means _____ hypochlorite. A.)Calcium B.)Na C.)NH ₃ D.)NaOH	A
87	Ca(ClO ₂) என்பது _____ வைப்போகுளோரைடு A.)கால்சியம் B.)Na C.)NH ₃ D.)NaOH	A
88	Bleaching powder is _____. A.)White-yellow B.)Red C.)Green D.)Blue	A
88	தூய்மையாக்கி என்பது _____ பவுடர். A.)வெள்ளை-மஞ்சள் B.)சிகப்பு C.)பச்சை D.)நீலம்	A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

No.	Questions	Correct Answer
89	Calcium hypochlorite means _____ compound. A.)HNO ₃ B.)Inorganic C.)HCl D.)H ₂ SO ₄	B
89	கால்சியம் வைப்போகுளோரெடு என்பது _____ சேர்மம். A.)HNO ₃ B.)கனிமச் சேர்மம் C.)HCl D.)H ₂ SO ₄	B
90	What is the common name of bleaching powder _____ A.)Calcium oxy chlorite B.)HCl C.)NaOH D.)NH ₃	A
90	தூயமையாக்கியின் பொதுப்பெயர் _____ A.)கால்சியம் ஆக்சி குளோரெடு B.)HCl C.)NaOH D.)NH ₃	A
91	Molecular weight of Ca(ClO) ₂ is _____ A.)142.98 g/mol B.)150 C.)160 D.)170	A
91	Ca(ClO) ₂ -ன் மூலக்கூறு எடை _____ A.)142.98 g/mol B.)150 C.)160 D.)170	A
92	Melting point of Ca(ClO) ₂ is _____ A.)120 B.)110 C.)100 D.)130	C
92	Ca(ClO) ₂ -ன் உருகுநிலை _____ A.)120 B.)110 C.)100 D.)130	C
93	The pH value of Ca(ClO) ₂ _____ A.)7.2 to 7.8 B.)8 C.)6 D.)9	A
93	Ca(ClO) ₂ -ன் மதிப்பு _____ A.)7.2 to 7.8 B.)8 C.)6 D.)9	A
94	The density of Ca(ClO) ₂ is _____ A.)2.35 g/cm ³ B.)3 C.)7 D.)6	A
94	Ca(ClO) ₂ -ன் அடர்த்தி _____ A.)2.35 g/cm ³ B.)3 C.)7 D.)6	A
95	Hardness of water is due to _____ A.)Calcium salt B.)Na C.)NH ₃ D.)NaOH	A
95	நிரின் கடினத் தன்மைக்கு காரணம் _____ A.)கால்சியம் உப்பு B.)Na C.)NH ₃ D.)NaOH	A
96	The equivalent weight of MgSO ₄ is _____ A.)80 B.)70 C.)60 D.)90	C
96	MgSO ₄ -ன் சமான எடை _____ A.)80 B.)70 C.)60 D.)90	C
97	Who gave the name oxygen _____ A.)Globe B.)Anthoni-Laurent de Lavoisier C.)Thomson D.)Newton	B
97	ஆக்சிஜன் பெயரை கொடுத்தவர் _____ A.)குளோப் B.)அந்தோனி லாராண்ட் டி வாய்சியர் C.)தாம்சன் D.)நியட்டன்	B



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 1

S.No.	Questions				Correct Answer	
98	The molecular weight of MgSO ₄ is _____	A.)130	B.)140	C.)120.366 g/mol	D.)150	C
98	MgSO ₄ மூலக்கூறு என்ன?	A.)130	B.)140	C.)120.366 g/mol	D.)150	C
99	What is the molecular formula of washing powder?	A.)HCl	B.)Na ₂ CO ₃	C.)NaOH	D.)KCl	B
99	சுவனவத்தாளின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு என்ன?	A.)HCl	B.)Na ₂ CO ₃	C.)NaOH	D.)KCl	B
100	_____ Acid in Tomato?	A.)Ascorbic acid	B.)H ₂ SO ₄	C.)HCl	D.)HNO ₃	A
100	தக்காளியில் உள்ள அமிலம் எது?	A.)ஆஸ்கார்பிக் அமிலம்	B.)H ₂ SO ₄	C.)HCl	D.)HNO ₃	A

Unit 2

S.No.	Questions				Correct Answer	
1	Food provides _____	A.)Energy	B.)Fat	C.)Oil	D.)Acid	A
1	உணவு _____ தருகிறது.	A.)ஆற்றல்	B.)கொழுப்பு	C.)எண்ணெய்	D.)அமிலம்	A
2	Food improves _____	A.)Immunity	B.)Fat	C.)Oil	D.)Acid	A
2	உணவு _____ கூட்டுகிறது?	A.)ஏதிர்ப்பு சக்தி	B.)கொழுப்பு	C.)எண்ணெய்	D.)அமிலம்	A
3	Raw food _____ is example	A.)Fruits	B.)Rice	C.)Bread	D.)Vegetables	A
3	சமைக்காத உணவிற்கு _____ உதாரணம் ஆகும்.	A.)பழங்கள்	B.)அரிசி	C.)பிரட்	D.)காப்கரிகள்	A
4	Cooked food _____ is example.	A.)Nuts	B.)Rice	C.)Fruits	D.)Carrot	B
4	சமைத்த உணவு _____ உதாரணமாகும்.	A.)விதைகள்	B.)அரிசி	C.)பழங்கள்	D.)காரட்	B
5	Bread is _____ fat food	A.)Low	B.)High	C.)Medium	D.)Too high	A
5	பிரட் _____ கொழுப்பு உணவு.	A.)குறைவான	B.)அதிகமான	C.)நடுத்தரமான	D.)மிக அதிகம்	A
6	Biscuits are made from _____	A.)Oil	B.)Wheat flour	C.)Rice flour	D.)Fat	B
6	பிராட்டிகள் _____ தயாரிக்கப்படுகிறது.	A.)எண்ணெய்	B.)கோதுமை மாவு	C.)அரிசி மாவு	D.)கொழுப்பு	B

NOV 2019

Unit 2

No.	Questions	Correct Answer
7	Acid in carrot A.) Tartaric acid B.) HNO ₃ C.) H ₂ SO ₄ D.) HCl கேரடில் உள்ள அமிலம் எது?	A
7	A.) டார்டாரிக் அமிலம் B.) HNO ₃ C.) H ₂ SO ₄ D.) HCl	A
8	Acid in Onion A.) HNO ₃ B.) Salphonic acid C.) HCl D.) H ₂ SO ₄ வெங்காயத்தில் உள்ள அமிலம் என்ன?	B
8	A.) HNO ₃ B.) சல்போனிக் அமிலம் C.) HCl D.) H ₂ SO ₄	B
9	Acid in Greens A.) Oxalic acid B.) HNO ₃ C.) H ₂ SO ₄ D.) HCl கீரகளில் உள்ள அமிலம் என்ன?	A
9	A.) ஆக்சாலிக் அமிலம் B.) HNO ₃ C.) H ₂ SO ₄ D.) HCl	A
10	Acid in Brinjal A.) Chlorogenic acid B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) HNO ₃	A
10	A.) குளோரோஜினிக் அமிலம் B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) HNO ₃	A
11	in Drumstick A.) Miristic acid B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄	A
11	A.) மிரிஸ்டிக் அமிலம் B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄	A
12	Acid in Yam A.) Linelyic acid B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) HNO ₃	A
12	A.) வினோலயிக் அமிலம் B.) HCl C.) H ₂ SO ₄ D.) HNO ₃	A
13	vitamin in Milk. A.) C B.) B C.) A D.) D	C
13	A.) C B.) B C.) A D.) D	C
14	Which energy high in milk? A.) Carbohydrate B.) Vitamin C.) Protein D.) Fat	C
14	A.) கார்போஹைட்ரேட் B.) விட்டமின் C.) புரோடைன் D.) கொழுப்பு	C
15	Which disease occur in protein deficiency? A.) Marasmus B.) Scorby C.) Pery-Pery D.) Fever	A
15	A.) மராஸ்மஸ் B.) ஸ்கர்வி C.) பெரி-பெரி D.) காய்ச்சல்	A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 2

No.	Questions	Correct Answer
16	What is the name of low protein present in the body? A.) Acid less B.) Hypo Protein C.) Thytoif D.) Fat less	B
16	புரோட்டென் உடலில் குறைவாக இருப்பதற்கு பெயர் என்ன? A) அமில குறைவு B.) வைப்போட்டுரோட்டெ. C.) தைராய்டு D.) கொழுப்பு குறைவு	B
17	Which country is the large user of milk? A.) Nepal B.) America C.) India D.) Sri Lanka	B
17	பாலை அதிகமாக பயன்படுத்தும் நாடு எது? A) நேபாளம் B.) அமெரிக்கா C.) இந்தியா D.) இலங்கை	B
18	How much quantity calories in one cup of milk? A.) 105 Calories B.) 102 Calories C.) 107 Calories D.) 110 Calories	B
18	1 கப் பாலில் உள்ள கலோரிஸ் அளவு எவ்வளவு? A) 105 கலோரி B.) 102 கலோரி C.) 107 கலோரி D.) 110 கலோரி	B
19	How much quantity calories present in one cup of carbohydrate? A.) 12 gm B.) 15 gm C.) 20 gm D.) 25 gm	A
19	1 கப் பாலில் உள்ள கார்போஹைட்ரேட் அளவு எவ்வளவு? A) 12 கிராம் B.) 15 கிராம் C.) 20 கிராம் D.) 25 கிராம்	A
20	Which country is first in Milk production? A.) Srilanka B.) America C.) India D.) Nepal	C
20	பால் உற்பத்தியில் முதலில் உள்ள நாடு எது? A) நீலங்கா B.) அமெரிக்கா C.) இந்தியா D.) நேபாளம்	C
21	Who discovered milk pasteurization? A.) Louis Baister B.) C.V. Raman C.) Chandrasekar D.) Rutherford	A
21	பாலை பதப்படுத்துதலை கண்டுபிடித்தவர் யார்? A) லூயிஸ் பாய்ஸ்டர் B.) சி.வி.ராமன் C.) சந்திரசேகர் D.) ஏரூதெர்போர்ட்	A
22	Which temp in milk pasteurization? A.) 2 to 7 degree celcius B.) 5 to 7 degree celcius C.) 7 to 9 degree celcius D.) 9 to 11 degree celcius	A
22	பாலை பதப்படுத்துவதற்கு தேவையான வெப்பநிலை? A) 2 to 7 டிகிரி செல்சியஸ் B.) 5 to 7 டிகிரி செல்சியஸ் C.) 7 to 9 டிகிரி செல்சியஸ் D.) 9 to 11 டிகிரி செல்சியஸ்	A
23	Preparation of one product from milk? A.) Fat B.) Palkova C.) Acid D.) Baze	B
23	பாலை பயன்படுத்தி தயாரிக்கும் ஒரு பொருள் A) கொழுப்பு B.) பால்கோவா C.) அமிலம் D.) காரம்	B
24	Preparation of another product from milk? A.) Fat B.) Ghee C.) Acid D.) Baze	B
24	பாலை பயன்படுத்தி தயாரிக்கும் மற்றொரு பொருள் A) கொழுப்பு B.) நெய் C.) அமிலம் D.) காரம்	B



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 2

;No.	Questions				Correct Answer	
25	Write any one minerals present in food?	A.) Calcium	B.) Bromine	C.) Magnisium	D.) Sulphur	A
25	உணவில் உள்ள தாதுக்கள் ஒன்றை எழுது.	A.)கால்சியம்	B.)புரோமின்	C.)மக்னீசியம்	D.)கந்தகம்	A
26	Write another minerals of food?	A.)Sulphur	B.)Potassium	C.)Iodine	D.)Magnisium	B
26	உணவில் உள்ள மற்றொரு தாதுக்களை எழுது.	A.)கந்தகம்	B.)பொட்டாசியம்	C.)அயோடின்	D.)மக்னீசியம்	B
27	What one of the advantages of eating rich minerals in food?	A.)Improve body	B.)Remove tiedness	C.)Weight increase	D.)Less acid	A
27	தாதுக்கள் உள்ள அரிசி உணவை உண்பதால் ஏற்படும் நன்மைகள் யாவை?	A.)உடலை மேம்படுத்து.)சோர்வை நிக்க	C.)எடை கூட	D.)அமிலம் குறைய	A	
28	What are the uses of Calcium?	A.)Nerve cell improve	B.)Weight increase	C.)Acid less	D.)Remove tied ness	A
28	கால்சியத்தின் பயன்பாடுகள் யாவை?	A.)நரம்பு செல்களை மேம்படுத்த	B.)எடை கூட	C.)அமிலம் குறைய	D.)சோர்வை குறைய	A
29	What are the uses of Potassium?	A.)Remove tied ness	B.)Maintain Acidity	C.)Weight increase	D.)Less acid	B
29	பொட்டசியத்தின் பயன்பாடுகள் யாவை?	A.)சோர்வை நிக்க	B.)அமிலத்தன்மை பராமரித்தல்	C.)எடை கூட	D.)அமிலம் குறைய	B
30	How much quantity of calcium present in human body?	A.)10%	B.)5%	C.)2%	D.)9%	C
30	மனித உடலில் உள்ள கால்சியத்தின் அளவு எவ்வளவு?	A.)10%	B.)5%	C.)2%	D.)9%	C
31	How many percentage of fat present in Chocolates?	A.)70%	B.)60%	C.)50%	D.)40%	C
31	சக்கலேட்டில் எத்தனை சதவீதம் கொழுப்பு உள்ளது?	A.)70%	B.)60%	C.)50%	D.)40%	C
32	How many types of acids in chocolate?	A.)10	B.)3	C.)5	D.)7	C
32	சாக்லேட்டில் எத்தனை வகையான அமிலங்கள் உள்ளன?	A.)10	B.)3	C.)5	D.)7	C
33	Which acid is used in manufacture of Chocolate?	A.)Balimetic acid	B.)HCl	C.)H ₂ SO ₄	D.)HNO ₃	A
33	சாக்லேட் தயாரிப்பில் பெருமளவில் உபயோகிக்கப்படும் அமிலம் எது?	A.)பாலிமிடிக் அமிலம்	B.)HCl	C.)H ₂ SO ₄	D.)HNO ₃	A



NOV 2019

Unit 2

No.	Questions				Correct Answer	
34	Coco seeds obtained from _____	A.) Acid	B.) Wine	C.) Milk	D.) Ghee	B
34	கோகோ விதைகள் எதிலிருந்து பெறப்படுகிறது?	A) அமிலம்	B) ஓயின்	C) பால்	D) நெய்	B
35	Important substance from Co-co powder is _____	A.) Paliphenol	B.) Milk	C.) Ghee	D.) Acid	A
35	கோகோ பவுட்டில் காணப்படும் முக்கிய வேதி பொருள்கள் எது?	A) பாலி பினால்	B.) பால்	C.) நெய்	D.) அமிலம்	A
36	In Chocolate small amount contains Amine is _____	A.) Caffeine	B.) NH3	C.) NHCl	D.) Phenol	A
36	சாக்லேட்டில் காணப்படும் சிறிய அளவு அமீன் எது?	A) காபீன்	B.) NH3	C.) NHCl	D.) பினால்	A
37	Good things available in chocolate for human is _____	A.) Anti oxidants	B.) Antibiotic	C.) Energy	D.) Fat	A
37	சாக்லேட்டில் நமக்கு நன்மை தரக்கூடிய பொருள் _____	A) ஆண்டி ஆக்சிடென்ட்ஸ்	B.) ஆண்டி பயாடிக் ஆக்சிடென்ட்ஸ்	C.) சக்தி	D.) கொழுப்பு	A
38	Which acid is Antioxidants?	A.) HNO3	B.) Play viniods	C.) HCl	D.) H2SO4	B
38	ஆண்டி ஆக்சிடென்ட்ஸில் காணப்படும் அமிலம் எது?	A). HNO3	B.) பிளாவ்னாய்ட்ஸ்	C.) HCl	D.) H2SO4	B
39	How many types of vitamine present in Chocolates	A.) Ten	B.) Three	C.) Six	D.) Four	C
39	சாக்லேட்டில் எத்தனை வகையான வைட்டமின்கள் உள்ளன?	A). 10	B.) 3	C.) 6	D.) 4	C
40	Chocolate stimulate _____ is brain	A.) Ceratonine	B.) Ca	C.) Na	D.) K	A
40	சாக்லேட் மூளையின் எதனை அதிகரிக்க செய்கிறது	A) செரெர்ட் டோனின்	B.) Ca	C.) Na	D.) K	A
41	Chocolate control _____ disease in human body	A.) Liver	B.) Heart	C.) Hand	D.) Brain	B
41	சாக்லேட் உடம்பில் எந்த நோயை கட்டுக்குள் வைக்கும்?	A) ஈரல்	B.) இருதயம்	C.) கை	D.) மூளை	B
42	What are the main ingredients present in chocolate?	A.) Coco butter	B.) Fat	C.) Acid	D.) Ghee	A
42	சாக்லேட்டில் உள்ள முக்கிய மூலப்பொருள்கள் என்ன?	A).கோகோ பட்டர்	B.) கொழுப்பு	C.) அமிலம்	D.) நெய்	A



NOV 2019

Unit 2

S.No.	Questions	Correct Answer
43	What is the other name of baking chocolate? A.)Bitter chocolate B.)Orange-chololat C.)Honey-chocolat D.)Parry chocolate	A
43	பேக்கிங் சாக்லேட்டின் மற்றொரு பெயர் என்ன? A.)பிட்டர் சாக்லேட் B.)ஆரஞ்சு சாக்லேட் C.)தேன் சாக்லேட் D.)பாரி சாக்லேட்	A
44	The word is chocolate is derived from _____ A.)Classical Nanuat B.)Greek C.)Switen D.)Russia	A
44	சாக்லேட் என்ற வார்த்தை எதிலிருந்து கிடைக்கப்பெற்றது? A.)கிளாசிகல் நானட் B.)கிரேக்கம் C.)ஸ்வீடன் D.)ரஷ்யா	A
45	Which colour a chocolate is most available in markets? A.)Blue B.)Dark Varieties C.)Green D.)Red	B
45	எந்த நிறத்தில் சாக்லேட்டுகள் பொதுவாக வருகிறது? A.)நிலம் B.)அடர் நிறம் C.)பச்சை D.)சிவப்பு	B
46	Famous fruit in Maharashtra state is _____ A.)Orange B.)Banana C.)Apple D.)Grapes	A
46	மகாராஷ்டிரா மாநிலத்தின் பிரசித்திபெற்ற பழம் _____ A.)ஆரஞ்சு B.)வாழை C.)ஆப்பிள் D.)திராட்சை	A
47	Famous fruit in Karnataka state is _____ A.)Nanjanagud B.)Orange C.)Apple D.)Grapes	A
47	கர்நாடக மாநிலத்தின் பிரசித்திபெற்ற பழம் _____ A.)நஞ்சன்ட வாழை B.)ஆரஞ்சு C.)ஆப்பிள் D.)திராட்சை	A
48	Famous fruits in Kerala state is _____ A.)Grapes B.)Pine apple C.)Orange D.)Apple	B
48	கேரளா மாநிலத்தின் பிரசித்திபெற்ற பழம் _____ A.)திராட்சை B.)பைன் ஆப்பிள் C.)ஆரஞ்சு D.)ஆப்பிள்	B
49	Maximum banana produces in _____ state A.)West Bangal B.)Assam C.)Tamil Nadu D.)Ultrapradesh	C
49	அதிகமான வாழைப்பழம் உற்பத்தி _____ மாநிலத்தில் உள்ளது. A.)மேற்கு வங்காளம் B.)அஸ்ஸாம் C.)தமிழ்நாடு D.)உத்திரபிரதேசம்	C
50	Name of the following variety of Mango is _____ A.)Alphonsa B.)Large C.)Small D.)Round	A
50	கூழாணபவற்றில் மாம்பழத்தின் வகை எது? A.)அல்போன்சா B.)பெரியது C.)சிறியது D.)ஒருண்டை	A
51	Summer seasonal fruits in India _____ A.)Orange B.)Pears C.)Banana D.)Apple	B
51	இந்தியாவின் பருவக்கால பழங்கள் _____ A.)ஆரஞ்சு B.)பெரிக்காய் C.)வாழை D.)ஆப்பிள்	B

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 2

No.	Questions				Correct Answer	
52	Apple contains _____ acid	A.)HNO ₃	B.)HCl	C.)Malic acid	D.)H ₂ SO ₄	C
52	ஆப்பிளில் _____ அமிலம் உள்ளது.	A.)HNO ₃	B.)HCl	C.)மாலிக் அமிலம்	D.)H ₂ SO ₄	C
53	Blue berry controls _____ disease	A.)Blood pressure	B.)Fever	C.)Vomit	D.)Typoid	A
53	ஊதா பெரி _____ கட்டுப்படுத்துகிறது?	A.)இருத்த அழுத்தம்	B.)காய்ச்சல்	C.)வாந்தி	D.)டைபாய்டு	A
54	Strawberries controls _____ disease.	A.)Typoid	B.)Heart	C.)Fever	D.)Vomit	B
54	ஸ்ட்ராபெரி _____ நோயை கட்டுப்படுத்துகிறது.	A.)டைபாய்டு	B.)இதயம்	C.)காய்ச்சல்	D.)வாந்தி	B
55	Most popular fruits in the world is _____	A.)Tomato	B.)Apple	C.)Banana	D.)Orange	A
55	உலக அளவில் புகழ்பெற்ற பழம் _____	A.)தக்காளி	B.)ஆப்பிள்	C.)வாழைப்பழம்	D.)ஆரஞ்சு	A
56	Which is the most acidic fruit in nature?	A.)Grapes	B.)Apple	C.)Lemon	D.)Banana	C
56	இயற்கையில் அதிக அளவு அமிலச்சத்து உள்ள பழம் எது?	A.)திராட்சை	B.)ஆப்பிள்	C.)ஏலுமிச்சை	D.)வாழைப்பழம்	C
57	Which toxin is present lowest in apples?	A.)Cyanide	B.)Parathian	C.)Cholophil	D.)Eclase	A
57	ஆப்பிள் பழத்தில் எந்த நச்சுப்பொருள் மிக குறைவாக உள்ளது.	A.)சையனேடு	B.)பாரத்தியான்	C.)க்லோரோபில்	D.)ஏக்லஸ்	A
58	Which fruit contains more genes than human being?	A.)Apple	B.)Banana	C.)Tomato	D.)Grapes	C
58	எந்த பழத்தில் மரபணுக்கள் மனிதனைகாட்டிலும் அதிகமாக உள்ளது?	A.)ஆப்பிள்	B.)வாழைப்பழம்	C.)தக்காளி	D.)திராட்சை	C
59	Which food contains more fat?	A.)Ava cado	B.)Apple	C.)Banana	D.)Grapes	A
59	எந்த உணவில் கொழுப்பு அதிகமாக உள்ளது?	A.)வெண்ணெய்	B.)ஆப்பிள்	C.)வாழைப்பழம்	D.)திராட்சை	A
60	Cooldrinks contains _____	A.)Carbonate water	B.)Na	C.)K	D.)NH ₃	A
60	குளிர்பானங்களில் உள்ளவை _____	A.)கார்போனேட் வாட்டர்	B.)Na	C.)K	D.)NH ₃	A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 2

No.	Questions	Correct Answer
61	Write any one name of cool drinks _____ A.)NH3 B.)Coco cola C.)NaOH D.)KCI	B
61	குளிர்பானங்களின் ஏதேனும் ஒன்றின் பெயர்? A.)NH3 B.)கோகோ கோலா C.)NaOH D.)KCI	B
62	Drinking of colddrinks causes _____ A.)Vomit-control B.)Obesity C.)Acid less D.)Base less	B
62	குளிர்பானங்கள் பருகுவதால் ஏற்படும் விளைவுகள் _____ A.)வாந்தியை B.)உடல் பருமன் C.)அமில குறைவு D.)கார குறைவு	B
63	Which country is discovered cooldrinks? A.)America B.)India C.)Russia D.)Sri Lanka	A
63	குளிர்பானங்கள் கண்டுபிடிக்கப்பட்ட நாடு? A.)அமெரிக்கா B.)இந்தியா C.)ரவ்யா D.)இலங்கை	A
64	In the year of Coco-cola discovered is _____ A.)2000 B.)1894 C.)1892 D.)1990	C
64	கோகோகோலா கண்டுபிடிக்கப்பட்ட ஆண்டு A.)2000 B.)1894 C.)1892 D.)1990	C
65	In the year of pepsi discovered is _____ A.)1898 B.)1995 C.)1997 D.)1880	A
65	பெப்ஸி கண்டுபிடிக்கப்பட்ட ஆண்டு? A.)1898 B.)1995 C.)1997 D.)1880	A
66	Plantain flower contains _____ energy A.)Base B.)Protein C.)Fat D.)Acid	B
66	வாழைப் பூவில் உள்ள சத்து _____ A.)காரம் B.)புரதம் C.)கொழுப்பு D.)அமிலம்	B
67	Potato contains _____ vitamin A.)D B.)B C.)A D.)E	C
67	உருளைக்கிழங்கில் காணப்படும் விட்டமின் _____ A.)D B.)B C.)A D.)E	C
68	Vitamin B deficiency cause _____ disease A.)Peri-Peri B.)Typoid C.)Calora D.)Scarvy	A
68	விட்டமின் B குறைப்பாடு _____ நோயை ஏற்படுத்தும்? A.)பெரி-பெரி B.)டெபாய்டு C.)காலரா D.)ஸ்கர்வி	A
69	Vitamine 'C' deficiency causes _____ disease A.)Scarvy B.)Peri-Peri C.)Typoid D.)Calara	A
69	விட்டமின் C குறைப்பாடு _____ நோயை ஏற்படுத்தும்? A.)ஸ்கர்வி B.)பெரி-பெரி C.)டெபாய்டு D.)காலரா	A



NOV 2019

Unit 2

Ques.	Questions				Correct Answer
70	Snake gourd contains _____ energy	A.) Calcium	B.) Fat	C.) Base	D.) Acid
70	புடங்காயில் _____ சத்து உள்ளது.	A.) கால்சியம்	B.) கொழுப்பு	C.) காரம்	D.) அமிலம்
71	Potato contains _____ energy	A.) Base	B.) Lactose	C.) Fat	D.) Acid
71	உருளைக்கிழங்கில் _____ சத்து உள்ளது.	A.) காரம்	B.) மாவுச்சத்து	C.) கொழுப்பு	D.) அமிலம்
72	Bitter gourd contains _____ Insulin	A.) NH3	B.) Poly Peptide-P	C.) NaOH	D.) KCl
72	பாகற்காயில் உள்ள இன்சலின் _____	A.) NH3	B.) பாலிபெப்டைடு	C.) NaOH	D.) KCl
73	Bitter gourd contains _____ chemical compound	A.) KCl	B.) NaOH	C.) Garadine+NH3	D.) H2SO4
73	பாகற்காயில் உள்ள வேதிப்பொருள் _____	A.) KCl	B.) NaOH	C.) கரோட்டின்+NH3	D.) H2SO4
74	Capsicum contain _____ chemical compound	A.) Neonicotinoids	B.) NaOH	C.) KCl	D.) NH3
74	குடை மிளகாயில் உள்ள வேதிப்பொருள் _____	A.) நியோனிர்கோடிடை	B.) NaOH	C.) KCl	D.) NH3
75	Vegetables contains _____	A.) Vitamins	B.) Acid	C.) Base	D.) NaOH
75	காய்கறிகளில் _____ உள்ளது.	A.) விட்டமின்	B.) அமிலம்	C.) காரம்	D.) NaOH
76	Beetroot contains _____ chemical compound.	A.) NH3	B.) Nitrate	C.) NaOH	D.) KCl
76	பிட்டஞ்சில் உள்ள வேதிப்பொருள் _____	A.) NH3	B.) நைட்ரேட்	C.) NaOH	D.) KCl
77	Carrot contains _____ vitamin.	A.) A	B.) B	C.) C	D.) D
77	கேரடில் உள்ள விட்டமின் _____	A.) A	B.) B	C.) C	D.) D
78	Biological name of Cauliflower is _____	A.) Prasika	B.) Malpisi	C.) Rusisi	D.) Water plant
78	காலிபிளவரின் தாவரவியல் பெயர் _____	A.) பிராசிக்காலரிசியா	B.) மால்பேசி	C.) ஏருபேசி	D.) வாட்டர்பிளாண்ட்

**THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 2

10.	Questions				Correct Answer	
79	Onion contains _____ Acid.	A.) H ₂ SO ₄	B.) HCl	C.) Aniline	D.) HNO ₃	C
79	வெங்காயத்தில் உள்ள அமிலம் _____	A.) H ₂ SO ₄	B.) HCl	C.) அனிலீன்	D.) HNO ₃	C
80	Potato contains _____ of water	A.) 95%	B.) 90%	C.) 80%	D.) 60%	C
80	உருளைக்கிழங்கில் எத்தனை சதவீதம் தண்ணீர் உள்ளது?	A.) 95%	B.) 90%	C.) 80%	D.) 60%	C
81	pH value of tomato is _____	A.) 3.5 to 4.7	B.) 5	C.) 2	D.) 7	C
81	தக்காளியின் pH மதிப்பு _____	A.) 3.5 to 4.7	B.) 5	C.) 2	D.) 7	A
82	pH value of onion is _____	A.) 5.5 to 6.5	B.) 5	C.) 2	D.) 3	A
82	வெங்காயத்தின் pH மதிப்பு _____	A.) 5.5 to 6.5	B.) 5	C.) 2	D.) 3	A
83	Potassium deficiency causes _____ loss.	A.) NaOH	B.) Fluid	C.) Acid	D.) Base	B
83	பொட்டாசிய சத்து குறைப்பட்டால் _____ இழக்கிறது.	A.) NaOH	B.) நீர் சத்து	C.) அமிலம்	D.) காரம்	B
84	Phosphorus contains _____ energy.	A.) Base	B.) Acid-base balance	C.) NaOH	D.) HCl	B
84	பாஸ்பரசில் _____ சத்து உள்ளது	A.) காரம்	B.) அமிலகார சமன்பாடு	C.) NaOH	D.) HCl	B
85	Magnesium contains _____ energy.	A.) Protein	B.) NaOH	C.) HCl	D.) Base	A
85	மெகன்சியத்தில் _____ சத்து இருக்கிறது.	A.) புறதம்	B.) NaOH	C.) HCl	D.) காரம்	A
86	_____ energy contains Sulphur.	A.) Protein	B.) NaOH	C.) HCl	D.) Acid	A
86	சல்பரில் _____ சத்து இருக்கிறது.	A.) புறதம்	B.) NaOH	C.) HCl	D.) அமிலம்	A
87	Thiamin helps _____ into energy.	A.) NH ₃	B.) Carbohydrates	C.) NaOH	D.) HCl	B
87	தயோமின் _____ சக்தியாக மாற்ற உதவுகிறது?	A.) NH ₃	B.) ஹார்போஹைட்ரட்	C.) NaOH	D.) HCl	B

**H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 2

S.No.	Questions				Correct Answer	
88	Another name of Riboflavin is _____.	B.)A ரிபோடுளோவில் மற்றொரு பெயர் _____	C.)C நியோபுளோவின் மற்றொரு பெயர் _____	D.)D நியோபுளோவின் மற்றொரு பெயர் _____	A	
89	Another name of Niyoflavin is _____.	B.)A நியோபுளோவின் மற்றொரு பெயர் _____	C.)C நியோபுளோவின் மற்றொரு பெயர் _____	D.)D நியோபுளோவின் மற்றொரு பெயர் _____	A	
90	Another name of Folic acid _____.	B.)A போலிக் அமிலத்தின் மற்றொரு பெயர் _____	C.)B3 போலெட் சல்பேட் _____	D.)C நோய் ஏற்படுகிறது	C	
90	A.)Folate போலெட்	B.)Sulphate சல்பேட்	C.)NaOH நோய் ஏற்படுகிறது	D.)HCl நோய் ஏற்படுகிறது	A	
91	Folate deficiency causes _____ disease.	B.)Scorvy அனிமியா	C.)Peri-Peri ஏஸ்கர்வி	D.)Fever பெரிபரி-பெரி	D.)HCl காய்ச்சல்	A
91	போலெட் குறைபாட்டால் _____ நோய் ஏற்படுகிறது	A.)Anemia அனிமியா	B.)Scarvy ஏஸ்கர்வி	C.)Peri-Peri பெரிபரி-பெரி	D.)Fever நோய் ஏற்படுகிறது	A
92	Another name of pinantharic acid is _____.	B.)B5 பினந்தாரிக் அமிலத்தின் மற்றொரு பெயர் _____	C.)B7 பினந்தாரிக் அமிலத்தின் மற்றொரு பெயர் _____	D.)B12 நோய் ஏற்படுகிறது	B	
92	A.)A பெரிபரி	B.)B5 பினந்தாரிக் அமிலத்தின் மற்றொரு பெயர் _____	C.)B7 பினந்தாரிக் அமிலத்தின் மற்றொரு பெயர் _____	D.)B12 நோய் ஏற்படுகிறது	B	
93	Another name of Biotin is _____.	B.)B1 பெரிபரி	C.)B பெரிபரி	D.)A பெரிபரி	A	
93	A.)B7 பெரிபரி	B.)B1 பெரிபரி	C.)B பெரிபரி	D.)A பெரிபரி	A	
94	Pottassium is control for _____ functions.	A.)Heart குறைபாடு	B.)Kidney வேலைகளை கட்டுப்படுத்துகிறது.	C.)Liver நோயை ஏற்படுத்தும்	D.)Brain நோயை ஏற்படுத்தும்	A
94	A.)Heart குறைபாடு	B.)Kidney வேலைகளை கட்டுப்படுத்துகிறது.	C.)Liver நோயை ஏற்படுத்தும்	D.)Brain நோயை ஏற்படுத்தும்	A	
95	Iron deficiency _____ disease.	A.)Calora காலரா	B.)Anemia அனிமியா	C.)Fever காய்ச்சல்	D.)Typoid தைபாய்டு	B
95	A.)Calora காலரா	B.)Anemia அனிமியா	C.)Fever காய்ச்சல்	D.)Typoid தைபாய்டு	B	
96	Zinc high level in body _____ disease.	A.)Vomit ஷங்கு	B.)Fever நோயை ஏற்படுத்தும்	C.)Typoid நோயை ஏற்படுத்தும்	D.)Calora காலரா	A
96	A.)Vomit ஷங்கு	B.)Fever நோயை ஏற்படுத்தும்	C.)Typoid நோயை ஏற்படுத்தும்	D.)Calora காலரா	A	

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 601.

NOV 2019

Unit 2

No.	Questions	Correct Answer
97	Selenium is _____ A) Anti oxidant B) Fatty acid C) Vitamin D) Acid	A
98	Which of the following is not a fat soluble vitamin? A) Vitamin D B) Ascorbic acid C) A D) B	B
99	Which of the following is not a water soluble vitamin? A) B7 B) Tocopherol C) B D) B6	B
100	Write any example of _____ Tonic A) HCl B) HNO3 C) Oxybenzone D) H2SO4	C
101	Which element in tooth pastes? A) HCl B) HNO3 C) Sodium Fluoride D) H2SO4	C

Unit 3

No.	Questions	Correct Answer
1	Write one of them cosmetic _____ A) Lipstick B) Glass C) Rubber D) Comb	A
2	Which element in tooth pastes? A) Fe B) Sodium Fluoride C) Na D) K	B
3	Which tooth paste contains _____ kills the most bacteria. A) Triclosan B) Fluoride C) Na D) K	A
4	Many herbal tooth pastes contains _____ extract. A) Strawberry B) Orange C) Pineapple D) Apple	A
5	One popular tooth paste contains _____ flavoring agent. A) Aloe Vera Oil/Honey B) Ajwain/Turmeric C) Amla/Amlapulpadham D) Jayamalina	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 3

S.No.	Questions				Correct Answer	
5	Hydent.K Tooth paste contains _____ Nitrate.	A.)Na	B.)K	C.)NH ₃	D.)NaOH	B
5	வெந்திரட்டி.K பற்பசை _____ நெட்டரேட் பெற்றுள்ளது.	A.)Na	B.)K	C.)NH ₃	D.)NaOH	B
6	Tooth paste molecular formula is _____	A.)C ₂ H ₅	B.)C ₁₂ H ₇ C ₁₃ F	C.)C ₂ H ₅	D.)CH ₂ =CH ₂	B
6	பற்பசையின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு என்ன?	A.)C ₂ H ₅	B.)C ₁₂ H ₇ C ₁₃ F	C.)C ₂ H ₅	D.)CH ₂ =CH ₂	B
7	Tooth paste molecular weight in _____	A.)331.524 g/mol	B.)239 g/mol	C.)130 g/mol	D.)150 g/mol	A
7	பற்பசையின் மூலக்கூறு எடை?	A.)331.524 g/mol	B.)239 g/mol	C.)130 g/mol	D.)150 g/mol	A
8	Tooth paste contains _____ minerals.	A.)K	B.)Na	C.)Sorbitol	D.)NaOH	C
8	பற்பசையில் உள்ள கணிமங்கள் _____	A.)K	B.)Na	C.)சார்பிட்டால்	D.)NaOH	C
9	Tooth paste contains _____ minerals.	A.)K	B.)Na	C.)Glycerol	D.)NaOH	C
9	பற்பசையில் உள்ள கணிமம் _____	A.)K	B.)Na	C.)கிளிசரால்	D.)NaOH	C
10	Tooth paste contains _____ minerals.	A.)Calcium carbonate	B.)Na	C.)K	D.)NaOH	A
10	பற்பசையில் உள்ள கணிமம் _____	A.)கால்சியம் கார்பனேட்	B.)Na	C.)K	D.)NaOH	A
11	Tooth paste contains _____ minerals.	A.)Sodium Lauryl sulfate	B.)Na	C.)K	D.)NaOH	A
11	பற்பசையில் உள்ள கணிமம் _____	A.)சோடியம் லாரைல் கல்பேல்	B.)Na	C.)K	D.)NaOH	A
12	pH level of Tooth paste is _____	A.)8	B.)6.83	C.)7	D.)7.5	B
12	பற்பசையின் pH எதிப்பு _____	A.)8	B.)6.83	C.)7	D.)7.5	B
13	Tooth paste contains _____ H ₂ O ₂ in safe for consumant.	A.)6%	B.)8%	C.)9%	D.)10%	A
13	பற்பசையில் _____ H ₂ O ₂ பயனாளிக்கு பாதுகாக்கும்	A.)6%	B.)8%	C.)9%	D.)10%	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 3

S.No.	Questions				Correct Answer	
14	Some Tooth paste _____ is create Cancer.	A.)Triglusun	B.)Colgate	C.)Close up	D.)Vicco	A
14	சில பற்பசைகள் _____ பற்று நோயை வளர்க்கிறது	A.)ட்ரெகுலாசன்	B.)கோல்கேட்	C.)குலோசப்	D.)விக்கோ	A
15	Which country invented Tooth paste?	A.)Nepal	B.)Egypt	C.)India	D.)Srilanka	B
15	பற்பசையை கண்டுபிடித்த நாடு எது?	A.)நேபாளம்	B.)எகிப்து	C.)இந்தியா	D.)இலங்கை	B
16	Who invented the Tooth paste?	A.)Dr.Piyabody	B.)Thomson	C.)Edison	D.)Clumb	A
16	பற்பசையை கண்டுபிடித்தவர் யார்?	A.)Dr.பியாபாடி	B.)தாம்சன்	C.)எடிசன்	D.)கிளம்ப்	A
17	What is Sodium fluoride formula?	A.)NH3	B.)NAF	C.)Na	D.)K	B
17	சோடியம் புள்ளேரடு வாய்ப்பாடு என்ன?	A.)NH3	B.)NAF	C.)Na	D.)K	B
18	Sodium fluoride molar mass	A.)41.98 g/mol	B.)42 g/mol	C.)45 g/mol	D.)47 g/mol	A
18	சோடியம் புள்ளேரடின் மோலார் நிறை என்ன?	A.)41.98 g/mol	B.)42 g/mol	C.)45 g/mol	D.)47 g/mol	A
19	Sodium fluoride soluble _____	A.)Base	B.)Acid	C.)Water	D.)Hot-water	C
19	சோடியம் புள்ளேரடின் _____ ல் கரைகிறது	A.)காரம்	B.)அமிலம்	C.)தண்ணீர்	D.)சூடான நீர்	C
20	Sodium fluoride colour is _____	A.)White	B.)Green	C.)Red	D.)Black	A
20	சோடியம் புள்ளேரடின் நிறம் _____	A.)வெள்ளை	B.)பச்சை	C.)சிவப்பு	D.)கருப்பு	A
21	Sodium fluoride melting point _____	A.)100 degree celcius	B.)993 degree celcius	C.)1000 degree celcius	D.)975 degree celcius	B
21	சோடியம் புள்ளேரடின் உருகுநிலை _____	A.)100 degree celcius	B.)993 degree celcius	C.)1000 degree celcius	D.)975 degree celcius	B
22	Sodium fluoride is also used as _____	A.)Corrosion inhibitor	B.)Medicine	C.)Sleeping agent	D.)Pain reliver	A
22	சோடியம் புள்ளேரடின் _____ ம் பயன்படுகிறது.	A.)அரிப்பு தட்பொக	B.)மருந்தாக	C.)தூக்க மருந்தாக	D.)வலி நிவாரணியாக	A

THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 3

	Questions				Correct Answer
13	What is the use of Hair dye?	A.)Dye to hair B.)Face clean C.)Clean Hand D.)Clean leg			
13	வேர்டை எதற்கு பயன்படுகிறது				A
13	A)தலைமுடிக்கு சாப்பிட வேர்டை எதற்கு பயன்படுகிறது	B.)முகத்தை சுத்தம் செய்ய C.)கைகளை சுத்தம் செய்ய D.)கால்களை சுத்தம் செய்ய			A
24	What contains _____ is hair dye?	A.)NaOH B.)Ammonia C.)HCl D.)H ₂ SO ₄			B
24	முடிச் சாயத்திலுள்ள பொருள்				
24	A.)NaOH B.)அம்மோனிய C.)HCl D.)H ₂ SO ₄				
25	Side effects of hair dye _____				B
25	A.)Allergy B.)Fever C.)Vomit D.)Head ache				A
25	முடிச் சாயம் பயன்படுத்துவதால் ஏற்படும் தீமை				
25	A.)ஒவ்வாழை B.)காய்ச்சல் C.)வாந்தி D.)தலைவலி				A
26	Which hair color is most attractive?				
26	A.)Orange B.)Black C.)White D.)Red				B
26	எந்த முடிச்சாய நிறம் அதிகம் விரும்பபடுகிறது.				
26	A.)ஆரஞ்சு B.)கருப்பு C.)வெள்ளை D.)சிவப்பு				B
27	What hormone Causer darkening of the skin?				
27	A.)Melanin B.)Prochastron C.)DHEA D.)Cistranina				A
27	நம உடலின் கருமை நிறத்திற்கான ஹார்மோன் எது?				
27	A.)மெலனின் B.)ப்ரோசஸ்ட்ரோன் C.)DHEA D.)சிஸ்ட்டனின்				A
28	Which vitamin deficiency for young gray hair?				
28	A.)E B.)D C.)C D.)A				B
28	இளந்தை ஏற்பட காரணம் _____ வைட்டமின் குறைபாடு				
28	A.)E B.)D C.)C D.)A				B
29	Write Lawson formula _____				
29	A.)C ₁₀ H ₆ O ₃ B.)H ₂ O ₂ C.)CH ₄ D.)C ₂ H ₅				A
29	லாசோன மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு				
29	A.)C ₁₀ H ₆ O ₃ B.)H ₂ O ₂ C.)CH ₄ D.)C ₂ H ₅				A
30	Write Hydrogen per oxide formula _____				
30	A.)CH ₄ B.)H ₂ O C.)H ₂ O ₂ D.)C ₂ H ₅				C
30	வைட்டரஜன் பெர் ஆக்சேடு மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____				
30	A.)CH ₄ B.)H ₂ O C.)H ₂ O ₂ D.)C ₂ H ₅				C
31	Write Indigo dye formula _____				
31	A.)C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₂ B.)H ₂ O ₂ C.)CH ₄ D.)C ₂ H ₅				A
31	இண்டகோடையின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு				
31	A.)C ₁₆ H ₁₀ N ₂ O ₂ B.)H ₂ O ₂ C.)CH ₄ D.)C ₂ H ₅				A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 3

No.	Questions	Correct Answer
32	Write P-Phenylene di amide formula _____ A.)C6 H8 N2 B.)C2H5 C.)CH4 D.)NaOH	A
32	பி பினெல்ஸ் டை அமைடு மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)C6 H8 N2 B.)C2H5 C.)CH4 D.)NaOH	A
33	P-Phenylene diamine color is _____ A.)Orange B.)White C.)Green D.)Red	B
33	பி பினெல்ஸ் டை அமைடு _____ நிறத்தை பெற்றுள்ளது A.)ஆரஞ்சு B.)வெள்ளை C.)பச்சை D.)சிவப்பு	B
34	P-Phenylene diamine molecular weight is A.)108.144 g/mol B.)112 g/mol C.)115 g/mol D.)120 g/mol	A
34	பி பினெல்ஸ் டை அமைடு மூலக்கூறு எடை? A.)108.144 g/mol B.)112 g/mol C.)115 g/mol D.)120 g/mol	A
35	Nail Polish combination on _____ A.)Nitrocellulose B.)HCl C.)H2SO4 D.)NH3	A
35	நகம் பூச்சில் உள்ள மூலக்கூறு _____ A.)நெட்ரோ செல்லுலோஸ் B.)HCl C.)H2SO4 D.)NH3	A
36	Nitro Cellulose formula is _____ A.)CH4 B.)[C6 H7 NO2 305]n C.)H6 C2 D.)CH4	B
36	நெட்ரோ செல்லுலோஸின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு A.)CH4 B.)[C6 H7 NO2 305]n C.)H6 C2 D.)CH4	B
37	Molecular weight of Nitro cellulose A.)999.405 g/mol B.)102 g/mol C.)105 g/mol D.)107 g/mol	A
37	நெட்ரோ செல்லுலோஸின் மூலக்கூறு எடை A.)999.405 g/mol B.)102 g/mol C.)105 g/mol D.)107 g/mol	A
38	Nitro Cellulose is _____ A.)Organic compound B.)Monomer C.)Polymer D.)Compound	C
38	நெட்ரோ செல்லுலோஸில் _____ உள்ளது. A.)கரிமச் சேர்மம் B.)ஓருபடி C.)பலபடி D.)சேர்மம்	C
39	Nitro cellulose is _____ form. A.)Powder B.)Liquid C.)Gas D.)Gas-Liquid	A
39	நெட்ரோ செல்லுலோஸில் _____ வடிவில் கிடைக்கிறது. A.)படுத்தி B.)நீர்மம் C.)வாயு D.)வாயு-நீர்மம்	A
40	Nail polish remover is _____ A.)NH3 B.)Acetone C.)HCl D.)H2O2	B
40	நகம் பூச்சு நீக்கியாக பயன்படுவது A.)NH3 B.)அசிட்டோன் C.)HCl D.)H2O2	B

**H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 3

	Questions	Correct Answer
1.1	Chemical formula of Acetone is _____ A.) $(CH_3)_2O$ B.) CH_4 C.) C_2H_5OH D.) C_6H_5OH அசிட்டோனின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A
1.2	Acetone molecular weight is _____ A.)58.08 g/mol B.)59 g/mol C.)60 g/mol D.)65 g/mol அசிட்டோனின் மூலக்கூறு எடை _____	A
1.3	Acetone molar mass is _____ A.)58 g/mol B.)60 g/mol C.)65 g/mol D.)65 g/mol அசிட்டோனின் மோலார் நிறை _____	A
1.4	Who discovered nitro cellulose? A.)Thomson B.)Henry Braconnot C.)Raman D.)Newton	B
1.5	நெட்ரோ செல்லுலோசை கண்டறிந்தவர் யார்? A.)தாம்சன் B.)வெறன்றி ப்ரகான்நாட் C.)ராமன் D.)நியுட்டன்	B
1.6	Nitro Cellulose is also known as _____ A.)Cellulose nitrate B.)HCl C.)H ₂ SO ₄ D.)HNO ₃	A
1.7	நெட்ரோ செல்லுலோஸ் _____ வும் அழைக்கப்படுகிறது A.)செல்லுலோஸ் B.)HCl C.)H ₂ SO ₄ D.)HNO ₃ நெட்ரேட்	A
1.8	Chemical formula of Talcum powder is A.) $Mg_3Si_4O_{10}$ B.) $CaSO_4$ C.) $NaOH$ D.) $MgSO_4$ (OH) ₂	A
1.9	முகப்புச்சின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) $Mg_3Si_4O_{10}(OH)_2$ B.) $CaSO_4$ C.) $NaOH$ D.) $MgSO_4$	A
1.10	Molecular formula of Calcium carbonate _____ A.) $NaOH$ B.) $CaCO_3$ C.) CaO D.) Ca	B
1.11	காலசியம் கார்பனைட்டின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) $NaOH$ B.) $CaCO_3$ C.) CaO D.) Ca	B
1.12	Calcium carbonate is a _____ A.)Solid B.)Liquid C.)Gas D.)Liquid-Gas	A
1.13	காலசியம் கார்பனைட் ஓரு _____ A.)ஒள் B.)திரவ் C.)வாயு D.)திரவ-வாயு	A
1.14	Dipropylene Glycol formula _____ A.) CH_4 B.) $C_6H_4O_3$ C.) C_6H_5 D.) C_2H_5OH	B
1.15	டெப்ரோப்பின் கிளைக்கால் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) CH_4 B.) $C_6H_4O_3$ C.) C_6H_5 D.) C_2H_5OH	B

**N.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 3

No.	Questions	Correct Answer
50	Dipropylene Glycol boiling point _____ A.)230.5 degree celcius B.)250 degree celcius C.)270 degree celcius D.)290 degree celcius	A
50	நைட்புரோப்பின் கிளைக்காலின் உருகுநிலை _____ A.)230.5 degree celcius B.)250 degree celcius C.)270 degree celcius D.)290 degree celcius	A
51	Another name of Analgesic is called _____ A.)H ₂ SO ₄ B.)Pain killer C.)HCl D.)HNO ₃	B
51	அனல்ஜெசிக் மற்றொரு பெயர் _____ A.)H ₂ SO ₄ B.)வலிநிவாரணி C.)HCl D.)HNO ₃	B
52	Analgesics classified _____ types. A.)Four B.)Three C.)Two D.)Five	C
52	வலிநிவாரணியின் வகைகள் _____ A.)4 B.)3 C.)2 D.)5	C
53	Narcotic analgesics is _____ example. A.)Codeine B.)Asprin C.)Paracetamol D.)H ₂ SO ₄	A
53	நார்கோடிக் வலிநிவாரணிக்கு உதாரணம் _____ A.)கோடலின் B.)அஸ்பிரின் C.)பாராசிட்டமால் D.)H ₂ SO ₄	A
54	Another narcotic analgesics in _____ example. A.)Morphine B.)CoCoine C.)Asprine D.)Paracetamol	A
54	நார்கோடிக் வலிநிவாரணிக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____ A.)மார்பின் B.)கோகோயின் C.)அஸ்பிரின் D.)பாராசிட்டமால்	A
55	Topical anesthetics is _____ example. A.)Morphine B.)Benzocaine C.)Asprin D.)Paracetamol	B
55	டோபிகல் வலிநிவாரணிக்கு உதாரணம் _____ A.)மார்பின் B.)பென்சோகையின் C.)அஸ்பிரின் D.)பாராசிட்டமால்	B
56	The term analgesic means _____ A.)Without pain B.)Reduce fever C.)Reduce vomit D.)Reduce mouth pain	A
56	வலிநிவாரணியின் பொருள் _____ A.)வலி இல்லாமல் B.)காய்ச்சல் C.)வாந்தி குறைப்பு D.)வாய்வலி குறைப்பு	A
57	Mouth problem _____ anesthetics used. A.)Paracetamol B.)Benzocaine C.)Cocoine D.)Asprin	B
57	வாய்பிரச்சினைக்கு _____ வலிநிவாரணி உபயோகபடுத்தபடுகிறது A.)பாராசிட்டமால் B.)பென்சோகையின் C.)கோகோயின் D.)அஸ்பிரின்	B
58	Asprin is used to reduce _____ A.)Fever B.)Vomit C.)Calora D.)Sleeping dose	A
58	அஸ்பிரின் _____ குறைக்கப்பயன்படுகிறது A.)காய்ச்சல் B.)வாந்தி C.)காலரா D.)தூக்க மருந்து	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 3

	Questions				Correct Answer
'NSAID' brief _____	A.) Non Steroidal Anti-Inflammatory Drug	B.) Non-Semster Audio Visual Education	C.) Non-Formal Health Education	D.) Non-Symmetry of Carbon Automs	A
'NSAID' விரிவாக்கம் _____	A.) Non Steroidal Anti-Inflammatory Drug	B.) Non-Semster Audio Visual Education	C.) Non-Formal Health Education	D.) Non-Symmetry of Carbon Automs	A
Who discovered pain killer?	A.) Newton	B.) Jean-Pierre Robiquet	C.) Edison	D.) Thomson	B
வலிநிவாரணியை கண்டுபிடித்தவர் யார்?	A.) நியுட்டன்	B.) ஜீன்-பியரி ரேபிகுட்	C.) எடிசன்	D.) தாம்சன்	B
Who first invented paracetamol?	A.) Harmon Northrop Morse	B.) Edison	C.) Newton	D.) Thomson	A
பாரசெட்டமால்-ஐ கண்டறிந்தவர் யார்?	A.) ஹார்மன் நார்த்ராப் மார்ஸ்	B.) எடிசன்	C.) நியுட்டன்	D.) தாம்சன்	A
Who invented Ibuprofen?	A.) Thomson	B.) Stewart Adams	C.) Edison	D.) Newton	B
இபுப்ரோபென் கண்டறிந்தவர் யார்?	A.) தாம்சன்	B.) ஸ்டேவர்ட் ஆதம்ஸ்	C.) எடிசன்	D.) நியுட்டன்	B
Paracetamol formula _____	A.) C8 H9 NO2	B.) C2 H5 OH	C.) CH4	D.) C5 H5 OH	A
பாரசெட்டமால்-மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) C8 H9 NO2	B.) C2 H5 OH	C.) CH4	D.) C5 H5 OH	A
Molecular weight of Paracetamol is _____	A.) 170 g/mol	B.) 160 g/mol	C.) 155.189 g/mol	D.) 169 g/mol	C
பாரசெட்டமால்-மூலக்கூறு எடை _____	A.) 170 g/mol	B.) 160 g/mol	C.) 155.189 g/mol	D.) 169 g/mol	C
Paracetamol obtained for compound of _____	A.) H2SO4	B.) HCl	C.) Phenol	D.) HNO3	C
பாரசெட்டமால் _____ சேர்மத்தில் இருந்து பெறப்படுகிறது.	A.) H2SO4	B.) HCl	C.) பீனால்	D.) HNO3	C
Paracetamol dose is _____ per day. (500 mg)	A.) 10 hrs	B.) 7-9 hrs	C.) 4-6 hrs	D.) 7-9 hrs	C
பாரசெட்டமால் _____ அளவு நாள் ஒன்றுக்கு (500mg)	A.) 10 hrs	B.) 7-9 hrs	C.) 4-6 hrs	D.) 7-9 hrs	C

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 3

No.	Questions				Correct Answer	
67	Paracetamol is a _____ reducer.	A.)Calora பாராசிட்டமால்	B.)Fever குறைக்கிறது.	C.)vomit D.)Typoid பாதிக்கப்படுகிறது.	B	
68	The _____ organ is affected in the excess amount of paracetamol.	A.)Mouth பாராசிட்டமால் அதிக அளவு உட்கொண்டால்	B.)Liver C.)Kidney D.)Eye	C	B	
69	Paracetamol is also known as _____	A.)Acetaminophen பாராசிட்டமால்	B.)HCl என்று அழைக்கப்படுகிறது.	C.)H ₂ SO ₄ D.)HNO ₃	A	A
70	Anti pyretics medicine and effective against _____	A.)Vomit B.)Calora வெய்ப்பநிலை சராக்கி	C.)Fever D.)Sleeping dose எதிராக சிறப்பாக செயல்படுகிறது.	D	C	
71	Aspirine formula _____	A.)C ₉ H ₈ O ₄ அஸ்பிரின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு	B.)HCl C.)HNO ₃	C.)H ₂ SO ₄	A	A
71	Aspirin molecular weight _____	A.)183 g/mol அஸ்பிரின் மூலக்கூறு எடை	B.)180.158 g/mol C.)189 g/mol	D.)185 g/mol D.)185 g/mol	B	B
73	Melting point of Asprin _____ degree celcius.	A.)135 அஸ்பிரின் உருகுநிலை	B.)140 C.)147	D.)150 டிகிரி செலசியல்	A	A
73	Aspirin also known as _____	A.)Acetyl Salicylic Acid அஸ்பிரின் ஆக அழைக்கப்படுகிறது	B.)HCl காலிசிலிக் அமிலம்	C.)H ₂ SO ₄ D.)HNO ₃	A	A
74	Boiling point of Asprin is _____ degree celcius.	A.)160 அஸ்பிரின் கொதுநிலை	B.)150 C.)140	D.)170 டிகிரி செல்சியல்	A	A
75	Aspirin is _____	A.)160 B.)150	C.)140	D.)170	A	



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 3

No.	Questions				Correct Answer	
76	Aspirin an _____ derivative of salicylic acid.	A.)HNO ₃	B.)Acetyl	C.)Methyl	D.)HCl	B
76	அஸ்பிரின் _____ பெறுதிகள் (சாலிசிலிக் அமிலம்)	A.)HNO ₃	B.)அசிடைல்	C.)மெத்தில்	D.)HCl	B
77	Who invented aspirin?	A.)Newton	B.)Felix Hoffmann	C.)Thomson	D.)Raman	B
77	அஸ்பிரின்-ஐ கண்டறிந்தவர் யார்?	A.)நியுட்டன்	B.)பெலிக்ஸ் ஹாப் மேன்	C.)தாம்சன்	D.)ராமன்	B
78	Which year aspirin was invented by Charles Genhardt?	A.)1870	B.)1950	C.)1853	D.)1970	C
78	எந்த ஆண்டு சார்லஸ் ஹாட்ட அஸ்பிரின்-ஐ கண்டறிந்தார்?	A.)1870	B.)1950	C.)1853	D.)1970	C
79	Who invented salicylic acid?	A.)Thomson	B.)Raffaele Piria	C.)Raman	D.)Piria	B
79	சாலிசிலிக் அமிலத்தை கண்டறிந்தவர் யார்?	A.)தாம்சன்	B.)ராப்பாலே பிரியா	C.)ராமன்	D.)பிரியா	B
80	Which year was salicylic acid discovered?	A.)1838	B.)1850	C.)1870	D.)1890	A
80	சாலிசிலிக் அமிலம் எந்த ஆண்டு கண்டுபிடிக்கப்பட்டது?	A.)1838	B.)1850	C.)1870	D.)1890	A
81	The molecular formula of magnesium salicylate _____	A.)HNO ₃	B.)C ₁₄ H ₁₀ MgO ₆	C.)HCl	D.)COOH	B
81	மெக்னீசியம் சாலிசிலேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு	A.)HNO ₃	B.)C ₁₄ H ₁₀ MgO ₆	C.)HCl	D.)COOH	B
82	Molecular weight of Magnesium Salicylate _____	A.)298.533 g/mol	B.)300 g/mol	C.)350 g/mol	D.)400 g/mol	A
82	மெக்னீசியம் சாலிசிலேட் மூலக்கூறு எடை _____	A.)298.533 g/mol	B.)300 g/mol	C.)350 g/mol	D.)400 g/mol	A
83	Magnesium salicylate is used to treat _____	A.)Joint pains	B.)Fever	C.)Vomit	D.)Calora	A
83	மெக்னீசியம் சாலிசிலேட் _____-ஐ குணப்படுத்த யான்படுகிறது?	A.)மூட்டுவெலி	B.)காய்ச்சல்	C.)வாந்தி	D.)காலரா	A
84	Magnesium salicylate is known as _____	A.)H ₂ SO ₄	B.)NSAID	C.)HCl	D.)HNO ₃	B
84	மெக்னீசியம் சாலிசிலேட் _____ என அழைக்கப்படுகிறது?	A.)H ₂ SO ₄	B.)NSAID	C.)HCl	D.)HNO ₃	B

**H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 3

Questions				Correct Answer	
What is the best pain medicine for Tooth pain?	A.)H ₂ SO ₄	B.)Magnesium salicylate	C.)HCl	D.)HNO ₃	B
பல வலிக்கு சிறந்த மருந்தாக எனு பயன்படுகிறது?	A.)H ₂ SO ₄	B.)மெக்னீசியம் சாலிசிலேட்	C.)HCl	D.)HNO ₃	B
What is the best medicine for back pain?	A.)Ibuprofen (advil)	B.)Asprin	C.)Cocoin	D.)Paracetamol	A
முதுகு வலிக்கு சிறந்த மருந்து என்ன?	A.)இப்புரபென் (அடவில்)	B.)அஸ்பிரின்	C.)கோகோயின்	D.)பாராசிட்டமால்	A
Advil formula _____	A.)CH ₄	B.)C ₂ H ₅ OH	C.)C ₁₃ H ₁₈ O ₂	D.)H ₂ SO ₄	C
அடவில் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.)CH ₄	B.)C ₂ H ₅ OH	C.)C ₁₃ H ₁₈ O ₂	D.)H ₂ SO ₄	C
Advil molecular weight _____	A.)206.29 g/mol	B.)210 g/mol	C.)217 g/mol	D.)250 g/mol	A
அடவில் மூலக்கூறு எடை _____	A.)206.29 g/mol	B.)210 g/mol	C.)217 g/mol	D.)250 g/mol	A
Melting point of Advil _____	A.)100 degree C	B.)90 degree C	C.)76 degree C	D.)110 degree C	C
அடவில் உருகுநிலை _____	A.)100 degree C	B.)90 degree C	C.)76 degree C	D.)110 degree C	C
Adults casually take _____ mg in every 24 hours.	A.)1200	B.)1800	C.)2000	D.)2500	A
பெரியவர்கள் ஒவ்வொரு 24 மணி நேரத்திற்கு _____ mg அளவு எடுத்துக்கொள்ளலாம்	A.)1200	B.)1800	C.)2000	D.)2500	A
Sodium salicylate formula _____	A.)C ₆ H ₆	B.)C ₇ H ₅ NaO ₃	C.)C ₂ H ₅ OH	D.)C ₆ H ₆	B
சோடியம் சாலிசிலேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.)C ₆ H ₆	B.)C ₇ H ₅ NaO ₃	C.)C ₂ H ₅ OH	D.)C ₆ H ₆	B
The molecular weight Sodium salicylate _____	A.)160.11 g/mol	B.)170 g/mol	C.)180 g/mol	D.)190 g/mol	A
சோடியம் சாலிசிலேட்டின் மூலக்கூறு எடை _____	A.)160.11 g/mol	B.)170 g/mol	C.)180 g/mol	D.)190 g/mol	
Sodium salicylate in the sodium salt of _____ acid.	A.)Salicylic	B.)Sodium	C.)HCl	D.)HNO ₃	A
சோடியம் சாலிசிலேட் என்பது சோடியம் உப்பு _____ அமிலத்தில் உள்ளது.	A.)சாலிசிலிக்	B.)சோடியம்	C.)HCl	D.)HNO ₃	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 3

No.	Questions				Correct Answer		
94	Sodium Salicylate soluble in _____	B.)HCl	C.)Glycerol	D.)H ₂ SO ₄	C		
94	A.)HNO ₃ சோடியம் சாலிசிலேட் _____	-ல் கரைகிறது.					
95	A.)HNO ₃ B.)HCl	C.)கிளிசரால்	D.)H ₂ SO ₄	C			
95	A.)Analgesic and antipyretic B.)Vomit	C.)Fever	D.)Calora	A			
95	சோடியம் சாலிசிலேட் _____	மருந்தாக பயன்படுகிறது.					
96	A.)அனஸ்ஜெக் மற்றும் அண்டிபெரிடிக் B.)வாந்தி	C.)காய்ச்சல்	D.)காலரா	A			
96	Sodium salicylate also acts as _____	B.)NSAID	C.)HCl	D.)HNO ₃	B		
96	சோடியம் சாலிசிலேட்-ல் _____ உள்ளது	A.)H ₂ SO ₄	C.)HCl	D.)HNO ₃	B		
97	Melting point of Sodium salicylate is _____	A.)400 degree C	B.)300 degree C	C.)200 degree C	D.)250 degree C	C	
97	சோடியம் சாலிசிலேட்-ன் உருகுநிலை _____	A.)400 degree C	B.)300 degree C	C.)200 degree C	D.)250 degree C	C	
98	The molecular formula of Nibumentone _____	A.)C ₁₅ H ₁₆ O ₂	B.)C ₂ H ₅ OH	C.)C ₆ H ₅ OH	D.)HNO ₃	A	
98	நிபுமெண்டேன் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.)C ₁₅ H ₁₆ O ₂	B.)C ₂ H ₅ OH	C.)C ₆ H ₅ OH	D.)HNO ₃	A	
99	The molecular weight of Nubumentone _____	A.)350 g/mol	B.)228.20 g/mol	C.)250 g/mol	D.)300 g/mol	B	
99	நிபுமெண்டேன் மூலக்கூறு எலை _____	A.)350 g/mol	B.)228.20 g/mol	C.)250 g/mol	D.)300 g/mol	B	
100	Nubumentone was developed by _____	A.)Smithkline Beecham	B.)Thomson	C.)Raman	D.)Newton	A	
100	நிபுமெண்டேன்-ஐ விரிவுபடுத்தியவர் யார்?	A.)ஸ்மித்கிளின் பிளம்	B.)தாம்சன்	C.)ராமன்	D.)நியூட்டன்	A	

Unit 4

No.	Questions				Correct Answer	
1	Corrosion is a natural process that converts metal to this	A.)Oxide	B.)Sulphide	C.)Chloride	D.)Nitrate	A
1	உலோகங்கள் இயற்கையாகவே தனது அறிப்பை _____ காண்பிக்கிறது.	A.)ஆக்ஷைடு	B.)சல்பைடு	C.)குளோரைடு	D.)நைட்ரேட்	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
 (AUTONOMOUS)
 PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 4

No.	Questions	Correct Answer
2	Uniform corrosion is metal _____ corrode A.)Uniformly B.)Ununiformly C.)Surface D.)Inner உலோகம் சரான் அரிப்பை _____ காட்டுகிறது.	A
2	A.)சிரானதாக B.)சிரற்றதாக C.)மேற்பகுதி D.)உள்ளே	A
3	Corrosion forms are _____ A.)3 B.)7 C.)8 D.)2 அரிப்பின் வடிவங்கள் _____ வகைகளாக உள்ளது.	B
3	A.)3 B.)7 C.)8 D.)2	B
4	Galvanic Corrosion is an _____ A.)Chemical B.)Electro chemical C.)Metal D.)Non-metal காலவானிக் அரிப்பு _____ செயல்முறையில் உள்ளது.	B
4	A.)வேதியியல் B.)எலெக்ட்ரோ கெமிக்கல் C.)உலோகம் D.)அலோகம்	B
5	Pitting corrosion form _____ in the metal A.)Holes B.)Surface C.)Inner D.)Outer பிடிங் அரிப்பு _____ வடிவத்தை உலோகத்தில் ஏற்படுத்துகிறது.	A
5	A.)ஒட்டைகள் B.)மேற்பகுதி C.)உள்ளே D.)வெளியே	A
6	Crevice corrosion _____ refers to the localized attack on _____ A.)NaOH B.)Non-metal C.)Metal D.)NH3	B
6	A.)NaOH B.)அலோகம் C.)உலோகம் D.)NH3 கிரவேஸ் அரிப்பு _____ மேற்பகுதியில் ஏற்படுகிறது.	B
7	Oil tanks prevent the corrosion _____ coating A.)Surface B.)Inner C.)Outer D.)Cap	A
7	A.)மேற்பகுதி B.)உள்ளே C.)வெளியே D.)மூடியில் எண்ணெய் கலன்கள் அரிப்பை தடுக்க _____ -ல் பூச்சிடப்படுகிறது	A
8	Which pipe is best for hot water _____ A.)CPVC B.)Iron C.)Plastics D.)Soil	A
8	A.)CPVC B.)இரும்பு C.)பிளாஸ்டிக் D.)மண் எந்த பைப் சுடுநீர் உபயோகப்படுத்த சிறந்தது.	A
9	Stress corrosion in the growth of crack formation is a environment? A.)Plastic B.)Iron C.)Crossive D.)Soil	C
9	A.)அழுத் அரிப்பு சுற்றுப்புறச்சுழலால் _____ வெடிப்பை ஏற்படுத்துகிறது. A.)பிளாஸ்டிக் B.)இரும்பு C.)அரிப்பு D.)மண்	C
10	Who is the father of corrosion science? A.)Ulick R. Evens B.)Thomson C.)Raman D.)Newton	A
10	அரிப்பு வேதியியலின் தந்தை யார்ன்? A.)யூலிக் R. இவன்ஸ் B.)தாம்சன் C.)ராமன் D.)நியூட்டன்	A

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
 (AUTONOMOUS)
 PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 4

No.	Questions				Correct Answer	
11	Paint has _____ components	B.)5 வரணம்	C.)4 சுறுகளைப்பற்றுக்கிறது	D.)7	C	
12	Acrylic paint made of _____ polymer	A.)6 அக்ரிலிக் வரணம்	B.)5 B.)Fe அக்ரிலிக்	C.)4 C.)NaOH பலபடியால் உருவாக்கப்பட்டது	D.)7	C
13	Vehicle paint made of _____ sulphate	A.)Barium வாகன வரணம்	B.)Sodium சல்பேட்டால் உருவாக்கப்பட்டது	C.)Na D.)NH ₃	D.)NH ₃	A
14	Who invented paint	A.)Raman வரணத்தை கண்டுபிடித்தவர் யார்?	B.)Sherwin Williams B.)9 வரணங்கள்	C.)Thomson C.)6 வகைகள் உள்ளது.	D.)Newton D.)10 வகைகள் உள்ளது.	B
15	Interior wall paints are _____ types	A.)9 A.)ராமன்	B.)8 B.)விசர்வின் வில்லியம்ஸ்	C.)6 C.)தாம்சன்	D.)10 D.)நியூடன்	C
16	Varnish made from _____ resins	A.)Natural வார்னிச்	B.)Metal B.)9 வரணங்கள்	C.)Fe C.)6 வர்ணிச்	D.)NH ₃ D.)10 வரணங்கள்	C
17	Polyurethan molecular formula _____ ?	A.)C ₆ H ₅ OH O ₁₀	B.)C ₂₇ H ₃₆ N ₂ O ₁₀	C.)CH ₄	D.)C ₂ H ₅ OH	B
18	Polyurethan molecular weight _____	A.)548.6 g/mol பாலியூரதேன் மூலக்கூறு	B.)550 g/mol மூலக்கூறு	C.)560 g/mol வாய்ப்பாடு	D.)570 g/mol	A
19	Polyurethan products derived from _____ oil	A.)548.6 g/mol பாலியூரதேன் மூலக்கூறு	B.)550 g/mol மூலக்கூறு	C.)560 g/mol எண்ணெயில் இருந்து	D.)570 g/mol	A
20	Polyurethan products derived from _____ oil	A.)Non-metal பாலியூரதேன் பொருட்கள்	B.)Metal மூலக்கூறு	C.)Crude எண்ணெயில் இருந்து	D.)Fat பெறப்படுகிறது.	C
	A.)2 லோகம் அல்லாதB.)1 லோகம்	C.)கச்சா	D.)கொழுப்பு		C	

**H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 4

No.	Questions	Correct Answer
20	Polyurethane melting point _____ A.) 370 degree K B.) 350 degree K C.) 330 degree K D.) 380 degree K பாலியூரதேன் உட்டுக்குநிலை _____	C
20	A.) 370 degree K B.) 350 degree K C.) 330 degree K D.) 380 degree K	C
21	Poly ethylene molecular formula _____ A.) $(C_2 H_4)_n$ B.) $C_2 H_5 OH$ C.) CH_4 D.) $C_6 H_5 OH$ பாலி எத்திலின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A
21	A.) $(C_2 H_4)_n$ B.) $C_2 H_5 OH$ C.) CH_4 D.) $C_6 H_5 OH$	A
22	Who invented binder clip? A.) Louis E. Baltzely B.) Rutherford C.) Raman D.) Coop பைண்டர் கிளிப் யாரால் கண்டறியப்பட்டது?	A
22	A.) லூயீஸ் எபாட்லே B.) ரூதர் போர்டு C.) ராமன் D.) கூப்	A
23	Dulux paint has been manufacturing in _____ country A.) Australia B.) Srilanka C.) India D.) Africa	A
23	டியுலக்ஸ் வர்ணம் எந்த நாட்டில் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது. A.) ஆஸ்ட்ரேலியா B.) இலங்கை C.) இந்தியா D.) ஆப்ரிக்கா	A
24	Dulux paint manufactured _____ factory A.) India B.) Rockolea C.) Russia D.) Africa	B
24	டியுலக்ஸ் வர்ணம் _____ தொழிற்சாலையில் தயாரிக்கப்படுகிறது. A.) இந்தியா B.) ராக்கோலா C.) ரஷ்யா D.) ஆப்ரிக்கா	B
25	Latex paint factory located at _____ A.) Russia B.) India C.) Srilanga D.) America	A
25	லாடெக்ஸ் வர்ண தொழிற்சாலை _____ நாட்டில் உள்ளது. A.) ரஷ்யா B.) இந்தியா C.) இலங்கை D.) அமெரிக்கா	A
26	pH value of Latex paint? A.) 10 B.) 8 C.) 9 D.) 7.5 to 8.5	D
26	லாடெக்ஸ் வர்ணத்தின் pH மதிப்பு _____ A.) 10 B.) 8 C.) 9 D.) 7.5 to 8.5	D
27	Who invented polyvinyl acetate? A.) Bricks Landay B.) Thomson C.) Raman D.) Taffa	A
27	பாலிவினைல் அசிடேட் யாரால் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது? A.) பிரிக்ஸ் லாண்டே B.) தூம்சன் C.) ராமன் D.) டாஃபா	A
28	Polyvinyl acetate molecular weight? A.) 100 g/mol B.) 90 g/mol C.) 95 g/mol D.) 86.9 g/mol	D
28	பாலிவினைல் அசிடேட் மூலக்கூறு எடை _____ A.) 100 g/mol B.) 90 g/mol C.) 95 g/mol D.) 86.9 g/mol	D

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 4

No.	Questions	Correct Answer
29	polyvinyl acetate molecular formula A.) $[C_4H_6O_2]_n$ B.) C_2H_5OH C.) C_6H_5OH D.) CH_4	A
29	பாலிவினைல் அசிடெட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) $[C_4H_6O_2]_n$ B.) C_2H_5OH C.) C_6H_5OH D.) CH_4	A
30	Density of polyvinyl acetate A.) 1.19 g/cm^3 B.) 2 g/cm^3 C.) 7 g/cm^3 D.) 8 g/cm^3	A
30	பாலிவினைல் அசிடெட்-ன் அடர்த்தி _____ A.) 1.19 g/cm^3 B.) 2 g/cm^3 C.) 7 g/cm^3 D.) 8 g/cm^3	A
31	Synthetic organic pigments are derived from _____? A.) NH_3 B.)Coal tars C.) $NaOH$ D.) HCl	B
31	கரிம தொகுப்பு நிறமூட்டிகள் _____ பெறப்படுகிறது A.) NH_3 B.)கோல் டார்ஸ் C.) $NaOH$ D.) HCl	B
32	Example of organic pismath is _____ A.) HNO_3 B.) $NaOH$ C.) HCl D.)Alizarin	D
32	கரிம நிறமிகளுக்கு உதாரணம் _____ A.) HNO_3 B.) $NaOH$ C.) HCl D.)அவிசரின்	D
33	Plant pigments name _____ A.) NH_3 B.)Flaonoids C.) $NaOH$ D.) HCl	B
33	தாவர நிறமிகளுக்கு உதாரணம் _____ A.) NH_3 B.)புளோனாய்ட்ஸ் C.) $NaOH$ D.) HCl	B
34	Chlorophyll molecular formula _____ A.) $C_{55}H_{72}O_5N_4$ mg B.) $NaOH$ C.) HCl D.) NH_3	A
34	குளோரோபில் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) $C_{55}H_{72}O_5N_4$ mg B.) $NaOH$ C.) HCl D.) NH_3	A
35	Cholorophyll _____ metal A.)Copper B.)Calcium C.)Zinc D.)Magnesium	D
35	குளோரோபில் உள்ள உலோகம் _____ A.)காப்பர் B.)கால்சியம் C.)ஜிங்க் D.)மெக்ஞிசியம்	D
36	Good paint essential _____ A.)Durability B.)Cold C.)Heat D.)Nice	A
36	நல்ல வர்ணப்பூச்சுக்கு அவசியமானது _____ A.)நெடுங்காலம் B.)குளிராக இருத்தல் C.)சூடாக இருத்தல் D.)மென்மையாக	A
37	Enamel paint are _____ based A.)Alkyd B.) $NaOH$ C.) NH_3 D.) CH_4	A
37	எனாமல் வர்ணம் _____ அடிப்படையில் உள்ளது. A.)அல்கைடு B.) $NaOH$ C.) NH_3 D.) CH_4	A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 4

S.No.	Questions				Correct Answer
38	Enamel paints are traditionally _____ based	A.)NH3 B.)Oil C.)Fat D.)NaOH			B
38	பழங்காலத்தொட்ட எனாமல் வர்ணங்கள் _____ அடிப்படையில் உள்ளது.				
	A.)NH3 B.)எண்ணெய் C.)கொழுப்பு D.)NaOH				B
39	Acrylic car paint is always _____ based	A.)Water B.)Oil C.)Fat D.)NaOH			A
39	அக்ரிலிக் கார் வர்ணம் _____ - அடிப்படையில் உள்ளது.				
	A.)தண்ணீர் B.)எண்ணெய் C.)கொழுப்பு D.)NaOH				A
40	Latex paint are _____ based emulsions	A.)Fat B.)Acid C.)Base D.)Water			D
40	லாடெக்ஸ் வர்ணங்கள் _____ அடிப்படையில் உள்ளது.				
	A.)கொழுப்பு B.)அமிலம் C.)காரம் D.)தண்ணீர்				D
41	Enamel paints are also good _____ work.	A.)Wood B.)Chamber C.)Soil D.)Vechicle			A
41	எனாமல் வர்ணங்கள் _____ -ல் நன்றாக உள்ளது.				
	A.)மரக்கட்டை B.)செங்கல் C.)மண் D.)வாகனம்				A
42	What is the best kind of paint for metal _____	A.)Oil B.)Acrylic C.)Acid D.)Base			B
42	உலோகத்திற்கு உரிய நல்ல வகையான வர்ணங்கள் _____				
	A.)எண்ணெய் B.)அக்ராலிக் C.)அமிலம் D.)காரம்				B
43	Which colour is soft colour in paint?	A.)Black B.)Red C.)Green D.)Yellow			D
43	வர்ணங்களில் மென்மையான நிறம் எது?				
	A.)கருப்பு B.)சிவப்பு C.)பச்சை D.)மஞ்சள்				D
44	Paint has _____	A.)Solid B.)Gas C.)Liquid D.)Gas-Liquid			C
44	வர்ணங்களில் _____ இருக்கிறது				
	A.)திட B.)வாயு C.)நீர்மம் D.)வாயு-நீர்மம்				C
45	Write one largest paint company in India _____	A.)Nestle B.)Cipla C.)L&T D.)Asian			D
45	இந்தியாவில் உள்ள பெரிய வர்ண தொழிற்சாலையின் பெயர் ஒன்றை எழுதுக.				
	A.)Nestle B.)Cipla C.)L&T D.)Asian				D
46	Alkyd paint _____ based	A.)Oil B.)Fat C.)Acid D.)Base			A
46	அல்கைடு வர்ணம் _____ அடிப்படையில் உள்ளது				
	A.)எண்ணெய் B.)கொழுப்பு C.)அமிலம் D.)காரம்				A

NOV 2019

Unit 4

No.	Questions	Correct Answer
47	Alkyd paints _____ hours settled A.)9 B.)6 C.)7 D.)8	B
47	அல்கைடு வர்ணங்கள் எத்தனை மணி நேரத்தில் படிகிறது. A.)9 B.)6 C.)7 D.)8	B
48	xylene molecular weight _____ A.)106.16 g/mol B.)100 g/mol C.)110 g/mol D.)115 g/mol	A
48	சயலின் மூலக்கூறு எட்டு _____ A.)106.16 g/mol B.)100 g/mol C.)110 g/mol D.)115 g/mol	A
49	Xylene molecule formula _____ A.)CH4 B.)C8 H10 C.)C2 H5 OH D.)C6 H5 OH	B
49	சயலின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)CH4 B.)C8 H10 C.)C2 H5 OH D.)C6 H5 OH	B
50	Xylene used as a _____ A.)Solvent B.)Acid C.)Base D.)Oil	A
50	சயலின் _____ பயன்படுகிறது A.)கரைப்பான் B.)அமிலம் C.)காரம் D.)எண்ணெய்	A
51	Synthetic polymers one example _____ A.)NH3 B.)Nylon C.)NaOH D.)HCl	B
51	தொகுப்பு பலபடிக்கு ஒரு உதாரணம் _____ A.)NH3 B.)நெலான் C.)NaOH D.)HCl	B
52	Synthetic polymers another example _____ A.)Poly ethylene B.)NaOH C.)HCl D.)HNO3	A
52	தொகுப்பு பலபடிக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____ A.)பாலி எத்திலின் B.)NaOH C.)HCl D.)HNO3	A
53	Which one is synthetic polymer _____ A.)HNO3 B.)Polyester C.)NaOH D.)HCl	B
53	தொகுப்பு பலபடிக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____ A.)HNO3 B.)பாலிஸ்டர் C.)NaOH D.)HCl	B
54	Select one synthetic polymer A.)Teflon B.)NaOH C.)HCl D.)HNO3	A
54	தொகுப்பு பலபடிக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____ A.)டெப்லான் B.)NaOH C.)HCl D.)HNO3	A
55	Which of the following one is synthetic polymer _____ A.)HNO3 B.)NaOH C.)HCl D.)Epoxy	D
55	தொகுப்பு பலபடிக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____ A.)HNO3 B.)NaOH C.)HCl D.)எபாக்சி	D

**I.I. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 4

Q.	Questions				Correct Answer	
56	Natural polymers _____ based	A.)Base	B.)Acid	C.)Water	D.)Oil	
56	இயற்கையான பாலிமர்கள் _____ அடிப்படையில் உள்ளது.	A.)காரம்	B.)அமிலம்	C.)நீர்	D.)எண்ணெய்	C
57	Naturally occurring polymer one example is _____	A.)Silk	B.)Acid	C.)Base	D.)Oil	C
57	இயற்கையான கிடைக்கும் பாலிமர்களுக்கு ஒரு உதாரணம் _____	A.)பட்டு	B.)அமிலம்	C.)காரம்	D.)எண்ணெய்	A
58	Naturally occurring polymer another example is _____	A.)Base	B.)Silk	C.)Acid	D.)Wool	A
58	இயற்கையான கிடைக்கும் பாலிமர்களுக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____	A.)காரம்	B.)பட்டு	C.)அமிலம்	D.)கம்பளி	D
59	Naturally occurring polymer another example is _____	A.)HNO ₃	B.)DNA	C.)NaOH	D.)HCl	B
59	இயற்கையான கிடைக்கும் பாலிமர்களுக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____	A.)HNO ₃	B.)DNA	C.)NaOH	D.)HCl	B
60	Naturally occurring polymer another example is _____	A.)Cellulose	B.)NaOH	C.)HNO ₃	D.)HCl	A
60	இயற்கையான கிடைக்கும் பாலிமர்களுக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____	A.)செல்லுலோஸ்	B.)NaOH	C.)HNO ₃	D.)HCl	A
61	Naturally occurring polymer another example is _____	A.)NaCl	B.)HCl	C.)HNO ₃	D.)Proteins	D
61	இயற்கையான கிடைக்கும் பாலிமர்களுக்கு மற்றொரு உதாரணம் _____	A.)NaCl	B.)HCl	C.)HNO ₃	D.)புரதங்கள்	D
62	Write one types of synthetic organic polymers _____	A.)NaCl	B.)Low density Polyethylene	C.)HCl	D.)NaOH	B
62	செயற்கை கரிம பல படி வகை ஒன்றை தருக.	A.)NaCl	B.)அடர்த்தி குறைந்த பாலினத்திலின்	C.)HCl	D.)NaOH	B
63	Write another types of synthetic organic polymers _____	A.)High density polyethylene	B.)HCl	C.)NaOH	D.)NaCl	A
63	தொகுப்பு கரிம பல படி வகை ஒன்றை தருக.	A.)அடர்த்தி நிறைந்த பாலினத்திலின்	B.)HCl	C.)NaOH	D.)NaCl	A
64	Write another one types of synthetic organic polymers _____	A.)NaCl	B.)Polypropylene	C.)HCl	D.)NaOH	B
64	தொகுப்பு கரிம பல படி வகை மற்றொன்றை தருக.	A.)NaCl	B.)பாலிபுரோபைலின்	C.)HCl	D.)NaOH	B



NOV 2019

Unit 4

Q.	Questions				Correct Answer
65	Write another one types of synthetic organic polymers _____	A.)Polyvinyl chloride	B.)NaOH	C.)NaCl	D.)H ₂ SO ₄
65	தொகுப்பு கரிம பல படி வகை மற்றொன்றை தருக. A)பாலிவீனைல் குளோரெட்டு	B.)NaOH	C.)NaCl	D.)H ₂ SO ₄	A
66	Write another one types of synthetic organic polymers _____	A.)HCl	B.)NaOH	C.)Polystrene	D.)HNO ₃
66	தொகுப்பு கரிம பலபடிக்கு மற்றொரு வகையை தருக. A).HCl	B.)NaOH	C.)HCl	D.)HNO ₃	C
67	Write another one types of synthetic organic polymers _____	A.)Nylon	B.)NaOH	C.)பாலிஸ்ட்ரீன்	D.)HNO ₃
67	தொகுப்பு கரிம பலபடிக்கு மற்றொரு வகையை தருக. A).நெலான்	B.)NaOH	C.)HCl	D.)HNO ₃	A
68	Write another one types of synthetic organic polymers _____	A.)HNO ₃	B.)Teflon	C.)NaOH	D.)HCl
68	தொகுப்பு கரிம பலபடிக்கு மற்றொரு வகையை தருக. A).HNO ₃	B.)டெப்லான்	C.)NaOH	D.)HCl	B
69	Write another one types of synthetic organic polymers _____	A.)Thermoplastic urethanes	B.)NaOH	C.)HCl	D.)NaCl
69	தொகுப்பு கரிம பலபடிக்கு மற்றொரு வகையை தருக. A).தெர்மோபிலாஸ்டிக்	B.)NaOH	C.)HCl	D.)NaCl	A
70	In polymerisation Chain reaction is also called _____	A.)H ₂ SO ₄	B.)Addition polymerisation	C.)NaCl	D.)HCl
70	பலபடியாக்கல் நிகழ்வில் சங்கிளி வினை _____ என அழைக்கப்படுகிறது? A).H ₂ SO ₄	B.)பலபடியாக்கல் சூட்டல் வினை	C.)NaCl	D.)HCl	B
71	The word 'poly' means _____	A.)Many	B.)Bad	C.)Speed	D.)Oil
71	'பாலி' என்ற சொல்லின் பொருள் _____	A).பல	B.)மோசமாக	C.)விரைவாக	D.)எண்ணெய்
72	The word 'Mer' means _____	A.)Fat	B.)Parts	C.)Speed	D.)Bad
72	'மெர்' என்ற சொல்லின் பொருள் _____	A).கொழுப்பு	B.)பகுதிகள்	C.)விரைவாக	D.)மோசமாக
73	A poplymer is a _____ molecular	A).Large	B.)Small	C.)Oil	D.)Fat
73	ஒரு பலபடி _____ மூலக்கூறுகளால் ஆனது. A)பெரிய	B.)சிறிய	C.)எண்ணெய்	D.)கொழுப்பு	A

**THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001**

NOV 2019

Unit 4

	Questions				Correct Answer
1	Polymers have _____ melting point	A.) Too low B.) Low	C.) Too high D.) High		D
2	பலுபடியின் கொந்திலை _____.	A.) மிக குறைவு B.) குறைவு	C.) மிக அதிகம் D.) அதிகம்		A
3	Polymers have _____ boiling points	A.) High B.) Low	C.) Too high D.) Too low		A
4	பலுபடியின் உருகுநிலை _____.	A.) அதிகம் B.) குறைவு	C.) மிக அதிகம் D.) மிக குறைவு		A
5	Polymers are made for _____	A.) NaCl B.) NaOH	C.) HCl D.) Monomer		D
6	பலுபடிகள் _____ ஆனது.	A.) NaCl B.) NaOH	C.) HCl D.) ஒருபடி		D
7	Polymers one made from monomers linked by _____	A.) Chemical bonds B.) HCl	C.) NaOH D.) NaCl		A
8	பலுபடிகள் உருவாக _____ மூலமாக மோனோமேர்ஸ் இணைக்கப்படுகிறது.	A.) இரசாயன பிணைப்பு.)HCl	C.) NaOH D.) NaCl		A
9	Polymers are high _____	A.) Gas B.) Strength	C.) Cold D.) Hot		B
10	பலுபடிகள் அதிக _____ உடையது.	A.) வாயு B.) வளிமம்	C.) குளிர் D.) தூண்டு		B
11	Polymers are _____	A.) Low cost B.) Low Temp	C.) Low melting point D.) Low boiling point		A
12	பலுபடிகள் _____ உடையது.	A.) குறைந்த விலை B.) குறை வெப்பநிலை	C.) குறைந்த உருகுநிலை D.) குறைந்த கொதிநிலை		A
13	Polymers are _____ property in general	A.) NaOH B.) HCl	C.) Hydrophobic D.) HNO ₃		C
14	பலுபடி _____ பண்புகளை பொதுவாக கொண்டுள்ளது.	A.) NaOH B.) HCl	C.) நீர் வெறுப்பு D.) HNO ₃		C
15	_____ are not considered to be polymers	A.) Lipids B.) NaOH	C.) HCl D.) HNO ₃		A
16	பலுபடியாக கருதப்படுமாட்டாது.	A.) விபிள்ளேஸ் B.) NaOH	C.) HCl D.) HNO ₃		A
17	DNA is a _____	A.) Gas B.) Polymer	C.) Monomer D.) Solid		B
18	DNA ஓரு _____	A.) வாயு B.) பலுபடி	C.) ஒருபடி D.) திண்மம்		B

NOV 2019

Unit 4

Q.No.	Questions				Correct Answer	
83	RNA is a _____	A.)Polymer	B.)Monomer	C.)Solid	D.)Gas	
83	RNA ஓரு _____	A.)பலபடி	B.)ஒருபடி	C.)திண்மம்	D.)வாய்	A
84	Starch is a _____	A.)Gas	B.)NaCl	C.)NH3	D.)Polymer	A
84	ஸ்டார்ச் என்பது _____	A.)வாய்	B.)NaCl	C.)NH3	D.)பலபடி	D
85	Carbohydrates are _____	A.)Macro molecules	B.)NaCl	C.)HCl	D.)HNO3	D
85	கார்போஹைட்ரேட்கள் என்பது _____ ஆகும்.	A.)பெரிய பல் அணு மூலக்கூறுகள்	B.)NaCl	C.)HCl	D.)HNO3	A
86	Write one example of carbohydrates _____	A.)H2 SO4	B.)Glucose	C.)NaCl	D.)HNO3	
86	கார்போஹைட்ரேட்களுக்கு ஒரு உதாரணம் தருக. _____	A.)H2 SO4	B.)குளுகோஸ்	C.)NaCl	D.)HNO3	B
87	Which one is carbohydrates _____	A.)Fructose	B.)Nacl	C.)HNO3	D.)H2 SO4	
87	கார்போஹைட்ரேட்டின் மற்றொரு உதாரணம் தருக. _____	A.)பிரக்டோஸ்	B.)Nacl	C.)HNO3	D.)H2 SO4	A
88	What is another name for polymers of carbohydrates?	A.)Monosaccharid es	B.)HCl	C.)NaOH	D.)NH3	
88	கார்போஹைட்ரேட் பலபடியின் மற்றொரு பெயர் என்ன?	A.)மோனோசாக்ரேடு	B.)HCl	C.)NaOH	D.)NH3	A
89	Steriods are composed of four faced _____ ring like structures	A.)Carbon	B.)Sulphur	C.)Copper	D.)Nickel	
89	ஸ்டீராய்ட் என்பது நான்கு சேர்ந்த _____ வட்ட வடிவ அமைப்பு	A.)கார்பன்	B.)சல்பர்	C.)காப்பர்	D.)நிக்கல்	A
90	The human body contains natural polymers in _____	A.)Acid	B.)Proteins	C.)Fat	D.)Oil	
90	மனித உடம்பில் இயற்கையாக உள்ள பலபடி _____	A.)அமிலம்	B.)புரதம்	C.)கொழுப்பு	D.)எண்ணெய்	B
91	The elasticity of the rubber is due to its _____	A.)Base	B.)Acid	C.)Helix	D.)Fat	
91	ரூப்பின் நெகிழ்ச்சி _____ படுகிறது.	A.)காரம்	B.)அமிலம்	C.)வெறலிக்ஸ்	D.)கொழுப்பு	C

NOV 2019

Unit 4

	Questions				Correct Answer
12	Cis-poly isoprene is present in _____	A.) Hevea Rubber B.) Rubber	C.) HCl	D.) NaOH	
2	ஒருபக்க ஜோப்ரின்-ல் _____ உள்ளது	A.) வீவா ரப்பர் B.) ரப்பர்	C.) HCl	D.) NaOH	A
3	Isoprene in natural rubber exists in _____ geometrical isomeric form	A.) 4 B.) 3	C.) 2	D.) 5	A
13	ஜோப்ரின் இயற்கை ரப்பர் உள்ளது. _____ வடிவியல் மாற்றியமாக	A.) 4 B.) 3	C.) 2	D.) 5	C
94	Rubber molecular formula _____	A.) $[C_5H_8]_n$ B.) C_2H_5OH	C.) C_6H_5OH	D.) CH_4	C
94	ரப்பரின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) $[C_5H_8]_n$ B.) C_2H_5OH	C.) C_6H_5OH	D.) CH_4	A
95	Isoprene molecular formula _____	A.) CH_4 B.) C_2H_5OH	C.) C_5H_8	D.) $NaOH$	C
95	ஜோப்ரின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) CH_4 B.) C_2H_5OH	C.) C_5H_8	D.) $NaOH$	C
96	Polystyrene molecular formula _____	A.) CH_4 B.) $[C_8H_8]_n$	C.) C_2H_5OH	D.) C_6H_6	B
96	பாஸ்டிரின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) CH_4 B.) $[C_8H_8]_n$	C.) C_2H_5OH	D.) C_6H_6	B
97	Valcanization is a _____ process	A.) Chemical B.) Biological	C.) Heat D.) Cold		A
97	சூடாதல் _____ முறையில் நடைபெறுகிறது.	A.) வேதியியல் B.) தாவரவியல்	C.) வெப்பம்	D.) குளிர்	A
98	Rubber contain _____ chemical	A.) Buna Rubber B.) Gamma Rubber	C.) Soft Rubber D.) Hard Rubber		A
98	ரப்பரில் _____ வேதியியல் பொருள் உள்ளது.	A.) பியூனா ரப்பர் B.) காமா ரப்பர்	C.) மென்மையான ரப்பர்	D.) கடின ரப்பர்	A
99	Rubber is _____ another chemical	A.) Hard Rubber B.) Neoprene	C.) Gamma Rubber	D.) Soft Rubber	B
99	ரப்பரில் _____ வேதியியல் பொருள் உள்ளது.	A.) கடின ரப்பர் B.) நியோப்ரின்	C.) காமா ரப்பர்	D.) மென்மையான ரப்பர்	B
100	Adhesive also known as _____	A.) NH_3 B.) Soil	C.) $NaOH$	D.) Cement	D
100	பிசின் _____ ஆகவும் அழைக்கப்படுகிறது.	A.) NH_3 B.) மண்	C.) $NaOH$	D.) சிமெண்ட்	D

THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 5

Questions				Correct Answer
Who is the father of cement?	A.)Joseph Aspedin B.)Dalton சிமெண்டின் தந்தை யார்?	C.)Tafe	D.)Newton	A
A.)ஜோசப் அஸ்பிடின் B.)டால்டன் Who is the owner of the Ramco cement?		C.)டாபே	D.)நியுட்டன்	A
A.)Raman B.)Ramasubraman iyai Raja	C.)Dalmia	D.)Muthaiya		B
ராமகோ சிமெண்டின் அதிபர் யார்?				
A.)ராமன் B.)ராமசுப்ரமணிய ராஜா	C.)டால்மியா	D.)முத்தையா		B
The ration of concrete mixer is _____				
A.)1:2:4 B.)2:5 கான்கிராட் கலவையின் விகிதம் _____	C.)3:5	D.)3:6		A
A.)1:2:4 B.)2:5 Quantity of soil in one bag of cement _____	C.)3:5	D.)3:6		A
A.)7 B.)5 ஒரு மூட்டை சிமெண்டிற்கு மணலின் அளவு _____	C.)6	D.)4		D
A.)7 B.)5 The cement contains _____	C.)6	D.)4		D
A.)Lime B.)Soil சிமெண்ட் _____ கொண்டிருக்கிறது?	C.)NaOH	D.)HCl		A
A.)கண்ணாம்பு B.)மணல் 5	C.)NaOH	D.)HCl		A
Which equipment is used to test me setting time of cement?	A.)pH meter B.)Vicat apparatus A.)பி.ஆி.மீட்டர் B.)வெகாட் கருவி	C.)Calori meter D.)UV meter C.)கலோரி மீட்டர் D.)உவ் மீட்டர்		B
6				
5				
6				
7				
7				
8				
8				
9				
9				

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 5

No.	Questions	Correct Answer
10	Cement also contains _____ A.)Alumina B.)NaOH C.)HCl D.)Soil	A
10	சிமெண்டில் _____ -ம் இருக்கிறது. A)அலுமினா B.)NaOH C.)HCl D.)மண்	A
11	Cement also contains _____ A.)Soil B.)Iron oxide C.)NaOH D.)KCl	B
11	சிமெண்டில் _____ -ம் இருக்கிறது. A)மண் B.)இரும்பு ஆக்சைடு C.)NaOH D.)KCl	B
12	The Lime chemical formula is _____ A.)HCl B.)NH3 C.)NaOH D.)CaO	D
12	சன்னணாமடு-ன் வெதியியல் வாய்ப்பாடு _____ A.)HCl B.)NH3 C.)NaOH D.)CaO	D
13	Silica chemical formula is _____ A.)HCl B.)Si O ₂ C.)NH3 D.)NaOH	B
13	சிலிகா-வின் வெதியியல் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)HCl B.)Si O ₂ C.)NH3 D.)NaOH	B
14	Alumina chemical formula is _____ A.)Al ₂ O ₃ B.)NaOH C.)HCl D.)NH3	A
14	அலுமினா வெதியியல் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)Al ₂ O ₃ B.)NaOH C.)HCl D.)NH3	A
15	Chemical formula of Iron oxide _____ A.)Fe ₂ O ₃ B.)NaOH C.)Fe ₂ O ₅ D.)NH3	A
15	இரும்பு ஆக்சைடு-ன் வெதியியல் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு? A.)Fe ₂ O ₃ B.)NaOH C.)Fe ₂ O ₅ D.)NH3	A
16	Sulfur trioxide formula is _____ A.)H ₂ O B.)SO ₃ C.)SO ₂ D.)NH3	B
16	சல்பர் டிரைஆக்சைடு-ன் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)H ₂ O B.)SO ₃ C.)SO ₂ D.)NH3	B
17	Formula of Megnesiam is _____ A.)CUO B.)HgO C.)ZnO D.)MgO	D
17	மெக்னீசியத்தின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)CUO B.)HgO C.)ZnO D.)MgO	D
18	Tri Calcium silicate formula is _____ A.)HNO ₃ B.)3 CaO SiO ₂ C.)NaOH D.)H ₂ O ₂	B
18	ஈர் கால்சியம் சிலிகெட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு? A.)HNO ₃ B.)3 CaO SiO ₂ C.)NaOH D.)H ₂ O ₂	B

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 5

No.	Questions	Correct Answer
19	Di calcium silicate formula is _____ A.) Ca_2SiO_5 B.) NaOH C.) HNO_3 D.) H_2O_2	A
19	டை கால்சியம் சிலிகேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) Ca_2SiO_5 B.) NaOH C.) HNO_3 D.) H_2O_2	A
20	Tri Calcium aluminate formula is _____ A.) $3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ B.) NaOH C.) HCl D.) NH_3	A
20	டிரை கால்சியம் அலுமினேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.) $3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$ B.) NaOH C.) HCl D.) NH_3	A
21	Tetra calcium aluminoferrite formula is _____ A.) CaCl_2 B.) $4\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$ C.) CaO D.) NaOH	B
21	டெட்டரா கால்சியம் அலுமினோ பெரட்-ன் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு? A.) CaCl_2 B.) $4\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$ C.) CaO D.) NaOH	B
22	Density of cement is _____ A.) 3.15 g/cm^3 B.)4 C.)6 D.)8	A
22	சிமெண்டின் அடர்த்தி _____ A.) 3.15 g/cm^3 B.)4 C.)6 D.)8	A
23	Which type of soil is best for planting? A.)Loam soil B.)Red soil C.)Sandy soil D.)Alluvial soil	A
23	செடிகள் வைப்பதற்கு எந்த வகையான மண் சிறந்தது? A.)களி மண் B.)செம்மண் C.)ஆற்று மணல் D.)வண்டல் மண்	A
24	Loam soil pH is _____ A.)10 B.)6 to 7 C.)8 D.)9	B
24	களிமண்ணின் pH _____ ஆக இருக்கிறது. A.)10 B.)6 to 7 C.)8 D.)9	B
25	Concrete uses _____ cement. A.)White B.)Soil C.)Red D.)Portland	D
25	காங்கிரஸ் என்பது _____ சிமெண்ட் ஆகும். A.)வள்ளை B.)மண் C.)சிகப்பு D.)போர்ட்லாண்ட்	D
26	Steel is an alloy of _____ A.)KOH B.)Iron and Carbon	B
26	எஃக்கின் உலோக கலவை _____ A.)KOH B.)இரும்பு மற்றும் கார்பன் C.)NaOH D.)KCl	B
27	Steel has low _____ A.)Cost B.)Melting point C.)Low density D.)Low boiling point	A
27	எஃகு குறைந்த _____ A.)விலை B.)உருகுநிலை C.)குறைந்த அடர்த்தி D.)குறைந்த கொதிநிலை	A

**H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 5

Questions				Correct Answer
28 Iron is the base metal of _____	A.) Zinc B.) Copper C.) Silver D.) Steel	இரும்பின் அடிப்படை உலோகம் _____		D
29 A.) ஜிங்க் B.) காப்பர் C.) சில்வர் D.) எஃகு				D
29 Stainless steel differ from carbon steel by amount of _____ present.	A.) Aluminium B.) Chromium C.) Zinc D.) Copper	எஃகு கார்பன் எஃகில் இருந்து எவ்வாறு வேறுபடுகிறது.		B
A.) அலூமினியம் B.) குரோமியம் C.) ஜிங்க் D.) காப்பர்				B
30 Iron is a good conductor of _____	A.) Sound B.) Electricity C.) Water D.) Heat	இரும்பு _____ நன்றாக கடத்துகிறது.		B
A.) ஓலி B.) மின்சாரம் C.) நீர் D.) வெப்பம்				B
31 The melting point of pure iron is _____	A.) 1536 Degree celcius B.) 1800 Degree celcius C.) 1200 Degree celcius D.) 1900 Degree celcius	சுத்த இரும்பின் உருகுநிலை _____		A
A.) 1536 டிகிரி செல்சியஸ் B.) 1800 டிகிரி செல்சியஸ் C.) 1200 டிகிரி செல்சியஸ் D.) 1900 டிகிரி செல்சியஸ்				A
32 Boiling point of iron is _____	A.) 3000 Degree celcius B.) 4000 Degree celcius C.) 5000 Degree celcius D.) 3500 Degree celcius	இரும்பின் கொதுநிலை _____		A
A.) 3000 டிகிரி செல்சியஸ் B.) 4000 டிகிரி செல்சியஸ் C.) 5000 டிகிரி செல்சியஸ் D.) 3500 டிகிரி செல்சியஸ்				A
33 Density of iron is _____	A.) 10 B.) 7.87 C.) 8 D.) 9	இரும்பின் அடர்த்தி _____		B
A.) 10 B.) 7.87 C.) 8 D.) 9				B
34 Iron _____ group is periodic table.	A.) 1 B.) 6 C.) 2 D.) 8	இரும்பு _____ தொகுதியில் தனிம வரிசை அட்டவணையில் உள்ளது.		D
A.) 1 B.) 6 C.) 2 D.) 8				D
35 Tin is a _____ element.	A.) HNO ₃ B.) Chemical C.) NaOH D.) HCl	வெள்ளியம் _____ தனிமமாக உள்ளது.		B
A.) HNO ₃ B.) வேதியியல் C.) NaOH D.) HCl				B
36 The symbol of Tin is _____	A.) Sn B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄	வெள்ளியத்தின் குறியீடு _____		A
A.) Sn B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄				A

**THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 5

No.	Questions	Correct Answer
37	Atomic number of tin is _____ A.) 50 B.) 70 C.) 80 D.) 60 வெள்ளியத்தின் அணு எண் _____	A
37	வெள்ளியத்தின் அணு எண் _____ A.) 50 B.) 70 C.) 80 D.) 60	A
38	The melting point of Tin is _____ A.) 325 Degree celcius B.) 231.9 Degree celcius C.) 200 Degree celcius D.) 300 Degree celcius வெள்ளியத்தின் உருகுநிலை _____	B
38	வெள்ளியத்தின் உருகுநிலை _____ A.) 325 Degree celcius B.) 231.9 Degree celcius C.) 200 Degree celcius D.) 300 Degree celcius	B
39	The boiling point of Tin is _____ A.) 2500 Degree celcius B.) 2700 Degree celcius C.) 2650 Degree celcius D.) 2602 Degree celcius வெள்ளியத்தின் கொதுநிலை _____	D
39	வெள்ளியத்தின் கொதுநிலை _____ A.) 2500 Degree celcius B.) 2700 Degree celcius C.) 2650 Degree celcius D.) 2602 Degree celcius	D
40	The atomic weight of Tin is _____ A.) 150 B.) 120 C.) 118.69 D.) 140 வெள்ளியத்தின் அணு எடை _____	C
40	வெள்ளியத்தின் அணு எடை _____ A.) 150 B.) 120 C.) 118.69 D.) 140	C
41	Carbon symbol is _____ A.) C B.) S C.) Cu D.) Ti கார்பனின் குறியீடு _____	C
41	கார்பனின் குறியீடு _____ A.) C B.) S C.) Cu D.) Ti	C
42	Atomic number of Carbon is _____ A.) 10 B.) 6 C.) 8 D.) 9 கார்பனின் அணு எண் _____	B
42	கார்பனின் அணு எண் _____ A.) 10 B.) 6 C.) 8 D.) 9	B
43	Carbon belongs group _____ in periodic table. A.) 14 B.) 10 C.) 8 D.) 7	A
43	கார்பன் தனிம வரிசை அட்டவணையில் _____ தொகுதியில் உள்ளது. A.) 14 B.) 10 C.) 8 D.) 7	A
44	Melting point of graphite is _____ A.) 3500 Degree celcius B.) 3700 Degree celcius C.) 4000 Degree celcius D.) 3000 Degree celcius கிராபெட்டின் உருகுநிலை _____	A
44	கிராபெட்டின் உருகுநிலை _____ A.) 3500 Degree celcius B.) 3700 Degree celcius C.) 4000 Degree celcius D.) 3000 Degree celcius	A
45	Molecular weight of Carbon is _____ A.) 20 u B.) 12.0107 u C.) 17 u D.) 19 u கார்பனின் மூலக்கூறு எடை _____	B
45	கார்பனின் மூலக்கூறு எடை _____ A.) 20 u B.) 12.0107 u C.) 17 u D.) 19 u	B

H.H. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 5

	Questions				Correct Answer
45	The value of Carbon is _____	A.)10 B.)6 C.)8 D.)4			D
46	கார்பனின் இணைத்திறன் _____	A.)10 B.)6 C.)8 D.)4			D
47	Carbon Atoms have _____ unpaired electrons.	A.)4 B.)6 C.)8 D.)10			A
47	கார்பன் அணுக்களில் _____ இணை கோராது எல்லக்ட்ரான்கள் உள்ளது.	A.)4 B.)6 C.)8 D.)10			A
48	Niobium formerly known as _____	A.)Columbium B.)Sodium C.)Zinc D.)Carbon			A
48	நோபியம் முன்னால் _____ என்று அழைக்கப்படுகிறது.	A.)காலம்பியம் B.)சோடியம் C.)ஐங்க் D.)கார்பன்			A
49	Niobium symbol is _____	A.)UN B.)Nb C.)Na D.)K			B
49	நோபியம் குறியட்டு _____	A.)UN B.)Nb C.)Na D.)K			B
50	Atomic number of Niobium is _____	A.)50 B.)41 C.)47 D.)49			B
50	நோபியத்தின் அணு எண் _____	A.)50 B.)41 C.)47 D.)49			B
51	Atomic mass of potassium is _____	A.)39.0983 u B.)47 u C.)49 u D.)52 u			A
51	பொட்டாசியத்தின் அணு நிறை _____	A.)39.0983 u B.)47 u C.)49 u D.)52 u			A
52	What is the atomic number of potassium _____	A.)27 B.)22 C.)24 D.)19			D
52	பொட்டாசியத்தின் அணு எண் என்ன _____	A.)27 B.)22 C.)24 D.)19			D
53	Normal potassium level in body is _____	A.)67 mmol/c B.)3.6 to 5.2 mmol/c C.)57 mmol/c D.)60 mmol/c			B
53	உடம்பில் உள்ள பொட்டாசியத்தின் சராசரி அளவு _____	A.)67 mmol/c B.)3.6 to 5.2 mmol/c C.)57 mmol/c D.)60 mmol/c			B
54	Potassium dangerous level in blood is _____	A.)6.0 mmol/L high B.)8.0 mmol/L high C.)10.0 mmol/L high D.)12.0 mmol/L high			A
54	இரத்தத்தில் பொட்டாசியத்தின் அளவு _____ மிக அதிகம்.	A.)6.0 mmol/L high B.)8.0 mmol/L high C.)10.0 mmol/L high D.)12.0 mmol/L high			A



H.H. THE RAJAH'S COLLEGE

(AUTONOMOUS)

PUDUKKOTTAI - 622 001

NOV 2019

Unit 5

S.No.	Questions				Correct Answer
55	The formula of potassium chloride is _____	A.)ZnCl B.)KCl C.)HCl D.)BaCl2			B
55	பொட்டாசியம் குளோரைடின் வாய்ப்பாடு _____	A.)ZnCl B.)KCl C.)HCl D.)BaCl2			B
56	The formula of potassium sulphate is _____	A.)KCl B.)H2 SO4 C.)K2 SO4 D.)HCl			C
56	பொட்டாசியம் சல்பேட்டின் வாய்ப்பாடு _____	A.)KCl B.)H2 SO4 C.)K2 SO4 D.)HCl			C
57	What fertilizer is high in potassium?	A.)Poltash fertilizer B.)Nitrogen fertilizer C.)Mixer fertilizer D.)DAP fertilizer			A
57	பொட்டாஷ் எந்த உரத்தில் அதிகமாக உள்ளது.	A.)பொட்டாஷ் B.)நெட்ரஜன் C.)கலப்பு உரங்கள் D.)DAP உரங்கள்			A
58	_____ ash also rised soil pH.	A.)HCl B.)NH3 C.)NaOH D.)Wood			D
58	சாம்பல் மண்ணில் pH அளவை உயர்த்துகிறது?	A.)HCl B.)NH3 C.)NaOH D.)மரம்			D
59	What is white salt fertilizer?	A.)HCl B.)Sodium Nitrate C.)KCl D.)HNO3			B
59	வெள்ளை உப்பு உரம் என்பது என்ன?	A.)HCl B.)சோடியம் நெட்ரேட்-NaNO3 C.)KCl D.)HNO3			B
60	Ammonium Chloride formula is _____	A.)NH4 Cl B.)KCl C.)HCl D.)NaCl			A
60	அம்மோனியம் குளோரைடின் வாய்ப்பாடு _____	A.)NH4 Cl B.)KCl C.)HCl D.)NaCl			A
61	Ammonium nitrate formula is _____	A.)CaCO3 B.)KNO3 C.)HNO3 D.)NH4 NO3			D
61	அம்மோனியம் நெட்ரேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.)CaCO3 B.)KNO3 C.)HNO3 D.)NH4 NO3			D
62	Ammonium Carbonate formula is _____	A.)HNO3 B.) $(\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3$ C.)KCl D.)HCl			B
62	அம்மோனியம் கார்பனேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.)HNO3 B.) $(\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3$ C.)KCl D.)HCl			B
63	Ammonium Acitate formula is _____	A.)C2 H7 NO2 B.)HNO3 C.)KNO3 D.)HCl			A
63	அம்மோனியம் அசிட்டேட் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.)C2 H7 NO2 B.)HNO3 C.)KNO3 D.)HCl			A

**I.I. THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)
PUDUKKOTTAI - 622 001.**

NOV 2019

Unit 5

S.No.	Questions	Correct Answer
64	Ammonium chloride molar mass is _____ A.)53.491 g/mol B.)57 g/mol C.)59 g/mol D.)60 g/mol	A
64	அமோனியம் குளோரைடின் மூலக்கூறு நிறை _____ A.)53.491 g/mol B.)57 g/mol C.)59 g/mol D.)60 g/mol	A
65	Ammonium chloride is used as an electrolyte is _____ A.)HNO ₃ B.)NaOH C.)KOH D.)Battery	D
65	அமோனியம் குளோரைடின் எலக்ட்ரோலெட் ஆக _____ உபயோகப்படுத்தபடுகிறது	D
66	Ammonium Chloride is _____ A.)Solid B.)Liquid C.)Gas D.)Gas-liquid	D
66	அமோனியம் குளோரைடு _____ A.)திண்மம் B.)நிர்மம் C.)வாயு D.)வாயு-நிர்மம்	A
67	Ammonium chloride density is _____ A.)69 g mc ⁻¹ B.)1.5274 g mc ⁻¹ C.)65 g mc ⁻¹ D.)67 g mc ⁻¹	B
67	அமோனியம் குளோரைடு அடர்த்தி _____ A.)69 g mc ⁻¹ B.)1.5274 g mc ⁻¹ C.)65 g mc ⁻¹ D.)67 g mc ⁻¹	B
68	Ammonium chloride boiling point is _____ A.)390 Degree celcius B.)338 Degree celcius C.)350 Degree celcius D.)370 Degree celcius	B
68	அமோனியம் குளோரைடு-ன் கொதிநிலை _____ A.)390 Degree celcius B.)338 Degree celcius C.)350 Degree celcius D.)370 Degree celcius	B
69	Ammonium chloride insoluble in organic solvent _____ A.)Ethyl acetate B.)CH ₃ OH C.)C ₆ H ₆ D.)CC ₄	A
69	அமோனியம் குளோரைடு கரையாத கரிம கரைப்பான் _____ A.)எத்தில் அசிடெட் B.)CH ₃ OH C.)C ₆ H ₆ D.)CC ₄	A
70	Ammonium nitrate molar mass is _____ A.)80.043 g/mol B.)90 g/mol C.)97 g/mol D.)99 g/mol	A
70	அமோனியம் நைட்ரேட்டின் மூலக்கூறு நிறை _____ A.)80.043 g/mol B.)90 g/mol C.)97 g/mol D.)99 g/mol	A
71	Ammonium nitrate is a rich source of _____ A.)Nitrogen B.)Oxygen C.)Sulphur D.)Hydrogen	A
71	அமோனியம் நைட்ரேட் அதிகமாக உள்ள மூலம் _____ A.)நைட்ரஜன் B.)ஆக்சிஜன் C.)சல்பர் D.)கைஷட்ரஜன்	A
72	Ammonium nitrate melting point is _____ A.)80 degree celcius B.)169.6 degree celcius C.)170 degree celcius D.)175 degree celcius	B
72	அமோனியம் நைட்ரேட் உருகுநிலை _____ A.)80 degree celcius B.)169.6 degree celcius C.)170 degree celcius D.)175 degree celcius	B

**THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)**
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 5

S.No.	Questions	Correct Answer
73	Ammonium nitrate boiling point in _____ A.)270 degree celcius B.)210 degree celcius C.)250 degree celcius D.)260 degree celcius அம்மோனியம் நெட்ரேட் கொதிநிலை _____ A.)270 degree celcius B.)210 degree celcius C.)250 degree celcius D.)260 degree celcius	B
73	Ammonium nitrate is _____ A.)HNO3 B.)HCl C.)NaOH D.)Hydroscopic அம்மோனியம் நெட்ரேட் என்பது _____ தன்மை உடையது A.)HNO3 B.)HCl C.)NaOH D.)நீர்மறிஞ்சும்	D
74	Ammonium Carbonate molecular weight in _____ A.)140 g/mol B.)100 g/mol C.)125 g/mol D.)96.09 g/mol அம்மோனியம் கார்போனேட் மூலக்கூறு எடை _____ A.)140 g/mol B.)100 g/mol C.)125 g/mol D.)96.09 g/mol	D
75	Ammonium Carbonate melting point is _____ A.)58 degree celcius B.)60 degree celcius C.)65 degree celcius D.)70 degree celcius அம்மோனியம் கர்போனேட் உருகுநிலை _____ A.)58 degree celcius B.)60 degree celcius C.)65 degree celcius D.)70 degree celcius	A
76	Ammonia pH value is _____ A.)11.6 B.)13 C.)15 D.)16 அம்மோனியா-ன் pH மதிப்பு _____ A.)11.6 B.)13 C.)15 D.)16	A
77	Ammonium Carbonate is _____ A.)Gas B.)Solid C.)Liquid D.)Gas-Solid அம்மோனியம் கர்போனேட் _____ A.)வாயு B.)திண்மம் C.)நீர்மம் D.)வாயு-திண்மம்	B
78	Chemical formula of urea is _____ A.)H ₂ SO ₄ B.)HCl C.)HNO ₃ D.)CO(NH ₂) ₂ யூரியாவின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____ A.)H ₂ SO ₄ B.)HCl C.)HNO ₃ D.)CO(NH ₂) ₂	D
79	Urea molar mass is _____ A.)60.6 g/mol B.)65 g/mol C.)70 g/mol D.)75 g/mol யூரியாவின் மூலக்கூறு நிறை _____ A.)60.6 g/mol B.)65 g/mol C.)70 g/mol D.)75 g/mol	A
80	Urea is a _____ compound A.)Biologic B.)Organic C.)Inorganic D.)Chemical யூரியா என்பது _____ A.)உயிரியல் B.)கரிம C.)கனிம D.)வேதியியல்	B
81		

**THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)**
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 5

No.	Questions				Correct Answer
82	Urea is _____	A.) Solid B.) Liquid C.) Gas D.) Gas-Liquid			A
82	யூரியா என்பது _____	A.) திண்மம் B.) நீர்மம் C.) வாயு D.) வாயு-நீர்மம்			A
83	Density of urea is _____	A.) 1.32 g/cm ³ B.) 5 g/cm ³ C.) 4 g/cm ³ D.) 3 g/cm ³			A
83	யூரியாவின் அடர்த்தி _____	A.) 1.32 g/cm ³ B.) 5 g/cm ³ C.) 4 g/cm ³ D.) 3 g/cm ³			A
84	Urea melting point is _____	A.) 150 degree celcius B.) 133 degree celcius C.) 137 degree celcius D.) 140 degree celcius			B
84	யூரியாவின் உருகுநிலை _____	A.) 150 degree celcius B.) 133 degree celcius C.) 137 degree celcius D.) 140 degree celcius			B
85	Urea dipole moment is _____	A.) 9 D B.) 7 D C.) 8 D D.) 34.56 D			D
85	யூரியாவின் இருமுனை திருப்பி _____	A.) 9 D B.) 7 D C.) 8 D D.) 34.56 D			D
86	IUPAC name of urea is _____	A.) Di aminomethanal B.) HCl C.) HNO ₃ D.) NaOH			A
86	யூரியாவின் IUPAC பெயர் என்ன?	A.) டை அமினோ மெத்தனால் B.) HCl C.) HNO ₃ D.) NaOH			A
87	Urea is also known as _____	A.) Carbamide B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄			A
87	யூரியா _____ ஆகவும் அழைக்கப்படுகிறது	A.) கார்பமைடு B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄			A
88	The formula of thao urea is _____	A.) H ₂ SO ₄ B.) CH ₄ N ₂ S C.) HCl D.) HNO ₃			B
88	தயோ யூரியாவின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) H ₂ SO ₄ B.) CH ₄ N ₂ S C.) HCl D.) HNO ₃			B
89	Who obtained urea by artificially?	A.) Thomson B.) Friedrich Wohler C.) Dalton D.) Tufe			B
89	யூரியாவை செயற்கையாக பெற்றவை யார்?	A.) தாம்சன் B.) பெட்ரிச் வோலே C.) டால்டன் D.) டாபி			B
90	Urea is known as a _____	A.) Keratolytic B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄			A
90	யூரியா _____ ஆகவும் அழைக்கப்படுகிறது	A.) கிரடோலெட் B.) HCl C.) HNO ₃ D.) H ₂ SO ₄			A

NOV 2019

Unit 5

Q.No.	Questions				Correct Answer	
91	Thio urea is an _____ component	A.) Organosulfur	B.) HCl	C.) H ₂ SO ₄	D.) HNO ₃	A
91	தயோ யூரியா _____ கலவையாகும்	A.) ஆர்கனோ சல்பர்	B.) HCl	C.) H ₂ SO ₄	D.) HNO ₃	A
92	The formula of Thio urea is _____	A.) H ₂ SO ₄	B.) SC(NH ₂) ₂	C.) HCl	D.) HNO ₃	B
92	தயோ யூரியாவின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) H ₂ SO ₄	B.) SC(NH ₂) ₂	C.) HCl	D.) HNO ₃	B
93	The molar mass of Thio urea is _____	A.) 90 g/mol	B.) 76.12 g/mol	C.) 86 g/mol	D.) 88 g/mol	B
93	தயோ யூரியாவின் மூலக்கூறு _____	A.) 90 g/mol	B.) 76.12 g/mol	C.) 86 g/mol	D.) 88 g/mol	B
94	Thio urea melting point is _____	A.) 182 degree celcius	B.) 190 degree celcius	C.) 195 degree celcius	D.) 197 degree celcius	A
94	தயோ யூரியாவின் உருகுநிலை _____	A.) 182 degree celcius	B.) 190 degree celcius	C.) 195 degree celcius	D.) 197 degree celcius	A
95	Thio urea exist colour is _____	A.) Green	B.) Black	C.) White	D.) Red	C
95	தயோ யூரியா _____ நிறத்தில் உள்ளது	A.) பச்சை	B.) கருப்பு	C.) வெள்ளை	D.) சிவப்பு	C
96	Molecular formula of super phosphate is _____	A.) Ca H ₆ O ₈ P ₂ +2	B.) HCl	C.) H ₂ SO ₄	D.) HNO ₄	A
96	தூப்பர் பாஸ்பேட்டின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) Ca H ₆ O ₈ P ₂ +2	B.) HCl	C.) H ₂ SO ₄	D.) HNO ₄	A
97	Molecular weight of super phosphate is _____	A.) 125 g/mol	B.) 236.06 g/mol	C.) 240 g/mol	D.) 245 g/mol	B
97	தூப் பாஸ்பேட்டின் மூக்கூறு எடை _____	A.) 125 g/mol	B.) 236.06 g/mol	C.) 240 g/mol	D.) 245 g/mol	B
98	Write potassium chloride formula _____	A.) HNO ₃	B.) HCl	C.) NaCl	D.) KCl	D
98	பொட்டாசியம் குளோரை-ன் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு _____	A.) HNO ₃	B.) HCl	C.) NaCl	D.) KCl	D
99	Write Expansion of DAP _____	A.) Diammonium phosphate	B.) Dichloro ethlene	C.) Dichloro acetelen	D.) Dichloro bromin	A
99	DAP - ன் விரிவாக்கம் எழுதுக?	A.) டெட்டாமோனியம் பாஸ்பேட்	B.) டெட்டாகுளோரோ எத்திலின்	C.) டெட்குளோரோ அசிட்டிலின்	D.) டெட்குளோரோ புரோமின்	A

**THE RAJAH'S COLLEGE
(AUTONOMOUS)**
PUDUKKOTTAI - 622 001.

NOV 2019

Unit 5

No.	Questions	Correct Answer
100	Write expansion of TSP _____? A.)Triple super phosphate B.)Triple hydrogen phosphate C.)Triple chloro ethlyne D.)Triple Acetylene	A
100	TSP-ன் விரிவாக்கத்தை எழுதுக A.)ட்ரிபிள் சூப்பர் பாஸ்பேட் B.)ட்ரிபிள் கைந்திரண் பாஸ்பேட் C.)ட்ரிபிள் குளோரோ எத்திலீன் D.)ட்ரிபிள் அசிட்டிலீன்	A