

Bachelor of Science (Home Science) Fifth Semester
BSCHSC357 - Applied Chemistry-I Paper-VII

P. Pages : 3

Time : Three Hours



GUG/W/18/1395

Max. Marks : 50

Notes : 1. All questions are compulsory & carry equal marks.

- | | | |
|----|---|----|
| 1. | a) Explain structure of oil and fats. | 5 |
| | b) Explain Omega fatty acids. | 5 |
| | OR | |
| | c) Define soaps. Explain cleansing action of soap. Give manufacturing process of soap. | 10 |
| 2. | a) Explain preparation of benzene. Describe halogenation & alkylation reactions of benzene. | 10 |
| | OR | |
| | b) Define polymerization. Explain condensation polymerization with suitable example. | 10 |
| 3. | a) Describe Iodine value fat. | 2½ |
| | b) Give classification of Detergents. | 2½ |
| | c) Explain nitration of Benzene. | 2½ |
| | d) Write a note on PVC. | 2½ |
| | OR | |
| | e) Write difference between oil & fat. | 2½ |
| | f) Give formulation of detergent. | 2½ |
| | g) Describe addition polymerization. | 2½ |
| | h) Write a note on polyester. | 2½ |
| 4. | a) Describe refining of oil. | 2½ |
| | b) Explain different types of soap. | 2½ |
| | c) Describe Laboratory preparation of phenol from Cumene. | 2½ |
| | d) Write uses of phenol. | 2½ |
| | OR | |
| | e) Explain rancidity of fat. | 2½ |
| | f) Give general ingredients of soap. | 2½ |
| | g) Explain sulphonation of benzene. | 2½ |
| | h) Write a note on Nylon 66. | 2½ |
| 5. | a) Give difference between oil and fat. | 2 |
| | b) Write general ingredients present in detergents. | 2 |
| | c) Describe position in benzene ring. | 2 |
| | d) State difference between addition & condensation polymerization. | 2 |
| | e) Write naturally Occurring saturated & unsaturated fatty acid. | 2 |

Bachelor of Science (Home Science) Fifth Semester
BSCHSC357 - Applied Chemistry-I Paper-VII

Time : Three Hours

Max. Marks : 50

सूचना :- 1. सर्व प्रश्न अनिवार्य आहेत आणि समान गुण आहेत.

- | | | |
|----|--|----|
| 1. | अ) तेल आणि चरबीची संरचना स्पष्ट करा. | 5 |
| | ब) ओमेगा फॅटी ऐसिड्स समजावून सांगा. | 5 |
| | किंवा | |
| | क) साबण परिभाषित करा. साबण शुद्ध करण्याच्या कृतीची व्याख्या करा. साबण निर्मिती प्रक्रिया द्या. | 10 |
| 2. | अ) बॅंजीन तयार करणे समजावून सांगा. बॅंझिनचे हलोजन आणि अलकीलायन प्रतिक्रियांचे वर्णन करा. | 10 |
| | किंवा | |
| | ब) पोलिमेरायझेशन परिभाषित करा. योग्य उदाहरणासह संक्षेपण पोलिमेरायझेशनची व्याख्या करा. | 10 |
| 3. | अ) फॅटचे आयोडीन वळल्यू वर्णन करा. | 2½ |
| | ब) डिटर्जेंटचे वर्गीकरण द्या. | 2½ |
| | क) बॅंजीनच्या नायट्रोशेन प्रक्रियेची व्याख्या करा. | 2½ |
| | ड) पीढीसी वर टीप लिहा. | 2½ |
| | किंवा | |
| | इ) तेल आणि चरबी यांच्यातील फरक लिहा. | 2½ |
| | फ) डिटर्जेंट तयार करण्याची प्रक्रिया द्या. | 2½ |
| | ग) जोडणी पोलिमेरायझेशनचे वर्णन करा. | 2½ |
| | ह) पॉलिएस्टर वर टीप लिहा. | 2½ |
| 4. | अ) तेलाचे शुद्धीकरण सांगा. | 2½ |
| | ब) वेगवेगळ्या प्रकारचे साबण सांगा. | 2½ |
| | क) Cumene मधून फिनॉलची प्रयोगशाळेची तयारी सांगा. | 2½ |
| | ड) फिनोलचा वापर लिहा. | 2½ |
| | किंवा | |
| | इ) चरबी च्या Rancidity स्पष्ट करा. | 2½ |
| | फ) साबणची सर्वसाधारण सामग्री द्या. | 2½ |
| | ग) बॅंजीनचा सल्फोनेशन समजावून सांगा. | 2½ |
| | ह) नायलॉन 66 वर टीप लिहा. | 2½ |
| 5. | अ) तेल आणि चरबी दरम्यान फरक द्या. | 2 |
| | ब) डिटर्जेंटमध्ये उपस्थित सामान्य घटक लिहा. | 2 |
| | क) बॅंजीन रिंगमधील स्थितीचे वर्णन करा. | 2 |
| | ड) जोडणी आणि संक्षेपण पॉलिमेरायझेशन दरम्यान राज्य फरक. | 2 |
| | इ) नैसर्गिकरित्या उद्दवणार्या संतुप्त आणि असंतुप्त फॅटी ऐसिडचे लेखन करा. | 2 |

Bachelor of Science (Home Science) Fifth Semester
BSCHSC357 - Applied Chemistry-I Paper-VII

Time : Three Hours

Max. Marks : 50

सूचनाएँ :- 1. सभी प्रश्न अनिवार्य हैं और बराबर अंक लेते हैं।

- | | | |
|------|---|----|
| 1. | अ) तेल और वसा की संरचना की व्याख्या करें। | 5 |
| ब) | ओमेगा फैटी एसिड समझाओ। | 5 |
| अथवा | | |
| क) | साबुन परिभाषित करें। साबुन की सफाई कार्रवाई की व्याख्या करें। साबुन की विनिर्माण प्रक्रिया दें। | 10 |
| 2. | अ) बैंजीन की तैयारी की व्याख्या करें। बैंजीन के हलोजन और क्षारीकरण प्रतिक्रियाओं का वर्णन करें। | 10 |
| ब) | बहुलक परिभाषित करें। उपयुक्त उदाहरण के साथ संघनन बहुलककरण की व्याख्या करें। | 10 |
| 3. | अ) वसा का आयोडीन मुल्य वर्णन करें। | 2½ |
| ब) | डिटर्जेंट का वर्गीकरण दें। | 2½ |
| क) | बैंजीन की नाइट्रेशन प्रक्रिया की व्याख्या करें। | 2½ |
| ड) | पीवीसी पर नोट लिखें। | 2½ |
| अथवा | | |
| इ) | तेल और वसा के बीच अंतर लिखें। | 2½ |
| फ) | डिटर्जेंट के निर्माण की प्रक्रिया दें। | 2½ |
| ग) | अतिरिक्त बहुलककरण का वर्णन करें। | 2½ |
| ह) | पॉलिएस्टर पर नोट लिखें। | 2½ |
| 4. | अ) तेल की परिष्करण का वर्णन करें। | 2½ |
| ब) | विभिन्न प्रकार के साबुन की व्याख्या करें। | 2½ |
| क) | Cumene से फिनोल की प्रयोगशाला तैयारी का वर्णन करें। | 2½ |
| ड) | फिनोल के उपयोग लिखें। | 2½ |
| अथवा | | |
| इ) | वसा की लचीलापन समझाओ। | 2½ |
| फ) | साबुन के सामान्य तत्व दें। | 2½ |
| ग) | बैंजीन के सल्फरेशन की व्याख्या करें। | 2½ |
| ह) | नायलॉन 66 पर नोट लिखें। | 2½ |
| 5. | अ) तेल और वसा के बीच अंतर दें। | 2 |
| ब) | डिटर्जेंट में मौजूद सामान्य सामग्री लिखें। | 2 |
| क) | बैंजीन रिंग में स्थिती का वर्णन करें। | 2 |
| ड) | अतिरिक्त और संघनन बहुलककरण के बीच राज्य अंतर। | 2 |
| इ) | स्वाभाविक रूप से प्रक्षेपित संतुप्त और असंतुप्त फैटी एसिड लिखें। | 2 |

munotes.in