

B.Sc. (Home Science) (CBCS Pattern) Semester - III
007 - Paper-V (Optional) : Basic Chemistry

P. Pages : 3

Time : Three Hours



GUG/S/23/10906

Max. Marks : 60

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

1. a) What are different sources of water? What are the disadvantage of hardness of water. 12

OR

b) Explain purification of water for drinking purpose in detail. 12

2. a) Give the purpose of making an alloy. 12

OR

b) Explain ferrous and non-ferrous alloy. Write the composition of brass. 12

3. a) Define surface tension? How surface tension is determined using stalagmometer. 12

OR

b) Explain types of solution. Explain the term normality and molarity. 12

4. a) Explain Electrophoresis. 6

b) Give the classification of colloids. 6

OR

c) Define emulsion. Explain preparation, properties and uses of emulsion. 12

5. Write in short **any four**.

a) What are various impurities – present in water. 3

b) Write the composition of stainless steel. 3

c) Define molecular weight and equivalent weight. 3

d) Write a note on gel 3

e) Define temporary and – Dr. D.N. Urade – permanent hardness of water. 3

f) Write a type of emulsion. 3

B.Sc. (Home Science) (CBCS Pattern) Semester - III
007 - Paper-V (Optional) : Basic Chemistry

Time : Three Hours

Max. Marks : 60

सुचना :- 1. सर्व प्रश्न अनिवार्य आहेत व सर्व प्रश्नांना समान गुण आहेत.

1. अ) पाण्याचे वेगवेगळे स्रोत कोणते आहेत? जड पाण्याचे तोटे काय आहेत? 12
- किंवा
- ब) पिण्याच्या पाण्याचे शुद्धिकरण विस्तारपूर्वक स्पष्ट करा. 12
2. अ) संमिश्र बनिवण्याचे उद्देश स्पष्ट करा. 12
- किंवा
- ब) फेरस आणि नान फेरस संमिश्र स्पष्ट करा. पितळेचे संघटन लिहा. 12
3. अ) पृष्ठाधिताण परिभाषित करा? स्टॅलेगमोमीटर वापरून पृष्ठाधिताण कसा निर्धारित केला जातो. 12
- किंवा
- ब) द्रावनाचे प्रकार स्पष्ट करा. प्रसामान्यता (Normality) आणि मोललता (Molarity) या व्याख्या स्पष्ट करा. 12
4. अ) इलेक्ट्रोफोरेसीस स्पष्ट करा. 6
- ब) कोलाइड्सचे वर्गीकरण द्या. 6
- किंवा
- क) इमलशन स्पष्ट करा. इमलशन तयार करण्याची पद्धत, गुणधर्म व उपयोग स्पष्ट करा. 12
5. थोडक्यात लिहा कोणतेही चार.
- अ) पाण्यातील वेगवेगळे अशुद्धी काय आहेत. 3
- ब) स्टेनलेस स्टीलची रचना लिहा. 3
- क) आण्विक वजन आणि समतुल्य वजन परिभाषित करा. 3
- ड) जेल वर टिपणे लिहा. 3
- इ) पाण्याच्या अस्थायी आणि स्थायी जडपणा यांच्या व्याख्या द्या 3
- फ) इमलशनच्या प्रकाराबद्दल लिहा. 3

B.Sc. (Home Science) (CBCS Pattern) Semester - III
007 - Paper-V (Optional) : Basic Chemistry

Time : Three Hours

Max. Marks : 60

सुचनाएँ :- 1. सभी प्रश्न अनिवार्य हैं तथा सभी प्रश्नों को सम्मान गुण है।

1. अ) जल के विभिन्न स्रोत क्या हैं? पाणी की कठोरता से क्या हानि है। 12

अथवा

ब) पीने के लिए जलशुद्धीकरण की प्रक्रिया विस्तृत रूप से समझाइये। 12

2. अ) मिश्रधातु बनाने का उद्देश बताइए। 12

अथवा

ब) फेरस और नॉन फेरस संमिश्र स्पष्ट किजिए। पीतल के संघटन लिखिये। 12

3. अ) पृष्ठ तनाव को परिभाषित करें? पृष्ठ तनाव का निर्धारण किस प्रकार किया जाता है। 12

अथवा

ब) विलयन के प्रकार स्पष्ट किजिए। प्रसमन्यता तथा मोललता इन संज्ञाओं को स्पष्ट किजिए। 12

4. अ) इलेक्ट्रोफोरेसिस स्पष्ट किजिए। 6

ब) कोलाइड्स का वर्गीकरण दें। 6

अथवा

क) इमल्शन को स्पष्ट किजिए। इमल्शन कि निर्माण प्रक्रिया गुणधर्म व उपयोग स्पष्ट किजिए। 12

5. संक्षेप में लिखिए कोई भी चार।

अ) पानी में मौजूद विभिन्न अशुद्धियों क्या हैं। 3

ब) स्टेनलेस स्टील का संघटन लिखिए। 3

क) आण्विक भार और समतुल्य भार को परिभाषित किजिए। 3

ड) जेल पर टिपन्नी लिखे। 3

इ) पानी की अस्थायी और स्थायी कठोरता की व्याख्या लिखिए। 3

फ) इमल्शन के प्रकारों पर लिखिए। 3
