1. Tekanan uap jenuh air pada temperatur 25°C adalah 23,76 mmHg. Tentukan penurunan tekanan uap jenuh air, jika ke dalam 90 gram air dilarutkan 18 gram glukosa ($C_6H_{12}O_6$)!
2. Berikut yang tidak termasuk sifat koligatif larutan adalah … .
   A. Penurunan tekanan uap larutan
   B. Kenaikan titik didik
   C. Penrunan titik beku
   D. Faktor van't hoff
   E. Tekanan osmatik
3. Suatu larutan nonelektrolit membeku pada suhu -0,3720 Jika Kf air = 1,86°C/mol dan Kb air = 0,52°C/mol, kenaikan titik didih larutan tersebut sebesar … .
   A. 0,053 °C
   B. 0,104 °C
   C. 0,372 °C
   D. 0,520 °C
   E. 1,040 °C
4. Sebanyak 24 gram urea dilarutkan ke dalam 400 gram air. Jika Kb air = 0,52°C/m dan Mr urea = 60, maka titi didih larutan adalah ... .
   A. 100,052
   B. 100,52
   C. 101,04
   D. 102,08
   E. 101,56
5. Tekanan osmotik larutan glukosa 0,01 M pada suhu 27 °C dimana R = 0,082 adalah ....
   A. 0,022 atm
   B. 0,066 atm
   C. 0,246 atm
   D. 0,738 atm
   E. 1,246 atm

LIVEWORKSHEETS