Nama :

Kelas :

1. Untuk membuat larutan NaOH 2 m, massa NaOH yang harus ditambahkan ke dalam 250 gram air adalah.... (Ar Na=23, O=16, dan H=1)
   A. 20 gram
   B. 40 gram
   C. 80 gram
   D. 120 gram
   E. 160 gram

2. Diketahui empat jenis larutan berikut.
   1. Larutan urea 0,1
   2. Larutan asam cuka 0,1 m
   3. Larutan NaCl 0,1 m
   4. Larutan $CaCl_2$ 0,1 m

   Urutan titik beku larutan-larutan tersebut dari yang terendah adalah....

   A. 1-2-3-4
   B. 1-3-4-2
   C. 2-4-3-1
   D. 4-3-1-2
   E. 4-3-2-1

3. Titik didih suatu larutan 0,5 m adalah 102,30 °C. Jika titik didih air 100 °C. factor van't hoff pada larutan tersebut sebesar....(Kb air = 0,52°C/m)
   A. 8,85
   B. 9,25
   C. 10,55
   D. 12,25
   E. 14,55

4. Tekanan osmosis suatu larutan nonelektrolit pada suhu 27 °C adalah 2,46 atm. Jumlah mol zat terlarut untuk tiap liter larutan tersebut adalah....
   A. 0,01 mol
   B. 0,02 mol
   C. 0,10 mol
   D. 0,20 mol
   E. 0,50 mol

LIVEWORKSHEETS