

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 mUrutan 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....(K_b 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