

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  $\text{CaCl}_2$  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  $102,30^\circ\text{C}$ . Jika titik didih air  $100^\circ\text{C}$ . factor van't hoff pada larutan tersebut sebesar....( $K_b$  air =  $0,52^\circ\text{C/m}$ )
  - A. 8,85
  - B. 9,25
  - C. 10,55
  - D. 12,25
  - E. 14,55
4. Tekanan osmosis suatu larutan nonelektrolit pada suhu  $27^\circ\text{C}$  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